



**HAL**  
open science

# Recherche de molécules naturelles bioactives issues de la biodiversité marine de la zone sud-ouest de l’océan Indien

Emmanuel Pichon

► **To cite this version:**

Emmanuel Pichon. Recherche de molécules naturelles bioactives issues de la biodiversité marine de la zone sud-ouest de l’océan Indien. Biologie moléculaire. Université de la Réunion, 2016. Français. NNT : 2016LARE0018 . tel-01393381

**HAL Id: tel-01393381**

**<https://theses.hal.science/tel-01393381>**

Submitted on 14 Dec 2016

**HAL** is a multi-disciplinary open access archive for the deposit and dissemination of scientific research documents, whether they are published or not. The documents may come from teaching and research institutions in France or abroad, or from public or private research centers.

L’archive ouverte pluridisciplinaire **HAL**, est destinée au dépôt et à la diffusion de documents scientifiques de niveau recherche, publiés ou non, émanant des établissements d’enseignement et de recherche français ou étrangers, des laboratoires publics ou privés.

**UNIVERSITE DE LA REUNION**  
**Ecole Doctorale Sciences Technologies Santé**

**THESE DE DOCTORAT**

Soutenue le 23 Septembre 2016

Par

**Emmanuel PICHON**

**Recherche de molécules naturelles bioactives issues de la  
biodiversité marine de la zone Sud-Ouest de l’Océan Indien.**

<b>Directrice de thèse</b>	:	Anne BIALECKI	Professeur, Université de La Réunion
<b>Co-directeur de thèse</b>	:	Ali AL-MOURABIT	Directeur de Recherche, ICSN-CNRS
<b>Composition du jury</b>	:		
Rapporteurs		Michel FREDERICH	Professeur, Université de Liège
		Olivier GROVEL	Maitre de conférences H.D.R, Université de Nantes
Examineurs		Isabelle GRONDIN	Maitre de conférences H.D.R, Université de La Réunion
		Jacqueline SMADJA	Professeur Emérite, Université de La Réunion



*La moindre chose contient un peu d'inconnu.  
Trouvons-le*

*Guy de Maupassant*

## Remerciements

---

Cette thèse a été réalisée au sein de deux équipes, l'équipe du *Laboratoire de Chimie des Substances Naturelles et des Sciences des Aliments* (LCSNSA) de l'Université de La Réunion, et l'équipe de l'*Institut de Chimie des Substances Naturelles* (ICSN) du Centre National de la Recherche Scientifique (CNRS) de Gif-sur-Yvette.

Elle a été soutenue financièrement par l'**Europe**, l'**ANR** (Agence Nationale de la Recherche) et La **Région Réunion** dans le cadre :

- du programme d'actions **FEDER** (Fonds Européen de Développement Régional) soutenant le projet **BIOMOL TCN** (*Activités Thérapeutiques, Cosmétologiques et Nutraceutiques de MOLécules issues de la BIODiversité terrestre, marine et microbienne de la zone Sud-Ouest de l'Océan Indien*).
- du programme **ERA-NET NETBIOME** (NETworking tropical and subtropical Biodiversity research in OuterMost regions and territories of Europe in support of sustainable development, Edition 2010) soutenant le projet **POMARE** (*Polynesian, Mayotte's, Reunion's marine benthic invertebrates : interactions and chemodiversity evaluation for a sustainable use*).

Je remercie La Région Réunion pour m'avoir accordé une allocation régionale de recherche.

Je tiens par ailleurs à adresser mes remerciements aux directeurs successifs du LCSNSA, le Professeur Bertrand ILLIEN qui m'a ouvert les portes de son laboratoire depuis mon stage de Master 1, et le Professeur Anne Bialecki, actuelle directrice du LCSNSA. Merci de m'avoir offert de bonnes conditions de travail, pour l'accomplissement de ces travaux de thèse.

Je remercie aussi le directeur de l'ICSN, Monsieur Max MALACRIA pour m'avoir permis de réaliser deux missions au sein de ce prestigieux établissement au cours de la période octobre 2013 à Décembre 2014.

J'adresse également mes remerciements et mon respect à ma directrice de thèse, le Professeur Anne BIALECKI, du LCSNSA qui m'encadre et qui m'a permis de découvrir la chimie marine depuis mon stage de Master 2. Je lui suis très reconnaissant pour sa gentillesse,

son sens de l'écoute, sa disponibilité, et sa volonté d'offrir à ses étudiants les meilleures conditions de travail possibles. Un grand merci également pour m'avoir permis d'assister à l'école thématique du CNRS « SUBNAT-2014 » *Chimie des Substances Naturelles pour la biologie – Approches méthodologiques et Innovation*.

Je remercie mon co-directeur de thèse, le Directeur de Recherche Ali AL-MOURABIT de l'ICSN, qui m'a offert à deux reprises, la possibilité de réaliser une grande partie de mes travaux de thèse dans son laboratoire. Il m'a conseillé et aidé aussi bien sur le plan scientifique que logistique. Merci à lui de m'avoir aidé à trouver un logement durant mes deux séjours à l'ICSN ainsi que d'avoir été mon garant pour ce logement. Je lui adresse en outre toute ma reconnaissance pour m'avoir permis en tant que directeur du groupement de recherche BIOCHIMAR, d'assister à l'école thématique du CNRS « SUBNAT-2014 » *Chimie des Substances Naturelles pour la biologie – Approches méthodologiques et Innovation*.

Mes remerciements s'adressent aussi aux membres du jury :

- Monsieur Michel FREDERICH, Professeur à l'Université de Liège (Laboratoire de pharmacognosie). Je voudrais lui exprimer ma gratitude d'une part, pour l'honneur qu'il me fait d'être rapporteur de mes travaux de thèse, et d'autre part, pour avoir procédé à la réalisation des tests d'activité anti-paludique.
- Monsieur Olivier GROVEL, Maître de conférences H.D.R. de l'Université de Nantes (*Institut Universitaire Mer et Littoral* (IUML), FR3473 CNRS, *Groupe Mer-Molécules-Santé* MMS / EA 2160). Merci d'avoir accepté sans hésiter d'évaluer mon travail et d'en être le rapporteur.
- Madame Isabelle GRONDIN, Maître de conférences H.D.R. de l'Université de La Réunion (LCSNSA). Je lui suis très sincèrement reconnaissant d'avoir accepté d'être membre du jury.
- Madame Jacqueline SMADJA, Professeur Emérite de l'Université de La Réunion (LCSNSA). Qu'elle soit assurée de ma profonde gratitude pour ses encouragements, pour avoir examiné ce travail et pour l'honneur qu'elle me fait de participer au Jury de thèse.

Je remercie par ailleurs chaleureusement le Directeur de Recherche Cécile DEBITUS de l'IRD de Tahiti (Equipe *Etude intégrée des métabolites secondaires* (EIMS), UMR 241 *Ecosystèmes Insulaires Océaniques* (EIO)) sans qui le projet POMARE n'aurait pas vu le jour. Merci à elle et sa doctorante Tepoerau MAI pour la réalisation des tests QSI sur *Vibrio Harveyi*.

Je remercie aussi très sincèrement le Professeur Claire HELLIO et sa doctorante Rozenn TREPOS pour la réalisation des tests d'activité antimicrobienne. Merci à toutes deux pour leur accueil et pour avoir eu la patience de m'apporter quelques notions de microbiologie lors d'un stage de deux mois que j'ai effectué au sein de leur Laboratoire : le *laboratoire des Sciences de l'Environnement Marin* (LEMAR), UMR 6539, Université de Bretagne Occidentale (UBO), Institut Universitaire Européen de la Mer (IUEM).

Les tests de cytotoxicité ont été réalisés par Thierry CRESTEIL et Jérôme BOGNON de l'ICSN, que je remercie.

Je remercie Céline MORIOU pour son aide précieuse et son soutien à chacun de mes séjours à l'ICSN ainsi que pour sa disponibilité et les moments de rire que l'on a partagés.

Je suis également reconnaissant envers les services techniques de l'ICSN :

- le service CLHP, particulièrement Odile THOISON, Franck PELISSIER et Nathalie HUE ;
- le service RMN, particulièrement Karim HAMMAD et Jean-Francois GALLARD ;
- le service de Spectrométrie de Masse.

Je tiens à remercier également le Docteur Nicole de VOOGD du Museum d'Histoire Naturelle *Naturalis* de Leiden, pour l'identification des organismes marins étudiés au cours de cette thèse.

Je remercie les plongeurs professionnels Stéphan AUBERT, Jean-Pierre BELLANGER et Philippe PROST pour les collectes des organismes marins. Merci également à la Préfecture de Mayotte et en particulier à M. Christophe MICHELOT pour nous avoir délivré une autorisation de collecte d'invertébrés marins à Mayotte.

Je tiens à remercier chaleureusement toutes les personnes avec qui j'ai pu travailler notamment les doctorants : Pierre-Eric CAMPOS, Emmanuelle GROS, Emmanuelle DORLA, Julien HOARAU, Alexandre CHEN-YEN-SU, Keshika MAHADEO et Sophie TECHER ; mais aussi les stagiaires, en particulier Marie ROCA, Charlotte LEMAN-LOUBIERE et Delphine SAVENAY pour leur travail au sein du projet POMARE, mais aussi pour leur bonne humeur et leur sérieux

Un grand merci aussi à Mathilde CORBIN pour son écoute, sa gentillesse et sa disponibilité, ainsi que pour nos moments de fou rire.

Merci aussi aux membres du Conseil des étudiants de l'ICSN : Audrey DUMOULIN, Laure-Anne PEYRAT, Laura FOURMOIS, Nathan BERTHELOT, Nelson PEREIRA, Yannick EVENO, pour m'avoir accueilli au sein du CEI et pour nos moments partagés.

Je remercie aussi Vida TERZIC pour sa gentillesse et sa bonne humeur.

Je tiens à remercier du fond du cœur les personnes que j'ai pu rencontrer en Métropole, et qui sont de véritables amis pour moi : Delphine, Agnès, Nicolas, Julien, Céline

Un merci du fond du cœur à mon père pour ses encouragements, à ma mère pour avoir toujours été à mes côtés, à ma sœur et sa petite fille Ashanty. Merci à la famille !

Enfin je tiens à remercier très sincèrement Brice ainsi que sa maman Sylviane pour leur soutien.

# Liste des abréviations

---

## Abréviations spécifiques aux activités biologiques

<b>A549</b>	: lignée cellulaire cancéreuse humaine (carcinome pulmonaire)
<b>AI-2</b>	: auto inducer 2
<b>ABTS<sup>•</sup></b>	: sel d'ammonium de l'acide 2,2'-azinobis-3-éthylbenzothiazoline 6-sulfonique
<b>ATCC</b>	: american type culture collection
<b>CI<sub>50</sub></b>	: concentration inhibitrice médiane
<b>CE</b>	: concentration efficace
<b>CMI</b>	: concentration minimale inhibitrice
<b>CAI-1</b>	: vibrio cholerae auto inducer 1
<b>DPPH</b>	: 2,2'-diphényl-1-picrylhydrazyle
<b>EOA</b>	: espèce oxygénée activée
<b>FRAP</b>	: ferric ion reducing antioxidant parameter
<b>HAI-1</b>	: harveyi auto inducer-1
<b>HCT-116</b>	: lignée cellulaire cancéreuse humaine (cancer du colon)
<b>Hela</b>	: lignée cellulaire cancéreuse humaine (cancer du col de l'utérus)
<b>HepG2</b>	: lignée cellulaire cancéreuse humaine (cancer du foie)
<b>HEY</b>	: lignée cellulaire cancéreuse humaine (cancer des ovaires)
<b>HT29</b>	: lignée cellulaire cancéreuse humaine (adénocarcinome colorectal)
<b>K562</b>	: lignée leucémique humaine
<b>KB</b>	: lignée cellulaire cancéreuse humaine (carcinome buccal)
<b>L1210</b>	: lignée leucémique murine
<b>LoVo</b>	: lignée cellulaire cancéreuse humaine (cancer du colon)
<b>MCF7</b>	: lignée cellulaire cancéreuse humaine (cancer du sein)
<b>MDA-MB-231</b>	: lignée cellulaire cancéreuse humaine (cancer du sein)
<b>NSCLC-N6</b>	: lignée cellulaire cancéreuse humaine (cancer du poumon)
<b>ORAC</b>	: oxygen radical absorbance capacity
<b>P388</b>	: lignée leucémique murine
<b>PLA2</b>	: phospholipases A2
<b>PXR</b>	: pregnane x receptor NR112
<b>PP1</b>	: protéine phosphatase-1
<b>QSI</b>	: quorum sensing inhibitory
<b>SK-OV3</b>	: lignée cellulaire cancéreuse humaine (cancer des ovaires)
<b>TRAP</b>	: total radical-trapping antioxidant parameter
<b>U373MG</b>	: lignée cellulaire cancéreuse humaine (cancer du cerveau)
<b>UT-7</b>	: lignée leucémique humaine
<b>WEHI 164</b>	: lignée cellulaire cancéreuse murine (fibrosarcome murin)

## Abréviations spécifiques à la chimie

<b>[<math>\alpha</math>]<sub>D</sub></b>	: pouvoir rotatoire
<b>ACN</b>	: acétonitrile
<b>AcOEt</b>	: acétate d'éthyle
<b>AF</b>	: acide formique
<b>ASE</b>	: extraction accélérée par solvant
<b>br</b>	: signal large
<b>C-18</b>	: silice greffée par des groupements octadécyles
<b>c</b>	: concentration



<b>CCM</b>	: chromatographie sur couche mince
<b>CDCl<sub>3</sub></b>	: chloroforme deutéré
<b>CLHP</b>	: chromatographie liquide à haute performance
<b>CLMP</b>	: chromatographie liquide moyenne pression
<b>COSY</b>	: correlation spectroscopy
<b>DAD</b>	: détecteur à barrettes de diodes
<b>DCM</b>	: dichlorométhane
<b>d</b>	: doublet
<b>dd</b>	: doublet de doublet
<b>ddd</b>	: doublet de doublet de doublet
<b>dddd</b>	: doublet de doublet de doublet de doublet
<b>DEDL</b>	: détecteur évaporatif à diffusion de lumière
<b>DEPT</b>	: distortionsless enhancement by polarization transfer
<b>DMSO-D6</b>	: diméthylsulfoxyde deutéré
<b>dq</b>	: doublet de quadruplé
<b>dqt</b>	: doublet de quintuplé
<b>δ<sub>H</sub></b>	: déplacement chimique du proton
<b>δ<sub>C</sub></b>	: déplacement chimique du carbone
<b>ESI<sup>+</sup></b>	: ionisation electrospray mode positif
<b>ESI<sup>-</sup></b>	: ionisation electrospray mode négatif
<b>H<sub>2</sub>O<sub>2</sub></b>	: eau oxygénée
<b>HMBC</b>	: heteronuclear multiple bond connectivity
<b>HSQC</b>	: heteronuclear single quantum coherence
<b>IR</b>	: infrarouge
<b>J</b>	: constante de couplage
<b>MeOD</b>	: méthanol deutéré
<b>m</b>	: multiplet
<b>MeOH</b>	: méthanol
<b>PAD</b>	: détecteur à barrettes de photodiode
<b>ppm</b>	: partie par million
<b>q</b>	: quadruplé
<b>qt</b>	: quintuplé
<b>RMN (1D, 2D)</b>	: résonance magnétique nucléaire (une dimension, deux dimensions)
<b>ROS</b>	: reactive oxygen species
<b>RP-18</b>	: reverse phase C18
<b>s</b>	: singulet
<b>SM</b>	: spectrométrie de masse
<b>SMHR</b>	: spectrométrie de masse haute résolution
<b>t</b>	: triplet
<b>UV</b>	: ultra-violet

# SOMMAIRE

<b>REMERCIEMENTS</b>	<b>3</b>
<b>LISTE DES ABREVIATIONS</b>	<b>7</b>
<b>SOMMAIRE</b>	<b>9</b>
<b>INTRODUCTION GENERALE</b>	<b>13</b>
<b>CHAPITRE I : CONTEXTE DE L'ETUDE</b>	<b>21</b>
I.1 Le projet de recherche BIOMOL TCN	22
I.2 Le projet de recherche POMARE	29
<b>CHAPITRE II : SELECTION DES INVERTEBRES MARINS</b>	<b>37</b>
II.1 Collecte et identification des invertébrés marins	38
II.2 Extraction des invertébrés marins	39
II.2.1 Principe	39
II.2.2 Résultats	39
II.3 Le criblage chimique	39
II.3.1 Principe	39
II.3.2 Résultats et discussion	40
II.4 Le criblage biologique	45
II.4.1 Principe	45
II.4.2 Recherche d'activité cytotoxique	45
II.4.3 Recherche d'activité antipaludique	47
II.4.4 Recherche d'activité antioxydante	49
II.4.5 Recherche d'activité inhibitrice du quorum sensing (antibiofilm)	51
II.5 Sélection des invertébrés marins	53
<b>CHAPITRE III : ETUDE DE L'EPONGE <i>Plakortis kenyensis</i> (Pulitzer-Finali, 1993)</b>	<b>56</b>
III.1 Eléments bibliographiques	56
III.1.1 Localisation du genre <i>Plakortis</i> (Schulze, 1880)	56
III.1.2 Position systématique et description du genre <i>Plakortis</i> (Schulze, 1880)	56

III.1.3	Cas particulier de l'espèce <i>Plakortis kenyensis</i> (Pulitzer-Finali, 1993) : localisation et description morphologique	57
III.1.4	Travaux chimiques antérieurs relatifs au genre <i>Plakortis</i> (Pulitzer-Finali, 1993)	58
III.1.4.1	Les acides carboxyliques et dérivés d'acides gras	58
III.1.4.2	Les peroxydes cycliques et peroxy lactones	59
III.1.4.3	Les glycosides	63
III.1.4.4	Les alcaloïdes	64
III.2	Etude chimique de l'éponge <i>Plakortis kenyensis</i> de Madagascar	65
III.2.1	Fractionnement et isolement des métabolites <b>PK1</b> et <b>PK2</b>	65
III.2.2	Elucidation structurale des métabolites <b>PK1</b> et <b>PK2</b>	67
III.2.2.1	Elucidation structurale du <i>Plakortolide E</i>	67
III.2.2.2	Elucidation structurale de l'acide andavadoïque	68
III.3	Evaluation de l'activité biologique des métabolites isolés	69
III.3.1	L'activité antipaludique	69
III.3.2	L'activité antifouling	71
III.3.2.1	Méthode 1 : Activité QSI sur la bactérie bioluminescente <i>Vibrio haveyi</i> et ses mutants	71
III.3.2.2	Méthode 2 : Activité inhibitrice de la croissance et de l'adhésion de 5 souches bactériennes d'origine marine	72
III.3.3	Discussion	74
<b>CHAPITRE IV : ETUDE DE L'EPONGE <i>Theonella swinhoei</i> (Gray, 1868)</b>		<b>80</b>
IV.1	Eléments bibliographiques	81
IV.1.1	Localisation du genre <i>Theonella</i> (Gray, 1868)	81
IV.1.2	Position systématique et description du genre <i>Theonella</i> (Pulitzer-Finali, 1993)	81
IV.1.3	Cas particulier de l'espèce <i>Theonella swinohei</i> (Gray, 1868): localisation et description morphologique	82
IV.1.4	Travaux chimiques antérieurs relatifs au genre <i>Theonella</i> (Gray, 1868)	83
IV.1.4.1	Les sesquiterpènes	83
IV.1.4.2	Les polyacétylènes	84
IV.1.4.3	Les stérols	85
IV.1.4.4	Les macrolides	86
IV.1.4.5	Les peptides	88
IV.1.4.6	Composés phosphorés atypiques	93
IV.2	Etude chimique de l'éponge <i>Theonella swinohei</i> de Madagascar	94
IV.2.1	Fractionnement et isolement du métabolite <b>TS1</b>	94

IV.2.2	Elucidation structurale du métabolite <b>TS1</b>	97
IV.3	Evaluation de l'activité biologique du métabolite isolé	99
IV.3.1	L'activité antipaludique	99
IV.3.2	L'activité antifouling	100
IV.3.2.1	Méthode 1 : Activité QSI sur la bactérie bioluminescente <i>Vibrio haveyi</i> et ses mutants	100
IV.3.2.2	Méthode 2 : Activité inhibitrice de la croissance et de l'adhésion de 5 souches bactériennes d'origine marine	101
IV.3.3	Discussion	102
<b>CHAPITRE V : ETUDE DE L'EPONGE <i>Haliclona (Reniera) fascigera (Hentschel, 1912)</i></b>		<b>105</b>
V.1	Eléments bibliographiques	106
V.1.1	Localisation du genre <i>Haliclona</i> (Grant, 1836)	106
V.1.2	Position systématique et description du genre <i>Haliclona</i> (Grant, 1836)	106
V.1.3	Cas particulier de l'espèce <i>Haliclona (Reniera) fascigera</i> (Hentschel, 1912): localisation et description morphologique	107
V.1.4	Travaux chimiques antérieurs relatifs au genre <i>Haliclona</i> (Grant, 1836)	108
V.1.4.1	Les alcaloïdes	109
V.1.4.2	Les polyacétylènes	111
V.1.4.3	Les stéroïdes	114
V.1.4.4	Autres métabolites	115
V.2	Etude chimique de l'éponge <i>Haliclona fascigera</i> de Mayotte	119
V.2.1	Fractionnement et isolement du métabolite <b>HF1</b>	119
V.2.2	Elucidation structurale du métabolite <b>HF1</b>	120
V.3	Evaluation de l'activité biologique du métabolite isolé	123
V.3.1	L'activité antipaludique	124
V.3.2	L'activité antifouling : activité inhibitrice de la croissance et de l'adhésion de 5 souches bactériennes d'origine marine	124
V.3.3	Discussion	125
<b>CHAPITRE VI : ETUDE DE L'EPONGE <i>Fascaplysinopsis reticulata (Hentschel, 1912)</i></b>		<b>128</b>
VI.1	Eléments bibliographiques	129
VI.1.1	Localisation du genre <i>Fascaplysinopsis</i> (Hentschel, 1912)	129
VI.1.2	Position systématique et description du genre <i>Fascaplysinopsis</i> (Bergquist, 1980)	129

VI.1.3 Travaux chimiques antérieurs relatifs au genre <i>Fascaplysinopsis</i> (Bergquist, 1980)	130
VI.1.3.1 Les terpènes	130
VI.1.3.2 Les alcaloïdes	132
VI.1.3.3 Les macrolides	134
VI.2 Etude chimique de l'éponge <i>Fascaplysinopsis reticulata</i> de Mayotte	136
VI.2.1 Fractionnement et isolement des métabolites <b>FR1-FR8</b>	136
VI.2.2 Elucidation structurale des métabolites <b>FR1-FR8</b>	138
VI.3 Evaluation de l'activité biologique des métabolites isolés	154
VI.3.1 L'activité antipaludique	154
VI.3.2 L'activité antifouling	155
VI.3.3 Discussion	157
 <b>CONCLUSION GENERALE</b>	 <b>168</b>
 <b>PARTIE EXPERIMENTALE</b>	 <b>175</b>
 <b>REFERENCES BIBLIOGRAPHIQUES</b>	 <b>198</b>
 <b>LISTE DES FIGURES, DES TABLEAUX ET DES ORGANIGRAMMES</b>	 <b>216</b>
 <b>ANNEXE I : Liste des invertébrés marins étudiés</b>	 <b>222</b>
 <b>ANNEXE II : Données spectrales des composés de structure nouvelle isolés des éponges : <i>Haliclona fascigera</i> &amp; <i>Fascaplysinopsis reticulata</i></b>	 <b>231</b>

# **INTRODUCTION GENERALE**

## *Introduction générale*

Le mot « *biodiversité* », contraction de « *diversité biologique* », a été créé en 1985. Il est généralement assimilé à la diversité spécifique, soit l'ensemble des espèces vivantes : bactéries, protistes (unicellulaires), champignons, végétaux et animaux d'un milieu. Pour le biologiste, la biodiversité se définit sur trois niveaux: les diversités génétique, organismique et écologique autrement dit les gènes, les espèces et les écosystèmes.

Quatre grandes problématiques sont aujourd'hui abordées autour du terme « biodiversité » :

1. l'étude des mécanismes biologiques fondamentaux permettant d'expliquer la diversité des espèces et leurs spécificités, c'est à dire les mécanismes de la spéciation et de l'évolution ;
2. les approches plus récentes et prometteuses en matière d'écologie fonctionnelle et de biocomplexité, incluant l'étude des flux de matière et d'énergie et les grands cycles biogéochimiques ;
3. les travaux sur la nature au service de l'humanité pour ses capacités à fournir des éléments nutritionnels, des substances à haute valeur ajoutée (médicaments, produits cosmétiques...) ou encore à offrir des modèles plus simples et originaux pour la recherche fondamentale et finalisée, afin de résoudre des questions agronomiques ou biomédicales ;
4. la mise en place de stratégies de conservation pour préserver et maintenir un patrimoine naturel constituant un héritage naturellement attendu pour les générations futures.

### *Une biodiversité marine considérable*

Tous les êtres vivants dans leur forme actuelle sont le résultat d'une histoire évolutive contrainte par les variables physico-chimiques de leur environnement. Ainsi, on distinguera la biodiversité terrestre de la biodiversité marine. Cette dernière demeure encore mal connue. En effet, moins de 20 % du fond des mers ont été explorés alors qu'ils représentent près des trois-quarts de la surface terrestre. Au dernier pointage, 274 000 espèces marines étaient recensées, soit 15 % du nombre d'espèces décrites à ce jour sur Terre. Toutefois, on estime que les océans constituent une réserve de biodiversité équivalente ou supérieure à celle des forêts tropicales. Et cette grande profusion de la vie marine, comparée à la vie terrestre, vient pour l'essentiel du fait que la vie marine est plus ancienne : elle remonte à quelque 3,8 milliards d'années contre seulement 400 millions d'années pour les espèces terrestres. La vie marine a

## *Introduction générale*

donc eu le temps de connaître une évolution beaucoup plus poussée. Elle est en outre, par de nombreux aspects, différente de celle des terres émergées. Les océans sont en premier lieu, beaucoup plus stables que les environnements terrestres et favorisent moins les effets « niches » : les espèces marines ne représentent que 10% environ de celles qui sont connues aujourd'hui. Mais cette stabilité a, à l'inverse, favorisé le maintien des très nombreuses formes d'organisation (phylums), dont un grand nombre n'est retrouvé que dans les océans. Le milieu marin se distingue par ailleurs du milieu terrestre par tout un ensemble de contraintes physico-chimiques d'organisations tridimensionnelles complexes qui encadre chaque organisme. A titre d'exemple, citons la pression, l'absence de lumière aux très grandes profondeurs, les flots chimiosynthétiques près des fumeurs abyssaux<sup>1</sup> ou tout simplement la composition chimique de l'eau de mer. Les organismes marins vivent dans une solution saline complexe qui renferme la quasi-totalité des 92 éléments naturels, dont certains sont fortement présents dans l'eau de mer mais beaucoup moins ou seulement à l'état de traces dans l'eau douce ou sur terre : chlore, brome, iode, soufre, magnésium...

### *Une chimiodiversité marine remarquable*

Dans le milieu marin, la chimiodiversité qui s'intéresse aux métabolites primaires et secondaires des organismes vivants, est en parfait accord avec la biodiversité. A biodiversité (en phylums) considérable correspond en effet une chimiodiversité remarquable tant quantitativement que qualitativement. Compte tenu de la composition chimique de l'eau de mer, il n'est pas surprenant que les organismes marins incorporent dans leurs métabolites primaires ou secondaires en plus des éléments « normaux » que sont le carbone, l'oxygène, l'hydrogène et l'azote, certains autres éléments plus spécifiques. C'est en particulier le cas des éléments « majeurs » (% > 10ppm) comme le chlore, le soufre et le brome mais également des éléments un peu moins abondants comme le bore, le silicium, l'iode et l'arsenic. La plupart de ces éléments sont absents ou rarement présents dans les métabolites des organismes dulçaquicoles<sup>2</sup> ou terrestres. En outre, le milieu marin est depuis des millénaires le théâtre d'incessantes luttes entre proies et prédateurs, colonisateurs et colonisés. Il facilite

---

<sup>1</sup> Proches des dorsales océaniques, en raison de la tectonique des plaques, des sources hydrothermales se forment. On parle de fumeurs. Ces cheminées éjectent des jets brûlants de plus de 350 °C. Ceux-ci peuvent être blancs ou noirs, en fonction du fluide qu'ils éjectent. Les fumeurs noirs contiennent du soufre, du fer et du manganèse. Ce sont des lieux remarquables, riches en biodiversité et qui contrastent avec l'immensité des plaines océaniques, froides et obscures.

<sup>2</sup> Qui vit en eau douce.



l'établissement de barrières chimiques : des substances organiques facilement diffusées et dispersées réduisant la valeur nutritive des tissus, au goût désagréable, toxiques ou anti-colonisantes. Ce milieu est ainsi très riche en substances allélochimiques<sup>3</sup> de tous genres, des plus simples, comme l'acide chlorhydrique ou l'acide sulfurique, aux plus complexes, comme certains alcaloïdes, pseudo-peptides ou autres macrolides. Les animaux sessiles (éponges, coraux, gorgones, ascidies ..., vivant fixés à leur substrat) possèdent une étonnante capacité de synthèse de médiateurs chimiques impliqués dans la défense et la compétition interspécifique. D'un point de vue écologique, la plupart de ces animaux sont semblables aux végétaux : ils sont le plus souvent incapables de produire une réponse comportementale face à une agression mais sont pourvus de protection physique ou chimique, ou de caractéristiques morphologiques qui leur permettent de filtrer les UV, ou de se protéger des prédateurs, compétiteurs et autres organismes pathogènes. La biodiversité marine est la source d'une formidable diversité chimique qui mobilise depuis les années 60, un nombre croissant d'équipes de recherche dans le monde.

### *Une valorisation multiple de la chimiodiversité marine*

La biodiversité marine, à même de fournir des molécules très originales sans équivalent terrestre (plantes ou micro-organismes terrestres), a suscité un vif engouement chez les chercheurs. Leurs travaux sur les métabolites marins sont en général menés dans des perspectives de valorisation. Deux secteurs sont particulièrement concernés : celui de la santé et celui de l'écologie chimique.

#### *❖ Secteur de la santé*

Nombreuses sont les molécules isolées de la mer présentant des activités biologiques *in vitro* : antivirale, antitumorale, immunomodulatrice, antibiotique, antifongique, anti-inflammatoire, anticoagulante, inhibitrice enzymatiques ; ces molécules peuvent aussi agir au niveau du système cardiovasculaire ou du système nerveux. L'industrie pharmaceutique et cosmétique a dès lors fondé beaucoup d'espoirs sur les « médicaments de la mer ». Outre le très grand nombre de molécules issus du milieu marin en phase d'essais précliniques, on compte à ce jour, 13 molécules d'origine marine ou dérivées en phase d'essais cliniques I, II ou III et quatre médicaments (Mayer A.M.S. *et al.*, 2010). Ces derniers sont : la cytarabine

---

<sup>3</sup> Substances chimiques, qui agissent sur d'autres individus d'espèces différentes (interspécifiques) pour modifier leur comportement (parasitisme, prédation, symbiose, etc.).

## Introduction générale

(Cytosar-U<sup>®</sup>), la vidarabine (Vira-A<sup>®</sup>), le ziconotide (Prialt<sup>®</sup>), tous trois approuvés par l'Agence américaine des produits alimentaires et médicamenteux (Food and Drug Administration, FDA) et la Trabectédine (Yondelis<sup>®</sup>, ET-743) dont la mise sur le marché a été autorisée par l'Agence Européenne des Médicaments (EMA).

La cytarabine (cytosine arabinosyle ou cytosine arabinoside, *Ara-C*) (**1**) est un nucléoside pyrimidique de synthèse dérivé de la spongothymidine isolée de l'éponge *Tethya crypta* des Caraïbes. Ce composé commercialisé par les Laboratoires Bedford et Enzon, a reçu une autorisation de mise sur le marché par la FDA en 1969 sous le nom de Cytosar-U<sup>®</sup>. Il est indiqué pour le traitement de la leucémie lymphoïde<sup>4</sup>, aiguë de la leucémie myéloïde<sup>5</sup> chronique en phase blastique<sup>6</sup> lymphoïde et de l'érythroleucémie<sup>7</sup>.

La vidarabine (arabinofuranosyladénine ou adénine arabinoside, *Ara-A*) (**2**) est une purine nucléoside dérivée de la spongouridine isolée de l'éponge *Tethya crypta* et couramment obtenue de la souche *Streptomyces antibioticus*. Ce composé commercialisé par la Société King Pharmaceuticals (<http://www.kingpharm.com>), a reçu une autorisation de mise sur le marché par la FDA en 1976 sous le nom de Vira-A<sup>®</sup>. Il est indiqué pour le traitement des kératoconjonctivites<sup>8</sup> virales et des kératites herpétiques<sup>9</sup> épithéliales<sup>10</sup> causées par le virus *Herpes simplex* de type 1 et 2.

Le ziconotide (**3**) est l'équivalent synthétique de l' $\omega$ -conotoxine, peptide formé de 25 acides aminés isolé du venin du mollusque *Conus magus* récolté aux Philippines. Ce composé commercialisé par la Société Elan Corporation, a reçu une autorisation de mise sur le marché

---

<sup>4</sup> Maladie cancéreuse du sang (leucémie), caractérisée par la prolifération de lymphocytes.

<sup>5</sup> Maladies du sang caractérisée par une production excessive et persistante au sein de la moelle osseuse des globules blancs (ou leucocytes).

<sup>6</sup> La maladie évolue de manière classique en trois phases:

- *la phase chronique* : se déroule sur plusieurs années, si le patient n'est pas traité. La proportion des globules blancs anormaux et défectueux dans la moelle osseuse est encore relativement réduite; celle des cellules complètement immatures, appelées blastes, n'est que de 10%. Le nombre de plaquettes sanguines ainsi que celui de leurs cellules précurseurs sont souvent encore normaux à ce stade.

- *la phase d'accélération* : la formation de leucocytes ne cesse de s'accroître et l'on commence à observer la présence de nombreuses cellules très immatures (blastes) dans l'hémogramme. La très forte augmentation du nombre de cellules leucémiques dans la moelle osseuse perturbe fortement la production de globules rouges (érythrocytes) qui servent au transport du sang et celle de plaquettes sanguines (thrombocytes) qui sont impliquées dans le processus de coagulation sanguine.

- *la crise blastique* : l'état du patient est très sérieux et sa vie est en danger. La prolifération des cellules leucémiques dans la moelle osseuse est devenue complètement incontrôlable, de sorte que la production de globules blancs et de plaquettes sanguines capables de remplir leur mission est de plus en plus réduite. De nombreuses cellules très immatures (blastes) se répandent dans le sang.

<sup>7</sup> Forme rare de leucémie aiguë myéloïde.

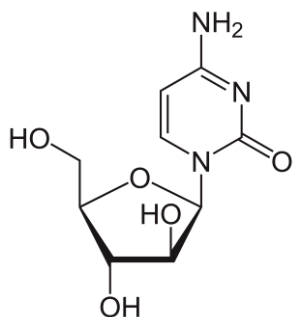
<sup>8</sup> Infection qui se traduit par une double inflammation ; de la conjonctive et de la cornée de l'œil. Elle est souvent due à des bactéries (*Moraxella bovis* par exemple), mais des virus peuvent aussi être impliqués.

<sup>9</sup> Infection virale de la cornée de l'œil causée par le virus de l'*Herpès simplex*.

<sup>10</sup> Les cellules épithéliales sont les cellules qui forment l'épithélium. Il s'agit d'un tissu organique dit de "revêtement" car il recouvre la surface externe ou interne de divers organes.

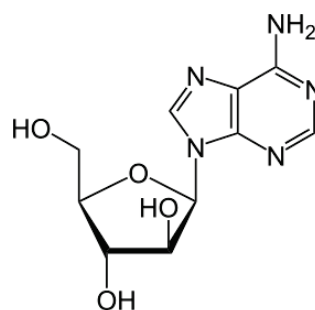
par la FDA en 2004 puis par l'EMA en 2005 sous le nom de Prialt®. Il est indiqué pour le traitement des douleurs chroniques par voie intrathécale<sup>11</sup>. Il s'agit d'un anti-douleur très puissant, environ mille fois plus actif que la morphine, administré aux patients atteints de cancer ou du sida pour lesquels une thérapie par voie intrathécale est appliquée.

La trabectidine (ET-743) (4) est un alcaloïde tétraisoquinoline d'origine marine isolé pour la première fois du tunicier *Ecteinascidia turbinata* des Caraïbes et de la Mer Méditerranée. Ce composé commercialisé par la Société Pharmamar, a reçu une autorisation de mise sur le marché par l'EMA en 2007 puis en 2009, sous le nom de Yondelis®. Il s'agit d'un agent anticancéreux indiqué pour le traitement du sarcome des tissus mous et des cancers ovariens.



Cytarabine, Ara-C (Cytosar-U®) (1)

Anticancéreux



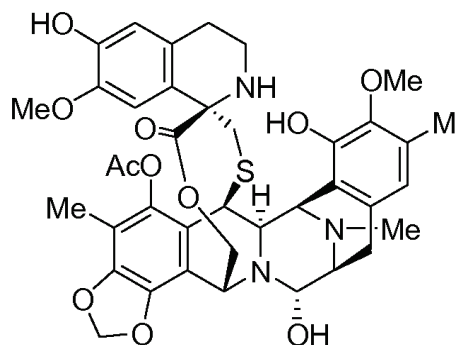
Vidarabine, Ara-A (Vira-A®) (2)

Antiviral, Ophtalmique



Ziconotide (Prialt®) (3)

Anti-douleur



Trabectédine, ET-743 (Yondelis®) (4)

Anticancéreux

<sup>11</sup> Voie d'administration directe dans le liquide céphalo-rachidien.

❖ *Secteur de l'écologie chimique*

Les changements globaux qui touchent notre planète ne se limitent pas à des modifications du climat ou de la composition de l'atmosphère. Ils affectent également toute la dynamique du vivant en perturbant les écosystèmes et les espèces qui les constituent. Ces effets ont un impact notamment sur les interactions entre les espèces ou entre les individus d'une même espèce, interactions pourtant primordiales pour le maintien des communautés et écosystèmes où la médiation chimique joue une place prépondérante. La mise en place de stratégies de conservation pour préserver et maintenir un patrimoine naturel passe donc aussi par une meilleure connaissance des interactions chimiques dans le monde vivant autrement dit par l'écologie chimique. Cette dernière est une science interdisciplinaire en plein essor qui allie science de terrain et expérimentations en laboratoire et qui bénéficie des avancées technologiques majeures dans les domaines des sciences du vivant (ex : Omiques) et de la chimie des substances naturelles. Cette science permet de mieux décrypter le « langage universel » de la nature et aussi de répondre à des problématiques actuelles de fonctionnement des organismes et des écosystèmes dans le contexte de changement global. En mer, plus encore que sur terre, les systèmes de communication chimique constituent un élément indispensable dans l'établissement des relations intra- et interspécifiques. Ceci est d'autant plus vrai que parmi les organismes marins plusieurs milliers d'espèces sont sessiles (invertébrés marins notamment) et dépourvues d'organe de la vision. Les caractéristiques physico-chimiques de l'eau conditionnent en effet les différences de mode de vie entre milieu marin et milieu terrestre. En mer, la vie fixée est possible et favorable. De plus, la fonction vectrice de l'eau, où s'exercent diffusion et dispersion avec une grande facilité, favorise les phénomènes de communication chimique.

Outre le questionnement du fonctionnement des organismes et des écosystèmes, l'écologie chimique permet également de s'intéresser à d'autres problématiques comme celle du biofouling. Le biofouling est le processus par lequel tout substrat immergé dans l'eau de mer est sujet à une colonisation rapide par un large spectre d'organismes vivants. Il se déroule en trois étapes, intervenant successivement ou en parallèle :

1. L'adsorption de matière organique dissoute sur le substrat ;
2. La colonisation par des procaryotes et des eucaryotes unicellulaires ;
3. L'établissement de larves d'invertébrés marins et de spores d'algues.

D'un point de vue économique, les organismes marins colonisateurs sont une cause de problèmes drastiques à l'encontre de la plupart des activités humaines liées au monde marin

(marine marchande et militaire, aquaculture, plateforme de forage, etc). En raison des nombreux dégâts environnementaux provoqués par l'utilisation de revêtements dits « antifouling » ou « antisalissures » à base de biocides composés de cuivre, d'étain (triaryl- ou trialkylétain) ou de zinc, les scientifiques se sont penchés sur la recherche de solutions plus respectueusement de l'environnement. Dans ce contexte, les organismes marins riches en métabolites secondaires utilisés pour leur défense contre les micro-organismes et les macro-organismes représentent une source prometteuse en vue de la production de molécules actives en « antifouling » et non toxiques vis-à-vis d'espèces non ciblées.

### ***Les travaux de thèse***

Les enjeux économiques et environnementaux de la chimiodiversité marine présentés ci-dessus, constituent les deux piliers des programmes de recherche BIOMOL TCN et POMARE dans lesquels sont impliqués entre autres, le Laboratoire de Chimie des Substances Naturelles et des Sciences des Aliments (LCSNSA, Université de La Réunion) et l'Institut de Chimie des Substances Naturelles de Gif-sur-Yvette (ICSN, CNRS). Les travaux de thèse exposés dans ce mémoire et réalisés au LCSNSA et à l'ICSN s'inscrivent pleinement dans les programmes BIOMOL TCN et POMARE ; l'objectif étant la recherche de molécules d'origine marine, à haute valeur ajoutée dans les domaines de la santé (molécules à activité anticancéreuse, antivirale, antipaludique, anti-oxydante) et de l'environnement (molécules à activité antifouling).

Ce mémoire s'articule autour de six chapitres :

- ▶ Le premier chapitre situera le contexte des travaux de thèse en présentant les financeurs, les objectifs et les partenaires de chacun des programmes de recherche : BIOMOL TCN et POMARE.
- ▶ Le deuxième chapitre mettra l'accent sur le choix stratégique des organismes marins étudiés au cours de la thèse.
- ▶ Les troisième, quatrième, cinquième et sixième chapitres seront consacrés aux travaux menés respectivement sur les éponges *Plakortis kenyensis*, *Theonella swinhoei*, *Haliclona fascigera* et *Fascaplysinopsis reticulata*. Seront développés dans chacun de ces chapitres :
  - des éléments bibliographiques relatifs au genre étudié : position géographique, position systématique et description, travaux chimiques antérieurs ;
  - les travaux chimiques menés sur chacune des éponges ;
  - la valorisation des molécules isolées et identifiées.

# CHAPITRE I

## *CONTEXTE DE L'ETUDE*

Parmi les organismes de recherche acteurs de la biodiversité de la zone Sud-Occidentale de l'Océan Indien et en faveur de sa sauvegarde, l'Université de La Réunion a inscrit prioritairement dans sa stratégie de recherche « *La valorisation et la protection de la biodiversité terrestre et marine* ». Sa position stratégique au cœur de la zone Ouest de l'Océan Indien est un atout indéniable ; elle offre des conditions de recherches exceptionnelles pour l'observation et l'étude de la biodiversité. Implanté à l'Université de La Réunion, le Laboratoire de Chimie des Substances Naturelles et des Sciences des Aliments (LCSNSA), par ses études sur la chimiodiversité menées sur les plantes, les invertébrés marins et les micro-organismes, contribue activement au développement de cette thématique de recherche privilégiée. Le laboratoire se consacre plus précisément à l'extraction, au fractionnement, à l'isolement, à l'identification et à la production de molécules d'intérêt à finalités pharmacologique, cosmétique, parfumistique et alimentaire (colorants, arômes). Ces études sont réalisées de manière à comprendre les écosystèmes dans un cadre écologique et environnemental. Ces travaux, certes initiés par de profondes motivations sanitaire et économique (recherche de nouvelles substances actives), s'inscrivent aussi dans un contexte écologique (recensement des espèces végétales et marines ; études chimiotaxonomiques pour une meilleure connaissance de la biodiversité insulaire ; meilleure compréhension des relations inter-espèces entre invertébrés marins et micro-organismes par exemple). Cette connaissance et donc reconnaissance contribuent à la gestion spécifique de notre patrimoine unique au monde.

Concernant plus particulièrement la chimie marine, le LCSNSA prend ses marques dans le domaine depuis le début des années 90. Les compétences développées au sein du LCSNSA, lui ont valu d'être impliqué dans deux projets scientifiques au cours de la période 2012-2016: le projet de recherche BIOMOL TCN (FEDER) et le projet de recherche POMARE (ERA-NET, NET-BIOME), deux projets dans lesquels s'inscrivent nos travaux de thèse.

## **I.1 Le projet BIOMOL TCN**

Le projet **BIOMOL TCN** (*Activités Thérapeutiques, Cosmétologiques et Nutraceutiques de MOLécules issues de la BIOdiversité terrestre, marine et microbienne de la zone Sud-Ouest de l'Océan Indien*) soutenu par l'Europe et La Région Réunion (FEDER : Fonds Européen de Développement Régional) et mené par le LCSNSA entre 2012 et 2014,

avait pour objectif la découverte de :

- ▶ nouveaux candidats médicaments,
- ▶ nouveaux composés ayant des propriétés préventives à l'égard de certaines pathologies,
- ▶ nouveaux compléments alimentaires pour la prévention nutritionnelle et physiologique,
- ▶ nouveaux actifs en cosmétologie.

Le projet s'est donc attaché dans un premier temps à l'évaluation des propriétés biologiques, d'extraits de plantes et d'invertébrés marins de la zone Sud-Ouest de L'Océan Indien. Plusieurs activités biologiques ont été ciblées :

#### **La cytotoxicité sur les cellules cancéreuses KB (carcinome buccal)**

Les tests de cytotoxicités sont liés à la problématique du cancer. Ils sont en effet réalisés sur différentes souches cancéreuses, afin de trouver de nouvelles molécules potentiellement anticancéreuses et sélectives.

Le cancer est une maladie qui se caractérise par une prolifération anormale de cellules au sein d'un tissu de l'organisme. Le cancer est dû à une grave perturbation des voies de signalisation de la mort cellulaire programmée qui contrôle le développement des tissus et leur matien. Lors d'un stade avancé du cancer, des métastases se forment par migration des cellules malignes dans le corps, pour former d'autres tumeurs aussi appelées néoplasmes. Lors de la division cellulaire, les cellules cancéreuses peuvent supplanter ou détruire les cellules saines. Le cancer est une pathologie pouvant avoir plusieurs origines :

- ▶ infectieuse par contamination des virus (le papillomavirus humain est souvent un facteur du cancer du col de l'utérus), des bactéries ou des parasites,
- ▶ endogène, provenant de l'organisme, due à une défaillance génétique,
- ▶ exogène, c'est-à-dire provoqué par des substances extérieures à l'organisme telles que le tabac, l'alcool, les rayonnements UV.

En 2015, on estime à environ 149 000 personnes, dont 85 000 hommes et 63 000 femmes, mourant du cancer par an en France, soit 411 personnes chaque jour. Ce sont les cancers du sein et de la prostate les plus meurtriers. Chaque année, on détecte environ 350 000 nouveaux cas de cancers en France ([www.unicancer.fr](http://www.unicancer.fr)). De ce fait, la recherche de nouvelles molécules anticancéreuse est un enjeu crucial.

La cytotoxicité, ciblant le rétablissement de la mort des cellules cancéreuses, reste un moyen de découverte de nouvelles molécules intéressantes même si les résultats de certains tests requièrent des études complémentaires.



## L'activité antivirale sur :

### ▶ Le virus du Chikungunya (souche 899)

Le Chikungunya (en swahili « celui qui marche courbé ») est une maladie transmise par des moustiques du genre *Aedes*. Dans la majorité des cas, la maladie cause d'abord de la fièvre puis des douleurs articulaires et musculaires, accompagnées d'éruption cutanée. En 2005-2006, une épidémie importante de chikungunya a touché l'Océan Indien, notamment les îles de La Réunion, Maurice, Seychelles et Mayotte, frappant plus de 300 000 personnes et faisant connaître la pathologie au grand public. Depuis une dizaine d'années, de nombreux laboratoires se sont alors attachés à chercher des solutions afin de combattre cette maladie, soit en développant de nouveaux agents répulsifs de moustiques, soit en trouvant des nouveaux principes actifs capable d'agir sur le virus.

### ▶ L'entérovirus type 71 (souche BrCr)

Les entérovirus sont associés à diverses maladies affectant l'Homme. Parmi celles-ci, le poliovirus constitue la plus importante d'un point de vue historique. Les entérovirus sont la cause d'épidémies de grande ampleur. Ils touchent principalement les enfants de moins de 15 ans et sont transmissibles par contact. Les deux dernières épidémies qui ont frappé la Malaisie en 1997 et Taïwan en 1998, ont été meurtrières. Les syndromes pieds-mains-bouches, méningites, paralysies flasques, œdèmes pulmonaires hémorragiques comptent parmi les maladies potentiellement engendrées par cet entérovirus, avec souvent des complications neurologiques. Il existe peu de traitements connus pour être efficaces.

### ▶ Le rhinovirus type 14 (phénotype sauvage)

Les rhinovirus sont les agents responsables de la majorité des infections des voies aériennes supérieures bénignes, habituellement appelées rhumes. La transmission de ces virus se fait par contact direct ou par voie aérienne. Généralement, ils provoquent des infections bénignes. Toutefois, ils sont parfois responsables d'infections sévères, en particulier chez des patients asthmatiques ou chez les très jeunes enfants. Ces infections respiratoires hautes sont une des premières causes d'absentéisme dans les pays tempérés industrialisés, elles représentent donc un coût non négligeable pour la société.

## L'activité antipaludique

Le paludisme reste aujourd'hui encore l'une des plus grandes problématiques des pays des zones tropicales et en voie de développement dans le domaine médical et pharmaceutique.

Le paludisme, du latin *paludis*, signifiant « marais », est aussi appelé malaria, de l'italien *mal'aria*, signifiant « mauvais air ». Il s'agit d'une maladie infectieuse transmise par un parasite du genre *Plasmodium*. Cette maladie, véhiculée par le moustique femelle du genre *Anophèle*, est transmise lors de la piqûre de celui-ci. Les principaux symptômes, fièvre, maux de tête, frissons et vomissements, apparaissent au bout de sept jours ou plus (généralement 10 à 15 jours) après la piqûre de moustique infectante. Dans le monde, il existe 4 espèces de *Plasmodium* capables d'induire la maladie : *Plasmodium ovale*, *vivax*, *malariae* et *falciparum*. Le plus étudié est *Plasmodium falciparum*, car il peut engendrer un paludisme souvent mortel.

Avec plus de 200 millions de cas répertoriés dans le monde, le paludisme se concentre essentiellement dans les zones tropicales et humides. L'Afrique subsaharienne connaît la plus importante épidémie de paludisme, notamment du fait du manque de moyen, du climat favorable et des autorités rapidement dépassées. D'autres zones du monde jusqu'ici épargnées commencent à être colonisées par des moustiques porteurs du parasite : Sud de l'Europe, Asie, Amérique latine, Moyen Orient, et ce, en raison du réchauffement climatique, de la mondialisation et de l'introduction accidentel de moustiques porteur du parasite. Enfin, il a été observé une forme de résistance aux antipaludiques. En effet, concernant particulièrement *P. falciparum*, cette espèce a montré une résistance aux précédentes générations de médicaments à la chloroquine ou à la sulfadoxine-pyriméthamine, et un début de résistance à l'artémisinine, principe actif essentiellement présent dans les médicaments antipaludiques sur le marché. C'est pourquoi la recherche de nouveaux antipaludiques est nécessaire.

### L'activité antioxydante

L'oxygène, molécule indispensable à la vie, est susceptible d'entraîner des effets dommageables dans l'organisme *via* la formation de radicaux libres et d'espèces oxygénées activées (EOA) tels que les radicaux  $RS^\cdot$  (thiyl);  $O_2^\cdot-$  (anion superoxyde);  $RO^\cdot$  (radical alkoxy);  $ROO^\cdot$  (radical peroxyde avec R = substrat organique); mais également d'autres composés non radicalaires très réactifs (chimiquement instables) comme le peroxyde d'hydrogène ( $H_2O_2$ ), l'hydroperoxyde (ROOH) ou l'oxygène singulet ( $^1O_2$ ).

Le rôle de ces EOA est très complexe car elles peuvent avoir un rôle physiologique ou un effet toxique en fonction de leur concentration.

Dans des conditions normales, elles sont générées en faible quantité et jouent un rôle de messagers secondaires capables, notamment, de réguler le phénomène de l'apoptose ou d'activer des facteurs de transcription. Citons aussi le processus de fécondation, au cours

duquel les spermatozoïdes sécrètent de grandes quantités d'EOA pour percer la paroi membranaire de l'ovule.

Toutefois, formées en trop grande quantité, les EOA deviennent «pathologiques» en activant l'expression de gènes codant pour des cytokines pro-inflammatoires ou des protéines d'adhésion. En outre, leur nature instable les rend très réactifs vis-à-vis de substrats biologiques et capables d'induire des modifications oxydatives délétères potentiellement impliquées dans l'apparition de pathologies.

Le stress oxydant correspond à un déséquilibre entre la génération d'espèces oxygénées activées (EOA) et les défenses antioxydantes de l'organisme, en faveur des premières. Notre mode de vie (tabagisme, alcoolisme, obésité, exercice physique intense), mais aussi nos mauvaises habitudes alimentaires, augmentent de façon anormale la production des EOA dans notre organisme. A long terme, ceci peut contribuer à l'apparition de diverses pathologies liées au vieillissement comme les cancers ou les maladies cardio-vasculaires.

Tous ces effets délétères montrent la nécessité d'augmenter l'apport en antioxydants afin de rétablir les capacités de défense naturelle de l'organisme.

On distingue deux sources d'antioxydants :

L'une est endogène et se compose d'enzymes (superoxyde dismutase, glutathion peroxydase, catalase), de protéines (ferritine, transferrine, céruléoplasmine, albumine) et de systèmes de réparation des dommages oxydatifs comme les endonucléases. A cela s'ajoutent quelques oligoéléments comme le sélénium, le cuivre et le zinc qui sont des co-facteurs d'enzymes antioxydantes.

L'autre est apportée par l'alimentation sous forme de fruits et légumes riches en vitamines C, E, caroténoïdes, ubiquinone, flavonoïdes, glutathion ou acide lipoïque. On assiste donc depuis quelques années au développement de nombreux produits antioxydants (alicaments, compléments alimentaires, médicaments, crèmes de soin apaisantes, antiradicalaires, anti-âges...) contenant dans certains cas des molécules complexes d'origine naturelle en polyphénols, flavonoïdes, anthocyanosides, caroténoïdes...

La plupart des antioxydants de synthèse ou d'origine naturelle possèdent des groupes hydroxyphénoliques dans leurs structures et les propriétés antioxydantes sont attribuées en partie, à la capacité de ces composés naturels à piéger les radicaux libres tels que les radicaux hydroxyles ( $\text{OH}^{\bullet}$ ) et superoxydes ( $\text{O}_2^{\bullet}$ ) (Ricardo da Silva J.M *et al.*, 1991, Rice-Evans C.A *et al.*, 1995 ; Burda S. et Oleszek W., 2001 ; Antolovich M. *et al.*, 2002 ; Bartosz G., 2003). Plusieurs tests sont utilisés pour évaluer, *in vitro* et *in vivo*, l'activité antioxydante par piégeage de radicaux différents, comme les peroxydes  $\text{ROO}^{\bullet}$  par les tests ORAC (Oxygen

Radical Absorbance Capacity) et TRAP (Total Radical-Trapping Antioxidant Parameter) (Ricardo da Silva J.M. *et al.*, 1991) ; les ions ferriques par le test FRAP (Ferric ion Reducing Antioxidant Parameter) (Benzie I.F. et Strain J., 1996) ; ou les radicaux ABTS\* (sel d'ammonium de l'acide 2,2'-azinobis-3-ethylbenzothiazoline-6-sulfonique) (Re R. *et al.*, 1999) ; ainsi que le test utilisant le radical libre DPPH\* (diphényl-picrylhydrazyle) (Sharma Om P. et Bhat T.K., 2009).

Concernant plus particulièrement les invertébrés marins étudiés dans le cadre du projet BIOMOL TCN, les études réalisées antérieurement aux travaux de la thèse ont permis de déceler **87 extraits actifs** (toutes activités confondues) sur un total de 194 extraits testés. Les résultats obtenus sont détaillés ci-après.

Nombre d'espèces étudiées	: 100
Nombre d'extraits testés	: 194
Nombre d'extraits à activité cytotoxique	: 64
Nombre d'extraits à activité antivirale	: 8 ( <i>anti-chikungunya</i> )
Nombre d'extraits à activité antipaludique	: 48
Nombre d'extraits à activité antioxydante	: 13

Certains des extraits actifs peuvent présenter plusieurs activités à la fois.

BIOMOL TCN a réuni six équipes complémentaires dont trois locales, une nationale et deux internationales. Les tâches ont été réparties selon les compétences de chaque équipe :

#### **Partenaire 1 (P1) :**

Le **Laboratoire de Chimie des Substances Naturelles et des Sciences des Aliments (LCSNSA)** de l'Université de La Réunion, **porteur du projet** et chargé de :

- ▶ la collecte des invertébrés marins
- ▶ l'extraction des plantes et invertébrés marins,
- ▶ l'évaluation des activités antioxydante,
- ▶ la chimie des extraits de plantes et d'invertébrés marins.

#### **Partenaire 2 (P2) :**

L'**UMR C\_53 Peuplements Végétaux et Bioagresseurs en Milieu Tropical (UMR PVBMT)** de l'Université de La Réunion, chargé de :

- ▶ la collecte des espèces végétales,
- ▶ l'identification des espèces végétales.

**Partenaire 3 (P3) :**

Le **Groupe d'Etude sur l'Inflammation Chronique et l'Obésité (GEICO)** de l'Université de La Réunion, chargé de :

- ▶ la réalisation de tests complémentaires pour l'évaluation de l'activité antioxydante.

**Partenaire 4 (P4) :**

L'**Institut de Chimie des Substances Naturelles (ICSN-CNRS)** de Gif-sur-Yvette, chargé de :

- ▶ l'évaluation de la cytotoxicité,
- ▶ la chimie des extraits de plantes et d'invertébrés marins,
- ▶ la synthèse biomimétique des molécules bioactives.

**Partenaire 5 (P5) :**

Le **Laboratoire de Pharmacognosie - Institut de Pharmacie (LP-IP)** de l'Université de Liège, chargé de :

- ▶ l'évaluation de l'activité antipaludique,
- ▶ la phytochimie des extraits de plantes.

**Partenaire 6 (P6) :**

Le **Laboratoire de Virologie et Chimiothérapie de l'Institut Rega pour la Recherche Médicale** de l'Université Catholique de Louvain (**KU-LEUVEN**), chargé de :

- ▶ l'évaluation de la cytotoxicité et de l'activité antivirale.

## I.2 Le projet POMARE


Le projet **POMARE** (*Polynesian, Mayotte's, Reunion's marine benthic invertebrates : interactions and chemodiversity evaluation for a sustainable use*) entre dans le cadre du Programme Era-Net-Netbiome 2010 et est soutenu par l'Agence Nationale de La Recherche (ANR) et La Région Réunion. Ce projet mené entre 2012 et 2016, est ciblé sur les ressources benthiques animales marines (spongiaires principalement) de la Polynésie française, de Mayotte et de La Réunion.

Les objectifs de ce projet sont (1) de caractériser la biodiversité marine par des méthodes de métabolomique, de séquençage et de conservation durable du patrimoine génétique ainsi que (2) de rechercher des molécules d'intérêt pour l'environnement et la santé humaine. Les principaux enjeux de ce projet sont donc :

- ▶ La connaissance du patrimoine naturel et sa conservation durable;
- ▶ L'élucidation des interactions entre les éponges et leur environnement microbien pour des applications en aquaculture mais aussi en santé humaine ;
- ▶ La recherche des voies de production durable de composés bioactifs d'origine marine sur la base de synthèses et hémi-synthèses biomimétiques.

Les activités biologiques ciblées pour la recherche de composés naturels, semi-synthétiques et synthétiques d'intérêt pour l'environnement et la santé humaine sont, comme pour le projet BIOMOL TCN (§ II.1) :

 **La cytotoxicité sur les cellules cancéreuses KB et du mélanome murin**

 **L'activité antioxydante**

Mais aussi :

 **L'activité antifouling et d'inhibition du quorum sensing**

L'appellation biofouling, ou salissure biologique, représente l'ensemble du processus de colonisation de toute surface immergée (qu'elle soit vivante ou inerte) par des organismes vivants. Ce processus a été pour la première fois décrit en 1943 par Claude Zobell suite à l'observation de la présence de bactéries aquatiques ; plus nombreuses sur la surface solide contenant l'échantillon qu'en suspension. En fonction du stade d'avancement du processus de la colonisation, on distingue :

- ***Le microfouling, ou fouling primaire*** : les organismes impliqués dans la colonisation sont alors des micro-organismes tels que les bactéries, les champignons, les diatomées, les microalgues ou les larves d'invertébrés.
- ***Le macrofouling, ou fouling secondaire*** : les organismes impliqués dans la colonisation sont dans ce cas des macro-organismes tels que les macroalgues et les invertébrés (bivalves, tuniciers, coquillages...). Ce phénomène s'observe généralement dans un second temps après le microfouling.

Contrairement au milieu dulcicole où il constitue un phénomène secondaire, le biofouling est très important en milieu marin. La colonisation sur toute surface immergée, non protégée s'y produit inévitablement. La richesse et la diversité en bactéries, en phytoplancton et en zooplancton en sont probablement les raisons principales. Le biofouling constitue en outre un aspect primordial de la compétition entre les organismes marins. Les végétaux et animaux sessiles, qui doivent trouver un substrat dur pour se développer, s'établissent soit sur le fond, soit sur d'autres organismes : dans ce cas, ils sont appelés épiphytes (pour les végétaux) ou épibiontes (pour les animaux). Les organismes colonisés sont alors amenés à se défendre afin de maintenir un accès suffisant à la lumière et aux nutriments, nécessaires à leur survie.

Le mécanisme d'adhésion des salissures marines est décrit comme une succession d'évènements indépendants, chaque étape n'étant pas indispensable à l'autre (Figure 1) (Dalton H.M., et March P.E., 1998; Lejeune P., 2003) :

***Etape 1*** : Adsorption en quelques minutes de fragments organiques (essentiellement des fragments protéiques et osidiques) et minéraux (sels) sur une surface vierge constituant un film conditionnant (ou film primaire).

***Etape 2*** : Colonisation par des bactéries et des micro-algues de la surface plus ou moins conditionnée jusqu'à former une structure tridimensionnelle appelée biofilm.

***Etape 3*** : Adhésion des macroorganismes sur le biofilm.

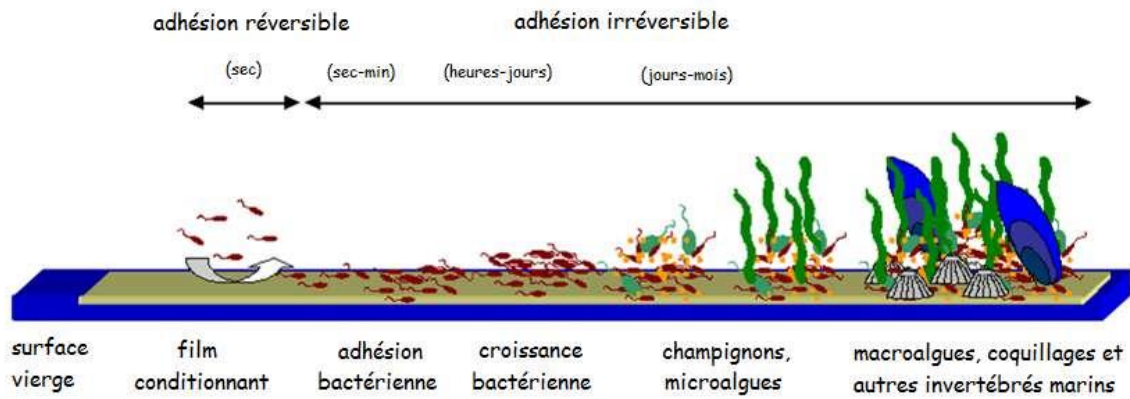


Figure 1 : Schéma de formation du biofouling en milieu marin (Haras D., 2005).

Le biofilm bactérien représente une étape prépondérante du processus de colonisation des surfaces immergées. L'étude de ce phénomène est complexe en raison notamment de l'hétérogénéité des milieux (Tolker-Nielsen T. *et al.*, 2000). Cette hétérogénéité se situe aussi bien au niveau structural selon que le biofilm ait été formé par une seule espèce ou plusieurs espèces, avec variation de l'épaisseur de cette couche et de l'organisation interne du biofilm, qu'au niveau des surfaces colonisées (supports divers). Cette diversité de formation serait l'un des éléments clés de leur robustesse face aux agents antimicrobiens et autres agressions (Singh P.K. *et al.*, 2002). Cette étude nécessite de l'interdisciplinarité : microbiologie, génétique, physico-chimie de surface... L'approche par la génétique et la biologie moléculaire a permis un grand progrès dans la compréhension des mécanismes de formation et de développement des biofilms. Cette approche consiste à cribler des souches mutantes selon leur potentiel à former des biofilms. Après caractérisation des gènes mutés, on peut identifier des molécules mais surtout des voies d'activations moléculaires impliquées dans la formation et le développement des biofilms, notamment concernant la communication des bactéries entre elles au sein du biofilm. L'ensemble de ces signaux est regroupé sous le terme de « Quorum Sensing » (QS - « Quorum » : seuil ; « Sensing » : détection). Le QS représente le mécanisme qui permet aux bactéries de percevoir la densité de population bactérienne et de coordonner une réponse à cette information *via* la régulation de certains gènes (Fuqua W.C. *et al.*, 1994). Ce mécanisme comprend trois étapes (Daniels R. *et al.*, 2004) :

**Étape 1 :** Une molécule, l'auto-inducteur, est sécrétée en permanence par les bactéries. A une concentration constitutive. Cette molécule diffuse librement dans le milieu et peut passer à travers la paroi et la membrane bactériennes.



**Etape 2 :** Lorsque la population est plus importante, la concentration en auto-inducteur augmente. A grande concentration, cet auto-inducteur forme un complexe avec un facteur de transcription présent normalement dans la bactérie.

**Etape 3 :** Le complexe facteur de transcription/auto-inducteur formé, active un gène. Ceci induit la production d'un signal qui confère à la population de nouvelles propriétés. Propriétés qui varient selon l'espèce de bactéries, la nature de l'auto-inducteur, le gène activé. Il peut s'agir de la luminescence, de la virulence ou encore de la formation d'un biofilm.

Les biofilms sont présents sur toutes les interfaces et leur étude est commune à différents domaines d'applications (santé, agroalimentaire, écologie marine, industries du traitement des eaux, ...). Selon le domaine étudié, les modèles de formation de biofilm *in vitro* diffèrent selon la nature de la bactérie, ainsi que de celle de la surface et du milieu. Le biofilm le plus étudié aujourd'hui est certainement celui de *Pseudomonas aeruginosa*, responsable des infections nosocomiales rencontrées dans le milieu hospitalier, mais aussi ceux de *Staphylococcus aureus* et *S. epidermis*, bactéries à Gram positif, également pathogènes. Les recherches menées sur les biofilms dentaires concernent des bactéries du genre *Streptococcus* et celles menées sur le biofilm marin concernent des microorganismes des genres *Pseudoalteromonas*, *Pseudomonas* ou *Vibrio*.

Concernant plus précisément les biofilms marins, s'établissant sur toutes les surfaces immergées non protégées, qu'elles soient vivantes ou inertes, tout ouvrage humain placé dans le milieu marin pendant un temps suffisamment long subit donc inévitablement ce phénomène. Ce phénomène n'est pas sans conséquence ; elles sont non seulement d'ordre économique mais aussi d'ordre écologique :

### ***Impact économique***

Le biofouling se produit en particulier sur les coques des bateaux, les pipelines, les structures portuaires, les installations liées à l'aquaculture, les membranes des usines de dessalement, les systèmes de refroidissement des usines ou encore sur toutes sortes de matériels scientifiques immergés. Dans le cas des navires, le biofouling entraîne une augmentation de la rugosité de la surface, et donc des forces de friction lors du déplacement dans l'eau, ainsi qu'une surcharge due à la biomasse. Ceci conduit à une réduction de la vitesse et donc à un accroissement de la consommation en carburant. Dans le cas des matériels scientifiques, les biofilms induisent une dérive des mesures réalisées par des capteurs

océanographiques immergés, comme les détecteurs optiques, les caméras sous-marines, les capteurs de mesures de pH, de température, de substances toxiques. Enfin, plus généralement, les salissures marines peuvent avoir des effets sur les matériaux eux-mêmes en altérant leurs propriétés originelles : c'est le cas de la corrosion qui est accélérée, on parle alors de biocorrosion ou biodégradation.

### ***Impact écologique***

La présence du biofouling sur les installations humaines présente également un impact écologique. En effet, outre les désagréments économiques inhérents à la présence de biofouling sur les coques de bateaux, ces surfaces peuvent être le vecteur d'une dissémination des organismes à grande échelle, conduisant ainsi des espèces invasives à perturber profondément certains écosystèmes dont l'équilibre est fragile. En effet, les espèces se développant sur les coques de bateaux sont transportées et leur développement peut être favorisé vis-à-vis des espèces natives lors de leur établissement dans des milieux pollués.

Pour toutes ces raisons économiques et écologiques, protéger les surfaces immergées par un revêtement anti-fouling s'avère donc indispensable. Ainsi, dans le milieu marin, des peintures antisalissures (antifouling) ont été développées pour contrôler la prolifération de ces espèces colonisatrices sur les navires et certaines surfaces artificielles. Or, les revêtements très efficaces à base d'oxydes de tributylétain, couramment utilisés à partir des années 70, ont été totalement interdits par l'IMO (International Maritime Organization) en 2008 du fait de leur importante toxicité vis-à-vis d'espèces non-ciblées, principalement des mollusques. Pour cette raison, de nombreux travaux sont actuellement dédiés à la recherche de substances actives en antifouling et non-toxiques pour l'environnement marin. La recherche d'une alternative à ces peintures devient donc un enjeu majeur et plusieurs approches ont été abordées pour trouver de nouvelles solutions plus respectueuses de l'environnement (Chambers L.D. *et al.*, 2006).

Parmi les différentes voies de recherche, on notera plus particulièrement l'approche bioinspirée. L'objectif d'une telle méthode consiste à s'inspirer des moyens de défense utilisés par les organismes marins, en particulier les organismes sessiles, qui apparaissent peu colonisés, et de tenter de les reproduire. Deux principaux types de mécanismes de défense peuvent être observés :

- ***La défense chimique*** : de nombreux organismes benthiques produisent des métabolites secondaires ayant pour but de repousser les organismes épiphytes, ou du moins de réguler leur colonisation. Les composés répertoriés dans la littérature pour leur activité antifouling

témoignent d'une grande diversité chimique : ce sont des terpènes (sesquiterpènes, diterpènes, méroditerpènes), des composés aromatiques, des dérivés lipidiques, des composés halogénés, des oses ou des alcaloïdes. Les petites molécules semblent être une très bonne source d'inhibiteurs du quorum sensing mais sont trop souvent peu étudiées (Villa F. *et al.*, 2013).

• **La défense physique** : en plus des techniques de défense basées sur la présence d'épines, il a été démontré que la microtopographie de la surface présentait une importance considérable dans la lutte de ces organismes contre les espèces colonisatrices.

L'approche biomimétique selon le mécanisme de défense chimique aura toutefois pour contrainte la difficulté de trouver une molécule naturelle présentant (1) une activité antifouling à large spectre, (2) une faible toxicité vis-à-vis des organismes non-ciblés et (3) une structure chimique simple en vue de sa production à grande échelle. De même, repousser de nombreux organismes de taille et de mode de colonisation différents à l'aide d'une microarchitecture de surface donnée selon le principe de défense physique, n'est pas un objectif aisé.

POMARE a réuni six équipes complémentaires dont deux d'Outre-Mer, deux nationales et deux internationales. Les tâches ont été réparties selon les compétences de chaque équipe :

**Partenaire 1 (P1) :**

Le laboratoire **Etude Intégrée Des Métabolites Secondaires (EIMS)** de l'UMR 241 Ecosystèmes Insulaires Océaniques, Polynésie Française, France, **porteur du projet** et chargé de :

- ▶ la collecte des invertébrés marins de la zone Pacifique,
- ▶ l'évaluation de la cytotoxicité et de l'activité QSI,
- ▶ la chimie des invertébrés marins collectés dans le Pacifique.

**Partenaire 2 (P2) :**

Le **Laboratoire de Chimie des Substances Naturelles et des Sciences des Aliments (LCSNSA)** de l'Université de La Réunion, La Réunion, France, chargé de :

- ▶ la collecte des invertébrés marins de la zone Sud-Ouest de l'Océan Indien,
- ▶ l'évaluation de l'activité antioxydante des extraits,
- ▶ la chimie des invertébrés marins collectés dans la zone Sud-Ouest de l'Océan Indien.

**Partenaire 3 (P3) :**

The **Netherlands Centre for Biodiversity Naturalis (NATURALIS)**, Leiden, Pays-Bas, chargé de :

- ▶ l'identification des spongiaires,
- ▶ étude de la communauté microbienne des spongiaires.

**Partenaire 4 (P4) :**

The **School of Biological Sciences (SOB)**, de l'Université de Portsmouth (UOP), Royaume-Uni, chargé de :

- ▶ l'évaluation des activités antifouling.

**Partenaire 5 (P5) :**

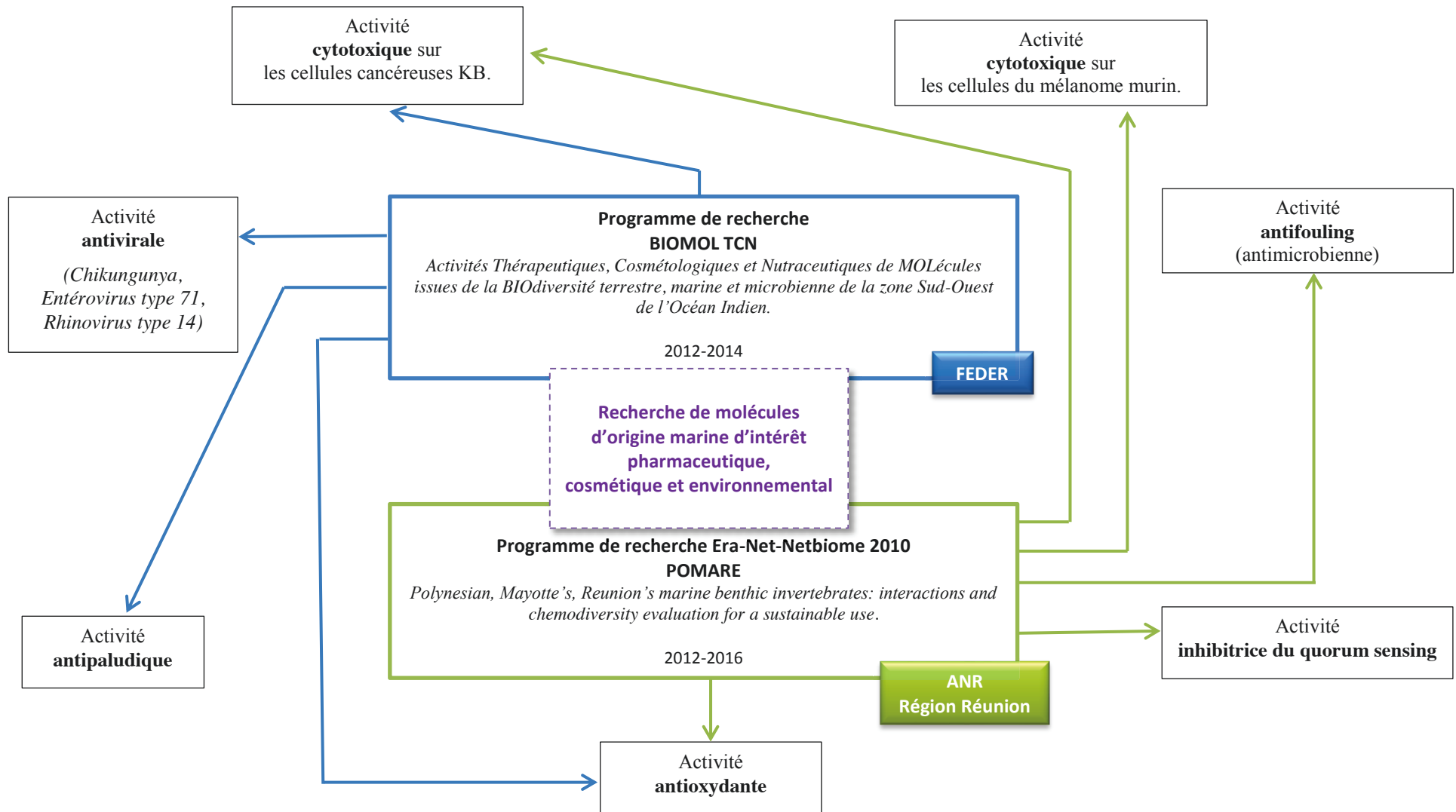
L'**Institut de Chimie des Substances Naturelles (ICSN-CNRS)** de Gif-sur-Yvette, France, chargé de :

- ▶ l'évaluation de la cytotoxicité,
- ▶ la chimie des d'invertébrés marins collectés dans le Pacifique et l'Océan Indien,
- ▶ la synthèse biomimétique des molécules bioactives.

**Partenaire 6 (P6) :**

Le **Laboratoire Biomolécule : Conception, Isolement, Synthèse (BioCIS)** UMR CNRS 8076 de l'Université Paris XI, France, chargé de :

- ▶ l'évaluation de la cytotoxicité et de l'activité antivirale.



Organigramme 1 : Objectifs des programmes BIOMOL TCN et POMARE

## **CHAPITRE II**

### ***SELECTION DES INVERTEBRES MARINS***

## II.1 Collecte et identification des invertébrés marins

Parmi l'ensemble des invertébrés marins collectés dans le cadre des projets BIOMOL TCN et POMARE, 4 éponges collectées en 2011 dans le Sud-Ouest de l'île de Madagascar et 38 espèces d'éponges ainsi qu'une ascidie collectées en 2013 dans le Sud-Ouest de Mayotte ont été retenues pour ces travaux de thèse ; certaines espèces pouvant être représentées par plusieurs échantillons (Figure 2 ; Annexe 1).

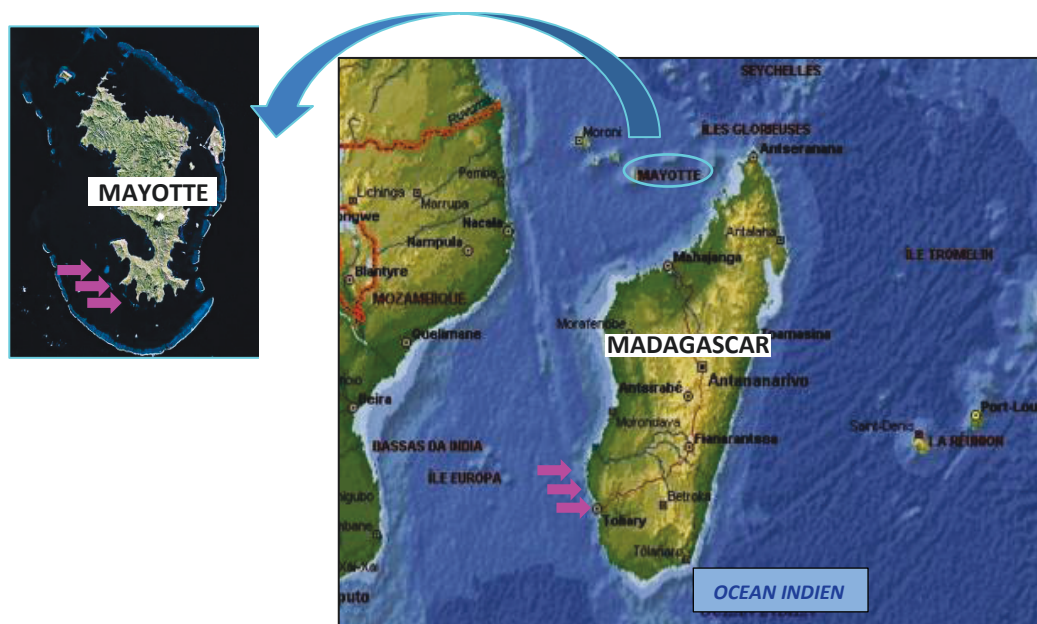


Figure 2 : Zone de collecte des invertébrés marins sélectionnés (Crédit Google Maps).

Les éponges provenant de Madagascar, ont été identifiées par le Directeur de Recherche CNRS **Jean Vacelet**, de l'*Institut Méditerranéen de Biodiversité et d'Ecologie marine et continentale* (IMBE, UMR Université Aix-Marseille / CNRS 7263 / IRD 237 / Université d'Avignon). Les invertébrés marins issus de Mayotte ont, quant à eux, été identifiés par le Docteur **Nicole de Voogd** du Museum d'Histoire Naturelle *Naturalis* de Leiden (Pays-Bas).

Des échantillons de références de tous les organismes ont été conservés au Laboratoire de Chimie des Substances Naturelles et des Sciences des Aliments (LCSNSA) ainsi qu'au Museum d'Histoire Naturelle de Marseille (pour les organismes de Madagascar) et au Museum d'Histoire Naturelle *Naturalis* de Leiden (pour les organismes de Mayotte).

## **II.2 Extraction des invertébrés marins**

### **II.2.1 Principe**

Chacun des 43 invertébrés marins collectés a été lyophilisé et extrait au moyen soit d'une macération à froid, soit d'une extraction par ASE (Extraction Accélérée par Solvant). Le choix du mode d'extraction était fonction du projet et des contraintes méthodologiques imposées :

- ▶ pour le **projet BIOMOL TCN**, il a été retenu la **macération à froid**,
- ▶ pour le **projet POMARE**, l'**extraction accélérée par solvant** (ASE) a été privilégiée.

Les deux modes d'extraction utilisent le même mélange de solvant : Dichlorométhane/Méthanol (50/50 V/V).

### **II.2.2 Résultats**

Les rendements en extraits bruts ont été calculés par rapport à la masse de matière sèche de l'organisme. Ces rendements sont donnés dans l'annexe 1.

## **II.3 Le criblage chimique**

### **II.3.1 Principe**

Chaque extrait brut est ensuite soumis à une analyse chimique préliminaire utilisant différentes techniques chromatographiques et spectroscopiques :

#### **❖ La Chromatographie Liquide à Haute Performance (CLHP)**

Les extraits bruts obtenus ont été analysés dans un premier temps par CLHP sur colonne chromatographique de polarité élevée (silice greffée C18), afin de comparer leurs profils (ou signature chimique). Pour chaque éponge, plusieurs signatures chimiques ont été obtenues par l'emploi simultané de trois détecteurs :



- Un détecteur à barrettes de diodes (DAD) qui permet d'obtenir une mesure simultanée sur toute l'étendue du spectre UV-visible (entre 200 et 900 nm).
- Un détecteur évaporatif à diffusion de lumière (DEDL) qui permet l'analyse de composés exempts de chromophores ou faiblement ionisables. Ce type de détection, s'il ne donne pas d'informations structurales, permet l'obtention d'indications semi-quantitatives et conduit à l'obtention d'un chromatogramme donnant la proportion relative de chaque analyte.
- Un spectromètre de masse (SM) à ionisation chimique positive (APCI) donnant accès à la masse des composés.

### ❖ La Résonance Magnétique Nucléaire du proton (RMN <sup>1</sup>H)

Les spectres RMN<sup>1</sup>H (500 MHz) des extraits bruts ont été réalisés dans du méthanol et/ou du chloroforme deutéré.

Les données analytiques obtenues pour chaque extrait sont comparées à celles d'une banque de données en ligne (Marinlit), permettant la sélection d'organismes à travailler selon la nature chimique des composés présents connus ou inconnus. En outre, pour cette thèse, la nouveauté des substances chimiques, ainsi que la « simplicité » du profil chimique ont été privilégiées.

### II.3.2 Résultats et Discussion

Suite au criblage chimique réalisé, 7 éponges, toutes collectées au large des côtes mahoraises ont été sélectionnées : *Crella cyathophora*, *Dragmacidon coccineum*, *Fascaplysinopsis reticulata*, *Haliclona fascigera*, *Hyrtios erectus*, *Liosina paradoxa* (forme encroûtante) et *Neopetrosia* sp.2 (Figure 3).

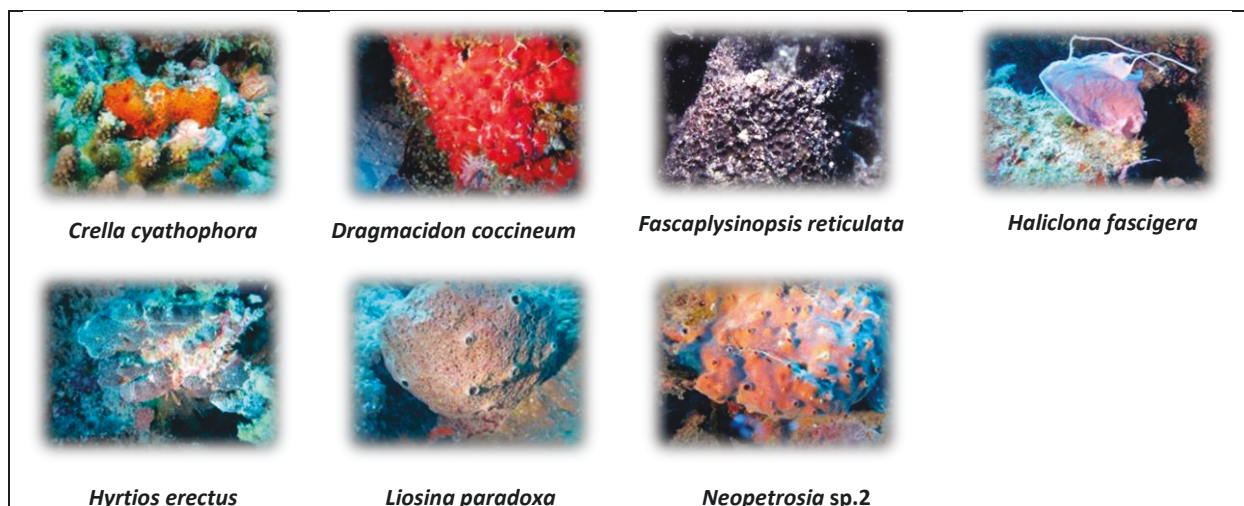
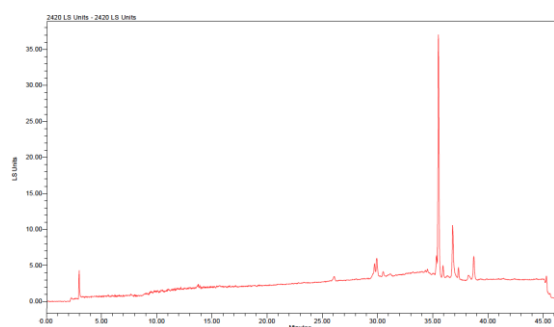
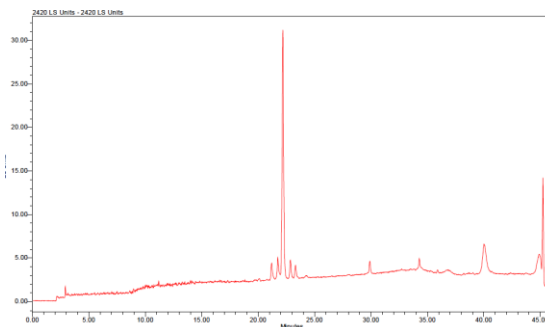


Figure 3 : Éponges sélectionnées pour leur composition chimique.

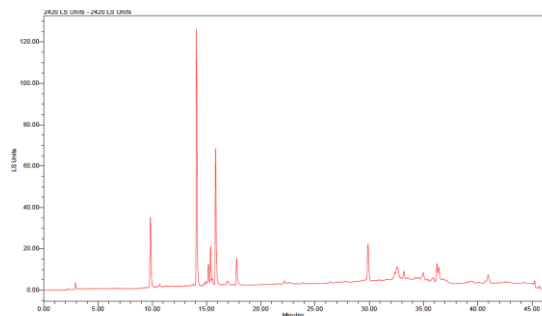
Les analyses par CLHP-SM couplées aux données de la littérature selon la base de données marine « MarinLit » ont montré en effet que les extraits bruts de toutes ces éponges étaient constitués de composés dont les masses moléculaires laissaient présumer la présence de structures nouvelles. En outre, les chromatogrammes obtenus par CLHP-DAD, DEDL et Corona (Figure 4) ont montré que les extraits bruts de *Crella cyathophora*, *Dragmacidon coccineum*, *Haliclona fascigera* et *Hyrtios erectus* étaient constitués d'un composé nettement majoritaire. Les profils obtenus pour *Fascaplysinopsis reticulata*, *Liosina paradoxa* et *Neopetrosia* sp. dénotent quant à eux des compositions en molécules diverses plus importantes avec, notamment la présence de composés bromés pour l'éponge *Fascaplysinopsis reticulata*, de composés relativement polaires pour *Neopetrosia* sp. et de composés polaires pour l'éponge *Liosina paradoxa*.



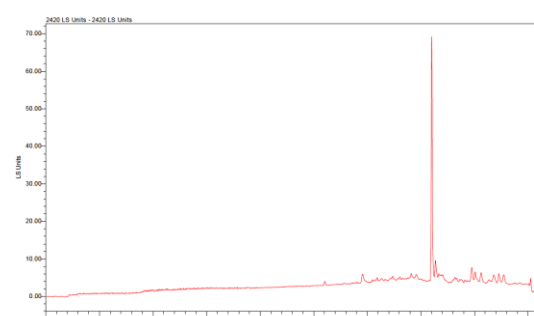
***Crella (Grayella) cyathophora* MAY13 158**



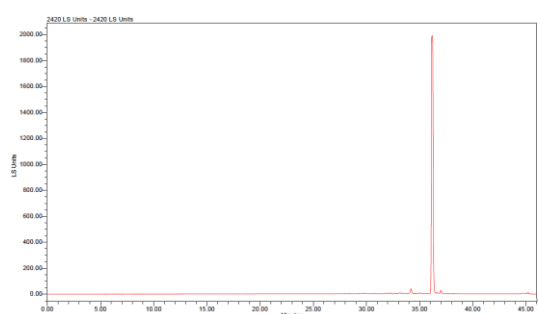
***Dragmacidon coccineum* MAY13 046**



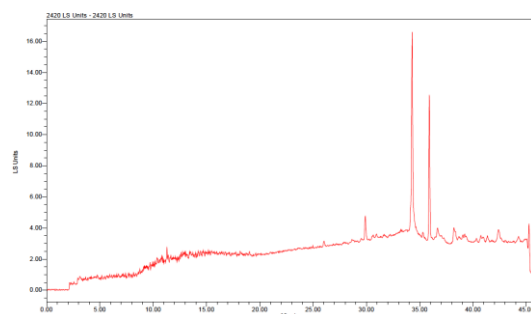
***Fascaplysinopsis reticulata* MAY13 187**



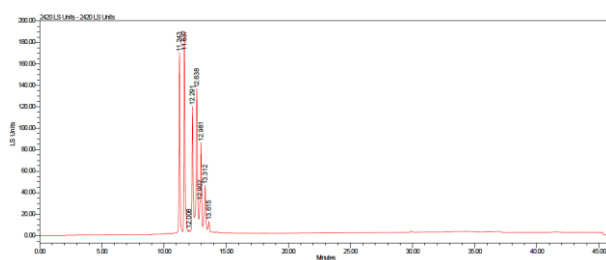
***Haliclona fascigera* MAY13 054**



***Hyrtios erectus* MAY13 143**

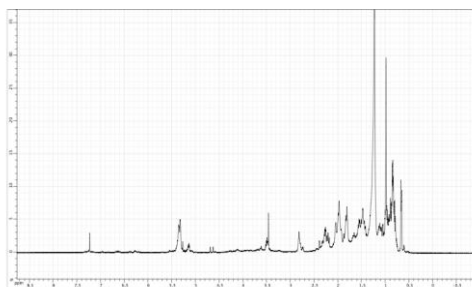


***Liosina paradoxa (forme encroutante)* MAY13 152**

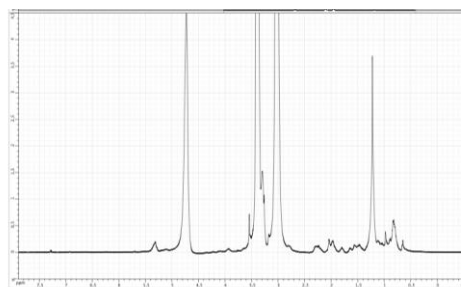


***Neopetrosia sp.2* MAY13 048**

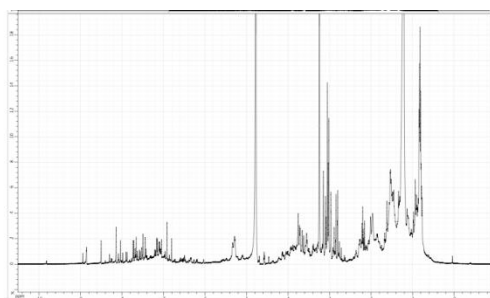
**Figure 4 : Profils CLHP-DEDL des 7 éponges sélectionnées.**



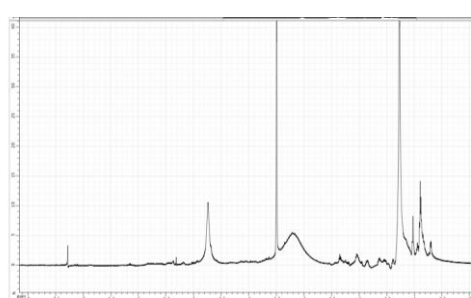
***Crella (Grayella) cyathophora*** MAY13 158  
(CDCl<sub>3</sub>)



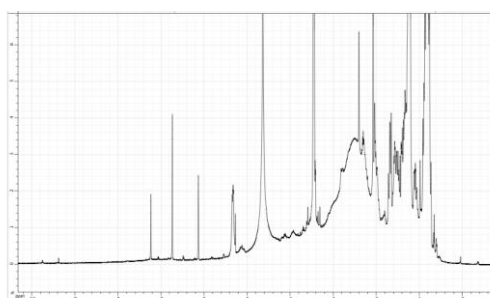
***Dragmacidon coccineum*** MAY13 046  
(CDCl<sub>3</sub>)



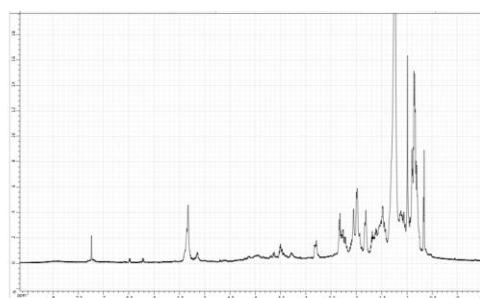
***Fascaplysinopsis reticulata*** MAY13 187  
(MeOD)



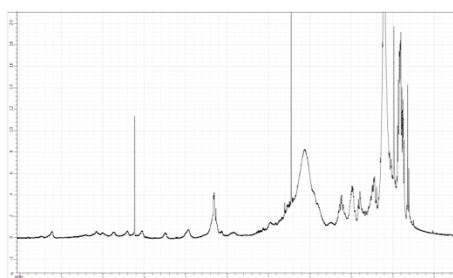
***Haliclona fascigera*** MAY13 054  
(CDCl<sub>3</sub>)



***Hyrtios erectus*** MAY13 143  
(CDCl<sub>3</sub>)



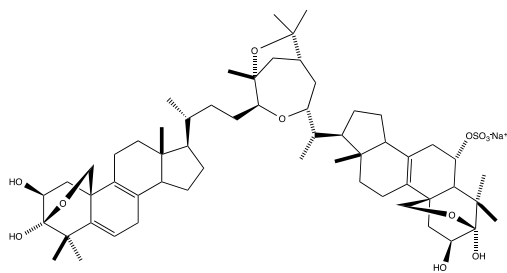
***Liosina paradoxa (forme encroutante)*** MAY13 152  
(CDCl<sub>3</sub>)



***Neopetrosia sp.2*** MAY13 048  
(CDCl<sub>3</sub>)

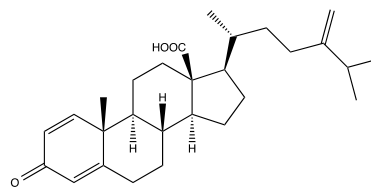
**Figure 5 : Profils RMN <sup>1</sup>H des 7 éponges sélectionnées.**

Les analyses RMN<sup>1</sup>H des extraits bruts (Figure 5) ont révélé la présence de composés apolaires, notamment de longues chaînes hydrocarbonées ( $\delta_H$  1-3 ppm) pour les éponges *Crella (Grayella) cyathophora*, *Dragmacidon coccineum*, *Haliclona fascigera*, *Liosina paradoxa (forme encroutante)*. Concernant plus précisément les éponges *Crella (Grayella) cyathophora* et *Liosina paradoxa (forme encroûtante)*, la présence de stérols majoritaires est clairement identifiable sur les spectres proton ( $\delta_H$  1-3 ppm,  $\delta_H$  3,5 ppm,  $\delta_H$  5,5 ppm). L'éponge *Crella (Grayella) cyathophora* est d'ailleurs connue pour contenir des stérols et des dimères de stérols comme la crellastatine A (D'Auria M.V. *et al.*, 1998) ou encore l'acide norsélique C (Ma W.S. *et al.*, 2009). Ces analyses permettent de supposer la présence de composés comme la crellastatine A, un dimère de stérol dans lequel est incorporé un atome de soufre. L'acide norsélique C est un inhibiteur du protozoaire responsable de la leishmaniose à de très faible concentration.



**Crellastatine A**

*Crella cyathophora*  
(D'Auria M.V. *et al.*, 1998)



**Acide norsélique C**

*Crella cyathophora*  
(Ma W.S. *et al.*, 2009)

Les spectres RMN<sup>1</sup>H des éponges *Neopetrosia sp.2* et *Hyrtios erectus*, font apparaître la présence de chaînes hydrocarbonées ( $\delta_H$  1-3 ppm), mais aussi de fonctions polaires ( $\delta_H$  3-4 ppm,  $\delta_H$  9 ppm) ainsi que des cycles aromatiques (7-10 ppm). Enfin, l'analyse du spectre RMN<sup>1</sup>H de l'éponge *Fascaplysinopsis reticulata* permet de mettre en évidence la présence de cycles aromatiques et d'atomes d'azote (3 ppm, 8-9 ppm).

## II.4 Le criblage biologique

### II.4.1 Principe

Dans la recherche de nouveaux principes actifs d'origine marine, l'une des premières étapes clés est de sélectionner des organismes d'intérêt, par un criblage biologique réalisé sur les extraits bruts de ces organismes. Dans cette optique, les extraits bruts des cinquante invertébrés marins sélectionnés ont été testés pour leurs activités cytotoxique, antipaludique, antioxydante et antifouling. Le choix des tests appliqués aux extraits bruts s'est fait en fonction des objectifs des projets BIOMOL TCN ou POMARE auxquels ils appartenaient.

### II.4.2 Recherche d'activité cytotoxique

- *Les tests de cytotoxicité sur cellules KB ont été réalisés sous la direction du Docteur Thierry Cresteil puis par Jérôme Bognon à l'ICSN (Institut de Chimie des Substances Naturelles de Gif-sur-Yvette), France.*
- *Les tests de cytotoxicité sur cellules de mélanome murin ont été réalisés sous la direction du Directeur de Recherche Cécile Debitus à l'UMR 241 Ecosystèmes Insulaires Océaniques à l'Université de Polynésie Française, France.*

**Les tests de cytotoxicité sur cellules KB** (carcinome buccal) ont permis de mettre en évidence 21 éponges inhibant cette lignée cancéreuse humaine. Sur ces 21 éponges, 17 proviennent d'éponges du projet POMARE, 4 du projet BIOMOL TCN (Annexe 1). Les résultats exposés Figure 6 s'expriment en pourcentage d'inhibition de la croissance cellulaire calculé pour une concentration en extrait brut de 10 µg/mL. Ne sont présents sur la figure 4 que les éponges ayant présenté une cytotoxicité sur cellules KB supérieure à 70% d'inhibition.

Les activités les plus importantes (> 95%) ont été observées pour 12 éponges : *Axinella aff donnani* (99%), *Callyspongia* sp.4 (98%), *Biemna laboutei* (98), *Haliclona* sp.1 (99%), *Hyrtilos erectus* (99%), *Neopetrosia* sp.2 (98%), *Neopetrosia* sp.3 (100%), *Oceanapia globosa* (100% MAY13 141), *Phyllospongia papyraceae* (97%), *Plakinastrella* sp. (99%), *Plakortis kenyensis* (97%) et *Theonella swinhoei* (98%) (Figure 7).

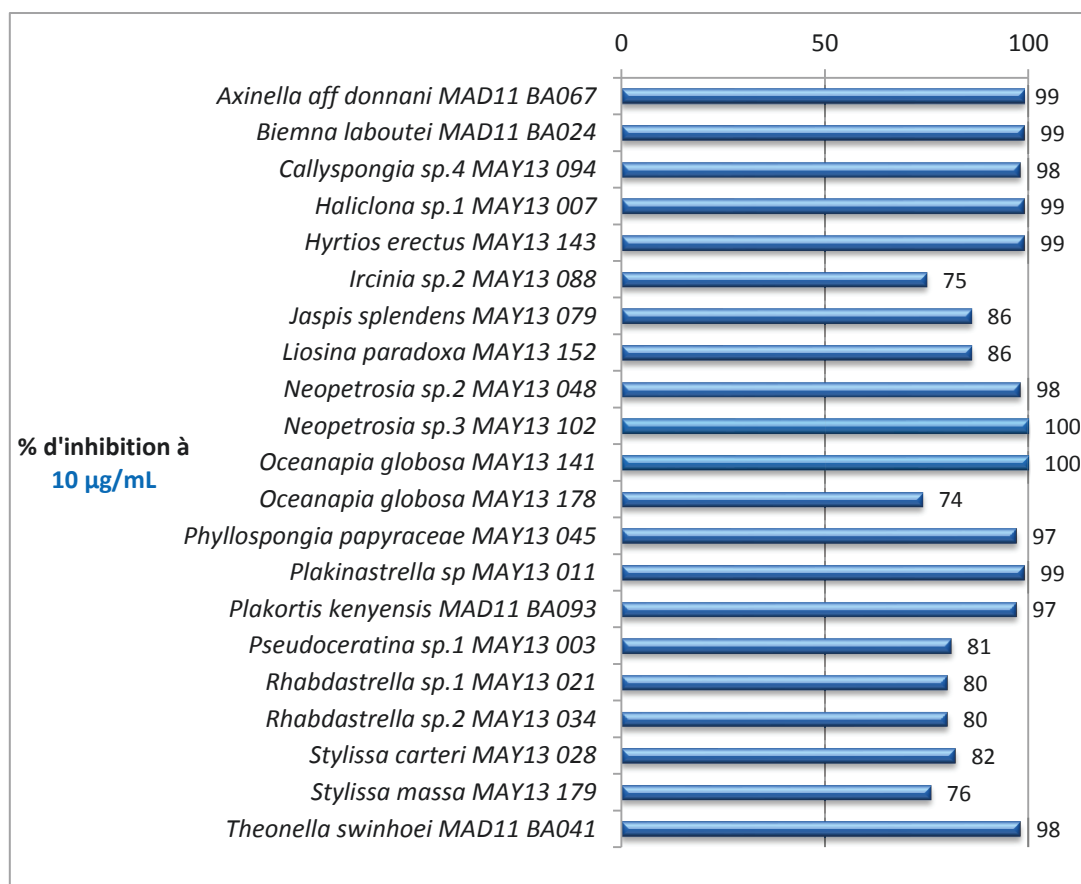


Figure 6 : Cytotoxicité des 22 éponges les plus actives : inhibition de la croissance des cellules cancéreuses KB.

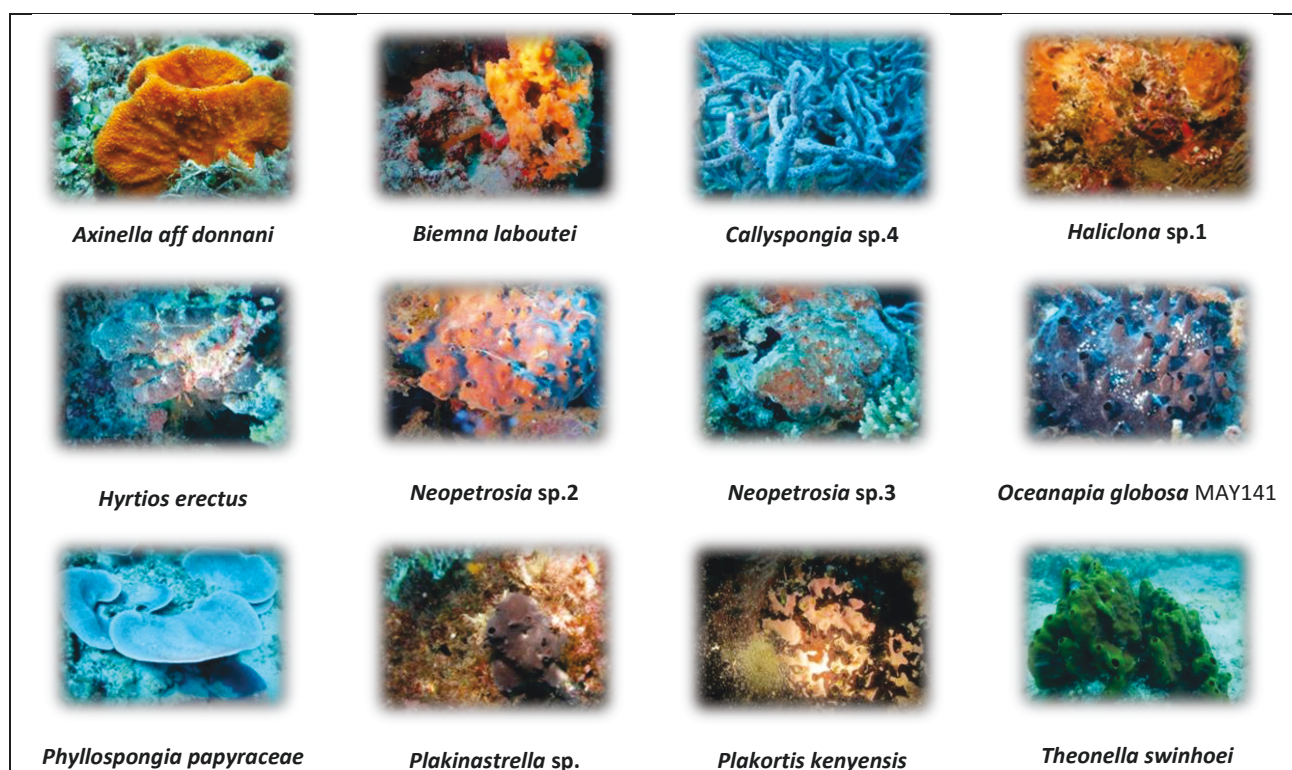


Figure 7 : Principales éponges sélectionnées pour leur cytotoxicité sur la lignée cancéreuse KB.

Le test de cytotoxicité sur les cellules de mélanome murin a uniquement été appliqué aux éponges du programme POMARE. Quatre d'entre elles ont montré une activité inhibitrice de la croissance de ces cellules cancéreuses. Les résultats exposés Figure 8 s'expriment en pourcentage d'inhibition de la croissance cellulaire calculé pour une concentration en extrait brut de 10 µg/mL. Ne sont présents sur le graphique que les extraits bruts présentant des activités cytotoxiques sur mélanome murin supérieure à 60% d'inhibition.

Parmi les 4 éponges actives (Figure 9), la plus forte cytotoxicité vis-à-vis des cellules du mélanome a été observée pour l'éponge *Rhabdastrella* sp.2 (83% d'inhibition à 10 µg/mL).

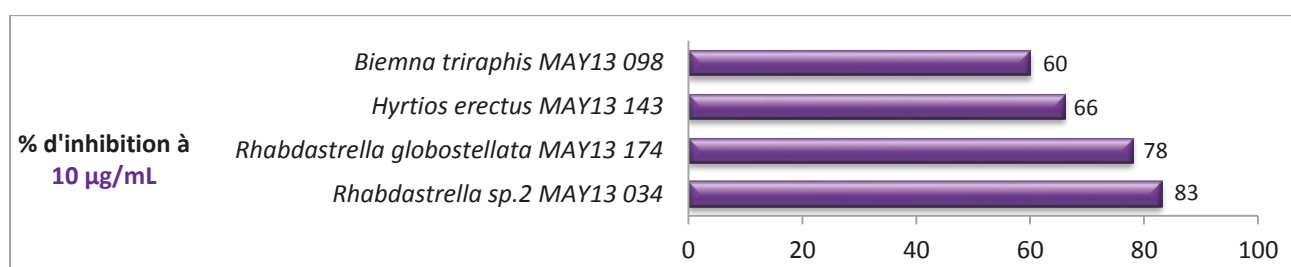


Figure 8 : Cytotoxicité des 4 éponges les plus actives : inhibition de la croissance des cellules de mélanome murin.

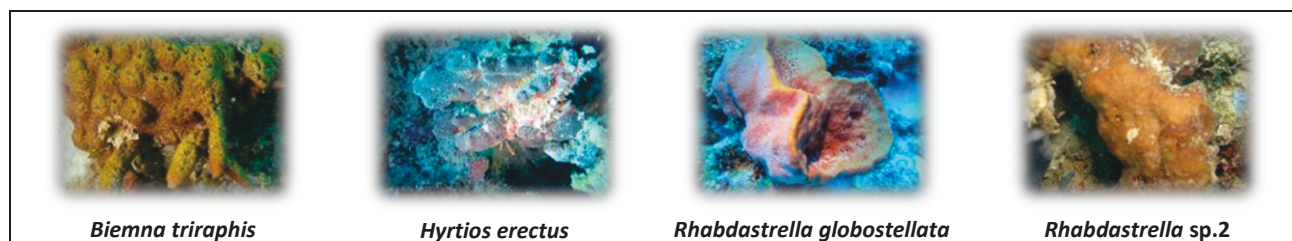


Figure 9 : Éponges sélectionnées pour leur cytotoxicité sur les cellules de mélanome murin.

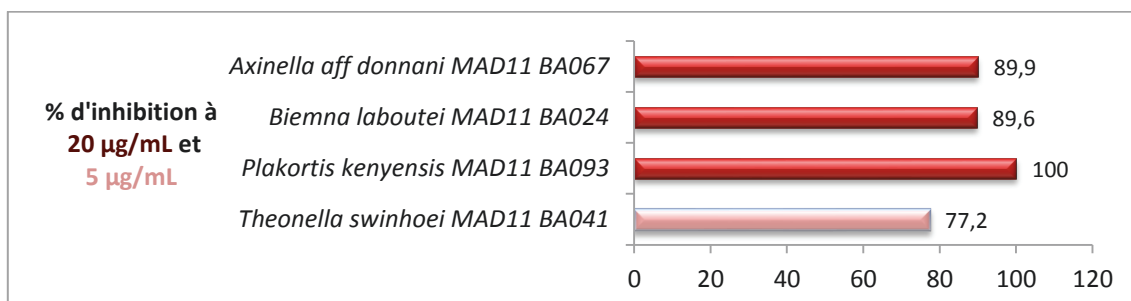
### II.4.3 Recherche d'activité antipaludique

- Les tests d'activité antipaludique ont été réalisés sous la direction du Professeur Michel Frédéric au Laboratoire de Pharmacognosie de l'Université de Liège, Belgique.

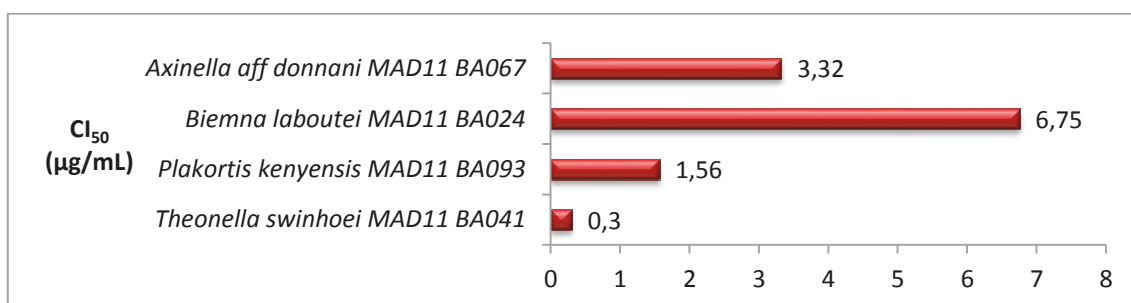
L'activité antipaludique a été évaluée *in vitro* à travers l'activité anti-proliférative sur le parasite *Plasmodium falciparum* (souche 3D7). Ce test a été réalisé uniquement sur les 4 extraits bruts des éponges collectées dans le cadre du projet BIOMOL TCN. Les résultats font apparaître pour chacun des extraits testés, deux valeurs :



- ▶ Le pourcentage d'inhibition de la croissance du *Plasmodium* évalué pour une concentration de l'extrait à 20 µg/mL pour les espèces des genres *Axinella*, *Biemna* et *Plakortis* et à 5 µg/mL pour l'espèce du genre *Theonella* (Figure 10);
- ▶ La CI<sub>50</sub> ou concentration inhibant 50% de la croissance parasitaire (Figure 11).



**Figure 10** : Activité antiplasmodium des 4 éponges les plus actives : inhibition de la croissance de *P. falciparum*.



**Figure 11** : Activité antiplasmodium des 4 éponges les plus actives : concentration inhibant 50% de la croissance de *P. falciparum*.

Les résultats les plus significatifs sont ceux qui allient un pourcentage d'inhibition élevé (>70 %) à une CI<sub>50</sub> faible (< 5 µg/mL) (Tableau I).

**Tableau I** : Interprétation des résultats du test antiplasmodium.

Résultat	Interprétation
Inhibition de l'activité parasitaire	
> 70% à 5 µg/mL	Excellent
> 70% à 20 µg/mL	Bon
45> >70% à 20 µg/mL	Moyen
30> >45% à 20 µg/mL	Faible
CI <sub>50</sub>	
15 µg/mL	Mauvais
< 15 g/mL	Bon
≤ 5 µg/mL	Excellent

Les cinq éponges testées présentent des activités antipaludiques remarquables (bonnes à excellentes) (Figure 12). Elles constituent donc des sources potentielles de molécules à activité antipaludique.

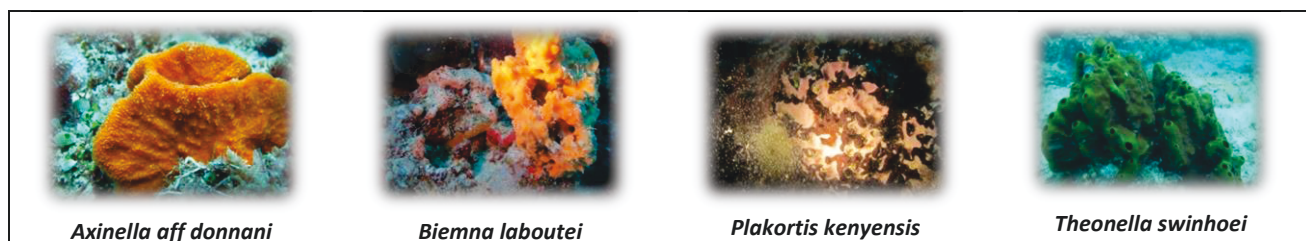
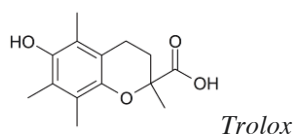


Figure 12 : Eponges sélectionnées pour leur activité antiplasmodium.

#### II.4.4 Recherche d'activité antioxydante

- Les tests d'activité antioxydante ont été réalisés au Laboratoire de Chimie des Substances Naturelles et des Sciences des Aliments, Université de La Réunion, France.

Dans le cadre des programmes BIOMOL TCN et POMARE, deux tests antioxydants ont été adaptés et appliqués aux extraits bruts des organismes marins : les tests FRAP et ABTS. Les résultats d'activité antioxydante sont exprimés par rapport à une molécule de référence possédant de forte propriété antioxydante connue sous le nom de Trolox qui est un analogue hydrosoluble de la vitamine E. Les résultats sont donc exprimés en  $\mu\text{M}$  Equivalent Trolox/mg d'extrait.



Parmi les 45 extraits bruts d'organismes marins testés pour leur activité antioxydante, 9 éponges ont montré une activité remarquable (Figures 13, 14).

Les résultats obtenus montrent que les activités antioxydantes détectées au moyen des tests FRAP et ABTS ne sont pas forcément similaires. En effet, si pour les éponges *Dactylospongia* sp., *Fascaplysinopsis reticulata*, *Hyrtios erectus*, *Ircinia* sp.2 et *Scopalina hapalia*, les activités antioxydantes évaluées en  $\mu\text{M}$  Equivalent Trolox / mg d'extrait sont relativement proches ; pour les éponges *Biemna laboutei*, *Haliclona* sp.1, *Neopetrosia* sp.2 et *Neopetrosia* sp.3 en revanche, les activités sont fortement éloignées. Pour ces quatre dernières

éponges, les molécules actives n'ont donc pas la même capacité à piéger les radicaux ABTS• que les ions ferriques.

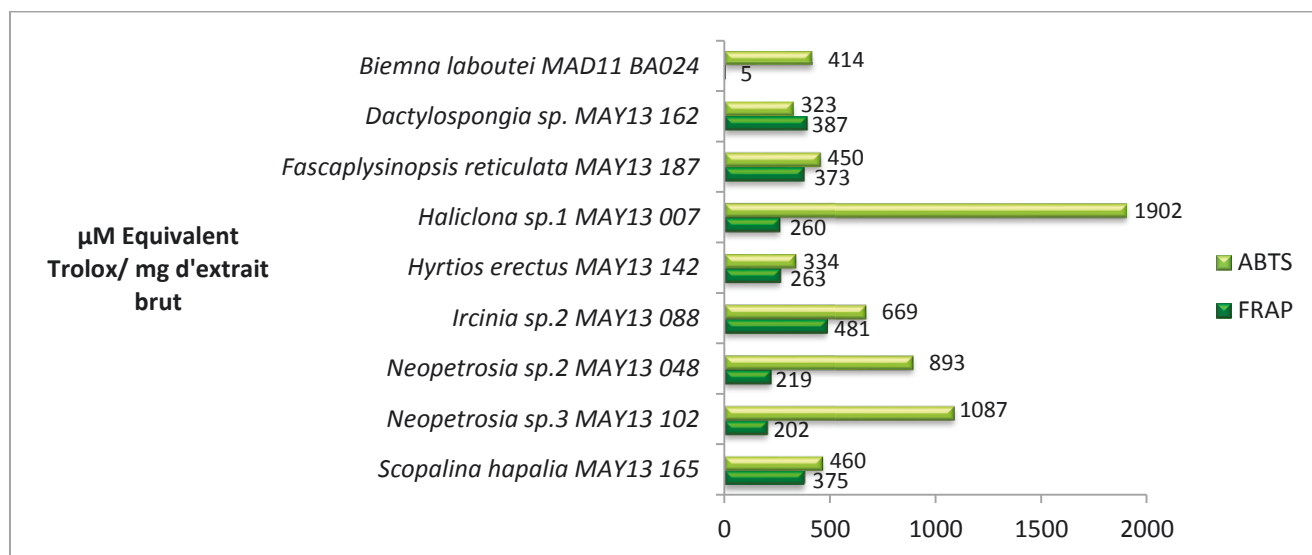


Figure 13 : Activité antioxydante des 8 éponges les plus actives.

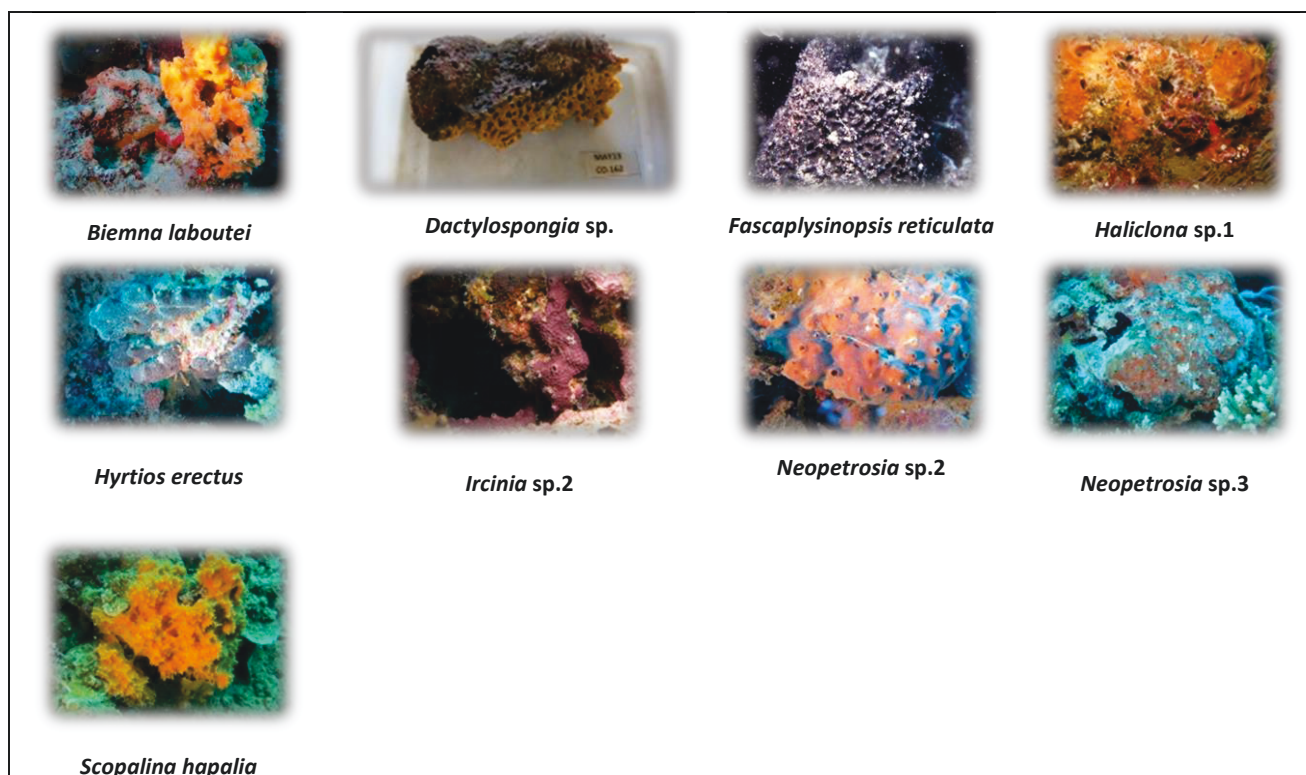


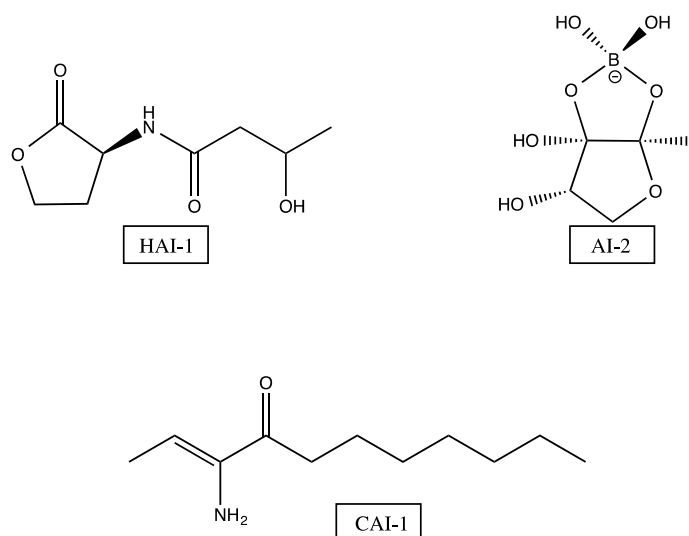
Figure 14 : Éponges sélectionnées pour leur activité antioxydante.

#### II.4.5 Recherche d'activité inhibitrice du quorum sensing (antibiofilm)

- Les tests d'activité QSI ont été réalisés sous la direction du Directeur de Recherche Cécile Debitus par l'équipe EIMS (Etude Intégrée Des Métabolites Secondaires) de l'UMR 241 Ecosystèmes Insulaires Océaniques.

La recherche de nouveaux antifouling naturels est l'un des objectifs principaux du Projet POMARE. Dans le cadre de ce projet, la stratégie adoptée pour la recherche d'antifouling repose sur la recherche de molécules pouvant inhiber le quorum sensing de la bactérie marine *Vibrio harveyi*. Cette dernière est une bactérie Gram-négative bioluminescente, en forme de bâtonnet, mobile (*via* un flagelle mobile), éventuellement anaérobie, halophile, doté d'un métabolisme respiratoire et fermentaire. Se développant à des températures entre 4 et 35°C, *Vibrio harveyi* se rencontre principalement dans les eaux tropicales, dans les sédiments et associées à des organismes hôtes. Cette bactérie est responsable de vibriose causant la mort de larves de crevettes (Austin B. et Zhang X.H., 2006) et d'huîtres perlières provoquant des anomalies de biominéralisation sur celles-ci (Ogimura T. *et al.*, 2012). Plusieurs voies de quorum sensing contrôlant entre autre l'expression de la bioluminescence et la formation de biofilm chez les différentes espèces de *Vibrio* ont été identifiées (Bassler B.L. *et al.*, 1993).

Il a été montré que chez la bactérie *Vibrio harveyi*, l'activation du quorum sensing pouvait être réalisée par trois molécules auto-inductrices : harveyi auto inducer-1 (HAI-1), cholerae auto inducer 1 (CAI-1) et auto inducer 2 (AI-2) (Figure 15).



**Figure 15** : Molécules auto-inductrices rencontrées chez *Vibrio harveyi*.

Ces molécules auto-inductrices, sont produites par LuxN pour HAI-1, cholerae quorum sensing sensor kinase/phosphatase (CqsS) pour CAI-1, et enfin par LuxP (qui active également le récepteur de l'histidine kinase LuxQ) pour AI-2. Ces trois voies d'activation du quorum sensing chez *Vibrio harveyi*, active par un même signal la protéine LuxU, qui permet l'activation du gène LuxR. Le gène LuxR, encode le facteur de transcription du quorum sensing contrôlant entre autre l'expression de la luciférase, permettant l'expression de la luminescence. (Mai T. *et al.*, 2015).

Le test mis en place par l'équipe EIMS (Etude Intégrée Des Métabolites Secondaires) de l'UMR 241 Ecosystèmes Insulaires Océaniques (IRD) est un test d'inhibition de la bioluminescence de *Vibrio harveyi* en boîte de Pétri. Il a été mené sur l'ensemble des extraits d'invertébrés marins du projet POMARE. Les résultats exprimés en mm représentent le diamètre d'inhibition de la bioluminescence. Le test est considéré comme positif lorsque ce diamètre est supérieur à 8 mm pour une concentration en extrait de 1 mg. Les extraits présentant une inhibition supérieure à 12 mm sont ensuite testés à une concentration de 0,5 mg/disque.

Ce test a permis de sélectionner 3 éponges : *Crella cyathophora*, *Stylissa massa* et *Stylissa carteri* de Mayotte pour leur action inhibitrice de la bioluminescence de *Vibrio harveyi* (Figures 16, 17).

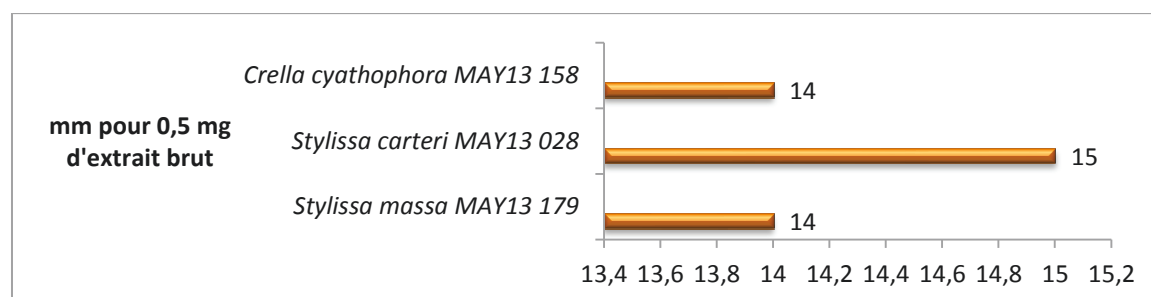


Figure 16 : Activité inhibitrice de la bioluminescence de la bactérie marine *Vibrio harveyi* des 3 éponges actives.



Figure 17 : Éponges sélectionnées pour leur activité inhibitrice de la bioluminescence de la bactérie marine *Vibrio harveyi*.

Il est à remarquer qu'au cours de ce test, a également été mis en évidence l'activité antibactérienne de l'éponge *Pseudoceratina* sp.1 (MAY13 003) inhibant la croissance de la bactérie *Vibrio harveyi* (Diamètre d'inhibition : 13-17 mm / 0,5 mg d'extrait brut).

## II.5 Sélection des invertébrés marins

Le tableau II est un récapitulatif des données acquises au cours des criblages chimiques et biologiques menés sur les extraits bruts des 43 espèces d'invertébrés marins étudiés (certaines espèces pouvant être représentées par plusieurs échantillons).

Sur les 43 espèces testées et selon nos tests et nos conditions de criblage :

▶ **13 sont dépourvus d'intérêt chimique et d'activité biologique :**

*Amphimedon* sp. ; *Callyspongia* sp.3 ; *Cystodytes violinctus* ; *Haliclona atra* ; *Haliclona* sp.3 ; *Ircinia* sp.1 ; *Lamellosidae herbacea* ; *Liosina paradoxa* (forme tubulaire) ; *Mykodermia granulatum* ; *Neopetrosia* sp.1 ; *Petrosia microxea* ; *Svenzea* sp. ; *Theonella* sp.1.

▶ **5 allient à la fois intérêt chimique et activité biologique :**

*Crella cyathophora* ; *Fascaplysinopsis reticulata* ; *Hyrtios erectus* ; *Liosina paradoxa* (encroutante) ; *Neopetrosia* sp.2.

▶ **2 présentent un intérêt chimique uniquement :**

*Dragmacidon coccineum* ; *Haliclona fascigera*.

▶ **10 montrent une activité biologique sur 2 ou 3 cibles testés et présentent donc un réel intérêt pour la recherche de molécules bioactives :**

*Axinella aff. donani* ; *Biemna laboutei* ; *Haliclona* sp.1 ; *Ircinia* sp.2 ; *Neopetrosia* sp.3 ; *Plakortis kenyensis* ; *Rhabdastrella* sp.2 ; *Stylissa carteri* ; *Stylissa massa* ; *Theonella swinhoei*.

Afin d'affiner le choix des organismes à étudier, une recherche bibliographique a été menée sur chacun des genres ou espèces d'éponges figurant dans les deux derniers groupes. Les espèces pour lesquelles n'apparaissent dans la littérature que, peu de données sur la composition chimique ou sur la recherche de molécules bioactives, ont donc été retenues.

Ainsi, dans le cadre de ces travaux de thèse, les espèces suivantes ont été étudiées :

- *Crella cyatophora*
- *Fascaplysinopsis reticulata*
- *Haliclona fascigera*
- *Liosina paradoxa* (forme encroûtante)
- *Plakortis kenyensis*
- *Theonella swinhoei*

Les résultats les plus pertinents ayant été obtenus pour *Fascaplysinopsis reticulata*, *Haliclona fascigera*, *Plakortis kenyensis* et *Theonella swinhoei*, seuls les travaux portant sur ces éponges seront exposés dans ce mémoire.

Il est à noter par ailleurs que ces travaux de thèse ont été également renforcés par les travaux de stagiaires (M2 et Ingénieur) portant sur :

- *Dragmacidon coccineum* (Charlotte Leman-Loubière, Etudiante, 5<sup>ème</sup> année d'ingénieur, 2014)
- *Neopetrosia* sp.2 (Charlotte Leman-Loubière, Etudiante, 5<sup>ème</sup> année d'ingénieur, 2014)
- *Hyrtilos erectus* (Delphine Savenay, Etudiante, M2 Chimie analytique, 2015)

Tableau II : Bilan des criblages chimique et biologique

Echantillon	Criblage chimique	Criblage biologique				
		Cytotoxicité KB	Cytotoxicité leucémie	Activité antipaludique	Activité antioxydante	Activité antifouling
<i>Amphimedon sp</i>	MAY13 161					
<i>Axinella aff. donnani</i>	MAD11 BA067					
<i>Biemna laboutei</i>	MAD11 BA024					
<i>Biemna sp.1</i>	MAY13-148					
<i>Biemna sp.2</i>	MAY13-085					
<i>Biemna triraphis</i>	MAY13 0938					
<i>Callyspongia sp. 3</i>	MAY13 043					
<i>Callyspongia sp. 4</i>	MAY13 094					
<i>Crella cyathophora</i>	MAY13 158					
<i>Cystodytes violatinctus</i>	MAY13 070					
<i>Dactylospongia sp.</i>	MAY13 162					
<i>Dragmacidon coccineum</i>	MAY13 046					
	MAY13 083					
	MAY13 100					
	MAY13 176					
<i>Fascaplysinopsis reticulata</i>	MAY13 187					
<i>Haliclona atra</i>	MAY13 018					
<i>Haliclona fascigera</i>	MAY13 054					
<i>Haliclona sp. 1</i>	MAY13 007					
<i>Haliclona sp. 3</i>	MAY13 099					
<i>Hyrtios erectus</i>	MAY13 143					
<i>Ircinia sp. 1</i>	MAY13 026					
<i>Ircinia sp. 2</i>	MAY13 088					
<i>Jaspis splendens</i>	MAY13 079					
<i>Lamellodysidae herbacea</i>	MAY13 069					
<i>Liosina paradoxa (tubulaire)</i>	MAY13 019					
<i>Liosina paradoxa (encroûtante)</i>	MAY13 152					
<i>Myrmekioderma granulatum</i>	MAY13 170					
<i>Neopetrosia sp. 1</i>	MAY13 012					
<i>Neopetrosia sp. 2</i>	MAY13 048					
<i>Neopetrosia sp. 3</i>	MAY13 102					
<i>Oceanapia globosa</i>	MAY13 141					
	MAY13 127					
	MAY13 178					
<i>Petrosia microxea</i>	MAY13 066					
<i>Phyllospongia papyracea</i>	MAY13 045					
<i>Plakinastrella sp.</i>	MAY13 011					
<i>Plakortis kenyensis</i>	MAD11 BA093					
<i>Pseudoceratina sp. 1</i>	MAY13 003					
<i>Rhabdastrella globostellata</i>	MAY13 174					
<i>Rhabdastrella sp. 1</i>	MAY13 021					
<i>Rhabdastrella sp. 2</i>	MAY13 031					
<i>Scopalina hapalia</i>	MAY13 165					
<i>Stylissa carteri</i>	MAY13 028					
<i>Stylissa massa</i>	MAY13 179					
<i>Svenzea sp.</i>	MAY13 120					
<i>Theonella sp. 1</i>	MAY13 015					
<i>Theonella swinhoei</i>	MAD11 BA041					

■ Test positif



## **CHAPITRE III**

***ETUDE DE L'EPONGE***  
***Plakortis kenyensis (Pulitzer-Finali, 1993)***

### III.1 Eléments bibliographiques

#### III.1.1 Localisation du genre *Plakortis* (Schulze, 1880)

Les éponges du genre *Plakortis* sont présentes dans tous les océans à l'exception des Océans Arctique et Antarctique. On les retrouve aussi bien dans l'Océan Pacifique (Micronésie, Japon, Iles Fidji, Papouasie Nouvelle-Guinée...), l'Océan Indien (Côtes Ouest de l'Australie, Côtes Est du Kenya, Canal du Mozambique...), et l'Océan Atlantique (Brésil, Belize, Mer des Caraïbes...), que dans la Mer Méditerranée, la Mer Adriatique et la Mer Rouge. ([www.marinespecies.org](http://www.marinespecies.org))

#### III.1.2 Position systématique et description du genre *Plakortis* (Schulze, 1880)

○ **Position systématique** ([www.marinespecies.org](http://www.marinespecies.org))

Le genre *Plakortis* appartient à la famille des Plakinidae (ordre des Homosclerophorida), qui comprend 8 genres différents : *Corticium* (Schmidt, 1862), *Placinolopha* (Topsent, 1897), *Plakina* (Schulze, 1880), *Plakinastrella* (Schulze, 1880), *Plakortis* (Schulze, 1880), *Plakostrella* (Gazave, Lapébie, Ereskovsky, Vacelet, Renard, Cardenas & Borchiellini, 2012), *Tetralophophora* (Rützler, Piantoni, Van Soest, Diaz, 2014), *Tetralophosa* (Gazave, Lapébie, Ereskovsky, Vacelet, Renard, Cardenas & Borchiellini, 2012).

**Royaume :** Animal  
**Phylum :** Porifera  
**Classe :** Homoscleromorpha  
**Ordre :** Homosclerophorida  
**Famille :** Plakinidae  
**Genre :** *Plakortis*

○ **Description morphologique** (Muricy G. et Díaz M.-C., 2002).

Les éponges du genre *Plakortis*, sont des éponges encroûtantes pouvant être fines ou massives, et dont le squelette est formé de spicules de type diod (50-200 µm) accompagnés de spicules de type triod en quantité variable. Des calthropes déformés peuvent être trouvés chez

certaines espèces. D'autres espèces peuvent avoir des microrhabdes (5-20  $\mu\text{m}$ ) parsemés dans tout le corps de façon régulière. Le système aquifère est un intermédiaire entre le système de type sylleibide et le système de type leuconoïde, avec des chambres choanocytaires réparties régulièrement autour des orifices inhalants de l'éponge. Les cavités ectosomiques de type inhalant et les cavités basales de type exhalant sont généralement présentes. Le squelette est confus, dense, sans spécialisation ectosomique ou de différenciation dans la répartition des spicules.

### III.1.3 Cas particulier de l'espèce *Plakortis kenyensis* (Pulitzer-Finali, 1993): localisation et description morphologique

- **Localisation** ([www.marinespecies.org](http://www.marinespecies.org))

L'éponge *Plakortis kenyensis*, identifiée par Pulitzer-Finali en 1993, se retrouve sur la côte Est de l'Afrique, proche des côtes du Kenya. Il n'est pas à exclure que cette éponge se retrouve aussi bien dans le canal du Mozambique que sur les côtes Ouest de Madagascar. Elle se situe généralement entre 10 et 30 m de profondeur.

- **Description morphologique** (Pulitzer-Finali G., 1993)

L'éponge *Plakortis kenyensis* (Figure 18), est une éponge massive irrégulière (45\*25\*15 mm), avec des oscules de 3 mm de diamètre. Cette éponge de consistance ferme présente une surface de couleur chamois crèmeux. Les spicules de type diode, mesurent 80-260 \* 2-7  $\mu\text{m}$ . Quelques rares spicules de type triode peuvent également être observés avec des tailles de l'ordre de 30-60  $\mu\text{m}$ .

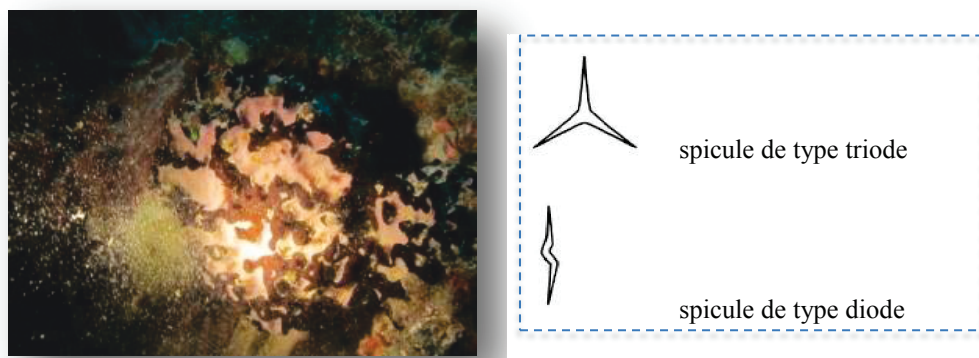


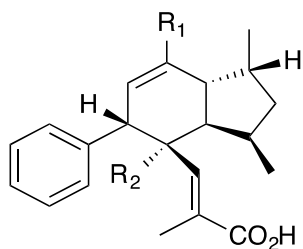
Figure 18: Photographie in situ de *Plakortis kenyensis* (Crédit LCSNSA).

### III.1.4 Travaux chimiques antérieurs relatifs au genre *Plakortis* (Pulitzer-Finali, 1993)

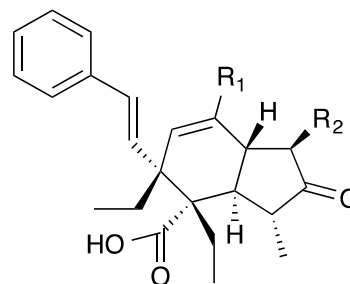
Parmi les éponges de la famille des Plakinidae, plusieurs genres ont fait l'objet de recherche sur leur composition chimique, notamment les genres *Corticium*, *Plakina*, *Plakinastrella* et *Plakortis*. Concernant plus précisément les espèces du genre *Plakortis*, les métabolites décrits dans la littérature sont principalement des dérivés d'acides gras atypiques, des peroxydes cycliques, des peroxy lactones, des glycosides terpéniques et des alcaloïdes.

#### III.1.4.1 Les acides carboxyliques et dérivés d'acides gras

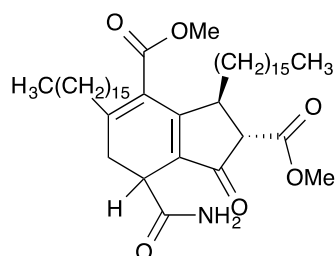
Les éponges du genre *Plakortis* se caractérisent comme plusieurs autres éponges de la famille des Plakinidae par une composition chimique riche en acides carboxyliques et dérivés d'acides gras singuliers (Tsukamoto S. *et al.*, 1992 ; Kobayashi J. *et al.*, 1993 ; Takeuehi S. *et al.*, 1995 ; Schmidt E.W. et Faulkner D.J., 1996 ; Qureshi A. *et al.*, 1999 ; Berrué F. *et al.*, 2005b ; Kubota T. *et al.*, 2013 ; Tanaka N. *et al.*, 2015). A titre d'exemples, la **plakoténine (P1)** et ses dérivés, l'**homo** et la **nor-plakoténine (P2 et P3)** (Qureshi A. *et al.*, 1999), isolés de *Plakortis lita* sont trois acides carboxyliques au squelette atypique constitué d'un cycle benzénique rattaché à un bicycle. Il a été démontré que la plakoténine présentait une activité cytotoxique sur les lignées cellulaires L1210 (leucémie murine) et KB (carcinome buccal humain). De même, de l'éponge *Plakortis zyggompha*, ont été isolés l'**acide isospiculoïque A (P4)** ainsi que ses dérivés les **acides nor-** et **dinor-isospiculoïque A (P5 et P6)** (Berrué F. *et al.*, 2005b) qui se caractérisent par la présence d'une fonction carbonyle sur le pentacycle et une élongation de la chaîne latérale entre le groupement phényle et le bicycle. L'acide isospiculoïque A (**P4**) et l'acide nor-isospiculoïque A (**P5**) se sont avérés tous deux cytotoxiques envers les lignées cellulaires cancéreuses A549 (poumon) et HT29 (colon). Les **manzaménones** sont également des dérivés d'acides gras atypiques, de forme bicyclique ou spiro, rattachés ou non à un cycle avec la présence de longues chaînes hydrocarbonées substituées sur le bicyclique. Dans le genre *Plakortis*, ils sont présents sous différents dérivés comme les **manzaménones J, K et P (P7-P9)**, ainsi qu'un trimère, la **manzaménone O (P10)** (Takeuehi S. *et al.*, 1995 ; Tanaka N. *et al.*, 2013, 2015). Ce dernier présente une activité antibactérienne sur la souche *Micrococcus luteus*, et antifongique sur les souches *Aspergillus niger* et *Trichophyton mentagrophytes*. Enfin, notons la présence du (2Z,6R,8R,9E)-3,6-époxy-4,6,8-triéthyl-2,4,9-dodécatriénoate de méthyle (**P11**), ester méthylique d'acides gras isolé de *Plakortis halichondrioides* (Schmidt E.W. et Faulkner J.D., 1996).



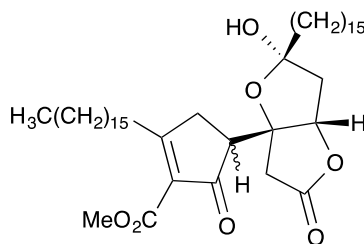
plakoténine (**P1**)  $R_1 = \text{Me}, R_2 = \text{Et}$   
 homo-plakoténine (**P2**)  $R_1 = \text{Et}, R_2 = \text{Et}$   
 nor-plakoténine (**P3**)  $R_1 = R_2 = \text{Me}$



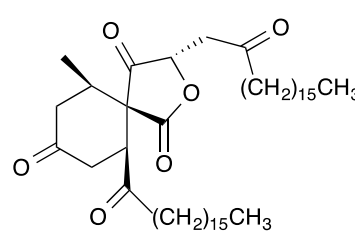
acide isopiculoïque A (**P4**)  $R_1 = R_2 = \text{Et}$   
 acide nor-spiculoïque A (**P5**)  $R_1 = \text{Et}, R_2 = \text{Me}$   
 acide dinor-spiculoïque A (**P6**)  $R_1 = R_2 = \text{Me}$



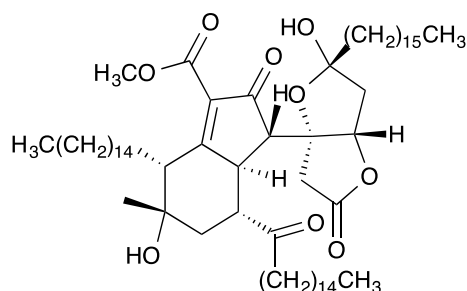
manzaménone J (**P7**)



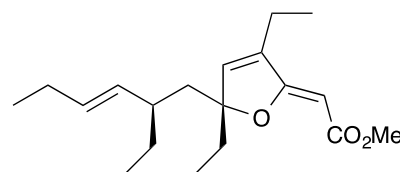
manzaménone K (**P8**)



manzaménone P (**P9**)



manzaménone O (**P10**)

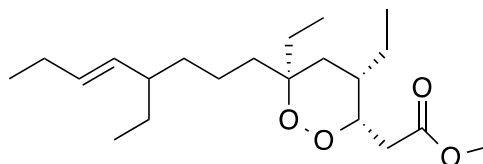


(2*Z*,6*R*,8*R*,9*E*)-3,6-époxy-4,6,8-triéthyl-2,4,9-dodécatriénoate de méthyle (**P11**)

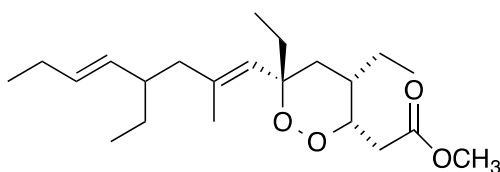
### III.1.4.2 Les peroxydes cycliques et peroxy lactones

Le genre *Plakortis*, ainsi que le genre *Plakinastrella* sont des genres connus pour produire de nombreux métabolites de types peroxydes cycliques et/ou peroxy lactones. Ces métabolites ne sont pour autant pas propres à la famille des Plakinidae, ni même à l'ordre des Homosclerophorida. Le premier composé d'origine marine, isolé de cette famille est la **chondrilline**, isolée pour la première fois d'une l'éponge du genre *Chondrilla* (Wells R.J., 1976 ; Casteel D.A., 1992). Les peroxydes cycliques de *Plakortis* présentent un cycle à 5 ou 6 atomes comprenant la fonction peroxyde et rattaché à une longue chaîne hydrocarbonée saturée ou non, mono- polysubstituée ou non. La série des **plakortides**, en est un excellent exemple. On compte pas moins de 20 plakortides isolés des éponges du genre *Plakortis* (Patil

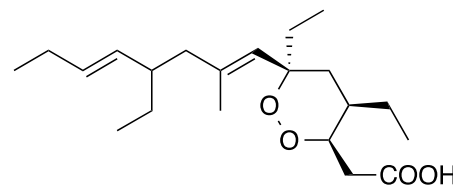
A.D. *et al.*, 1996a ; Berrué F. *et al.*, 2005a ; Harrison B. et Crews P., 1998 ; Fattorusso E. *et al.*, 2000 ; Hu J.-F. *et al.* 2001 ; Jiménez M. *et al.*, 2003 ; Feng Y. *et al.*, 2010 ; Jamison M. T. *et al.*, 2016). Citons entre autres, les **plakortides F, G et H (P12-P14)**, tous trois isolés de *Plakortis halichondrioides* et dont l'activité stimulatrice du muscle cardiaque par activation de la pompe ATPase (SR-Ca<sup>2+</sup>) a été démontrée (Patil A.D. *et al.*, 1996a).



plakortide F (P12)

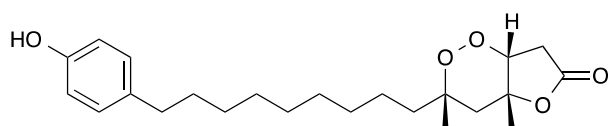


plakortide G (P13)

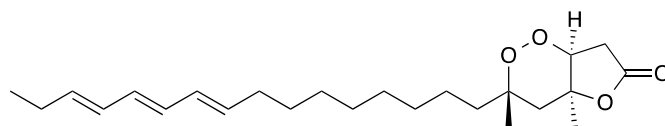


plakortide H (P14)

La série des **plakortolides** est une série de peroxy lactones constitués d'un bicyclic formé d'un cycle à 6 atomes contenant une fonction peroxyde et d'un cycle à 5 atomes contenant une fonction lactone. Le bicyclic est relié à un phényle terminal ou non, par une longue chaîne hydrocarbonée saturée ou non, mono-, polysubstitué ou non. 5 plakortolides ont été à ce jour isolées du genre *Plakortis* (Davidson B.S. 1991 ; Varoglu M. *et al.*, 1995 ; Rudi A. *et al.*, 2003 ; Jiménez-Romero C. *et al.*, 2010). A titre d'exemple, citons le **plakortolide H (P15)** isolé de *Plakortis aff. simplex* (Rudi A. *et al.*, 2003) et le **plakortolide J (P16)** isolé de *Plakortis halichondrioides* (Jiménez-Romero C. *et al.*, 2010). Soulignons que le plakortolide H (P15) a montré non seulement une activité antipaludique (inhibition de la croissance de *Plasmodium falciparum*) mais aussi anti-tuberculeuse (inhibition de la croissance de *Mycobacterium tuberculosis*).

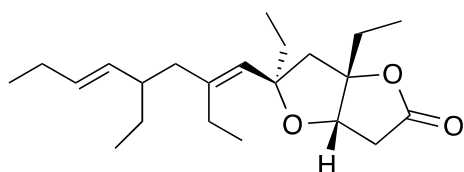


plakortolide H (P15)

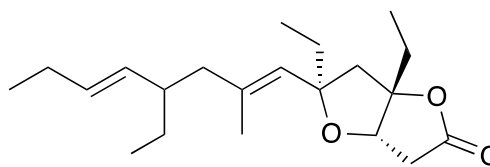


plakortolide J (P16)

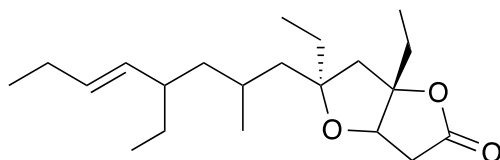
Les **plakortones** sont une classe de peroxy lactones qui présentent un bicyclic constitué de deux cycles à 5 atomes, dont l'un contient un atome d'oxygène et l'autre une fonction lactone. Comme les plakortides, ces composés sont substitués par une chaîne hydrocarbonée saturée ou non, mono- polysubstituée ou non. Du genre *Plakortis*, sont actuellement connues 7 plakortones (Patil A.D. *et al.*, 1996b ; Cafieri F. *et al.*, 1999 ; Gochfeld D.J. et Hamann M.T., 2001). La **plakortone A (P17)** par exemple, a été isolée de l'éponge *Plakortis halichondrioides* (Patil A.D *et al.*, 1996b). Son activité stimulatrice du muscle cardiaque par activation de la pompe ATPase (SR-Ca<sup>2+</sup>) a été démontrée. Les **plakortones B-F (P18-P22)** ont quant à elles été isolées de l'éponge *Plakortis simplex* (Cafieri F. *et al.*, 1999). Toutes ont montré une activité cytotoxique envers la lignée cancéreuse WEHI 164 provenant d'un fibrosarcome murin. Enfin, la **plakortone G (P23)**, isolée d'une éponge du genre *Plakortis* de la Jamaïque, s'est avérée active sur le parasite *Plasmodium faciparum* (Gochfeld D.J. et Hamann M.T., 2001).



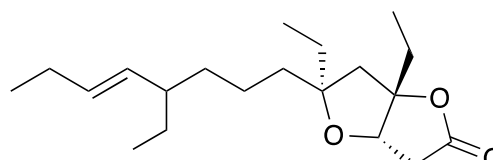
plakortone A (P17)



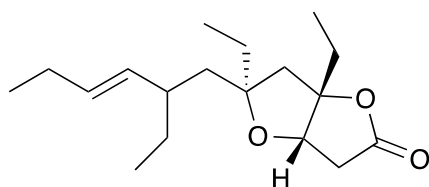
plakortone B (P18)



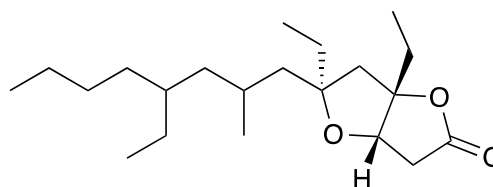
plakortone C (P19)



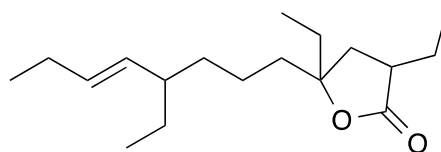
plakortone D (P20)



plakortone E (P21)

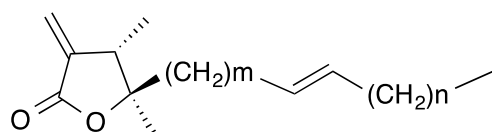


plakortone F (P22)

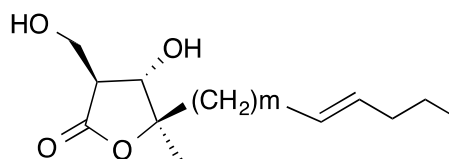


plakortone G (P23)

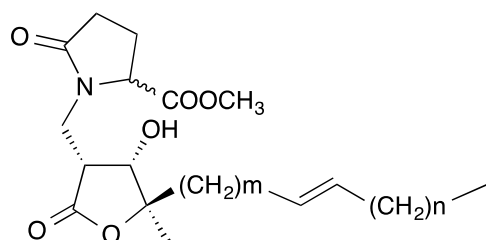
Les **amphiastérines** sont une nouvelle classe de  $\gamma$ -méthylènelactones cytotoxiques, caractérisées par la présence d'un cycle à 5 atomes contenant la fonction lactone, d'une double liaison en C-3 du cycle. Le cycle étant substitué par une longue chaîne grasse mono- ou polyinsaturée. A ce jour, 17 amphiastérines (**P24-P39**) ont été isolées de l'éponge *Plakortis quasiamphiaster* (Zampella A. *et al.*, 2001). Les amphiastérines A3 (**P26**), B2 (**P29**) et C2 (**P33**) se sont avérées cytotoxiques envers la lignée cellulaire cancéreuse NSCLC-N6 (poumon).



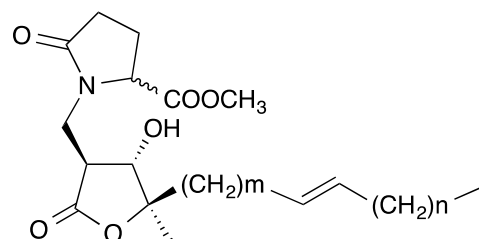
amphiastérine A1 (**P24**)  $m = 31, n = 9$   
 amphiastérine A2 (**P25**)  $m = 35, n = 9$   
 amphiastérine A3 (**P26**)  $m = 31, n = 9$  chaîne saturée  
 amphiastérine A4 (**P27**)  $m = 35, n = 9$  chaîne saturée



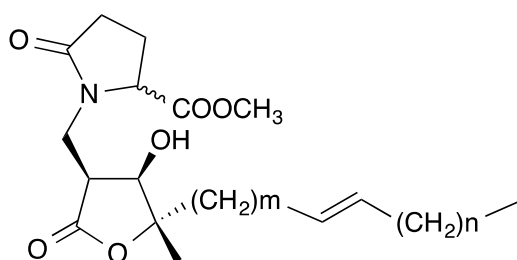
amphiastérine B1 (**P28**)  $m = 10$   
 amphiastérine B2 (**P29**)  $m = 12$   
 amphiastérine B3 (**P30**)  $m = 16$   
 amphiastérine B4 (**P31**)  $m = 10$  chaîne saturée



amphiastérine C1 (**P32**)  $m = 3, n = 9$   
 amphiastérine C2 (**P33**)  $m = 5, n = 9$   
 amphiastérine C3 (**P34**)  $m = 3, n = 9$  chaîne saturée  
 amphiastérine C4 (**P35**)  $m = 5, n = 9$  chaîne saturée



amphiastérine D1 (**P36**)  $m = 3, n = 9$   
 amphiastérine D2 (**P37**)  $m = 5, n = 9$   
 amphiastérine D3 (**P38**)  $m = 5, n = 9$  chaîne saturée

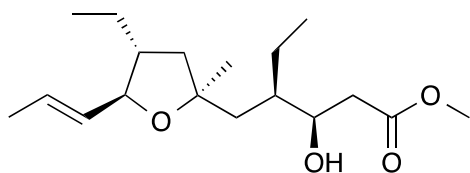


amphiastérine E1 (**P39**)  $m = 3, n = 9$

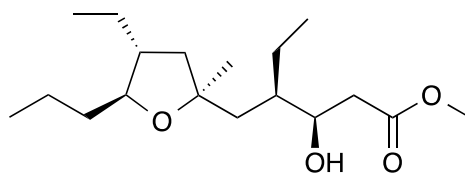
Les **plakortéthers**, série d'esters méthyliques cytotoxiques, sont des composés isolés de l'éponge *Plakortis simplex*. Ces composés sont constitués d'un tétrahydrofurane substitué en 2, 4 et 5. Le carbone en position 2 est substitué par une chaîne hydrocarbonée substituée et se terminant par une fonction ester. Sept plakortéthers ont été isolés de l'éponge *Plakortis*



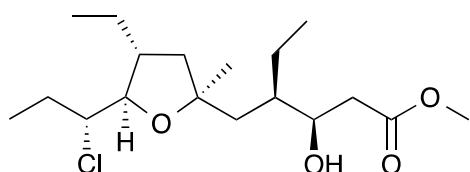
*simplex* : les plakortéthers A-G (P40-P46) (Campagnuolo C. *et al.*, 2002). Le **plakortéther C** est un des rares composés chloré de la famille des Plakinidae.



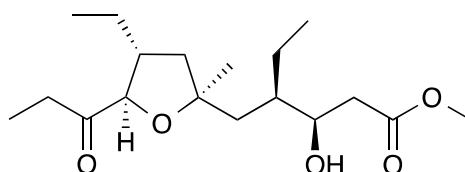
plakortéther A (P40)



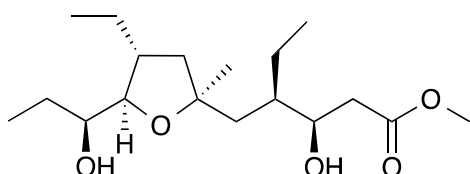
plakortéther B (P41)



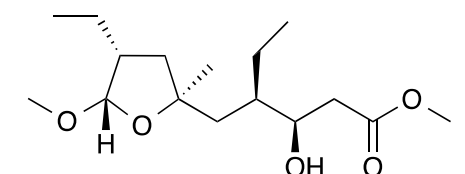
plakortéther C (P42)



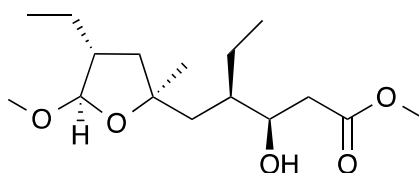
plakortéther D (P43)



plakortéther E (P44)



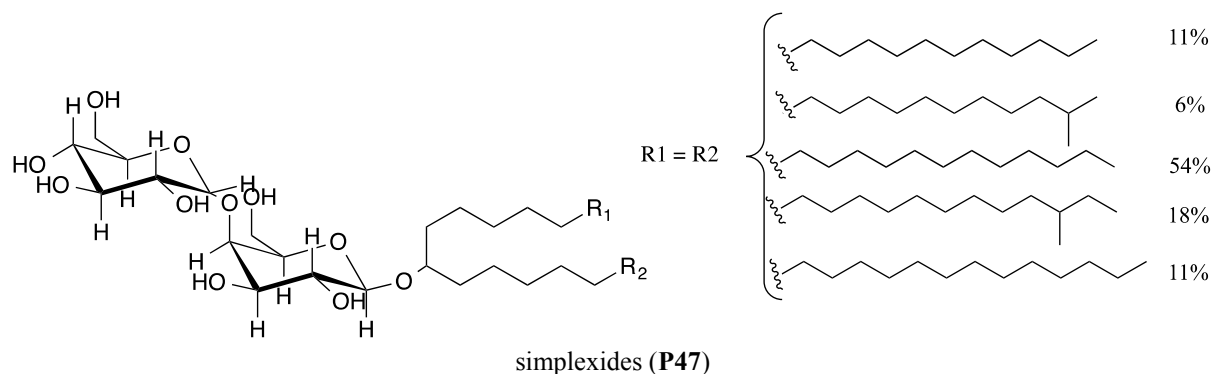
plakortéther F (P45)



plakortéther G (P46)

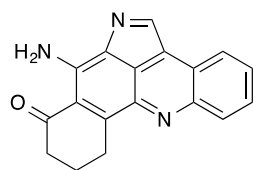
### III.1.4.3 Les glycosides

Les **glycosides** issus du genre *Plakortis* sont présents en faible quantité, surtout rencontrés chez l'éponge *Plakortis simplex* collectée aux Caraïbes (Constantino V. *et al.*, 1999 ; 2000 ; 2001). Ces glycosides sont formés d'une longue chaîne hydrocarbonée (le plus souvent 5 ou 7 atomes de carbone), reliée à un ou plusieurs xyloses ou dans le cas des **simplexides** à un glucose et un galactose. Les **simplexides** (P47) se sont révélés être des candidats potentiels de médicaments immunosuppresseurs (Constantino V. *et al.*, 1999).

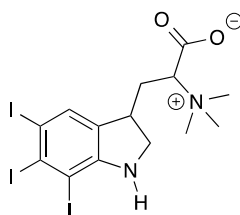


### III.1.4.3 Les alcaloïdes

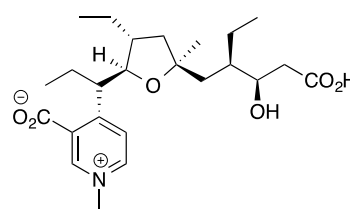
De certaines espèces du genre *Plakortis* ont été isolés également 15 alcaloïdes, pour la plupart atypiques (Inman W.D. *et al.*, 1990 ; Robert R.W. *et al.*, 1990 ; Smith J.C. *et al.*, 1997 ; Campagnuolo C. *et al.*, 2003a,b ; Borelli F. *et al.*, 2004 ; Ralifo P. *et al.*, 2007 ; Davis R.A. *et al.*, 2013). C'est le cas de la famille des **plakinidines A-E** (Inman W.D. *et al.*, 1990 ; Robert R.W. *et al.*, 1990 ; Smith J.C. *et al.*, 1997 ; Ralifo P. *et al.*, 2007). Ces composés sont des dérivés de la pyrroloacridine. Il est à noter que les plakinidines ne sont pas spécifiques aux éponges du genre *Plakortis* ; ils ont été également isolés d'autres organismes marins comme les ascidies : c'est le cas de la plakinidine D (**P48**) isolée d'ascidies du genre *Didemnum* (Ford P.W. et Davidson B.S., 1997 ; Smith. C.J. *et al.*, 1997). Par ailleurs, l'isolement des **plakohypaphorines**, à partir de l'éponge *Plakortis simplex* des Caraïbes, a permis de mettre en évidence des composés azotés dérivés du tryptophane, pouvant présenter sur le cycle benzénique un, deux voire trois atomes d'iode (Borelli F. *et al.*, 2004). La **plakohypaphorine E (P49)**, par exemple, est le premier alcaloïde indolique d'origine naturelle portant trois atomes d'iode. Enfin, il a été isolé de la même éponge un alcaloïde présentant un noyau pyrimidium, la **simplakidine A (P50)** (Campagnuolo V. *et al.*, 2003a).



plakinidine D (**P48**)



plakohypaphorine E (**P49**)



simplakidine A (**P50**)

## III.2 Etude chimique de l'éponge *Plakortis kenyensis* de Madagascar

L'étude chimique de l'éponge *Plakortis kenyensis* collectée à Madagascar a permis l'obtention de deux métabolites majoritaires (**PK1** et **PK2**), connus et dont le squelette présente un peroxyde cyclique. Pour chacun des métabolites isolés, sont exposées dans un premier temps, les techniques d'isolement et de purification, puis dans un second temps, leur élucidation structurale.

### III.2.1 Fractionnement et isolement des métabolites **PK1** et **PK2**

L'isolement des métabolites secondaires majoritaires de l'éponge *Plakortis kenyensis* décrit ci-après, est illustré dans la figure 19.

950 mg de l'extrait brut de *Plakortis kenyensis* ont été fractionnés par filtration sur gel de Sephadex LH20. L'élution a été réalisée au moyen d'un mélange dichlorométhane/méthanol de polarité croissante. Cela a permis l'obtention de 6 fractions F1-F6. Les analyses par CLHP-Corona-DAD-SM des 6 fractions obtenues montrent pour les fractions F2 à F4, des profils chromatographiques semblables avec deux métabolites majoritaires **PK1** et **PK2** de masse  $m/z$  388,2 et 376,2 respectivement.

Ces fractions F2 à F4 ont donc été rassemblées (F234) et soumises à un autre fractionnement par filtration sur gel de Sephadex LH20. L'élution a été réalisée au moyen d'un mélange dichlorométhane/méthanol de polarité croissante selon le protocole appliqué précédemment. Six nouvelles fractions ont été obtenues. Un contrôle des fractions par CLHP-Corona-DAD-SM des 6 fractions a permis de rassembler les fractions F234-3 et F234-4, aux profils chromatographiques semblables et enrichies en composés majoritaires **PK1** et **PK2**.

Une troisième filtration sur gel Sephadex LH20 des fractions F234-3 et F234-4 rassemblées (F234-34), a permis l'obtention de 6 fractions. Suite au contrôle de ces 6 fractions par CLHP-Corona-DAD-SM, la fraction F234-34-2 riche en **PK1** et **PK2** a été sélectionnée et soumise à un fractionnement par CLMP en phase normale éluée par un gradient isoheptane/acétate d'éthyle. Ce fractionnement a permis de récupérer 64 fractions.

Les deux composés majoritaires **PK1** et **PK2** ont finalement été obtenus suite à une dernière purification des fractions F234-34-2a et F234-34-2j par CLHP-UV (210 nm) analytique sur colonne en phase inverse (Atlantis T3, C18 analytique phase inverse, 4,6 × 150 mm, 5 µm) éluée par un gradient eau + 0,1% acide acétique / acétonitrile + 0,1% acide formique.

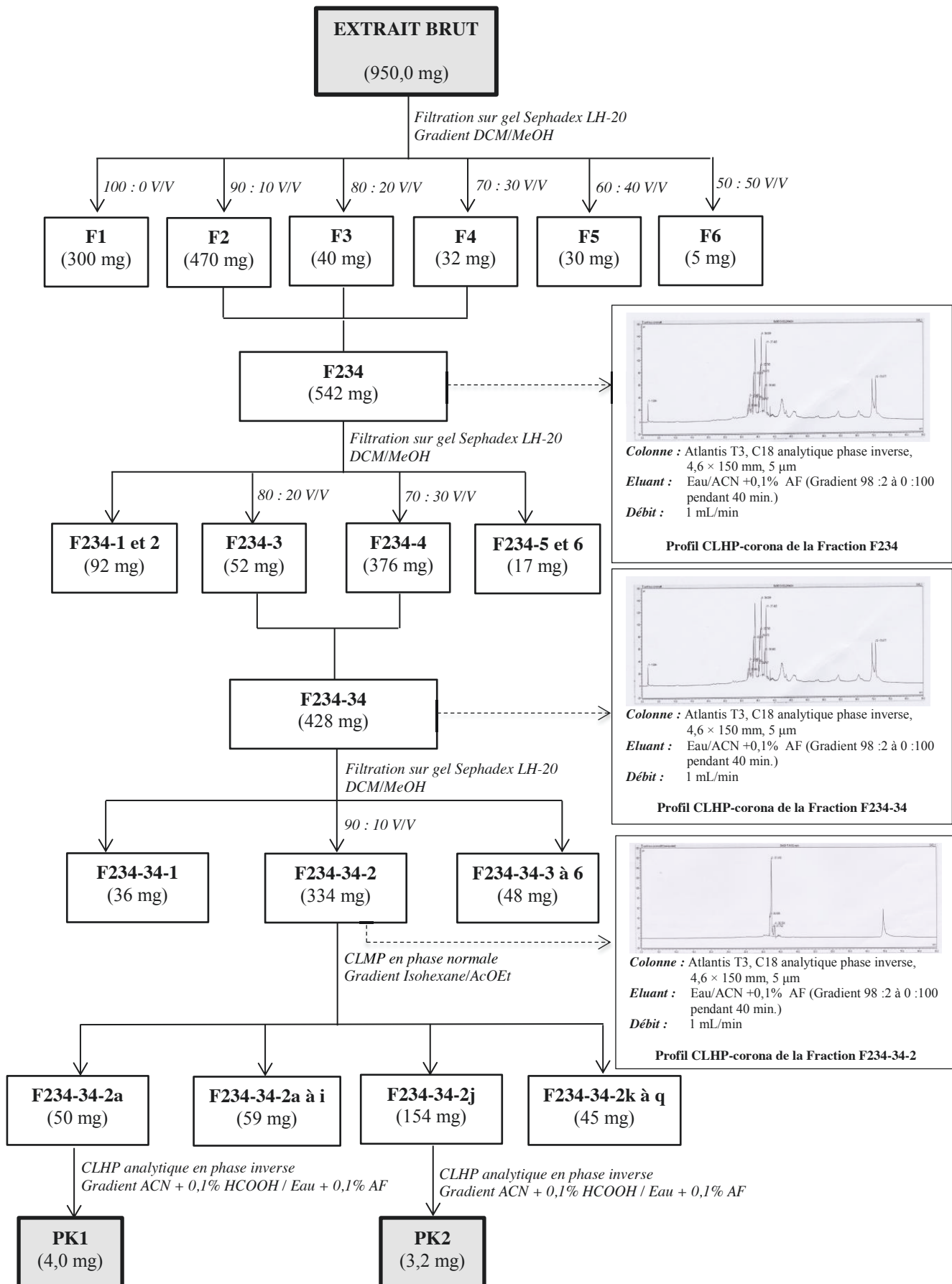


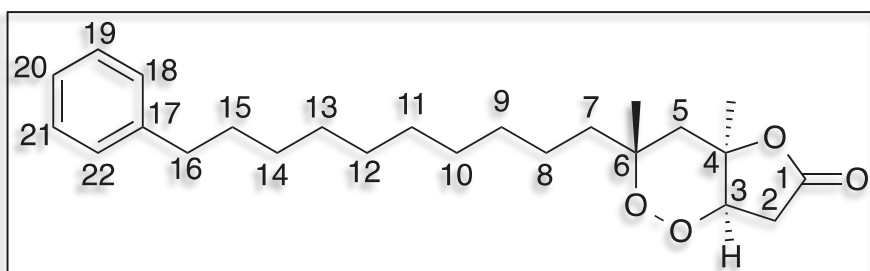
Figure 19 : Fractionnement de *Plakortis kenyensis* pour l'obtention des métabolites **PK1** et **PK2**.

### III.2.2 Elucidation structurale des métabolites PK1 et PK2

**PK1** et **PK2** ont été identifiés comme étant respectivement le plakortolide E et l'acide andavadoïque, deux composés connus, isolés pour la première fois d'une éponge du genre *Plakortis* des Iles Fidji pour **PK1** (Varoglu M. *et al.*, 1995) et de *Plakortis aff. simplex* de Madagascar pour **PK2** (Rudi A. *et al.*, 2003). L'identification de ces 2 métabolites a été réalisée par comparaison des données spectrales expérimentales à celles de la littérature, à savoir :

- le spectre de masse haute résolution (SMHR)
- le spectre obtenu par résonance magnétique nucléaire du proton (RMN  $^1\text{H}$ ).

#### III.2.2.1 Elucidation structurale du *Plakortolide E*



plakortolide E (**PK1**)

Le composé **PK1** ( $[\alpha]_{\text{D}}^{25} + 9,97$  (c 0,5 mg/100 mL DCM)) a été isolé sous forme d'une pâte brune. Son spectre de masse SMHR en mode ESI<sup>+</sup> a révélé un ion moléculaire à 388,2611 correspondant à la formule brute  $\text{C}_{24}\text{H}_{36}\text{O}_4$  (calculée :  $m/z$  388,5412) et proche de la valeur donnée dans la littérature pour le plakortolide E ( $m/z$  388,2613, Varoglu M. *et al.*, 1995) et le plakortolide I (388, 2662, Yong K. W. L. *et al.*, 2012)

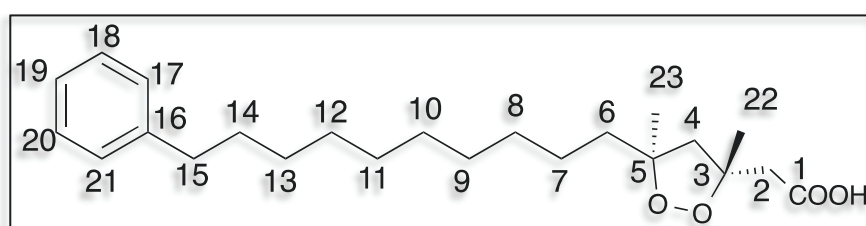
En outre, la comparaison de son spectre RMN  $^1\text{H}$  avec les données de la littérature (Tableau III), permet d'attribuer à **PK1** la structure du plakortolide E et non celle du plakortolide I. Les déplacements chimiques observés à  $\delta_{\text{H}}$  7,20 - 7,25 ppm sont caractéristiques du cycle aromatique monosubstitué (H-18 à H-22) de la structure des plakortolides. De même, les déplacements chimiques  $\delta_{\text{H}}$  2,55-2,93 ; 4,19 ; 2,09-2,15 ; 1,35 ; 1,44 typiques des plakortolides, signalent la présence du bicyclic peroxyde-lactone (H-2,2', H-3, H-5,5', H-23 et H-24).

**Tableau III :** Comparaison des déplacements chimiques RMN <sup>1</sup>H du plakortolide E (300 MHz, CDCl<sub>3</sub>) et du plakortolide I de la littérature (Varoglu M. et al., 1995 ; Yong K. W. L. et al., 2012) à ceux observés pour **PKI** (500 MHz, CDCl<sub>3</sub>).

Position	$\delta_H$ , en ppm par rapport au TMS ( <i>J</i> en Hz)		
	Littérature		Observés
	Plakortolide E	Plakortolide I	
1	-	-	-
2, 2'	2,55-2,93 (dd)	2,59-2,91 (dd, 6,0 ; 18,6)	2,70-2,91 (dd, 8,7 ; 15,6)
3	4,19 (dd)	4,49 (d, 6,0)	4,44 (dd, 8,5 ; 12,3)
4	-	-	-
5, 5'	2,09-2,15 (AB)	1,66-2,28 (d, 15,3)	1,71-2,17 (dd, 8,6 ; 14,3)
6	-	-	-
7, 7'	1,29-1,61 (br m)	1,75 (m)	1,25-1,50 (br m)
8-14	1,29 (br)	1,27-1,30 (m)	1,25 (br)
15	1,55 (m)	1,57 (m)	1,58 (m)
16	2,60 (t)	2,60 (t, 7,8)	2,60 (t, 7,8)
18-20-22	7,18 (m)	7,19 (m)	7,20 (m)
19-21	7,26 (m)	7,27 (m)	7,25 (m)

Enfin, le pouvoir rotatoire obtenu expérimentalement ( $[\alpha]_D^{25} + 9,97$  (c 0,5 mg/100 mL DCM)) se rapproche davantage de celui du plakortolide E ( $[\alpha]_D^{25} + 10,0$  (c 0,09 mg/100 mL DCM)) que de celui du plakortolide I ( $[\alpha]_D^{25} + 8,0$  (c 0,0173 mg/100 mL CHCl<sub>3</sub>)) donnés dans la littérature (Varoglu M. et al., 1995 ; Rudi A. et al., 2003).

### III.2.2.2 Elucidation structurale de l'acide andavadoïque



acide andavadoïque (**PK2**)

Le composé **PK2** ( $[\alpha]_D^{25} = +33,52$  (c 0,1 g/100 mL DCM)) a été isolé sous forme d'une huile jaune pâle. La spectrométrie SMHR en mode ESI<sup>+</sup> de **PK2** a révélé un ion moléculaire à *m/z* 376,2611, correspond à la formule brute C<sub>23</sub>H<sub>36</sub>O<sub>4</sub> (calculée 376,5305). Cette donnée expérimentale est en adéquation avec les données de la littérature relatives à l'acide andavadoïque (*m/z* 376,26130, Rudi A. et al., 2003).

Par ailleurs, la comparaison de ces spectres RMN  $^1\text{H}$  avec celles de la littérature permet d'attribuer à **PK2** la structure de l'acide andavadoïque (Tableau IV). On relèvera en particulier les déplacements chimiques observés à  $\delta_{\text{H}}$  7,10 - 7,20 ppm caractéristiques du cycle aromatique monosubstitué (H-16 à H-21) de la structure de l'acide andavadoïque. De même, les déplacements chimiques  $\delta_{\text{H}}$  2,20-2,37 ; 7,07 ; 1,28 signalent la présence du cycle 1,2-dioxalane (H-4,4', H-23, H-22) de l'acide andavadoïque.

**Tableau IV :** Comparaison des déplacements chimiques RMN  $^1\text{H}$  de l'acide andavadoïque de la littérature (400 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) (Rudi A. et al., 2003) à ceux observés pour **PK2** (500 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ).

Position	$\delta_{\text{H}}$ , en ppm par rapport au TMS ( <i>J</i> en Hz)	
	Littérature	Observés
1	-	-
2-2'	2,53-2,80 (dd)	2,67-2,71 (dd, 7,5 ; 12,5)
3	-	-
4-4'	2,20-2,37 (dd)	2,20-2,37 (dd, 8,3 ; 14,4)
5	-	-
6	1,70 (m)	1,70 (m)
7	1,50 (m)	1,50 (m)
8-13	1,20 (br)	1,20 (m)
14	1,54 (m)	1,54 (m)
15	2,53 (m)	2,53 (t, 7,6)
16	-	-
17-19-21	7,10 (m)	7,10 (m)
18-20	7,20 (m)	7,20 (m)
22	1,22 (s)	1,22 (s)
23	1,40 (s)	1,40 (s)

Enfin, le pouvoir rotatoire obtenu expérimentalement ( $[\alpha]_{\text{D}}^{25} = +33,52$  (*c* 0,1 g/100 mL DCM)) pour PK2, proche de celui de l'acide andavadoïque donné dans la littérature ( $[\alpha]_{\text{D}}^{25} = +34,7$  (*c* 0,004  $\text{CHCl}_3$ )), vient confirmer l'élucidation structurale et laisse supposer une stéréochimie identique à celle déterminée par Rudi et son équipe en 2003.

### III.3 Evaluation de l'activité biologique des métabolites isolés

Les deux composés isolés ont été testés pour leurs activités antipaludique et antifouling.

- **L'activité antipaludique** a été évaluée à travers l'action antiproliférative de **PK1** et **PK2**, sur le parasite *Plasmodium falciparum*.

► **L'activité antifouling** a été évaluée selon deux méthodes :

1. L'activité QSI sur la bactérie bioluminescente *Vibrio haveyi* et ses mutants.
2. L'activité inhibitrice de la croissance/adhésion de 5 souches bactériennes d'origine marine.

### III.3.1. L'activité antipaludique

❖ **Principe du test**

*Les tests d'activité antipaludique ont été réalisés sous la direction du Professeur Michel Frédérick au Laboratoire de Pharmacognosie de l'Université de Liège, Belgique.*

L'extrait brut de *Plakortis kenyensis* ayant révélé une activité antiproliférative *in vitro* remarquable ( $CI_{50} = 1,56 \mu\text{g/mL}$ , Chapitre II et Annexe I) sur le parasite *Plasmodium falciparum* (souche 3D7), les deux composés majoritaires de cette éponge, le plakortolide E (**PK1**) et l'acide andavadoïque (**PK2**), ont donc été également évalués pour leur activité antiplasmodium *in vitro* contre *Plasmodium falciparum*.

❖ **Résultats du test**

Avec des  $CI_{50}$  inférieures à  $5 \mu\text{g/mL}$ , soit de  $1,53 \pm 0,39 \mu\text{g/mL}$  et  $1,67 \pm 0,36 \mu\text{g/mL}$  pour le plakortolide E (**PK1**) et l'acide andavadoïque (**PK2**) respectivement (Tableau V), ces deux métabolites présentent une excellente activité antiplasmodium par inhibition de la croissance parasitaire et peuvent être considérés en conséquence comme des agents antipaludiques potentiels. La présence des motifs peroxyde et lactone sur ces deux molécules suggère un mécanisme d'action rappelant celui de l'artémisine qui présente des ressemblances structurale et fonctionnelle.

**Tableau V :** *Activité antiplasmodium du plakortolide E (PK1) et de l'acide andavadoïque (PK2) isolés de Plakortis Kenyensis.*

Métabolites	$CI_{50}$ ( $\mu\text{g/mL}$ )
plakortolide E ( <b>PK1</b> )	$1,53 \pm 0,39$
acide andavadoïque ( <b>PK2</b> )	$1,67 \pm 0,36$



### III.3.2. L'activité antifouling

#### III.3.2.1 Méthode 1 : Activité QSI sur la bactérie bioluminescente *Vibrio harveyi* et ses mutants

##### ❖ Principe du test

Les tests d'activité antifouling (QSI) ont été réalisés sous la direction du Directeur de Recherche Cécile Debitus par l'équipe EIMS (Etude Intégrée Des Métabolites Secondaires) de l'UMR 241 Ecosystèmes Insulaires Océaniques, France.

Bien que l'éponge *Plakortis kenyensis* ne fasse pas partie des éponges étudiées dans le cadre du programme POMARE et donc que son extrait brut n'ait pas été testé pour son activité QSI sur la bactérie bioluminescente *Vibrio harveyi*, les deux métabolites isolés ont été soumis au test d'activité QSI sur la bactérie bioluminescente *Vibrio harveyi* (souche sauvage BB120) et ses souches mutantes : JAF 375 (Activation de CAI-1), JMH 597 (Activation de AI-2), JMH 612 (Activation de HAI-1). L'application du test à chacune de ces souches mutantes permet de déterminer la voie d'activation du *quorum sensing* par laquelle agissent les produits purs (cf. Chapitre II §II.4.5).

##### ❖ Résultats du test

Les résultats obtenus sont donnés dans le Tableau VI. Pour le plakortolide E (**PK1**), nous observons une très bonne activité inhibitrice de la luminescence sur le mutant JAF 375 (retard de 260 min) ainsi que sur la souche sauvage de *Vibrio harveyi* (retard de 230 min). Sur les mutants JMH 597 et JMH 612, nous observons également un retard de la luminescence mais avec un temps de décalage inférieur à 200 min. Il est à noter par ailleurs, que le plakortolide E présente un effet bactériostatique sur la souche mutante JMH 597.

L'acide andavadoïque (**PK2**) quant à lui, possède une très bonne activité inhibitrice de la luminescence sur la souche sauvage de *Vibrio harveyi* (retard de 270 min) ainsi que sur les souches mutantes JAF 375 (retard de 270 min) et JMH 597 (retard de 200 min). Sur la souche mutante JMH 612, nous observons également un retard de la luminescence mais avec un temps de décalage inférieur à 200 min.

**Tableau VI :** *Activité QSI du plakortolide E (PK1) et de l'acide andavadoïque (PK2) isolés de Plakortis kenyensis sur la bactérie bioluminescente Vibrio harveyi et ses souches mutantes : JAF 375, JMH 597, JMH 612.*

Souche	Observations	Plakortolide E (PK1)	Acide andavadoïque (PK2)
<b><i>Vibrio harveyi</i></b> <b>(souche sauvage BB120)</b>	Effet observé sur l'absorbance	Non	Non
	Retard observé sur la luminescence	Oui	Oui
	Temps de décalage de la luminescence (min)*	230	270
<b>Mutant Δ375</b>	Effet observé sur l'absorbance	Non	Non
	Retard observé sur la luminescence	Oui	Oui
	Temps de décalage de la luminescence (min)*	260	270
<b>Mutant Δ597</b>	Effet observé sur l'absorbance	Bactériostatique	Non
	Retard observé sur la luminescence	Oui	Oui
	Temps de décalage de la luminescence (min)*	170	200
<b>Mutant Δ612</b>	Effet observé sur l'absorbance	Non	Non
	Retard observé sur la luminescence	Oui	Oui
	Temps de décalage de la luminescence (min)*	120	190

\* T < 100 min. : modérément actif ; T ≥ 100 min. : bien actif ; Inhibition totale : très actif

### III.3.2.2 Méthode 2 : Activité inhibitrice de la croissance et de l'adhésion de 5 souches bactériennes d'origine marine

#### ❖ *Principe du test*

*Les tests d'activité antibactérienne ont été réalisés sous la direction du Professeur Claire Hellio au Laboratoire des Sciences de l'Environnement Marin (LEMAR), UMR 6539, Université de Bretagne Occidentale (UBO), Institut Universitaire Européen de la Mer (IUEM), France.*

Les travaux menés sur la compréhension des différentes étapes du mécanisme du biofouling (cf. Chapitre I) ont apporté un éclairage important sur les possibilités de contrôle de ce processus de colonisation des surfaces immergées. Ce contrôle peut être réalisé aussi bien aux étapes du microfouling (formation du biofilm) qu'aux étapes du macrofouling. Concernant plus particulièrement le microfouling, plusieurs moyens de contrôle peuvent être proposés notamment l'usage de molécules d'origine naturelle à activités :

► Antibactérienne et antifongique vis-à-vis de souches bactériennes et de champignons marins. Ces microorganismes forment les colonisateurs primaires et leur inhibition est d'un grand intérêt pour la lutte contre les autres stades du fouling.

► Antialgale envers les micro-algues connues pour leur implication dans le phénomène de fouling. L'étude de l'activité anti-algale est d'un intérêt d'autant plus grand que ces organismes sont parmi les espèces les plus difficiles à éliminer.

Dans le cadre des présents travaux, il a été choisi d'évaluer les molécules isolées pour leur activité antibactérienne. Des tests d'inhibition de la croissance et de l'adhésion ont été appliqués à **PK1** et **PK2** isolés de *Plakortis kenyensis* sur 5 souches de bactéries marines provenant de la collection ATCC (American Type Culture Collection): *Roseobacter litoralis*, *Shewanella putrefaciens*, *Vibrio carchariae*, *Vibrio natrigens* et *Vibrio proteolyticus* (Tableau VII).

**Tableau VII** : Souches bactériennes marines utilisées.

Bactéries marines	Numéro de code*	Aéro/anaérobie	Gram	Particularités
<i>Roseobacter litoralis</i>	49566	Aérobie	négatif	- Mobile
<i>Shewanella putrefaciens</i>	8071	Aéro-anaérobie	négatif	- Capable d'adhérer et de réduire un support métallique - Pathogène
<i>Vibrio carchariae</i>	35084	Aéro-anaérobie	négatif	- Découverte récente
<i>Vibrio natrigens</i>	14048	Aéro-anaérobie	négatif	- Retrouvée dans les boues des estuaires - Croissance rapide - Non pathogène - Forme des biofilms
<i>Vibrio proteolyticus</i>	53559	Aéro-anaérobie	Négatif	- Mobile - Pathogène - Forme des biofilms

\* Collection ATCC : American Type Culture Collection

### ❖ Résultats des tests

Les résultats obtenus sont donnés dans le Tableau VIII. Les métabolites **PK1** et **PK2** n'ont montré aucun potentiel d'activité antifouling par inhibition de la croissance et de l'adhésion des souches bactériennes sélectionnées.

**Tableau VIII:** Activité antibactérienne de **PK1** et **PK2** isolés d'*Haliclona fascigera* sur les bactéries marines *Shewanella putrefaciens*, *Roseobacter littoralis*, *Vibrio carchariae*, *Vibrio natrigens* et *Vibrio proteolyticus*.

Souches bactériennes	Inhibition de la croissance CMI (µg/mL)	Inhibition de l'adhésion CMI (µg/mL)	Activation de la croissance CE (µg/mL)	Activation de l'adhésion CE (µg/mL)
<b>PK1</b>				
<i>Shewanella putrefaciens</i>	-	-	-	0,1
<i>Roseobacter littoralis</i>	-	-	10	1
<i>Vibrio carchariae</i>	-	-	10	1
<i>Vibrio natrigens</i>	-	-	-	1
<i>Vibrio proteolyticus</i>	-	-	-	100
<b>PK2</b>				
<i>Shewanella putrefaciens</i>	-	-	0,01	0,01
<i>Roseobacter littoralis</i>	-	-	1	100
<i>Vibrio carchariae</i>	-	-	0,1	-
<i>Vibrio natrigens</i>	-	-	-	100
<i>Vibrio proteolyticus</i>	-	-	-	-

### III.3.3 Discussion

Choisie pour sa cytotoxicité envers la lignée cellulaire KB et son activité antipaludique (Annexe 1), l'éponge *Plakortis kenyensis* s'est avérée avoir une composition en métabolites secondaires plutôt simple comprenant principalement, deux peroxydes cycliques connus, le plakortolide E et l'acide andavadoïque. Tous deux ont montré :

- ▶ une activité antipaludique ;
- ▶ une activité inhibitrice du *quorum sensing* de la bactérie bioluminescente *Vibrio harveyi* et de ses souches mutantes JAF 375, JMH 597, JMH 612 ;
- ▶ aucune activité inhibitrice de la croissance et de l'adhésion des souches bactériennes marines testées.

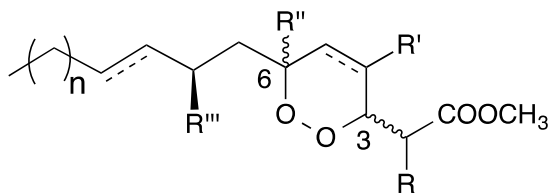


**Figure 20 :** Métabolites isolés de *Plakortis kenyensis* : Bilan structure/activité.

Les données de la littérature montrent que les peroxydes cycliques sont caractéristiques des éponges du genre *Plakortis* (Davidson B.S., 1991 ; Varoglu M. *et al.*, 1995 ; Patil A.D. *et al.*, 1996a ; Berrué F. *et al.*, 2005a ; Harrison B. et Crews P., 1998 ; Fattorusso E. *et al.*, 2000 ; Hu J.-F. *et al.*, 2001 ; Jiménez M. *et al.*, 2003 ; Feng Y. *et al.*, 2010 ; Jiménez-Romero C. *et al.*, 2010 ; Rudi A. *et al.*, 2003) et *Plakinastrella* (Horton P.A. *et al.*, 1994 ; Yong K.W.L. *et al.*, 2010 ; Perry T.L. *et al.*, 2001 ; Chen Y. *et al.*, 2001 ; Yong K.W.L. *et al.*, 2011 ; Festa C. *et al.*, 2013a). Plus de 56 peroxydes cycliques ont en effet été isolés de ces deux genres d'éponges ; la plupart d'entre eux se révélant biologiquement actifs. Ce sont, entre autre, des agents antimicrobiens, ichthyotoxiques, anti-neuroinflammatoires ou encore anti-tumoraux (Casteel D.A., 1992, 1999 ; Rahm F. *et al.*, 2004 ; Dembitsky V.M. *et al.*, 2007 ; Thomas T.R.A. *et al.*, 2010). Le plakortolide E par exemple, s' st avéré cytotoxique envers deux lignées cellulaires cancéreuses (mélanome et sein) (Varoglu M. *et al.*, 1995). De même, l'acide andavado ique a montré une activité cytotoxique remarquable (de l'ordre du submicromolaire) sur 13 lignées cellulaires cancéreuses (Rudi A. *et al.*, 2003). Toutefois, ce manque de sélectivité peut constituer un inconvénient.

Il a été récemment mentionné dans la littérature qu'un nombre important de ces polycétides étaient également actifs contre les parasites protozoaires : *Plasmodium falciparum*, *Leishmania chagasi*, *Trypanosoma brucei brucei*, et *Trypanosoma cruzi* (Kossuga M.H. *et al.*, 2008 ; Taglialatela-Scafati O. *et al.*, 2010 ; Feng Y. *et al.*, 2010). Il s'agit principalement de polycétides dont le squelette inclus un peroxyde cyclique à six atomes (1,2-dioxane) ou un peroxyde cyclique à cinq atomes (1,2-dioxolane) (Blunt J.W. *et al.*, 2010). Le tableau IX reprend l'ensemble des polycétides isolés d'éponges du genre *Plakortis* ayant été évalués, comme le plakortolide E et l'acide andavado ique, pour leur activité anti-plasmodiale.

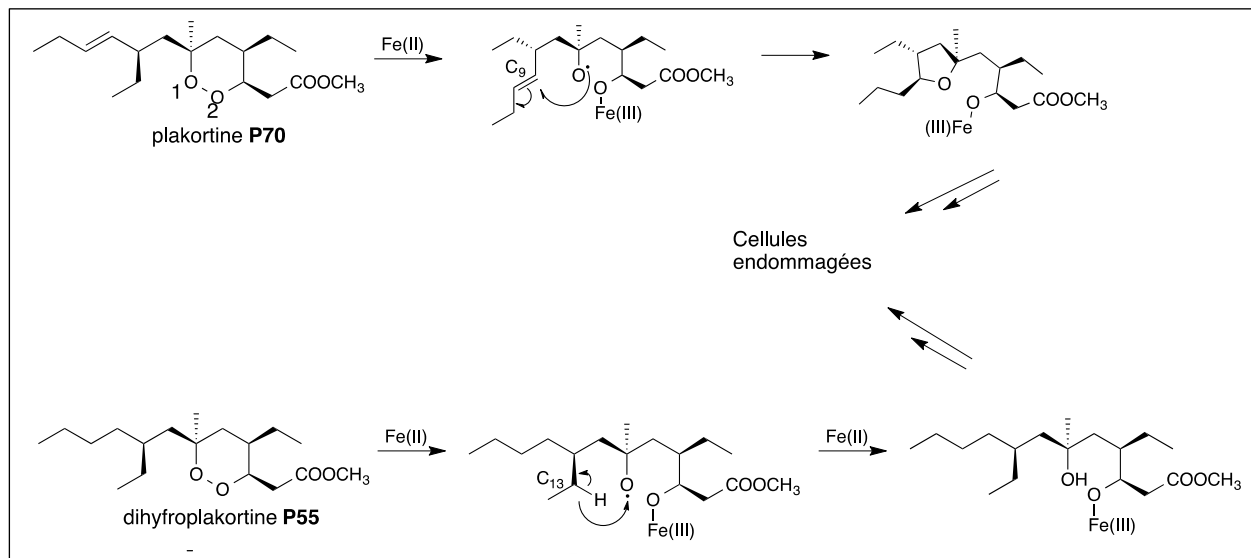
Un intérêt tout particulier a été porté par quelques chercheurs à la relation structure-activité antiplasmodique des polycétides endoperoxydes d'éponges du genre *Plakortis*. Ces travaux concernent plus particulièrement les polycétides de type 1,2-dioxane dont la formule générale est donnée à la figure 21. La configuration des deux centres st r og niques C-3 et C-6 n'a pas été spécifiée car plusieurs configurations ont été mentionnées dans la littérature parfois même pour des polycétides de type 1,2-dioxane isolés de la même éponge.



**Figure 21** : Structure schématique des polycétides endopéroxydes isolés d'éponges du genre *Plakortis*.

Parmi les travaux réalisés, l'étude de la plakortine **P70** ( $R = H$ ,  $R' = \beta\text{-CH}_2\text{CH}_3$ ,  $R'' = \alpha\text{-CH}_3$ ,  $R''' = \text{CH}_2\text{CH}_3$ ,  $n = 1$ ) particulièrement active contre les souches chloroquinorésistantes de *Plasmodium falciparum*, et de ses dérivés naturels ou hémi-synthétiques, a conduit à une proposition de mécanisme d'action de cette famille de polycétides de type 1,2-dioxane (Fattorusso E. *et al.*, 2000, 2002 ; Campagnuolo C. *et al.*, 2005 ; Fattorusso C. *et al.*, 2006 ; Tagliatela-Scafari O. *et al.*, 2010 ; Slack R.D. *et al.*, 2012). Le mécanisme proposé comprend en premier lieu une interaction entre l'atome d'oxygène O1 de l'endopéroxyde et le fer (II) d'une hème protéine. Il en résulte alors la formation d'une espèce radicalaire toxique dont le centre radicalaire est placé sur l'oxygène (ROS : Reactive Oxygen Species). Cette espèce radicalaire subit ensuite un réarrangement intramoléculaire pour conduire à la formation d'une nouvelle espèce radicalaire responsable de l'activité antimalarique dont le radical est localisé sur l'un des carbones de la chaîne latérale : C-9 pour la plakortine **P70** et C-13 pour la dihydroplakortine **P55** (Figure 22).

Le mécanisme proposé a été par la suite confirmé par Chianese *et al.* à partir d'une étude conformationnelle menée par modélisation moléculaire sur la plakortine **P70**, la dihydroplakortine **P55** et les endopéroxydes **P56** à **P61**. Cette étude structure-activité a permis d'expliquer la différence de réactivité observée entre les dérivés incluant un cycle 1,2-diox-4-ène (les plus actifs, **P56-P58**) et les dérivés possédant un cycle 1,2-dioxane (les moins actifs, **P59-P61**). Elle a également apporté un éclairage sur la forte réactivité de la plakortine **P70** et de la dihydroplakortine **P55** comprenant non pas un cycle 1,2-dioxane mais 1,2-diox-4-ène.



**Figure 22** : Proposition d'un mécanisme d'action antimalarique de la plakortine **P70** et de la dihydroplakortine **P55**. (Chianese G. et al., 2014)

Enfin, la littérature fait également mention des manadoperoxydes **P62-P65**, dérivés peroxycétales ( $R'' = OCH_3$ ) isolés de *Plakortis simplex* (Fattorusso C. et al., 2010). Les différentes configurations relatives des manadoperoxydes et la présence d'un substituant méthoxy en C-6, réduisent considérablement pour le fer (II) de l'hème protéine, l'accessibilité aux atomes d'oxygène de l'endoperoxyde. En conséquence, l'activité antimalariale s'en retrouve nettement diminuée. En revanche, les manadoperoxydes se révèlent fortement actifs vis-à-vis d'autres parasites protozoaires à savoir *Trypanosoma brucei brucei* (Chianese G. et al., 2012, Chianese G. et al., 2013). Cette activité est étroitement liée aux structures des groupements R et R' (R = CH<sub>3</sub>, R' = H : aucune activité ; R = H, R' = CH<sub>3</sub> : forte activité).

**Tableau IX : Activité antimalariale in vitro de peroxydes cycliques isolés d'éponges du genre *Plakortis*.**

Nom de la molécule	Structure	CI <sub>50</sub> <sup>a</sup> (µg/mL)	Références
<b><i>Plakortis halichondrioides</i></b>			
P51 Acide épilakinidioïque		W2 : 0,3	Jiménez-Romero C. <i>et al.</i> , 2000
P52 Acide épilakinique F		W2 : 3	Jiménez-Romero C. <i>et al.</i> , 2000
P53 Ester méthylique de l'acide épilakinique F		W2 : 4	Jiménez-Romero C. <i>et al.</i> , 2000
P54 Plakortolide F		W2 : > 0	Jiménez-Romero C. <i>et al.</i> , 2000
P16 Plakortolide J		W2 : > 10	Jiménez-Romero C. <i>et al.</i> , 2000
<b><i>Plakortis simplex</i></b>			
P55 Dihydroplakortine		D10 : 0,350 W2 : 0,238	Fattorusso E. <i>et al.</i> , 2002
P56 Endoperoxyde 1		D10 : 0,28 W2 : 0,14	Chianese G. <i>et al.</i> , 2014
P57 Endoperoxyde 2		D10 : 1,26 W2 : 0,94	Chianese G. <i>et al.</i> , 2014
P58 Endoperoxyde 3		D10 : 1,32 W2 : 0,88	Chianese G. <i>et al.</i> , 2014
P59 Endoperoxyde 4		D10 : 0,55 W2 : 0,49	Chianese G. <i>et al.</i> , 2014
P60 Endoperoxyde 5		D10 : 2,03 W2 : 1,63	Chianese G. <i>et al.</i> , 2014
P61 Endoperoxyde 6		D10 : NA <sup>b</sup> W2 : 3,74	Chianese G. <i>et al.</i> , 2014
P63 Manadoperoxyde A		D10 : 1,82 W2 : 1,46	Chianese G. <i>et al.</i> , 2014
P63 Manadoperoxyde A		D10 : 2,24 W2 : 1,22	Fattorusso C. <i>et al.</i> , 2010

<sup>a</sup> CI<sub>50</sub> : Concentration inhibitrice médiane de la croissance du parasite *Plasmodium falciparum* (souches Chloroquino sensibles CQ-S, D6 et CQ-S10 ; souche chloroquino-résistante CQ-R, W2).

Les données de la littérature ont toutes été converties en µg/mL afin de faciliter les analyses comparatives.

<sup>b</sup> NA : Non Actif.



Tableau IX : (Suite)

Nom de la molécule	Structure	CI <sub>50</sub> <sup>a</sup>	Références
<i>Plakortis simplex</i> (suite)			
P63 Manadoperoxyde B		D10 : 2,30 W2 : 1,25	Fattorusso C. <i>et al.</i> , 2010
P64 Manadoperoxyde C		D10 : 1,43 W2 : 0,73	Fattorusso C. <i>et al.</i> , 2010
P65 Manadoperoxyde D		D10 : 3,73 W2 : 2,85	Fattorusso C. <i>et al.</i> , 2010
P12 Plakortide F		D6 : 0,480 W2 : 0,390	Gochfeld D.J. et Hamman M.T., 2001
P66 Plakortide I		W2 : 0,570	Hu J.F. <i>et al.</i> , 2001
P67 Plakortide J		NA <sup>b</sup>	Hu J.F. <i>et al.</i> , 2001
P68 Plakortide K		NA <sup>b</sup>	Hu J.F. <i>et al.</i> , 2001
P69 Plakortide L		NA <sup>b</sup>	Hu J.F. <i>et al.</i> , 2001
P70 Plakortine		D10 : 0,39 W2 : 0,23  D10 : 0,27 W2 : 0,12	Fattorusso E. <i>et al.</i> , 2002  Chianese G. <i>et al.</i> , 2014
P23 Plakortone G		D6 : 4,20 W2 : >4,76	Gochfeld D.J. et Hamman M.T., 2001

<sup>a</sup> CI<sub>50</sub> : Concentration inhibitrice médiane de la croissance du parasite *Plasmodium falciparum* (souches Chloroquino sensibles CQ-S, D6 et CQ-S10 ; souche chloroquino-résistante CQ-R, W2).

Les données de la littérature ont toutes été converties en µg/mL afin de faciliter les analyses comparatives.

<sup>b</sup> NA : Non Actif.

## CHAPITRE IV

***ETUDE DE L'EPONGE***  
***Theonella swinhoei (Gray, 1868)***

## IV.1 Eléments bibliographiques

### IV.1.1 Localisation du genre *Theonella* (Gray, 1868)

Les éponges du genre *Theonella* sont des éponges présentes dans tous les océans du Monde, à l'exception des Océans Arctique et Antarctique. Ces éponges peuvent ainsi être rencontrées dans l'Océan Indien (Zanzibar, Côte Est de l'Afrique, Madagascar, Inde, Australie, ...), l'Océan Pacifique (Indonésie, Philippines, Micronésie...), l'Océan Atlantique (Les Caraïbes, Maroc, ...), la Mer Rouge (Arabie saoudite, Golfe d'Aqaba,...), et enfin la Mer Méditerranée. ([www.marinespecies.org](http://www.marinespecies.org))

### IV.1.2 Position systématique et description du genre *Theonella* (Pulitzer-Finali, 1993)

- **Position systématique** ([www.marinespecies.org](http://www.marinespecies.org))

Le genre *Theonella* appartient à la famille des Theonellidae (ordre des Tetractinellida), qui comprend 5 genres différents : *Discodermia* (du Bocage, 1869), *Manihinea* (Pulitzer-Finali, 1993), *Racodiscula* (Zittel, 1878), *Siliquariaspongia* (Hoshino, 1981), *Theonella* (Gray, 1868).

**Royaume :** Animal

**Phylum :** Porifera

**Classe :** Demospongiae

**Sous-Classe** Heteroscleromorpha

**Ordre :** Tetractinellida

**Sous-Ordre** Astrophorina

**Famille :** Theonellidae

**Genre :** *Theonella*

**Synonymes :** *Rhachella* (Sollas, 1888)

- **Description morphologique** (Pisera A. et Levi C., 2002)

Les éponges de la famille des *Theonellidae*, sont présentes aussi bien en eaux profondes que peu profondes. Elles sont polymorphes : elles peuvent être fines encroûtantes, massives irrégulières, cylindriques, branchues, en forme de vase ou encore claviformes, avec

ou sans cavité axiale. Concernant le squelette, ces éponges se caractérisent par la présence de spicules ectosomiques allant du type phyllotriaène au type discotriaène, de tétraclones choanosomiques ainsi que de microscières tels que les acanthorhabdes, les pseudosphérasters et/ou les microxes, et/ou les streptasters/amphiasters.

Les genres de cette famille se différencient au niveau des spicules ectosomiques et des microscières. Le genre *Theonella*, par exemple, se caractérise par la présence de spicules ectosomiques allant du type phyllotriaène au type discotriaène et de microscières de type acanthorhabdes.

#### **IV.1.3 Cas particulier de l'espèce *Theonella swinhoei* (Gray, 1868): localisation et description morphologique**

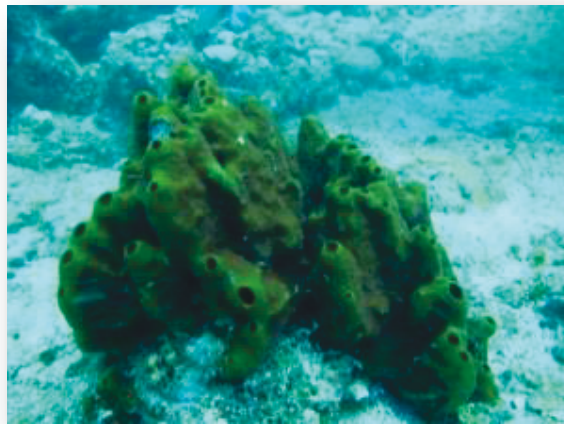
- **Localisation** ([www.marinespecies.org](http://www.marinespecies.org))

L'éponge *Theonella swinohei*, identifiée par Gray en 1868, a été trouvée essentiellement dans l'Océan Indien et la Mer rouge. Quelques spécimens ont toutefois été récoltés au niveau des côtes chinoises et de certaines îles de l'Océan Pacifique. Dans l'Océan Indien plus spécifiquement, cette espèce a été aperçue en particulier à Madagascar, sur les Côtes Est de l'Afrique, dans le canal du Mozambique, aux Seychelles, en Inde et en Australie (Grande Barrière de Corail). Cette éponge se situe généralement entre 0 et 20 m de profondeur.

- **Description morphologique** (Pisera A. et Levi C., 2002)

L'éponge *Theonella swinohei*, est une éponge petite, massive, en forme de vase avec une large base à partir de laquelle elle est fixée au substrat rocheux. Elle présente une cavité axiale étroite et profonde. L'éponge mesure entre 3,5 cm de haut et 4,4 cm de large ; les parois mesurent environ 6 mm d'épaisseur. Un unique grand oscule (1 x 0,7 cm de large), est localisé en son centre conduisant à une cavité qui se rétrécit rapidement. L'extérieur de l'éponge est recouvert de crêtes irrégulières. Les spicules ectosomiques sont des phyllotriaènes avec un très petit rhabde ; ils peuvent avoir des clades relativement longs et très effilés, ou au contraire, relativement massifs et plats dans les différentes parties de l'éponge. Ceux présentant des clades étroits sont davantage présents au niveau des zones inhalantes de la surface externe de l'éponge, alors que ceux possédant des clades massifs se

retrouvent principalement sur la surface interne du vase. Les phyllostriaènes ont un diamètre de 460 à 560  $\mu\text{m}$ . De nombreux microsclères sont présents sur la membrane dermique entre les phyllostriaènes, et dans les lacunes sous-dermique. Les microsclères en forme d'épine sont droits mais le plus souvent courbés, parfois à 90°. Le squelette choanosomique est composé de desmes tétraclones réguliers qui peuvent être lisses ou à tubercules. Ils mesurent approximativement 325-360  $\mu\text{m}$ .



**Figure 23:** Photographie in situ de *Theonella swinhoei* (Crédit LCSNSA).

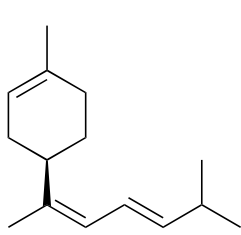
#### **IV.1.4 Travaux chimiques antérieurs relatifs au genre *Theonella* (Gray, 1868)**

Les éponges de l'ordre des Tetractinellida, sont riches en métabolites secondaires bioactifs. Pas moins de 350 métabolites secondaires ont été isolés d'éponges de cet ordre. La très grande majorité d'entre eux (près de 300) proviennent des genres *Theonella* et *Discodermia* (Kornprobst J.M., 2005). Concernant plus spécifiquement les éponges du genre *Theonella*, la littérature fait principalement mention de sesquiterpènes, de polyacétylènes, de stéroïdes, de macrolides, de peptides, et de divers composés phosphorés atypiques.

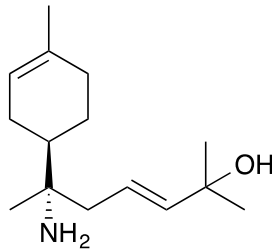
##### **IV.1.4.1 Les sesquiterpènes**

On compte à ce jour 7 sesquiterpènes isolés du genre *Theonella* (Nakamura H. *et al.*, 1984 ; Kitagawa I. *et al.*, 1993). Ces composés sont tous des dérivés de la **théonelline (T1)**, un sesquiterpène hydrocarboné isolé de l'éponge *Theonella swinhoei* (Nakamura H. *et al.*, 1984). Ces dérivés diffèrent de la théonelline dont le squelette est de type bisabolane, par la présence de substituants sur la chaîne latérale ou sur le cycle à 6. L'**aminobisabolénol (T2)** par exemple, porte des fonctions amine et alcool sur la chaîne latérale (Kitagawa I. *et al.*,

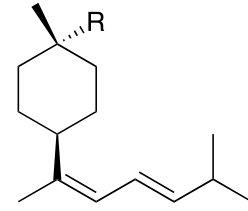
1993). La **théonelline isothiocyanate (T3)** et la **théonelline formamide (T4)** quant à elles, se caractérisent par la présence sur le cycle, d'une fonction thiocyanate pour la première et formamide pour la seconde (Nakamura H. *et al.*, 1984).



théonelline (T1)



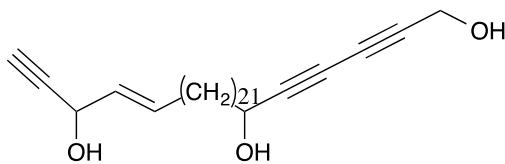
aminobisabolénol (T2)



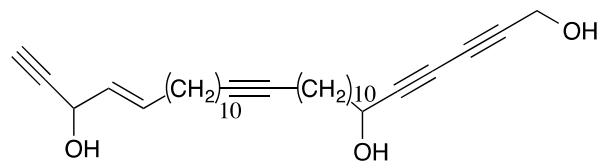
théonelline isothiocyanate (T3) R = SCN  
théonelline formamide (T4) R = NHCHO

#### IV.1.4.2 Les polyacétylènes

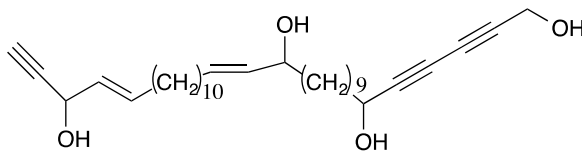
Les données de la littérature font très peu mention de la présence de polyacétylènes dans les éponges du genre *Theonella*. A notre connaissance, seuls les travaux de Fu X. *et al.* (1999) révèlent la présence de polyacétylènes dans une éponge de ce genre. De cette éponge, collectée dans les Etats fédérés de Micronésie, les auteurs ont isolés quatre polyacétylènes de structures connues ; il s'agit des mélynes A et B et des pellynols C et D (Fu X. *et al.*, 1997). Les quatre autres étaient de structures nouvelles et ont été nommées **pellynols E-H (T5 - T8)**.



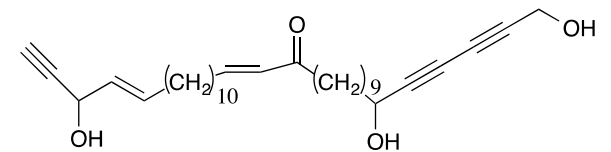
pellynol E (T5)



pellynol F (T6)



pellynol G (T7)



pellynol H (T8)

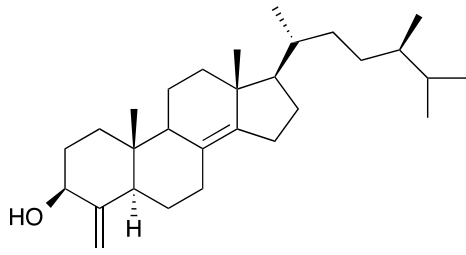
Les polyacétylènes sont présents de façon récurrente chez les éponges de l'ordre des Haplosclerida, au point d'en faire un critère de chimiotaxonomie pour cet ordre (Kornprobst J.M., 2005). Leur présence dans les éponges du genre *Theonella* n'appartenant pas à cet ordre, soulève donc la question de l'origine de ces polyacétylènes : sont-ils synthétisés par l'éponge ou les micro-organismes associés ?

#### IV.1.4.3 Les stérols

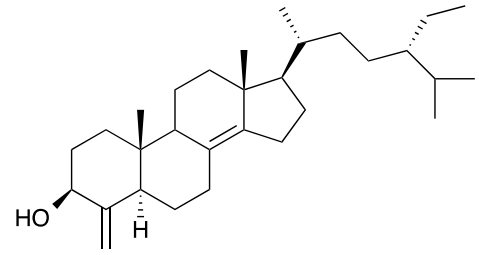
Plus de 16 publications sont consacrées aux stérols des éponges du genre *Theonella* (Kobayashi M. *et al.*, 1992 ; Sugo Y. *et al.*, 1995 ; Umeyama A. *et al.*, 1997 ; Qureshi A. et Faulkner D.J., 2000 ; Angawi R.F. *et al.*, 2009 ; Zhang H.J. *et al.*, 2010 ; Chini M.G. *et al.*, 2011 ; Festa C. *et al.*, 2011a ; Sepe V. *et al.*, 2011 ; Guo J.K. *et al.*, 2012 ; De Marino S. *et al.*, 2012 ; Di Micco S. *et al.*, 2013 ; Festa C. *et al.*, 2014 ; Gong J. *et al.*, 2014 ; Mencarelli A. *et al.*, 2014 ; Sepe V. *et al.*, 2014). Il s'agit pour la très grande majorité d'entre eux de 4-méthylénestérols tels que le **conicastérol (T9)** isolé de *Theonella conica* et le **théonellastérol (T10)** isolé de *Theonella swinhoei* (Kho E. *et al.*, 1981). La présence de ces stérols particuliers mise en évidence dans des dinoflagellés symbiotiques (Kornprobst J.M., 2005) pose comme pour les polyacétylènes, la question de l'origine biosynthétique de ces métabolites : sont-ils synthétisés par l'éponge ou les micro-organismes associés ?

Deux dimères de stérols, le **bisconicastérol (T11)** et le **bisthéonellastérol (T12)** isolés de *Theonella swinhoei*, ont également été mentionnés dans la littérature (Inouye Y. *et al.*, 1994 ; Kobayashi M. *et al.*, 1992).

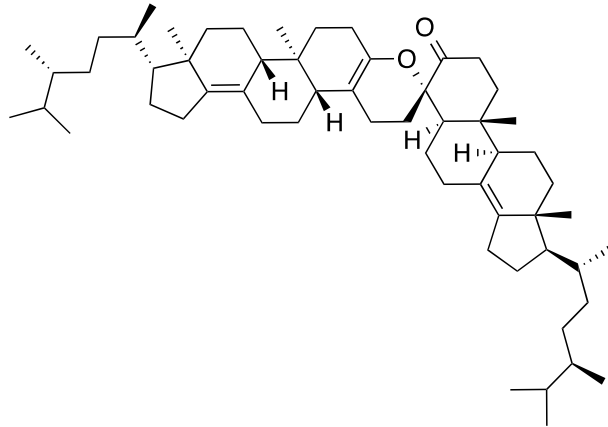
Enfin, les **salomonstérols A et B (T13 et T14)** sont deux stérols sulfatés en C-2, C-3, C-23 et C-24 isolés de l'éponge *Theonella swinhoei* par l'équipe de Festa C. *et al.* (2011a). Les stérols sulfatés sont assez communs chez les éponges et les échinodermes. Ils sont bien souvent dotés d'activités biologiques. Ils peuvent en effet montrer des activités antivirale, antifongique, antifouling ou encore peuvent avoir une action spécifique sur des cibles enzymatiques. Concernant plus particulièrement les salomonstérols A et B, selon Festa C. *et al.* (2011a), il s'agirait d'antagonistes du récepteur nucléaire humain PXR (Pregnane X Receptor, NR1I2). Ce dernier module l'expression de plusieurs familles de gènes impliquées dans des voies de détoxification de l'organisme. Ainsi, des agonistes affins et spécifiques de ce récepteur pourraient être utilisés pour protéger l'organisme des effets néfastes dus à l'accumulation d'agents toxiques endogènes et exogènes. Par ailleurs, ces antagonistes permettraient également de traiter certains cancers ou d'éviter des interactions médicamenteuses.



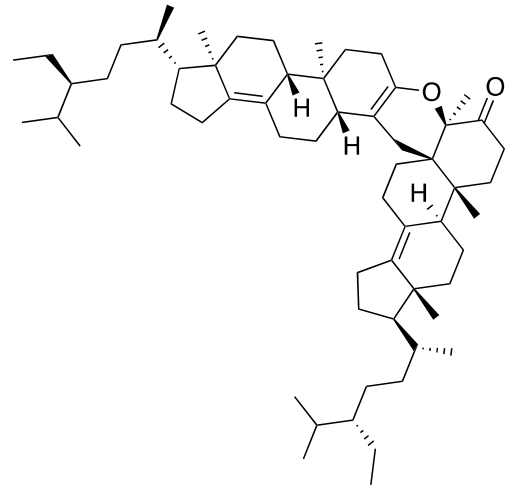
conicastérol (T9)



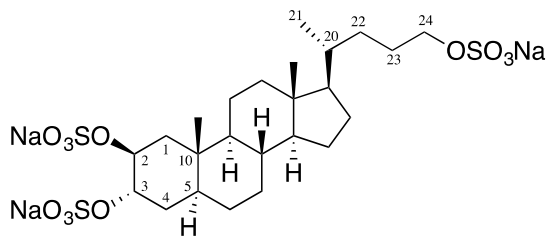
théonellastérol (T10)



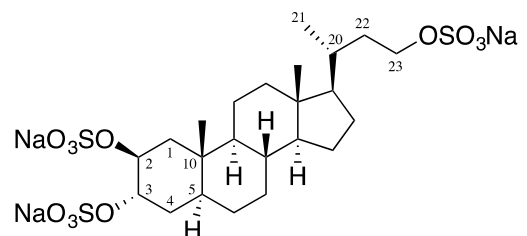
bisconicastérone (T11)



bithéonellastérone (T12)



salomonstérol A (T13)



salomonstérol B (T14)

#### IV.1.4.4 Les macrolides

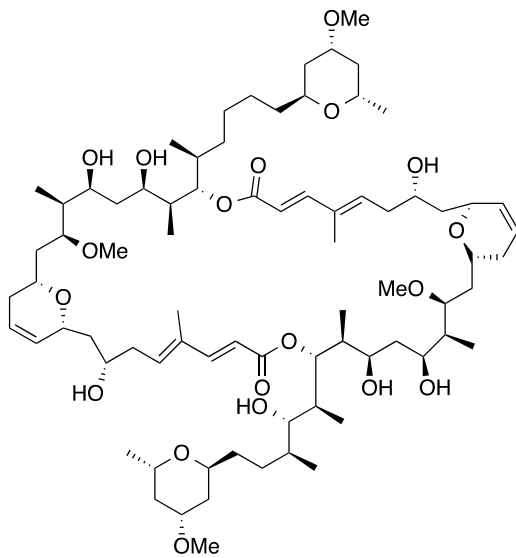
Pas moins de 20 macrolides ont été isolés des éponges du genre *Theonella* (Carmely S. et Kashman Y., 1985 ; Kobayashi M. *et al.*, 1989 ; Tanaka J. *et al.*, 1990 ; Tsukamoto S. *et al.*, 1991 ; Todd J.S. *et al.*, 1992 ; Kobayashi J. *et al.*, 1993 ; Kondo K. *et al.*, 1994 ; Sato M. *et al.*, 1998 ; Mitsui-Saito M. *et al.*, 2003 ; Edrada R.A. *et al.*, 2002 ; Youssef D.T.A. et Mooberry S.L. 2006 ; De Marino S. *et al.*, 2011 ; Nozawa K. *et al.*, 2013 ; Sinisi A. *et al.*, 2013a). Ce sont en général des macrolactones, dotées pour la plupart, d'activité biologique. L'exemple le plus connu est le **swinholide A (T15)** et son monomère le **préswinholide A**



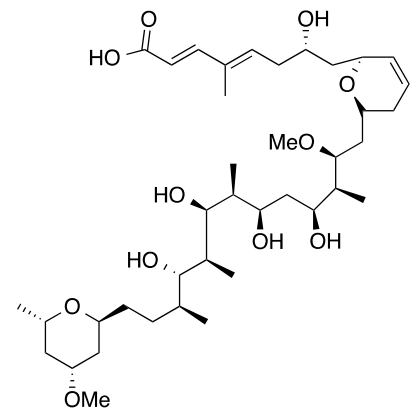
(T16), tous deux isolés de l'éponge *Theonella swinhoei* (Carmely S. et Kashman Y., 1985 ; Kobayashi M. *et al.*, 1989 ; Doi M. *et al.*, 1991 ; Todd J.S. *et al.*, 1992). Le swinholide A, tout d'abord présenté comme une macrolactone à 22 éléments, a par la suite été identifié par rayons X comme étant une dilactone dont le cycle est constitué de 44 atomes. Son activité cytotoxique sur plusieurs lignées cancéreuses a été étudiée et mentionnée dans la littérature à plusieurs reprises (Doi M. *et al.*, 1991 ; Kobayashi M. *et al.*, 1994a ; Bubb M.R. *et al.*, 1995 ; Sinisi A. *et al.*, 2013a). Les activités biologiques intéressantes du swinholide A, ont suscité l'intérêt de chercheurs et conduit à sa synthèse totale (Paterson I. et Cumming J.G. 1992 ; Paterson I. et Smith J.D., 1992 ; Patron A.P. *et al.*, 1994 ; Nakata T. *et al.*, 1994 ; Paterson I. *et al.*, 1994 ; Richter P.K. *et al.*, 1994 ; Paterson I. *et al.*, 1995 ; Mulzer J. et Meyer F. 1995 ; Nagasawa K. *et al.*, 1996 ; Nicolaou K.C. *et al.*, 1996 ; Keck G.E. et Lundquist G.D. 1999 ; Shin I. et Krische M.J. 2015).

Bon nombre de dérivés du swinholide A ont été par la suite isolés d'éponges du genre *Theonella* : les swinholides B-K (Kobayashi M. *et al.*, 1990 ; Tsukamoto S. *et al.*, 1991 ; Youssef D.T.A. et Mooberry S.L. 2006 ; De Marino S. *et al.*, 2011 ; Sinisi A. *et al.*, 2013a) et les isoswinholides A et B (Kobayashi M. *et al.*, 1990 ; Tsukamoto S. *et al.*, 1991 ; Sinisi A. *et al.*, 2013a). Ces composés ont montré une activité cytotoxique significative sur les cellules cancéreuses KB (*nasopharynx humain* - swinholides B, C, D, E, F, G, J), L1210 (*leucémie murine* - swinholides D, E, F, G), HCT-116 (*colon humain* - swinholide I) sur les cellules HepG2 (*foie humain* - swinholides A, B, D, K et isoswinholide A). Le swinholide I a montré en outre une activité antifongique remarquable sur le champignon *Candida albicans*.

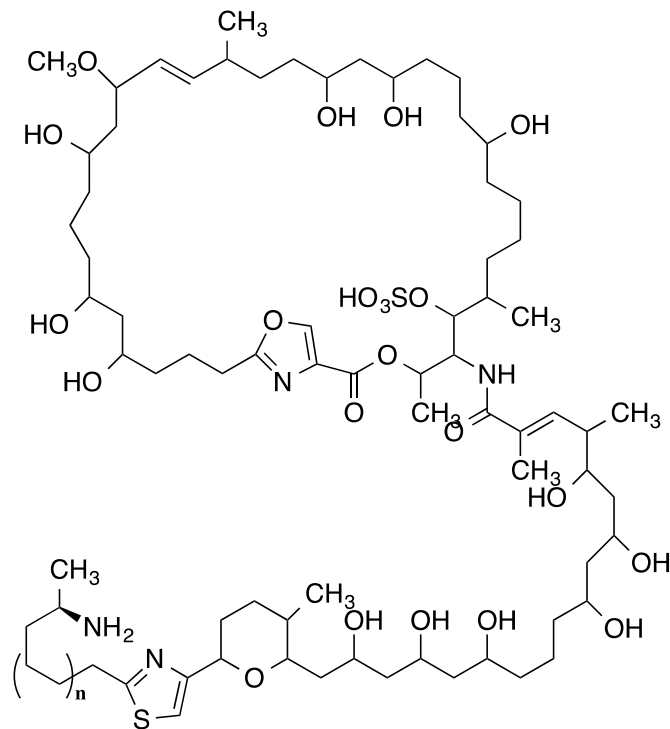
D'autres macrolides comme les **théonézolides A-C (T17-T19)**, possédant des groupements oxazoles, et sulfate dans le cycle lactonique ont été également isolés du genre *Theonella* (Kobayashi J. *et al.*, 1993 ; Kondo K. *et al.*, 1994 ; Sato M. *et al.*, 1998 ; Nozawa K. *et al.*, 2013).



swinholide A (T15)



préswinholide A (T16)



théonézolide A (T17) n = 1

théonézolide B (T18) n = 2

théonézolide C (T19) n = 3

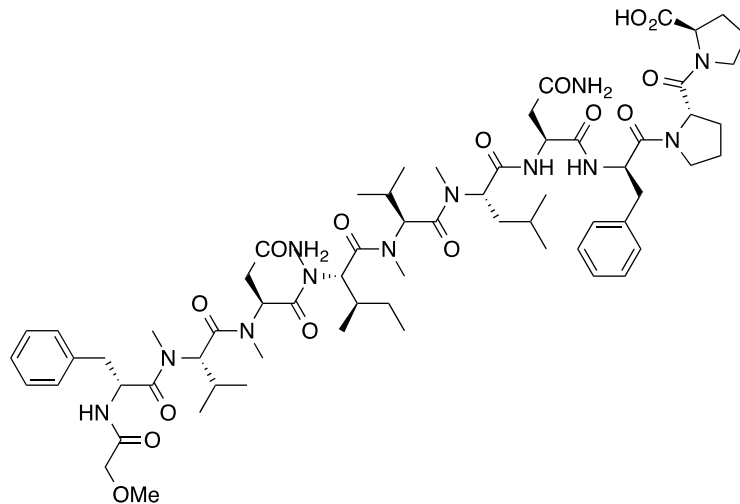
#### IV.1.4.5 Les peptides

Les éponges du genre *Theonella* sont connues pour leur richesse en peptides, cyclopeptides et depsipeptides. Ces peptides, cyclopeptides et depsipeptides présentent bien souvent des structures atypiques avec notamment l'incorporation d'acides aminés non

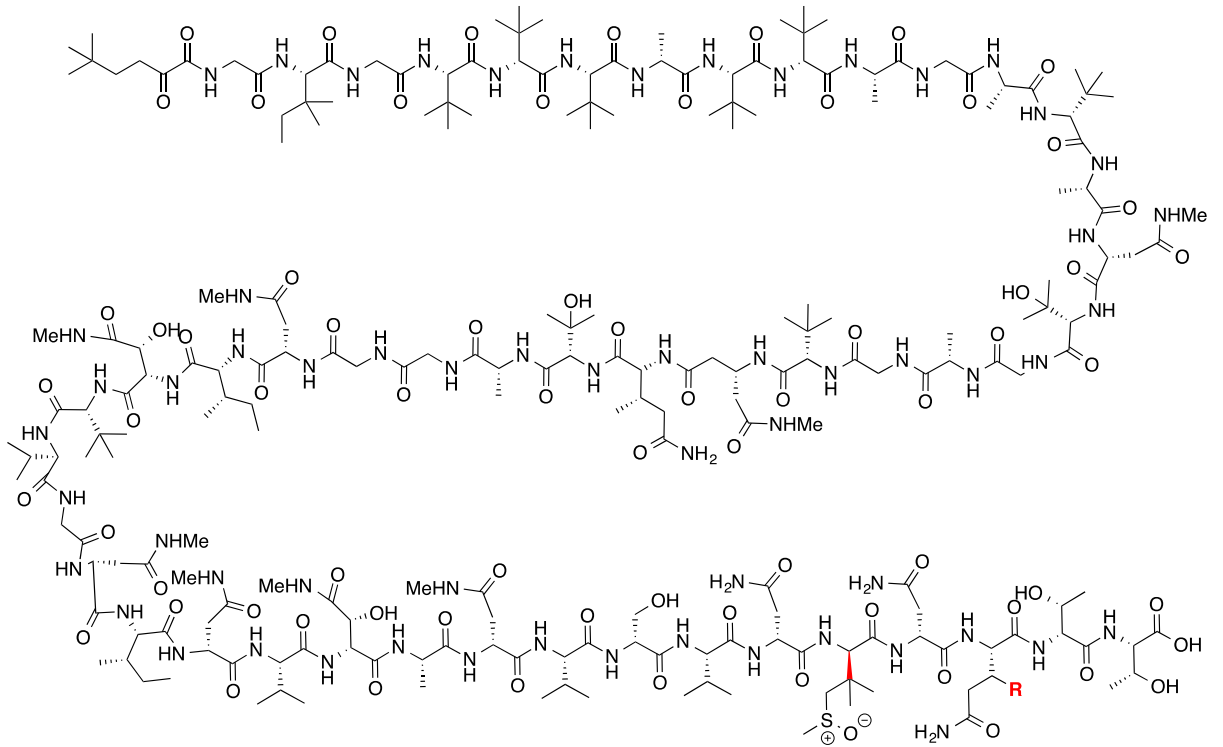
conventionnels comme les  $\alpha$ -aminoacides de la série D ou les  $\beta$ -aminoacides. Ces derniers également retrouvés dans des cyanobactéries, laissent supposer un possible échange chimique entre l'éponge et les cyanobactéries qui lui sont associées (Kornprobst J.M., 2005). Aucune étude scientifique toutefois n'a pu prouver l'existence de cet « échange ».

❖ *Les peptides linéaires*

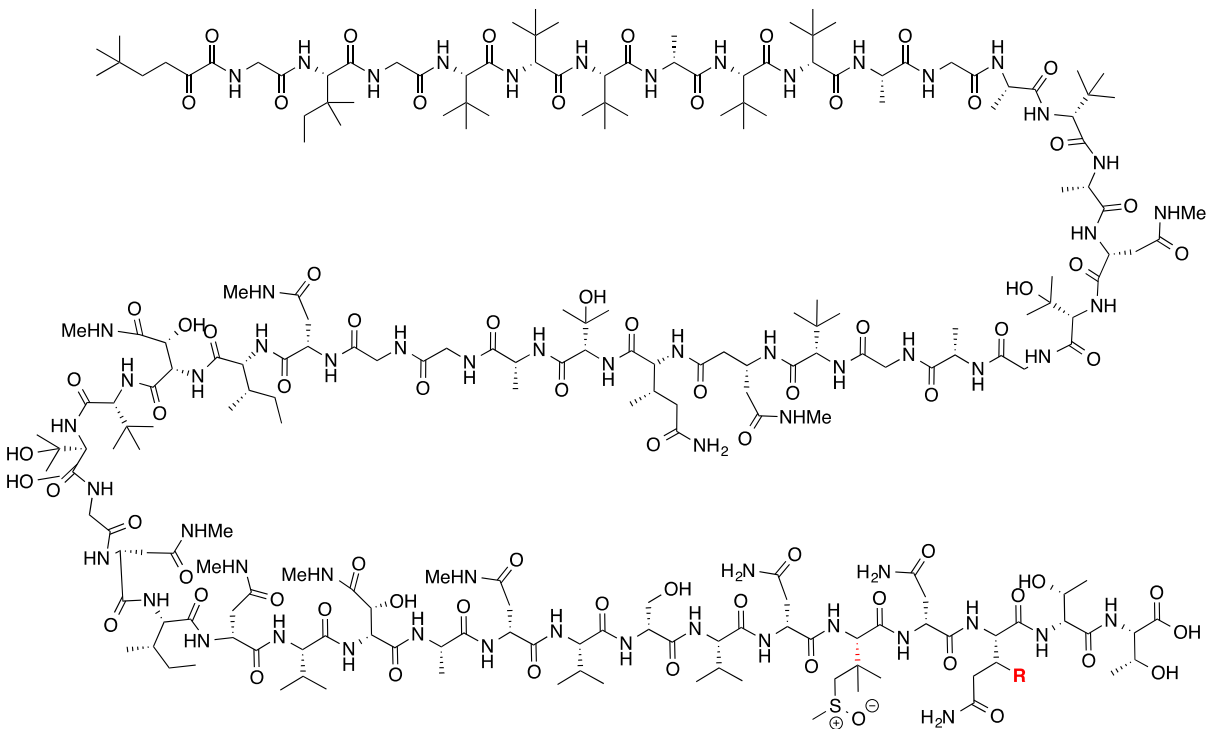
13 peptides linéaires bioactifs ont été isolés des éponges du genre *Theonella* (Fusetani N. *et al.*, 1991a ; Hamada T. *et al.*, 1994, 2004 ; Nakao Y. *et al.*, 1999, 2000 ; Araki T. *et al.*, 2005 ; Fusetani N. *et al.*, 1999). A titre d'exemple, citons les peptides linéaires de très grand poids moléculaire tels le **koshikamide A<sub>1</sub> (T20)** cytotoxique envers la lignée cellulaire leucémique murine P388 (Fusetani N. *et al.*, 1999) ou encore les **polythéonamides A-C (T21-T23)** fortement cytotoxiques envers la lignée cellulaire leucémique murine L1210 (Hamada T. *et al.*, 1994, 2004).



koshikamide A<sub>1</sub> (T20)



polythéonamide A (**T21**) R = H



polythéonamide B (**T22**) R = H  
polythéonamide C (**T23**) R = CH<sub>3</sub>

❖ *Les cyclopeptides*

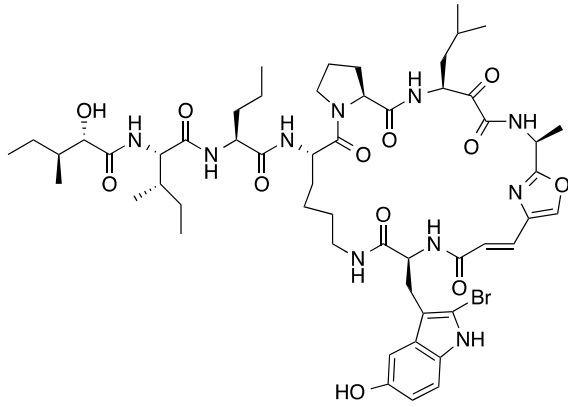
Les peptides cycliques (59) retrouvés en plus grand nombre par rapport aux les peptides linéaires (14), sont sous forme de structures penta-, hexa-, hepta- ou octapeptides. Pas moins de 28 publications décrivent des cyclopeptides isolés du genre *Theonella* (Matsunaga S. *et al.*, 1989 ; Fusetani N. *et al.*, 1991b ; Kobayashi J. *et al.*, 1991 ; de Silva D.E. *et al.*, 1992 ; Itagaki F. *et al.*, 1992 ; Bewley C.A. et Faulkner D.J., 1994 ; Gulavita N.K. *et al.*, 1994 ; Kobayashi J. *et al.*, 1995 ; Matsunaga S. et Fusetani N. 1995 ; Nakao Y. *et al.*, 1995 ; Bonnington L.S. *et al.*, 1997 ; Schmidt E.W. *et al.*, 1997 ; Nakao Y. *et al.*, 1998 ; Schmidt E.W. et Faulkner D.J. 1998 ; Schmidt E.W. *et al.*, 1998 ; Uemoto H. *et al.*, 1998 ; Tsuda M. *et al.*, 1999b ; Erdogan I. *et al.*, 2000 ; Wegerski C.J. *et al.*, 2007 ; Festa C. *et al.*, 2009 ; Plaza A. *et al.*, 2010 ; Festa C. *et al.*, 2011b, 2012, 2013b ; Fukuhara K. *et al.*, 2015).

Le **kéramamide E (T24)** (Kobayashi J. *et al.*, 1995), la **motuporine (T25)** (de Silva D.E. *et al.*, 1992) ou encore le **théonégramide** (Bewley C.A. et Faulkner D.J., 1994) sont trois exemples de cyclopeptides isolés d'éponges du genre *Theonella*.

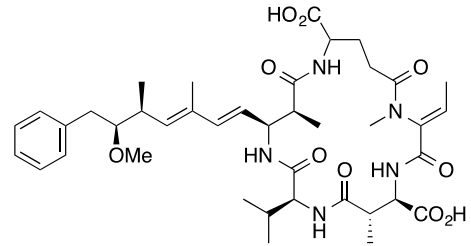
Le **kéramamide E (T24)** isolé conjointement avec ses analogues les kéramamides G, H, J d'une éponge du genre *Theonella* du Japon, présente la particularité d'inclure dans son système cyclique, un cycle oxazolique et plusieurs acides aminés inhabituels. Ce composé présente par ailleurs une cytotoxicité envers les lignées cellulaires L1210 (leucémie murine) et KB (carcinome buccal humain) bien plus élevée que celles observées pour ses analogues G, H et J.

La **motuporine (T25)** est un cyclopentapeptide isolé d'une éponge du genre *Theonella* collectée dans les eaux de Papouasie-Nouvelle-Guinée. Cette molécule a montré une activité inhibitrice remarquable sur la protéine phosphatase-1 (PP1). Elle présente également une forte cytotoxicité *in vitro* sur les lignées cellulaires cancéreuses P388 (leucémie murine), A549 (poumon), HEY (ovaires), LoVo (colon), MCF7 (sein) et U373MG (cerveau).

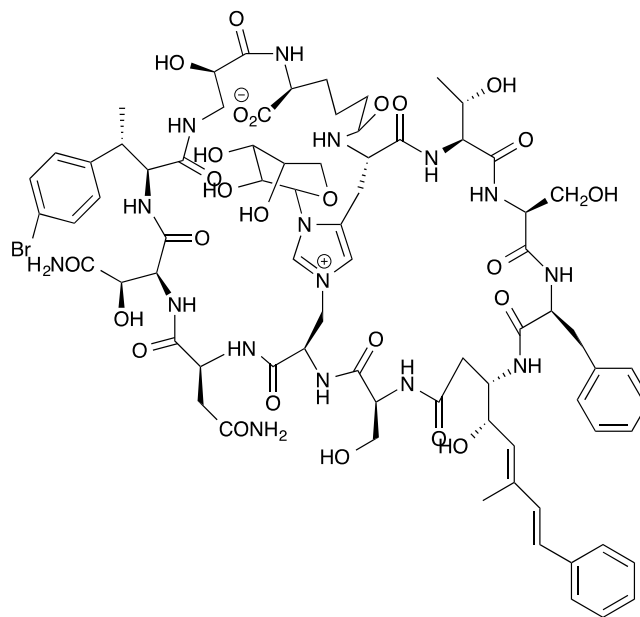
Le **théonégramide (T26)** est un glycopeptide antifongique isolé de *Theonella swinhoei* des Philippines.



kéramamide E (T24)



motuporine (T25)

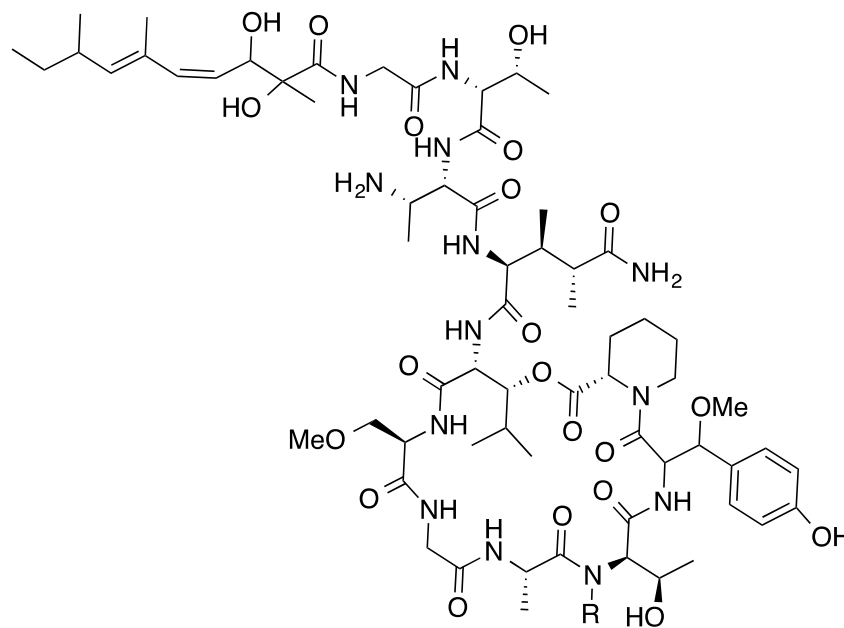


théonégramide (T26)

### ❖ Les depséptides

Vingt et un depséptides ont été isolés d'éponges du genre *Theonella* (Kitagawa I. *et al.*, 1986 ; Nakamura H. *et al.*, 1986 ; Kitagawa I. *et al.*, 1990 ; Kobayashi M. *et al.*, 1994b ; Clark D.P. *et al.*, 1998 ; Ford P.W. *et al.*, 1999 ; Roy M.C. *et al.*, 1999 ; Tsuda M. *et al.*, 1999a ; Roy M.C. *et al.*, 2000 ; Okada Y. *et al.* 2002 ; Oku N. *et al.*, 2005 ; Ratnayake A.S. *et al.*, 2006 ; Araki T. *et al.*, 2008 ; Sinisi A. *et al.*, 2013b). Ces depséptides constitués d'un cycle comprenant 16 à 37 atomes, présentent la particularité d'être constitués de nombreux acides aminés atypiques, comme la chloro-isoleucine, l'acide 4-amino-3,5-dihydroxyhexanoïque, la *N*-formylleucine ou encore la diméthylglutamine, la  $\beta$ -méthoxytyrosine, l'acide 2,3-diaminobutanoïque et l'acide 2-aminobut-2-énoïque.

A titre d'exemple, citons les **papuamides A-D** isolées de *Theonella mirabilis* et *Theonella swinhoei* de Papouasie-Nouvelle-Guinée (Ford P.W. *et al.*, 1999). En plus de la glycine, de l'alanine et de la thréonine, ces peptides sont constitués d'acides aminés inhabituels tels que la 3,4-diméthylglutamine, la  $\beta$ -méthoxytyrosine, la 3-méthoxyalanine, l'acide 2,3-diaminobutanoïque ou l'acide 2-aminobut-2-énoïque. De plus, les papuamides A-D sont les premiers dérivés peptidiques marins à contenir les résidus 3-hydroxyleucine et homoproline. Ces peptides présentent une autre particularité : une chaîne acide 2,3-dihydroxy-2,6,8-triméthyl-déca-(4Z,6E)-diénoïque reliée à l'extrémité N-terminale du résidu glycine. Enfin, Ford P.W. *et al.* (1999) ont montré que les **papuamides A (T27)** et **B (T28)** inhibent l'infection des cellules lymphoblastoïdes T humaines par le virus HIV-1<sub>RF</sub>. La **papuamide A (T25)** est par ailleurs cytotoxique envers un large panel de lignées cellulaires cancéreuses humaines.

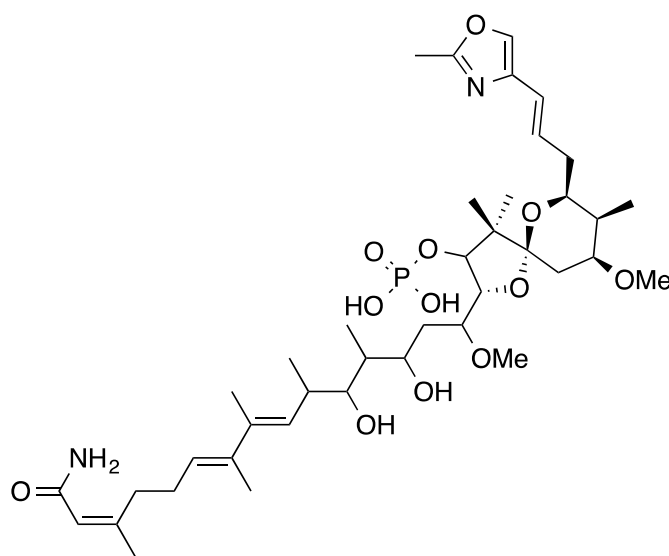


papuamide A (T27) R = CH<sub>3</sub>  
papuamide B (T28) R = H

#### IV.1.4.6 Composés phosphorés atypiques

Une éponge de l'espèce *Theonella swinhoei* de Papouasie-Nouvelle-Guinée, a permis la découverte d'un composé phosphoré atypique : le **swinhoeiamide A (T29)** (Edrada R.A. *et al.*, 2002). Ce composé est un analogue des calyculinamides A et B isolés de l'éponge *Lamellomorpha strongylata* de Nouvelle-Zélande (Dumdei E.J. *et al.*, 1997) et des clavosines

A-C isolées de l'éponge *Myristra clavosa* de Palau (Fu X. *et al.*, 1998). Ces composés sont connus comme inhibiteurs de la protéine-sérine/thréonine phosphatase. Concernant plus particulièrement le swinhoeiamide A, Edrada R.A. *et al.* (2002) ont démontré son activité insecticide sur les jeunes larves de *Spodoptera littoralis*, insecte polyphage ravageur ainsi que son activité antifongique sur les souches de *Candida albicans* et *Aspergillus fumigatus*.



swinhoeiamide A (T29)

## IV.2 Etude chimique de l'éponge *Theonella swinhoei* de Madagascar

L'étude chimique de l'éponge *Theonella swinhoei* collectée à Madagascar a permis l'obtention d'un composé majoritaire (TS1) : un macrolide polyoxygéné connu. Les techniques d'isolement et de purification, ainsi que l'élucidation structurale de ce composé sont exposées ci-après.

### IV.2.1 Fractionnement et isolement du métabolite TS1

L'isolement du composé majoritaire de l'éponge *Theonella swinhoei* décrit ci-après, est illustré dans la figure 24.



970 mg de l'extrait brut de *Theonella swinhoei* ont été fractionnés par filtration sur gel de Sephadex de LH20. L'élution a été réalisée au moyen d'un mélange dichlorométhane/méthanol de polarité croissante. Cela a permis l'obtention de 6 fractions.

Les analyses par CLHP-Corona-DAD-SM des 6 fractions obtenues montrent pour les fractions F2, F3 et F4, des profils chromatographiques semblables, assez riches en métabolites secondaires avec une masse  $m/z$  1389,7 pour le composé majoritaire **TS1**.

Les fractions F2, F3 et F4 ont donc été rassemblées (F234) et soumises à un autre fractionnement par filtration sur gel de Sephadex LH20. L'élution a été réalisée au moyen d'un mélange dichlorométhane/méthanol de polarité croissante selon le protocole appliqué précédemment. Six nouvelles fractions ont été obtenues. Un contrôle des fractions par CLHP-DEDL-PAD-SM des 6 fractions a permis de rassembler les fractions F234-4 et F234-5, aux profils chromatographiques semblables et enrichies en composé majoritaire **TS1**.

Une troisième filtration sur gel Sephadex LH20 des fractions F234-4 et F234-5 rassemblées (F234-45), a permis l'obtention de 4 fractions. Suite au contrôle de ces 4 fractions par CLHP-Corona-DAD-SM, la fraction F234-45-4 riche en **TS1** a été sélectionnée et soumise à un fractionnement par CLMP en phase normale éluée par un gradient isohexane/acétate d'éthyle. Ce fractionnement a permis de récupérer 20 fractions (F234-45a à t).

Le composé majoritaire **TS1** a finalement été obtenu suite à une dernière purification de la fraction F234-45-4b par CLHP-UV (280 nm) analytique sur colonne en phase inverse (Atlantis T3, C18 analytique phase inverse,  $4,6 \times 150$  mm,  $5 \mu\text{m}$ ) éluée par un gradient eau + 0,1% acide formique / acétonitrile + 0,1% acide formique.

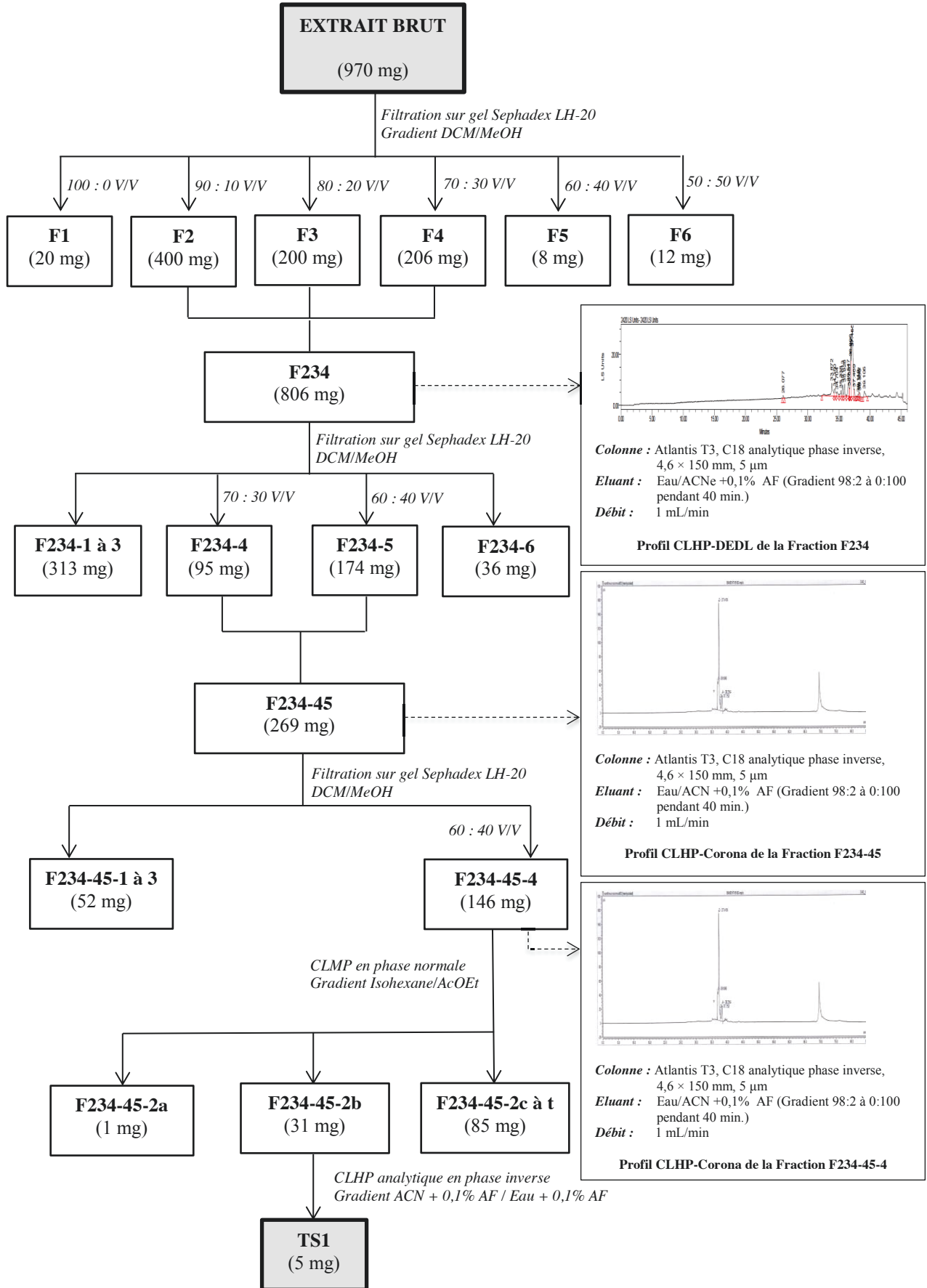
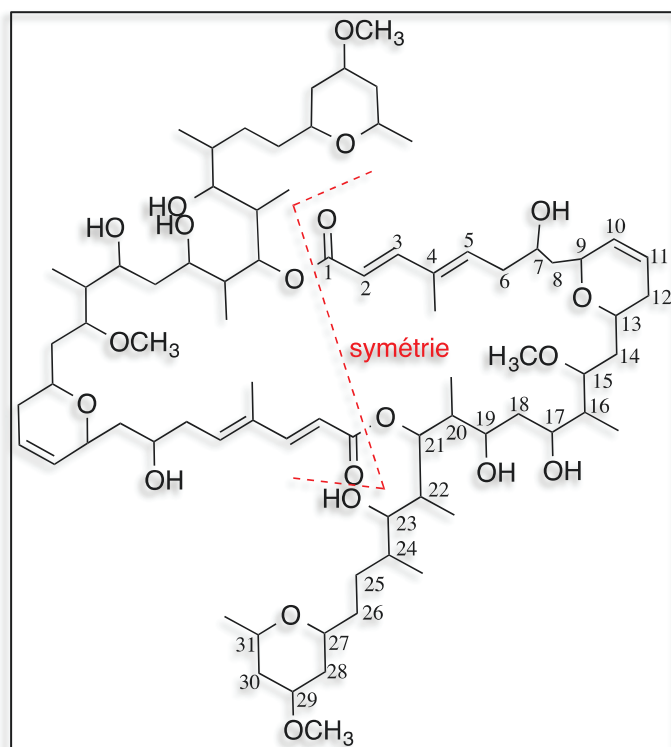


Figure 24 : Fractionnement de *Theonella swinhoei* pour l'obtention du métabolite TS1.

## IV.2.2 Elucidation structurale du métabolite TS1



swinholide A (TS1)

**TS1** a été identifié comme étant le swinholide A, composé connu et isolé de l'éponge *Theonella swinhoei* de la Mer Rouge (Carmely S. et Kashman Y., 1985) mais aussi du Japon. (Kobayashi M. *et al.*, 1989). L'identification de ce métabolite a été réalisée par comparaison de ses données spectrales en masse haute résolution et RMN, expérimentales à celles de la littérature :

Le composé **TS1** ( $[\alpha]_D^{25}$  - 64,7° (c 0,5 mg/100 mL DCM)) a été isolé sous forme d'une pâte brune. Son spectre de masse HRMS en mode ESI<sup>+</sup> a révélé un ion moléculaire à 1388,7482 correspondant à la formule brute C<sub>78</sub>H<sub>132</sub>O<sub>20</sub> (calculée :  $m/z$  1388,8738) et proche de la valeur donnée dans la littérature pour le swinholide A ( $m/z$  1388,9311, Kobayashi M. *et al.*, 1989).

En outre, la comparaison des spectres RMN <sup>1</sup>H du composé isolé avec les données de la littérature (Tableau X), permet d'attribuer à **TS1** la structure du swinholide A. Le swinholide A étant une molécule parfaitement symétrique, seuls les déplacements chimiques de la moitié des atomes (H-1 à H-31) sont donnés dans le tableau X.

**Tableau X :** Comparaison des déplacements chimiques RMN  $^1\text{H}$  du swinholide A de la littérature (500 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) (Kobayashi M. et al., 1989) à ceux observés pour **TS1** (500 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ).

Position	$\delta_{\text{H}}$ , en ppm par rapport au TMS ( <i>J</i> en Hz)	
	Littérature	Observés
1	-	-
2	5,79 (d)	5,79 (d, 15,6)
3	7,58 (d)	7,58 (d, 15,8)
4	-	-
4-Me	1,83 (s)	1,79 (s)
5	6,08 (dd)	6,07 (dd, 3,4 ; 6,3)
6	2,18 (brd) - 2,46 (ddd)	2,16 (d, 13,5) - 2,44 (ddd, 4,8 ; 10,2 ; 13,7)
7	4,14 (br dd)	4,14 (br dd, 6,7 ; 7,8)
8	1,58 (m) - 1,63 (m)	1,58 (m) - 1,63 (m)
9	4,51 (br d)	4,49 (br d, 8,5)
10	5,69 (br dd)	5,69 (br dd, 8,5 ; 10,4)
11	5,78 (br d)	5,78 (br d, 14,9)
12	1,82 (m) - 2,27 (br d)	1,82 (m) - 2,27 (m)
13	3,86 (m)	3,80 (m)
14	1,46 (ddd) - 2,14 (ddd)	1,46 (ddd, 5,2 ; 9,8 ; 12,3) - 2,14 (m)
15	4,01 (m)	3,99 (m)
15-OMe	3,35 (s)	3,35 (s)
16	1,68 (m)	1,68 (m)
16-Me	0,81 (d)	0,81 (d, 6,6)
17	3,83 (dd)	3,80 (dd, 3,7 ; 8,5)
18	1,62 (m) - 1,69 (m)	1,62 (m) - 1,69 (m)
19	3,98 (m)	3,97 (m)
20	1,75 (dq)	1,75 (dq, 7,2 ; 10,5 ; 14,2 ; 53,2)
20-Me	0,97 (d)	0,97 (d, 6,7)
21	5,36 (d)	5,35 (d, 10,9)
22	1,95 (m)	1,95 (m)
22-Me	0,84 (d)	0,84 (d, 6,8)
23	3,12 (d)	3,12 (d, 10,7)
24	1,65 (m)	1,65 (m)
24-Me	0,99 (d)	0,99 (d, 6,6)
25	1,27 (m) - 1,38 (m)	1,27 (m) - 1,38 (m)
26	1,30 (m) - 1,90 (m)	1,30 (m) - 1,90 (m)
27	4,02 (m)	4,02 (m)
28	1,60 (m) - 1,82 (m)	1,60 (m) - 1,82 (m)
29	3,53 (dddd)	3,53 (q, 7,7 ; 9,7 ; 14,2 ; 18,3)
29-OMe	3,33 (s)	3,33 (s)
30	1,18 (ddd) - 1,96 (m)	1,18 (ddd, 5,3 ; 9,7 ; 12,5) - 1,96 (ddd, 5,3 ; 9,7 ; 12,5)
31	3,69 (ddq)	3,69 (q, 6,4 ; 10,2 ; 15,5 ; 19,2)
31-Me	1,20 (d)	1,20 (d, 6,7)

### IV.3 Evaluation de l'activité biologique du métabolite isolé

Le swinholide A (TS1) a été testé pour ses activités antipaludique et antifouling.

- ▶ L'activité antipaludique a été évaluée à travers l'action antiproliférative de TS1, sur le parasite *Plasmodium falciparum*.
- ▶ L'activité antifouling a été évaluée selon deux méthodes :
  1. L'activité QSI sur la bactérie bioluminescente *Vibrio haveyi* et ses mutants.
  2. L'activité inhibitrice de la croissance/adhésion de 5 souches bactériennes d'origine marine.

#### IV.3.1. L'activité antipaludique

##### ❖ Principe du test

*Les tests d'activité antipaludique ont été réalisés sous la direction du Professeur Michel Frédérick du Laboratoire de Pharmacognosie de l'Université de Liège, Belgique.*

L'extrait brut de *Theonella swinhoei* ayant révélé une activité antiproliférative *in vitro* remarquable ( $CI_{50} = 0,30 \mu\text{g/mL}$ , Chapitre II et Annexe I) sur le parasite *Plasmodium falciparum* (souche 3D7), le composé majoritaire de cette éponge, le swinholide A, a donc été également évalué pour son activité antiplasmodium *in vitro* contre *Plasmodium falciparum*.

##### ❖ Résultats du test

Avec une  $CI_{50}$  de  $4,73 \pm 2,02 \mu\text{g/mL}$  (Tableau XI), le swinholide A présente une excellente activité antiplasmodium et peut être considéré en conséquence comme un agent antipaludique potentiel.

**Tableau XI :** *Activité antiplasmodium du swinholide A isolé de Theonella swinhoei.*

Métabolites	$CI_{50}$ ( $\mu\text{g/mL}$ )
swinholide A (TS1)	$4,73 \pm 0,02$

### IV.3.2. L'activité antifouling

#### IV.3.2.1 Méthode 1 : Activité QSI sur la bactérie bioluminescente *Vibrio harveyi* et ses mutants

##### ❖ *Principe du test*

*Les tests d'activité antifouling ont été réalisés sous la direction du Directeur de Recherche Cécile Debitus par l'équipe EIMS (Etude Intégrée Des Métabolites Secondaires) de l'UMR 241 Ecosystèmes Insulaires Océaniques, France.*

Bien que l'éponge *Theonella swinhoei* ne fasse pas partie des éponges étudiées dans le cadre du programme POMARE et donc que son extrait brut n'ait pas été testé pour son activité QSI sur la bactérie bioluminescente *Vibrio harveyi*, le composé majoritaire, le swinholide A (**TS1**), a été soumis au test d'activité QSI sur la bactérie *Vibrio harveyi* (souche sauvage BB120) et ses souches mutantes : JAF 375 (Activation de CAI-1), JMH 597 (Activation de AI-2), JMH 612 (Activation de HAI-1). L'application du test à chacune de ces souches mutantes permet de déterminer la voie d'activation du *quorum sensing* par laquelle agit le produit pur (cf. Chapitre II §II.4.5).

##### ❖ *Résultats du test*

Les résultats obtenus sont donnés dans le Tableau XII. Le swinholide A (**TS1**) a montré une très bonne activité inhibitrice de la luminescence sur la souche sauvage de *Vibrio harveyi* (retard de 260 min). Sur les mutants JAF 375, JMH 597 et JMH 612, un retard de la luminescence inférieur à 200 minutes a été observé (120, 140 et 110 min respectivement). Au cours de ces tests, le swinholide A a montré une activité bactériostatique à 500 min sur le mutant 375.

**Tableau XII:** Activité QSI du swinholide A (TS1) isolé de *Theonella swinhoei* sur la bactérie bioluminescente *Vibrio harveyi* et ses souches mutantes : JAF 375, JMH 597, JMH 612.

Souche	Observations	Swinholide A (TS1)
<i>Vibrio harveyi</i> (souche sauvage BB120)	Effet observé sur l'absorbance	Non
	Retard observé sur la luminescence	Oui
	Temps de décalage de la luminescence (min)*	260
<b>Mutant Δ375</b>	Effet observé sur l'absorbance	Oui - Bactériostatique
	Retard observé sur la luminescence	Oui
	Temps de décalage de la luminescence (min)*	120
<b>Mutant Δ597</b>	Effet observé sur l'absorbance	Non
	Retard observé sur la luminescence	Oui
	Temps de décalage de la luminescence (min)*	140
<b>Mutant Δ612</b>	Effet observé sur l'absorbance	Non
	Retard observé sur la luminescence	Oui
	Temps de décalage de la luminescence (min)*	110

\* T < 100 min. : modérément actif ; T ≥ 100 min. : bien actif ; Inhibition totale : très actif

#### IV.3.2.2 Méthode 2 : Activité inhibitrice de la croissance et de l'adhésion de 5 souches bactériennes d'origine marine

##### ❖ Principe du test

Les tests d'activité antibactérienne ont été réalisés sous la direction du Professeur Claire Hellio au Laboratoire des Sciences de l'Environnement Marin (LEMAR), UMR 6539, Université de Bretagne Occidentale (UBO), Institut Universitaire Européen de la Mer (IUEM), France.

Comme évoqué au chapitre III (§ III.3.2.2) pour les métabolites **PK1** et **PK2**, il a été choisi d'évaluer l'activité antifouling du swinholide A (**TS1**) isolé de *Theonella swinhoei* à travers son activité inhibitrice de la croissance et de l'adhésion sur 5 souches de bactéries marines provenant de la collection ATCC (American Type Culture Collection): *Roseobacter litoralis*, *Shewanella putrefaciens*, *Vibrio carchariae*, *Vibrio carchariae*, *Vibrio natrigens* et *Vibrio proteolyticus*.

❖ **Résultats des tests**

Les résultats obtenus sont donnés dans le Tableau XIII. Le métabolite **TS1** montre une très bonne activité inhibitrice de la croissance (CMI : 0,01µg/mL) de la bactérie *Vibrio natrigens*. Il est en revanche un bon activateur de la croissance et de l'adhésion des quatre autres souches bactériennes testées.

**Tableau XIII:** *Activité antibactérienne de TS1 isolé d'Haliclona fascigera sur les bactéries marines Shewanella putrefaciens, Roseobacter littoralis, Vibrio carchariae, Vibrio natrigens et Vibrio proteolyticus.*

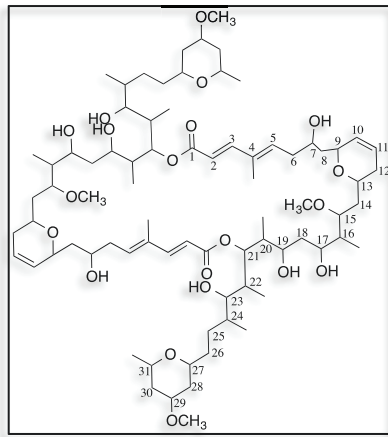
Souches bactériennes	Inhibition de la croissance CMI (µg/mL)	Inhibition de l'adhésion CMI (µg/mL)	Activation de la croissance CE (µg/mL)	Activation de l'adhésion CE (µg/mL)
<b>TS1</b>				
<i>Shewanella putrefaciens</i>	-	-	0,01	0,01
<i>Roseobacter littoralis</i>	-	-	0,1	0,01
<i>Vibrio carchariae</i>	-	-	0,01	0,01
<i>Vibrio natrigens</i>	0,01	-	-	-
<i>Vibrio proteolyticus</i>	-	-	0,1	0,1

**IV.3.3 Discussion**

Choisie pour sa cytotoxicité envers la lignée cellulaire KB et son activité antipaludique (Chapitre II et Annexe 1), l'éponge *Theonella swinhoei* collectée sur les côtes malgaches est marquée par la présence majoritaire du swinholide A, comme c'est le cas également pour les éponges *Theonella swinhoei* de la Mer Rouge (Carmely S. et Kashman Y., 1985) et du Japon. (Kobayashi M. *et al.*, 1989). Les travaux réalisés ont montré que ce macrolide, déjà connu pour son activité cytotoxique sur plusieurs lignées cancéreuses (Doi M. *et al.*, 1991 ; Kobayashi M. *et al.*, 1994a ; Bubb M.R. *et al.*, 1995) est également doté de propriétés :

- ▶ antipaludique ;
- ▶ inhibitrice du *quorum sensing* de la bactérie bioluminescente *Vibrio harveyi* ;
- ▶ bactériostatique sur la souche mutante JAF 375 de *Vibrio harveyi*.





**swinholide A (TS1)**

✚ Activité antiplasmodiale.

✚ Activité QSI sur *Vibrio harveyi*

✚ Activité bactériostatique sur la souche mutante JAF 375 de *Vibrio harveyi*

**Figure 25** : Métabolite isolé de *Theonella swinhoei* : Bilan structure/activité.

L'origine biosynthétique du swinholide A produit par *Theonella swinhoei* a été étudiée par Bewley *et al.* (1996) à partir d'une espèce récoltée à Palau (Iles Carolines). Les chercheurs ont montré que l'éponge contenait deux types de symbiotes, l'un vivant dans l'ectosome, la couche externe de l'éponge, et l'autre dans l'endosome où, même à faible profondeur, la photosynthèse ne peut se produire, faute de lumière. L'endosome contient des bactéries filamenteuses non photosynthétiques qui produisent le théopalauamide, un glycopeptide bicyclique, et l'ectosome contient exclusivement les cyanobactéries *Aphanocapsa feldmanni*, qui produisent le swinholide A.

La présence du swinholide A dans l'éponge *Theonella swinhoei* de la Mer Rouge, du Japon et de Madagascar peut amener à considérer ce composé comme marqueur chimiotaxonomique de l'espèce. Toutefois, d'un point de vue chimiotaxonomique, l'utilisation des molécules biosynthétisées par les micro-organismes associés aux éponges peut être contestable. En effet, s'il est permis de supposer que l'association de l'éponge et de ses bactéries endosymbiotiques est stable, il n'en est plus de même pour les cyanobactéries ectosomales. Le swinholide A par exemple, produit par les cyanobactéries *Aphanocapsa feldmanni* vivant dans l'ectosome, n'a pas été retrouvé dans un spécimen de *Theonella swinhoei* collecté aux Philippines. En revanche, sa présence a été relevée dans une éponge très différente, du genre *Ircinia*.

## **CHAPITRE V**

***ETUDE DE L'EPONGE***  
***Haliclona (Reniera) fascigera (Hentschel, 1912)***

## V.1 Eléments bibliographiques

### V.1.1 Localisation du genre *Haliclona* (Grant, 1836)

Les éponges du genre *Haliclona* sont des éponges présentes dans tous les océans du Monde, de l'Arctique jusqu'en Antarctique. Pour l'Océan Arctique, il a été prélevé des éponges jusqu'au Royaume-Uni ; il n'est toutefois pas à exclure la possibilité d'en rencontrer dans des eaux plus froides. Ces éponges peuvent ainsi être rencontrées dans l'Océan Indien (côte Est de l'Afrique, Maldives, Australie, Iles Kerguelen ...), l'Océan Pacifique (Indonésie, Corée du Sud, Micronésie...), l'Océan Atlantique (Les Caraïbes, Archipel des Açores, Archipel des Canaries, Afrique du Sud ...) ou encore en Mer Méditerranée (Grèce, Corse, Mer Adriatique...) ([www.marinespecies.org](http://www.marinespecies.org))

### V.1.2 Position systématique et description du genre *Haliclona* (Grant, 1836)

- **Position systématique** ([www.marinespecies.org](http://www.marinespecies.org))

Le genre *Haliclona (Reniera)* appartient à la famille des Chalinidae (ordre des Haplosclerida), qui comprend 5 genres différents, *Chalinula* (Schmidt, 1868), *Cladocroce* (Topsent, 1892), *Dendrectilla* (Pulitzer-Finali, 1983), *Dendroxea* (Griessinger, 1971), *Haliclona* (Grant, 1836).

**Royaume :** Animal

**Phylum :** Porifera

**Classe :** Demospongiae

**Sous-Classe** Heteroscleromorpha

**Ordre :** Haplosclerida

**Famille :** Chalinidae

**Genre :** *Haliclona (Reniera)*

**Synonymes :** *Pellinula* (Czerniavsky, 1880)

*Protoschmidtia* (Czerniavsky, 1880)

*Tedaniella* (Czerniavsky, 1880)

Notons que le genre *Reniera* est depuis 1984 rattaché au genre *Haliclona* en raison de leur forte similitude morphologique (Ridley S.O., 1984).

- **Description morphologique** (Griessinger J.M., 1971 ; Bergquist P.R. et Warne K.P., 1980)

La famille des Haliclونidae est l'une des deux familles qui composent l'ordre des Haplosclerida. La seconde étant celle des Renieridae.

Il semble que les taxonomistes aient beaucoup de mal à classer les éponges de cette famille. Les critères de classification restent en effet très vagues dans la mesure où ces éponges montrent une grande diversité morphologique et possèdent peu de caractères macroscopiques spécifiques : les mégasclères sont toujours des oxes et leur taille varie considérablement d'une espèce à l'autre. Leur forme cependant pourrait constituer un critère taxonomique.

Le genre *Haliclona* appartient à la famille des Haliclونidae. Il a été créé pour l'espèce *Haliclona oculata* (Pallas) dans une étude de physiologie puis abandonné dans un travail de classification par Grant en 1861. La systématique de ce genre comme pour toutes les éponges de la famille des Haliclونidae est en effet particulièrement délicate. On caractérise toutefois ce genre à l'aide des observations :

- au niveau des spicules par des oxes petits, réguliers entre eux en taille et en forme,
- au niveau de la charpente par un réseau organisé à densité spiculaire réduite où la spongine joue un rôle important. Elle peut avoir un grand développement dans les parties âgées où elle forme de véritables fibres.

Même si ces critères morphologiques sont bien souvent insuffisants, ils doivent néanmoins être complétés par des données histologiques.

### **V.1.3 Cas particulier de l'espèce *Haliclona (Reniera) fascigera* (Hentschel, 1912): localisation et description morphologique**

- **Localisation** ([www.marinespecies.org](http://www.marinespecies.org))

L'éponge *Haliclona (Reniera) fascigera* a été observée principalement dans les Océans Indien et Pacifique.

○ **Description morphologique** (Nicole de Voogd)

L'éponge *Haliclona (Reniera) fascigera* (Figure 26) est constituée de tubes longs et fragiles parfois évasés. Sa surface est très lisse et sa couleur d'un bleu vif tirant sur le violet. Le squelette ectosomal est un squelette isodictyal réticulé tangentiellement ; le squelette choanosomal est formé par une réticulation unispiculaire, unie par de la spongine au niveau des nœuds des spicules. Les oxes très minces et effilés, quelque peu courbes, ont pour dimensions : 60-71-79 x 2-3-4  $\mu\text{m}$  (min - moyenne - max). Les premiers spécimens d'*Haliclona (Reniera) fascigera* décrits ont été observés dans la zone Pacifique notamment la Grande Barrière de Corail en Australie. Le spécimen collecté à Mayotte et étudié dans le cadre de nos travaux, présente des oxes légèrement plus petits que ceux des premiers spécimens décrits (72-80-82 x 3-3,5-4  $\mu\text{m}$ ) mais ces dimensions restent dans la moyenne des dimensions rencontrées pour les oxes de cette espèce.



**Figure 26:** Photographie in situ de *Haliclona (Reniera) fascigera* (Crédit LCSNSA).

#### V.1.4 Travaux chimiques antérieurs relatifs au genre *Haliclona* (Grant, 1836)

L'étude de la composition chimique des éponges du genre *Haliclona (Reniera)*, a conduit à l'isolement et l'identification de 285 molécules, soit la quasi-totalité des molécules isolées de la famille des Chalinidae. On relèvera pour ce genre, une très grande diversité de familles chimiques : majoritairement des alcaloïdes et des polyacétylènes, mais aussi des stéroïdes. Notons également la présence plus rare de sesquiterpènes, de cyclopeptides et de depsipeptides, d'hydroquinones et de macrolides.

#### V.1.4.1 Les alcaloïdes

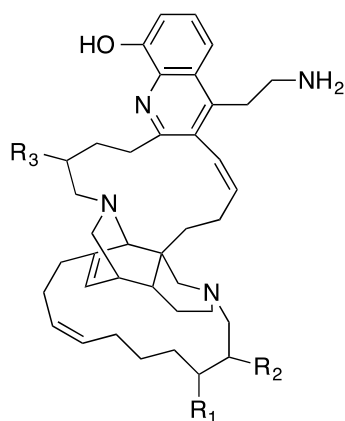
Le genre *Haliclona* est connu pour sa richesse en alcaloïdes. On compte à ce jour 83 alcaloïdes isolés du genre *Haliclona* (Frincke J.M. et Faulkner D.J., 1982 ; Cimino G. *et al.*, 1986 ; Sakai R. *et al.*, 1986, 1987 ; Baker B.J. *et al.*, 1988 ; Fahy E. *et al.*, 1988 ; Cimino G. *et al.*, 1989a,b ; Fusetani N. *et al.*, 1989a,b ; Cimino G. *et al.*, 1990, 1991 ; Jaspars M. *et al.*, 1994 ; Venkateswarlu Y. *et al.*, 1994 ; Kobayashi M. *et al.*, 1995 ; Charan R.D. *et al.*, 1996 ; Guo Y. *et al.*, 1996a,b ; Kobayashi J. *et al.*, 1997 ; Sepcic K. *et al.*, 1997 ; Clark R.J. *et al.*, 1998 ; Guo Y. *et al.*, 1998a,b ; Koren-Goldshlager G. *et al.*, 1998 ; Parameswaran P.S. *et al.*, 1998 ; Kashman Y. *et al.*, 1999 ; Torres Y.R. *et al.*, 2000 ; El Sayed K.A. *et al.*, 2001 ; Heinrich M.R. *et al.*, 2001 ; Saito N. *et al.*, 2001 ; Volk C.A. et Kock M., 2003 ; Volk C.A. *et al.*, 2004 ; Teruya T. *et al.*, 2006 ; Reyes F. *et al.*, 2007 ; Timm C. *et al.*, 2008 ; Arai M. *et al.*, 2009 ; Casapullo A. *et al.*, 2009 ; Jang K.H. *et al.*, 2009 ; Limna Mol V.P. *et al.*, 2009 ; Schmidt G. *et al.*, 2009 ; Mudianta I.W. *et al.*, 2010 ; Sorek H. *et al.*, 2010 ; Schmidt G. *et al.*, 2011 ; Cychon C. *et al.*, 2012 ; Hwang B.S. *et al.*, 2012 ; Schmidt G. *et al.*, 2012 ; Damodaran V. *et al.*, 2013 ; Molinski T.F. *et al.*, 2013). Bon nombre d'entre eux sont des alkylpyridines ou alkylpypéridines présentant des systèmes polycycliques complexes. Leur présence répétée dans les éponges de l'ordre des Haplosclerida, font d'eux des marqueurs chimiotaxonomiques potentiels de cet ordre (Andersen, R.J. *et al.*, 1996). A titre d'exemple, les **njaoamines A-F (H1-H6)** isolées d'une éponge du genre *Reniera* de Tanzanie (Reyes F. *et al.*, 2007) sont des alcaloïdes constitués d'un système polycyclique azoté et de deux ponts carbonés. L'un d'entre eux étant impliqué dans la formation d'un squelette 8-hydroxyquinoline, élément structural particulier sans précédent. Ces 6 molécules se sont montrées fortement cytotoxiques envers les lignées cellulaires cancéreuses H-T29 (colon), A-549 (poumon) et MDA-MB-231 (sein).

Un autre exemple est celui des **manzamines A-C (H7-H9)**, trois  $\beta$ -carboline (amines aromatiques tricycliques) isolées d'une éponge du genre *Haliclona* collectée au Japon (Sakai R. *et al.*, 1986, 1987). Dans le cas des manzamines A et B, le système aromatique tricyclique est relié à un complexe pentacyclique sans précédent dans la nature ; dans le cas de la manzamine C, le système aromatique tricyclique est lié à un macrocycle à 11 éléments également sans précédent dans la nature. Très courants dans les plantes terrestres (Allen J.R.F. et Holmstedt B.R., 1980), les alcaloïdes de type  $\beta$ -carboline sont également bien représentés dans le milieu marin. Leur présence a en effet été mentionnée dans d'autres organismes marins tels que les éponges des genres *Amphimedon* (Tsuda M. *et al.*, 1996), *Ircinia* (Kondo K. *et al.*, 1992) et *Xestospongia* (Ichiba T., 1988 ; Kobayashi M. *et al.*, 1995 ;

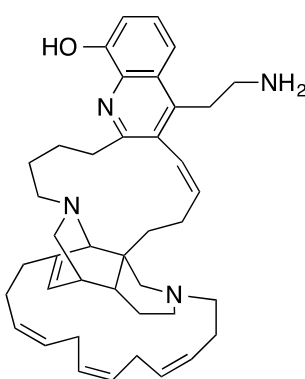
Edrada R.A. *et al.*, 1996), le dinoflagellé *Noctiluca miliaris* (Inoue, S. *et al.*, 1980) ou encore deux ascidies du genre *Eudistoma* (Kobayashi J. *et al.*, 1984 ; Rinehart K.L.J.R. *et al.*, 1984 ; Kobayashi J. *et al.*, 1986). Sakai R. *et al.* (1986, 1987) ont par ailleurs, mis en évidence l'activité cytotoxique des manzamines A-C envers la lignée cellulaire cancéreuse P388 (Leucémie).

Les sels de 3-alkylpyridinium sont également un groupe d'alcaloïdes caractéristiques des éponges du genre *Haliclona* et plus largement de l'ordre des Haplosclerida. Ces alcaloïdes sont connus pour leurs propriétés antibactériennes, antifongiques et cytotoxiques (Oku, N. *et al.*, 2004 ; De Oliveira J.H.H.L. *et al.*, 2006 ; Timm C. *et al.*, 2008). Il s'agit de composés contenant un ou plusieurs cycles pyridiniques substitués en 3 par des chaînes linéaires de longueur variable, saturées ou insaturées, ramifiées ou non. Ces composés peuvent être monomères ou polymères, linéaires ou cycliques. Les **déhydrohaliclocyclines C et F (H10 - H11)** par exemple ont été isolés d'une éponge du genre *Haliclona* de Nouvelle Zélande (Damodaran V. *et al.*, 2013). Ces sels de 3-alkylpyridinium monomères et cycliques présentent la particularité d'avoir une chaîne carbonée insaturée. Testés pour leur activité antibactérienne sur *Enterococcus faecalis* (bactérie Gram-positive) et antifongique sur *Candida albicans*, aucune inhibition de croissance significative n'a été relevée.

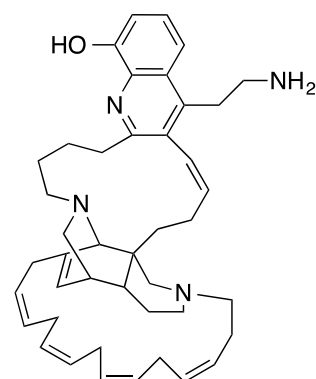
D'autres hétérocycles tétra-, penta-, et hexacycliques contenant deux atomes d'azote ont été caractérisés dans plusieurs éponges de l'ordre des Haplosclerida et plus particulièrement du genre *Haliclona*. Les **haliclamines A-B (H12-H13)** (Fusetani N. *et al.*, 1989b), l'**halicyclamine A (H14)** (Jaspars M. *et al.*, 1994) ou encore les **haliclonacyclamines A-B (H15-H16)** (Charan R.D. *et al.*, 1996) sont autant d'exemples de diamines formées à partir de deux pipéridines.



njaoamine A (**H1**) R<sub>1</sub> = OH, R<sub>2</sub> = Me, R<sub>3</sub> = H  
 njaoamine B (**H2**) R<sub>1</sub> = OH, R<sub>2</sub> = Me, R<sub>3</sub> = H  
 njaoamine C (**H3**) R<sub>1</sub> = OH, R<sub>2</sub> = Me, R<sub>3</sub> = H  
 njaoamine D (**H4**) R<sub>1</sub> = OH, R<sub>2</sub> = Me, R<sub>3</sub> = H

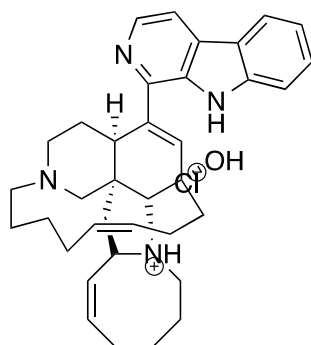


njaoamine E (**H5**)

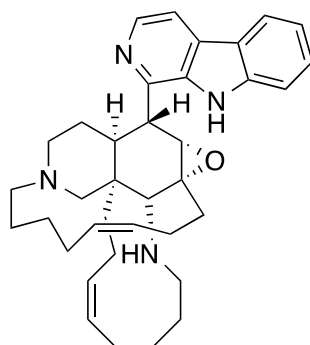


njaoamine F (**H6**)

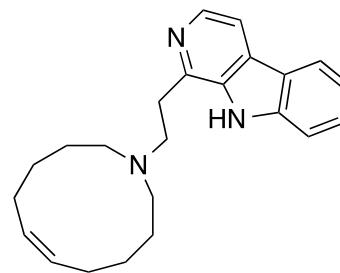




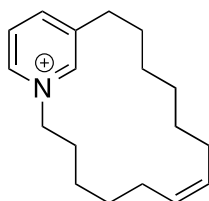
manzamine A (H7)



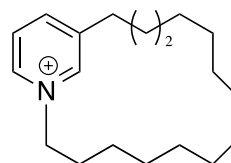
manzamine B (H8)



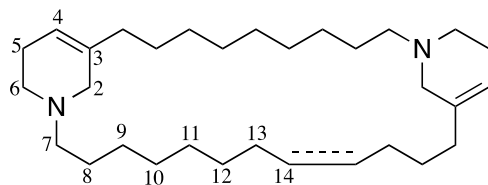
manzamine C (H9)



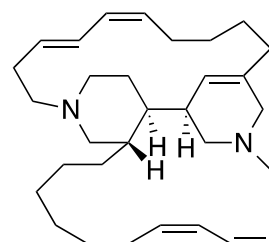
déhydrohalicyclocycline C (H10)



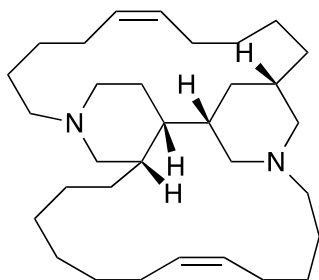
déhydrohalicyclocycline F (H11)



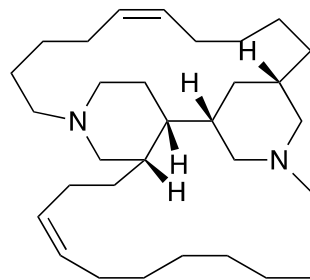
haliclamine A (H12) /  
haliclamine B (H13)  $\Delta$ 14



halicyclamine A (H14)



haliclonyclamine A (H15)



haliclonyclamine B (H16)

#### V.1.4.2 Les polyacétylènes

Dans le milieu marin, les éponges constituent la principale source de polyacétylènes. Il s'agit de molécules contenant une ou plusieurs triples liaisons et se différenciant par la longueur de leur chaîne carbonée, par la présence de substituants (halogènes, hydroxyle, céto) ainsi que par la présence de double liaisons *cis/trans* conjuguées ou non. Les polyacétylènes

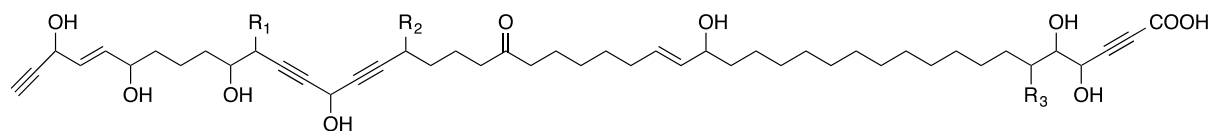
sont présents plus spécifiquement dans les genres *Petrosia*, *Xestospongia*, *Cribochalina*, *Spinochalina*, *Haliclona* et *Callyspongia*. Concernant le genre *Haliclona*, 8 publications sont consacrées à l'isolement et l'identification de polyacétylènes (Cimino G. et De Stefano S., 1977 ; Ortega M.J. *et al.*, 1996 ; Williams D.H. et Faulkner D.J., 1996 ; Shin J. *et al.*, 1998 ; Chill L., *et al.*, 2000 ; Aoki S. *et al.*, 2002 ; De Jesus R.P. et Faulkner D.J., 2003 ; Nuzzo G. *et al.*, 2012). A titre d'exemple, citons les **fulvynes A-I (H17-H25)** isolées d'*Haliclona fulva* collectée dans le Golf de Naples (Nuzzo G. *et al.*, 2012). Ces polyacétylènes hautement fonctionnalisés sont caractérisés par une longue chaîne alkyle linéaire portant une fonction acétylénique terminale, une fonction acide propargylique, un alcool diacétylénique, plusieurs groupes hydroxyle et une fonction cétone. La configuration des carbones asymétriques des fulvynes demeure indéterminée en raison de la très grande réactivité de ces molécules. Toutes les fulvynes ont montré par ailleurs une activité antibactérienne vis-à-vis de *Bacillus subtilis* (souche bactérienne résistante au chloramphénicol).

De l'éponge *Haliclona lunisimilis* de Point Loma en Californie, a été isolée une série de 6 **polyactéylènes chlorés** se caractérisant par un chlore terminal et deux triples liaisons (De Jesus R.P. et Faulkner D.J., 2003) :

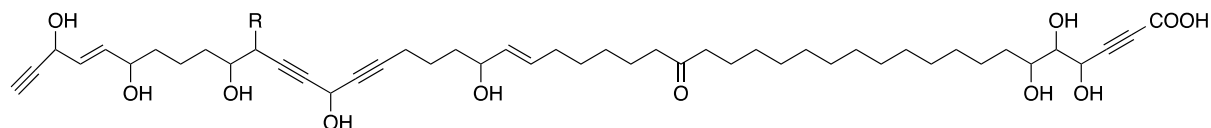
- ▶ (1Z,3E,9Z)-1-chlorohexadéca-1,3,9-triène-5,7-diyn-15-ol (**H26**),
- ▶ (1Z,3Z,9Z)-1-chlorohexadéca-1,3,9-triène-5,7-diyn-15-ol,
- ▶ (1E,3E,9Z)-1-chlorohexadéca-1,3,9-triène-5,7-diyn-15-ol,
- ▶ (1Z,3E,9Z)-1-chlorohexadéca-1,3,9-triène-5,7-diyn-14-ol,
- ▶ (1Z,3Z,9Z)-1-chlorohexadéca-1,3,9-triène-5,7-diyn-14-ol,
- ▶ (1Z,3E)-1-chlorohexadéca-1,3-diène-5,7-diyn-14-ol.

Ces polyacétylènes ont été retrouvés dans le nudibranche doridien *Diaulula sandiegensis*, prédateur de l'éponge *Haliclona lunisimilis*. Dès lors, il a été supposé que les polyacétylènes chlorés produits par l'éponge se concentrent dans le nudibranche qui les assimile puis les utilise à son profit comme moyen de défense contre ses propres prédateurs.

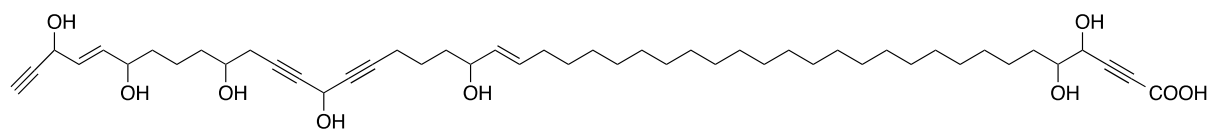
D'une éponge du genre *Haliclona* d'Indonésie ont été isolés 3 polyacétylènes, les **lembéhynes A-C (H27-H29)** se caractérisant par un groupement terminal 1-yn-3-ol (Aoki S. *et al.*, 2002). Ces trois composés ont montré une activité neuritogénique *in vitro* sur les cellules de neuroblastome murin, Neuro 2A. A partir de ces 3 polyacétylènes et de quelques analogues synthétisés, une étude structure-activité a été menée. Il a été montré que l'activité neuritogénique était influencée par la longueur de la chaîne carbonée et était indépendante des insaturations de cette chaîne. La configuration du carbone C-3 portant la fonction alcool est également un facteur influençant l'activité biologique : une configuration 3R confère une activité plus importante qu'une configuration 3S.



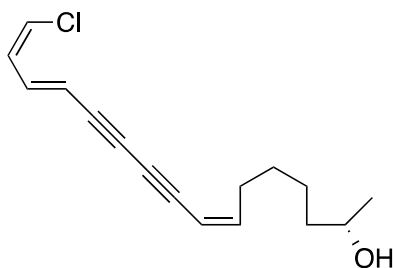
fulvyne A (**H17**)  $R_1 = H, R_2 = OH, R_3 = OH$   
 fulvyne C (**H19**)  $R_1 = OH, R_2 = H, R_3 = OH$   
 fulvyne E (**H21**)  $R_1 = H, R_2 = H, R_3 = OH$   
 fulvyne F (**H22**)  $R_1 = H, R_2 = OH, R_3 = H$   
 fulvyne G (**H23**)  $R_1 = OH, R_2 = H, R_3 = H$   
 fulvyne I (**H25**)  $R_1 = H, R_2 = H, R_3 = H$



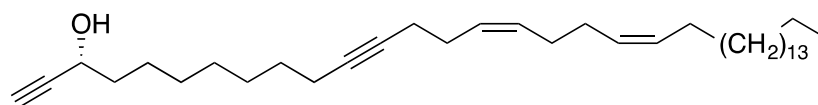
fulvyne B (**H18**)  $R=OH$   
 fulvyne D (**H20**)  $R=H$



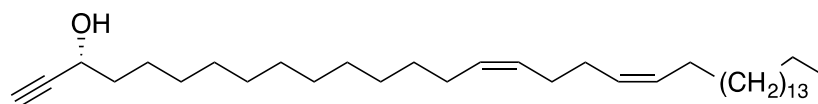
fulvyne H (**H24**)



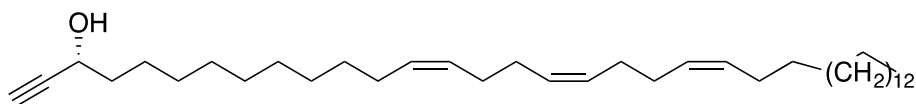
(1Z,3E,9Z)-1-chlorohexadeca-1,3,9-triène-5,7-diyn-15-ol (**H26**)



lembéhyne A (**H27**)



lembéhyne B (**H28**)



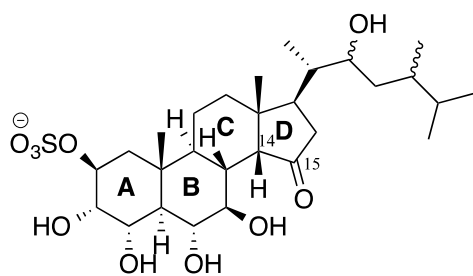
lembéhyne C (**H29**)

### V.1.4.3 Les stéroïdes

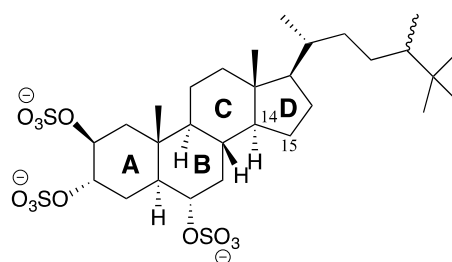
A ce jour, 11 publications sont consacrées aux stérols et stéroïdes des éponges du genre *Haliclona (Reniera)* (Ballantine J.A. *et al.*, 1977 ; Zielinski J. *et al.*, 1982 ; Findlay J.A. et Patil A.D., 1985 ; Seldes A.M. *et al.*, 1985 ; Sperry S et Crews P. 1997 ; Elenkov I *et al.*, 1999 ; Fu X. *et al.*, 1999 ; Gallimore W.A. *et al.*, 2001 ; Yu S. *et al.*, 2006 ; Cheng Z.B. *et al.*, 2013 ; Viegelmann C *et al.*, 2014). Ces travaux ont bien souvent conduit à la découverte de stérols ou stéroïdes de structure originale. Citons par exemple les deux stérols sulfatés : le dérivé sulfaté de l'**haliclostanone (H30)** et le dérivé sulfaté de l'**halistanol (H31)** isolés d'une éponge du genre *Haliclona* d'Indonésie (Sperry S. et Crews P., 1997). Outre la présence de la fonction sulfate portée par le carbone C-2, l'haliclostanone sulfate se distingue également par la présence d'une jonction C/D *cis*, d'un proton H-14 $\beta$  et d'une fonction cétone en C-15. Peu de stérols d'origine naturelle présentent ces caractéristiques. A titre d'exemple, peuvent être mentionnés le contignastérol isolé de *Petrosia contignata* (Burgoyne D.L. *et al.*, 1992) ou encore les xestobergstérols A, B et C isolés de *Xestospongia bergquistia* (Shoji N., *et al.*, 1992).

L'étude chimique de l'éponge *Haliclona oculata* collectée à proximité de l'île d'Haina (Chine) a conduit à l'isolement de 6 stérols non conventionnels en raison de leurs systèmes tétracycliques modifiés : des A-norstérols (**H32-H37**) résultant de la régression du cycle A en méthylcyclopentane (Yu S. *et al.*, 2006).

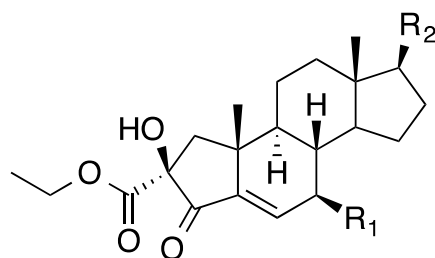
Enfin, les **halicrastérols A-D (H38-H41)**, sont 4 stérols polyhydroxylés isolés de l'éponge *Haliclona crassilobata*, éponge commune du Sud de la Mer de Chine (Cheng Z.-B. *et al.*, 2013). Les halicrastérols A et B sont de rares exemples de stéroïdes présentant une double liaison entre les carbones C17 et C20. La plupart des stéroïdes polyhydroxylés présentant des activités biologiques, les halicrastérols ont en conséquence été testés pour leurs activités antibactérienne et antifongique. Seul l'halicrastérol D a montré une activité modérée sur des souches bactériennes à Gram positif.



Dérivé sulfaté de l'haliclostanone sulfate (**H30**)



Dérivé sulfaté de l'halistanol (**H31**)



2-éthoxycarbonyl-2 $\beta$ -hydroxy-A-nor-ergosta-5,24(28)-dién-4-one

(H32) R<sub>1</sub> = H R<sub>2</sub> =

2-éthoxycarbonyl-24-éthyl-2 $\beta$ -hydroxy-A-nor-cholesta-5-én-4-one

(H33) R<sub>1</sub> = H R<sub>2</sub> =

2-éthoxycarbonyl-2 $\beta$ ,7 $\beta$ -dihydroxy-A-nor-ergosta-5,24(28)-dién-4-one

(H34) R<sub>1</sub> = OH R<sub>2</sub> =

2-éthoxycarbonyl-2 $\beta$ ,7 $\beta$ -dihydroxy-A-nor-cholesta-5-én-4-one

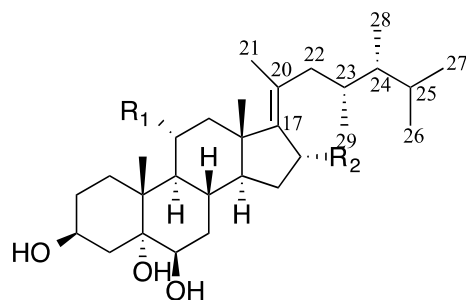
(H35) R<sub>1</sub> = OH R<sub>2</sub> =

2-éthoxycarbonyl-2 $\beta$ ,7 $\beta$ -dihydroxy-24-méthyl-A-nor-cholesta-5,22(*E*)-dién-4-one

(H36) R<sub>1</sub> = OH R<sub>2</sub> =

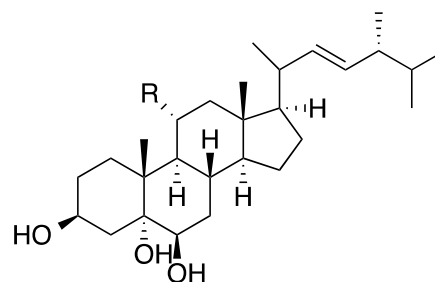
2-éthoxycarbonyl-2 $\beta$ ,7 $\beta$ -dihydroxy-A-norcholesta-5,22(*E*)-dién-4-one

(H37) R<sub>1</sub> = OH R<sub>2</sub> =



halicrastérol A (H38) R<sub>1</sub> = OH, R<sub>2</sub> = H

halicrastérol B (H39) R<sub>1</sub> = OAc, R<sub>2</sub> = OH



halicrastérol C (H40) R = OH

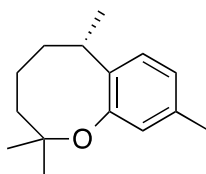
halicrastérol D (H41) R = OAc

#### V.1.4.4 Autres métabolites

Outre les alcaloïdes, les polyacétylènes, les stéroïdes, on retrouve chez les éponges du genre *Haliclona (Reniera)*, divers autres métabolites secondaires :

##### ❖ Les sesquiterpènes

Parmi les 9 sesquiterpènes isolés du genre *Haliclona (Reniera)*, 8 sont des hydroquinones sesquiterpéniques isolés de l'éponge *Reniera Mucosa* collectée dans le Sud de l'Espagne (Zubia E. *et al.*, 1994), le neuvième est l'hélianane (H42) un sesquiterpène hétérocyclique isolé de l'éponge *Haliclona fascigera* d'Indo-Pacifique (Harrison B. et Crews P., 1997). Ce métabolite secondaire se caractérise par l'association d'un cycle benzénique et d'un éther cyclique à 8 membres.



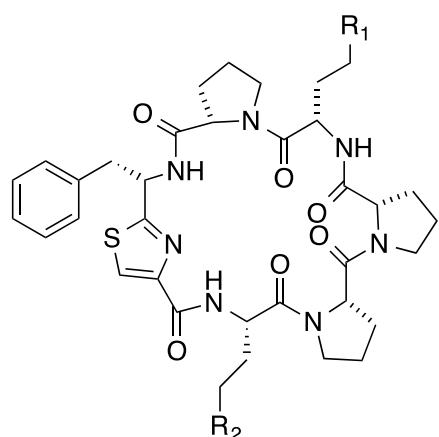
hélianane (H42)

#### ❖ Les cyclopeptides et depsipeptides

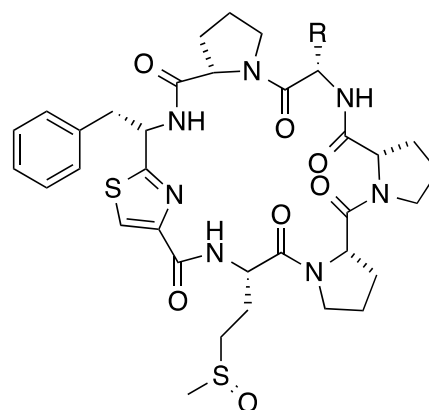
Sept cyclopeptides et deux depsipeptides ont été à ce jour isolés des éponges du genre *Haliclona (Reniera)* (Rashid M.A. *et al.*, 2000 ; Guan L.L. *et al.*, 2001 ; Randazzo A. *et al.*, 2001 ; Ciasullo L. *et al.*, 2002 ; Monica C.D. *et al.*, 2002 ; Sera Y. *et al.*, 2002, 2003).

Parmi les cyclopeptides, citons les **haligramides A et B (H43 et H44)**, deux hexacyclopeptides cytotoxiques soufrés isolés de l'éponge *Haliclona nigra* (Rachid M.A. *et al.*, 2000) ; ou encore **le waiakéamide (H45)** et son **dérivé sulfoné (H46)** isolés d'une éponge du genre *Haliclona* des îles Palaos (Océanie, Océan pacifique). Ces deux hexacyclopeptides montrent une activité répulsive sur la moule bleue, *Mytilus edulis galloprovincialis*, autrement dit une activité antifouling (Sera Y. *et al.*, 2003).

Parmi les dépsipeptides, les **halipeptines A et B (H47-H48)** sont deux composés cycliques isolés d'une éponge du genre *Haliclona* collectée au large de l'île de Vanuatu (Pacifique) (Randazzo A. *et al.*, 2001). L'halipeptine A a été testée pour ses activités cytotoxique sur les lignées cellulaires cancéreuses SK-OV3 (ovaire) et L1210 (leucémie murine), antifongique et antivirale. Aucun résultat significatif n'a été retenu. Ce composé en revanche a montré *in vivo* une activité anti-inflammatoire très intéressante, 40 à 130 fois plus importante que celle des médicaments anti-inflammatoires classiques : indométhacine ou naproxen (tout du moins dans les conditions opératoires mises en œuvre).

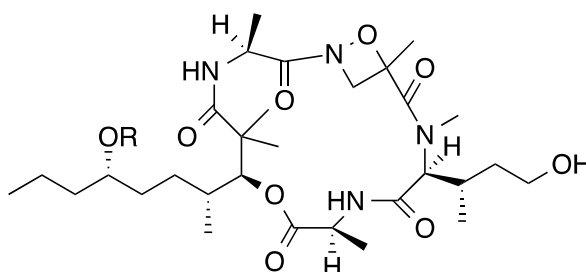
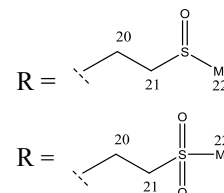


haligramide A (**H43**)  $R_1 = R_2 = S-Me$   
 haligramide B (**H44**)  $R_1 = S-Me, R_2 = SO-Me$



waiakéamide (**H45**)

Dérivé sulfoné du waiakéamide (**H46**)

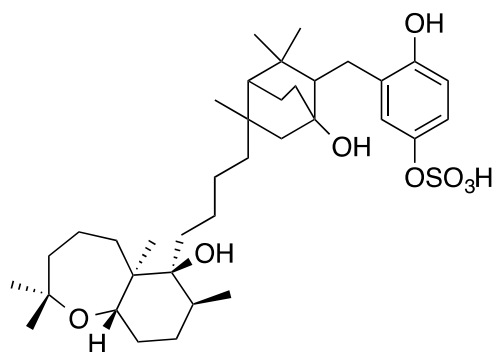


halipeptine A (**H47**)  $R = Me$   
 halipeptine B (**H48**)  $R = H$

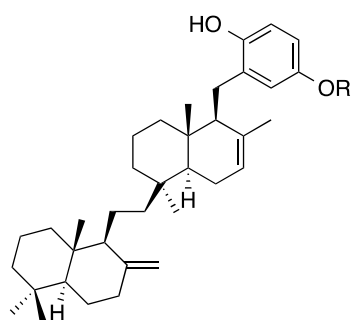
### ❖ Les hydroquinones

Les hydroquinones sont une autre classe de métabolites secondaires retrouvée dans le genre *Haliclona (Reniera)*. On compte à ce jour 6 dérivés hydroquinoniques isolés d'éponges du genre *Haliclona (Reniera)* (Mcintyre D.E. *et al.*, 1979 ; Zubia E. *et al.* 1994 ; Bokesch H.R. *et al.*, 2002 ; West L.M. et Faulkner D.J., 2006). A titre d'exemple, le dérivé hydroquinonique pentacyclique sulfaté **phuklona (H49)**, a été isolé d'une espèce collectée près de l'île de Phuket en Thaïlande (Bokesch H.R. *et al.*, 2002). Ce composé est constitué d'un squelette carboné triterpénique relié à un noyau hydroquinonique sulfaté. Le composé **H49** a montré une faible activité cytoprotectrice contre le Virus de l'Immunodéficience Humaine (VIH).

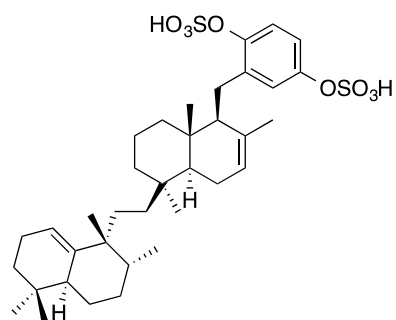
L'**adociaquinol (H50)**, l'**adociasulfate 11 (H51)** et l'**adociasulfate 12 (H52)** sont trois autres dérivés triterpéniques reliés à un noyau hydroquinonique (West L.M. et Faulkner D.J., 2006). Ces composés hexacycliques ont été isolés d'une espèce des îles Palaos (Océanie, Océan pacifique). Ils n'ont montré aucune activité cytotoxique contre la lignée cellulaire HCT-116 (colon).



dérivé sulfaté du phuklona (**H49**)



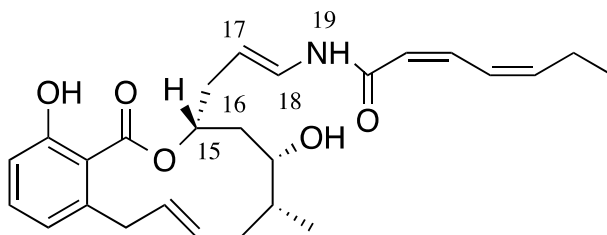
adociaquinol (**H50**) R = H  
adociasulfate 11 (**H51**) R = SO<sub>3</sub>H



adociasulfate 12 (**H52**)

### ❖ Les macrolides

Les macrolides isolés du genre *Haliclona* sont extrêmement rares. Seuls les **salicylialamides A** et **B** (**H53** et **H54**), deux agents antitumoraux potentiels, isolés d'une *Haliclona* du Sud-Ouest de l'Australie ont été mentionnés dans la littérature (Erickson K.L. *et al.*, 1997).



salicylialamides A (**H53**)  
salicylialamides B (**H54**) (17Z)



## V.2 Etude chimique de l'éponge *Haliclona fascigera* de Mayotte

L'étude chimique de l'éponge *Haliclona fascigera* collectée à Mayotte a conduit à l'isolement de l'**acide gras majoritaire de structure nouvelle (HF1)**.

### V.2.1 Fractionnement et isolement du métabolite HF1

Le schéma de fractionnement du composé majoritaire de l'éponge *Haliclona fascigera* décrit ci-après, est illustré dans la figure 27.

L'extrait brut d'*Haliclona fascigera* (440 mg) a été fractionné sur colonne ouverte en phase inverse (RP-18). L'élution a été effectuée au moyen de deux gradients ; un gradient eau/méthanol suivi d'un gradient méthanol/dichlorométhane. Neuf fractions ont été récupérées.

La présence du composé **HF1** ( $m/z$  348,2821) a été détectée dans les fractions F6, F7 et F8 grâce à une analyse par CLHP-DEDL-PAD-SM des 9 fractions obtenues.

Les fractions F6, F7 et F8 ont donc été rassemblées (F678) et soumises à un autre fractionnement par CLHP semi-préparative en phase inverse sur une colonne de type C-18 et couplée à un détecteur (UV 201 nm). L'élution a été réalisée au moyen d'un gradient eau + 0,1% acide formique / acétonitrile + 0,1% acide formique.

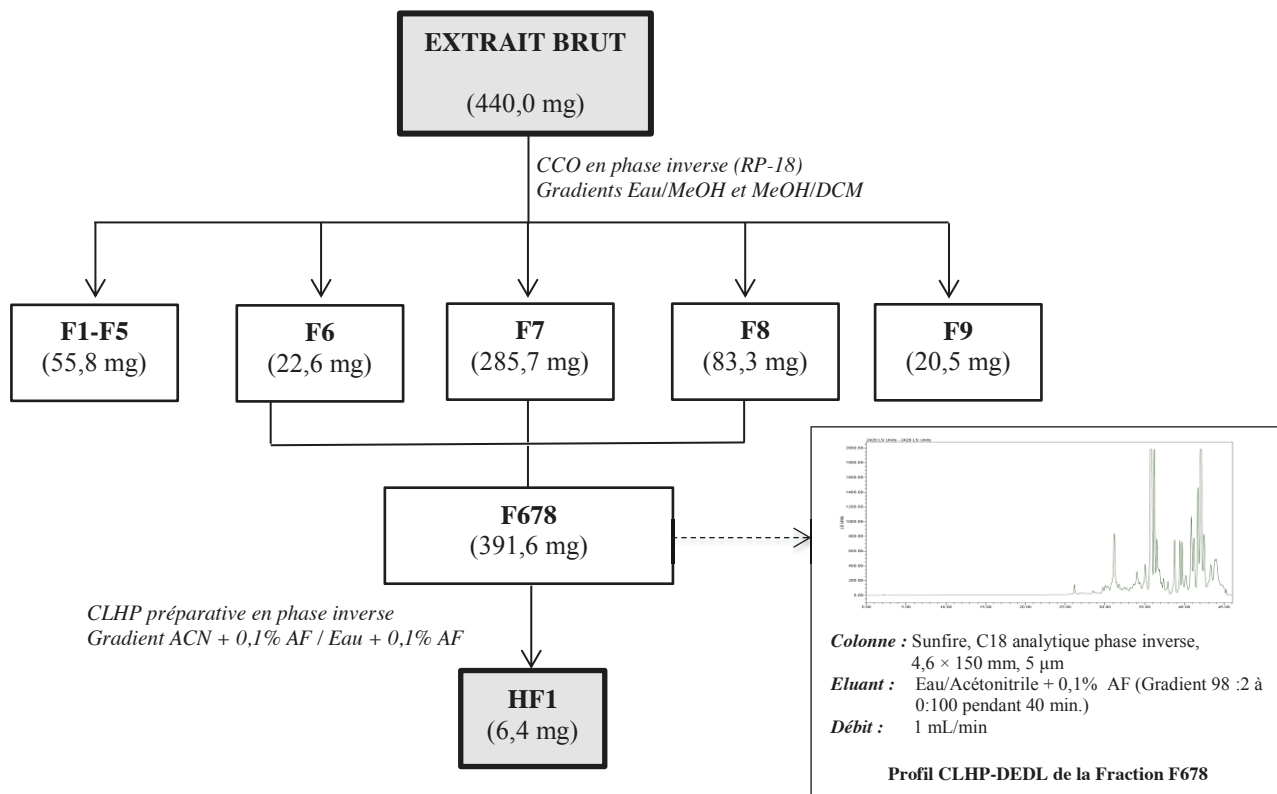


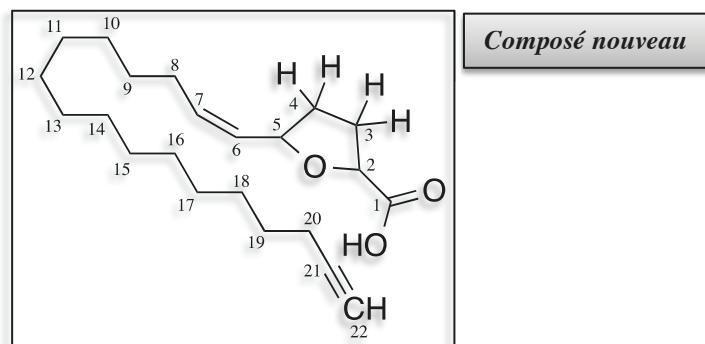
Figure 27 : Fractionnement d'*Haliclona fascigera* pour l'obtention du métabolite **HF1**.

## V.2.2 Elucidation structurale du métabolite **HF1**

Les techniques spectrales classiques ont été employées pour l'identification du métabolite **HF1** :

- la spectroscopie ultraviolette (UV),
- l'infrarouge (IR),
- la masse haute résolution (HRMS) équipée d'une source d'ionisation par électrobulbion placée en mode positif ( $\text{ESI}^+$ )
- la résonance magnétique nucléaire (RMN) monodimensionnelle ( $^1\text{H}$ ,  $^{13}\text{C}$ , DEPT 135), bidimensionnelle homonucléaire (COSY  $^1\text{H}$ - $^1\text{H}$ ) et hétéronucléaire (HMBC, HSQC ( $^1\text{H}$ - $^{13}\text{C}$ )).

Les résultats des analyses réalisées sont présentés ci-après. Les spectres UV, IR, RMN  $^1\text{H}$  et  $^{13}\text{C}$  du composé **HF1** sont consignés dans l'annexe II.1.



acide 2,5-époxydocosan-6-én-21-ynoïque (**HF1**)

D'aspect huileux et de couleur verdâtre, le composé **HF1** ( $[\alpha]_D^{25} = -10,5$  (c 0,5 mg/100mL DCM) présente un spectre HMRS en mode ESI avec un ion moléculaire à  $m/z$  348,2821 en accord avec la formule brute  $C_{22}H_{36}O_3$ , (valeur calculée 348,5203). Le nombre d'insaturation calculé à partir de la formule brute du composé est de cinq.

L'analyse des données de la RMN mono- et bidimensionnelle  $^1H$  et  $^{13}C$  (Tableau XIV, Figure 28) couplée à l'IR met en évidence la présence de :

- ▶ 15 méthylènes ( $\delta_C$  18,80 ; 27,99 ; 28,12 ; 28,71 ; 28,97 ; 29,33-29,89 ; 30,45 ; 33,04 ppm pour C-20, C-19, C-8 ; C-9 ; C-18 ; C-10-C17 ; C-3 et C-4 respectivement) dont deux portant des protons non équivalents H-3 ( $\delta_H$  2,10) / H-3' ( $\delta_H$  2,43) et H-4 ( $\delta_H$  1,69) / H-4' ( $\delta_H$  2,10).
- ▶ 2 méthines proches d'un hétéroatome ( $\delta_C$  76,40, 77,56 ppm pour C-2 et C-5 respectivement),
- ▶ 2 carbones d'une double liaison disubstitués ( $\delta_C$  128,79 ; 134,50 ppm pour C-6 et C-7 respectivement),
- ▶ 2 carbones d'une triple liaison terminale ( $\delta_C$  68,28 ; 85,65 ppm pour C-22 et C-21 respectivement), IR à  $2100\text{ cm}^{-1}$
- ▶ 1 carbone d'une fonction acide carboxylique ( $\delta_C$  174,12).

Cette première approche met en évidence 4 insaturations (1 liaison éthylénique, 1 liaison acétylénique et 1 fonction carbonyle). L'insaturation restante est attribuée à la présence d'un cycle.

Les corrélations hétéronucléaires longue distance permettent de mettre en évidence la présence d'un oxacyclobutane. Il s'agit :

- des corrélations HMBC entre H-3/H-3' ( $\delta_H$  2,10 et 2,43) et C-2 ( $\delta_C$  76,40), entre H-3/H-3' ( $\delta_H$  2,10 et 2,43) et C-4 ( $\delta_C$  33,04), entre H-4/H-4' ( $\delta_H$  1,69 et 2,10) et C-3 ( $\delta_C$  30,45), entre H-4/H-4' ( $\delta_H$  1,69 et 2,10) et C-5 ( $\delta_C$  77,56) ;
- des corrélations COSY entre H-3/H-3' ( $\delta_H$  2,10 et 2,43) et H-4/H-4' ( $\delta_H$  1,69 et 2,10).

Les corrélations hétéronucléaires longue distance HMBC et COSY montrent clairement que le tétrahydrofurane est substitué sur les positions C-2 et C-5 :

- Les corrélations HMBC entre C-1 ( $\delta_C$  174,12) et H-2 ( $\delta_H$  4,55) indiquent que C-2 porte une fonction acide carboxylique.
- Les corrélations HMBC entre H-5 ( $\delta_H$  4,88) et C-6 ( $\delta_C$  128,79) et entre H-7 ( $\delta_H$  5,55) et C-6 ( $\delta_C$  128,79), ainsi que les corrélations COSY entre H-5 ( $\delta_H$  4,88) et H-6 ( $\delta_H$  5,40) et entre H-7 ( $\delta_H$  5,55) et H-6 ( $\delta_H$  5,40) indiquent que C-5 est relié aux carbones éthyléniques C-6 et C-7. La constante de couplage  $J$  entre H-6 et H-7 ( $J=10,8\text{Hz}$ ) a permis d'attribuer la géométrie *cis* à la double liaison.

Les expériences COSY et HMBC ont en outre conduit à l'enchaînement de carbones C-18 à C-22. Sur le spectre COSY on observe les corrélations entre H-18 ( $\delta_H$  1,35) et H-19 ( $\delta_H$  1,50), entre H-19 ( $\delta_H$  1,50) et H-20 ( $\delta_H$  2,15) et entre H-20 ( $\delta_H$  2,15) et H-22 ( $\delta_H$  1,90). Sur le spectre HMBC, les corrélations entre H-18 ( $\delta_H$  1,35) et C-19 ( $\delta_C$  27,99), entre H-20 ( $\delta_H$  2,15) et C-19 ( $\delta_C$  27,99) ainsi qu'entre H-19 ( $\delta_H$  1,50) et C-20 ( $\delta_C$  18,80) et entre H-22 ( $\delta_H$  1,90) et C-20 ( $\delta_C$  18,80), suggèrent bien l'enchaînement indiqué sur la figure 28.

L'enchaînement linéaire des 10 groupements  $\text{CH}_2$  restants a été relié d'une part au carbone éthylénique C-7 et d'autre part au méthylène C-18 grâce aux corrélations COSY entre H-8 ( $\delta_H$  2,10) et H-7 ( $\delta_H$  5,55) d'une part et entre H-18 ( $\delta_H$  1,35) et H-17 ( $\delta_H$  1,24) d'autre part.

Enfin, la détermination des configurations relatives et absolues des carbones C-2 et C-5 est en cours. L'étude configurationnelle actuellement menée repose sur la comparaison des spectres RMN expérimentaux et théoriques (théorie de la fonctionnelle et de la densité).

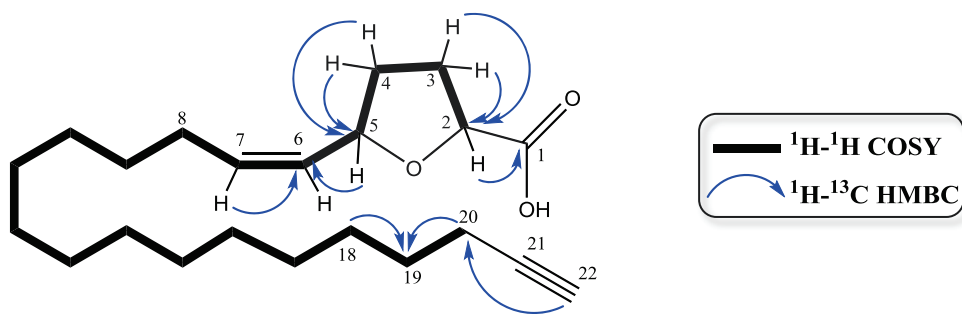


Figure 28 : Corrélations RMN 2D clés du métabolite **HF1**.

Tableau XIV : Données de la RMN 1D et 2D pour **HF1** enregistrées dans  $CDCl_3$  à 500 MHz.

Les déplacements chimiques ( $\delta$ ) sont donnés en ppm par rapport au TMS.  
Les constantes de couplage  $J$  en Hertz figurent entre parenthèses.

Position	$\delta_H$	$\delta_C$	COSY ( $^1H$ - $^1H$ )	HMBC ( $^1H$ - $^{13}C$ )
1	-	174,12	-	-
2	4,55 (t, 7,4)	76,40	3, 3'	1, 3
3	2,10 (m) ; 2,43 (m)	30,45	4, 4', 2	1, 2, 4
4	1,69 (m) ; 2,10 (m)	33,04	3, 3', 5	3, 5, 6, 7
5	4,88 (q, 5,2 ; 8,4)	77,56	4, 4', 6	4, 6
6	5,40 (t, 10,4)	128,79	5, 7	7, 8
7	5,55 (q, 7,3 ; 10,6)	134,50	8, 6	5, 6, 9
8	2,10 (m)	28,12	7, 9	6, 7
9	1,35 (m)	28,71	8, 10-17	7, 10-17
10-17	1,24 (m)	29,33-29,89	9, 18	9, 10-17, 18
18	1,35 (m)	28,97	10-17, 19	10-17
19	1,50 (m)	27,99	18, 20	18, 20, 21
20	2,15 (m)	18,80	19, 22	18, 21, 22
21	-	85,65	-	-
22	1,90 (t, 2,6)	68,28	20	-

### V.3 Evaluation de l'activité biologique du métabolite isolé

Le composé **HF1** a été testé pour ses activités antipaludique et antifouling.

- ▶ L'activité antipaludique a été évaluée à travers l'action antiproliférative de **HF1**, sur le parasite *Plasmodium falciparum*.
- ▶ L'activité antifouling a été évaluée à travers l'activité inhibitrice de la croissance/adhésion de 5 souches bactériennes d'origine marine.

### V.3.1. L'activité antipaludique

#### ❖ Principe du test

Les tests d'activité antipaludique ont été réalisés sous la direction du Professeur Michel Frédérick du Laboratoire de Pharmacognosie de l'Université de Liège, Belgique.

L'activité antipaludique du composé majoritaire **HF1** de l'éponge *Haliclona fascigera* a été évaluée *in vitro* à travers l'activité anti-proliférative sur le parasite *Plasmodium falciparum* (souche 3D7).

#### ❖ Résultats du test

Avec une  $CI_{50}$  de  $29,76 \pm 5,92$   $\mu\text{g/mL}$  (Tableau XV), **HF1** ne présente pas d'activité antiplasmodium intéressante.

**Tableau XV :** Activité antiplasmodium du métabolite HF1 isolé d'*Haliclona fascigera*.

Métabolites	$CI_{50}$ ( $\mu\text{g/mL}$ )
<b>HF1</b>	$29,76 \pm 5,92$

### V.3.2. L'activité antifouling : activité inhibitrice de la croissance et de l'adhésion de 5 souches bactériennes d'origine marine

#### ❖ Principe du test

Les tests d'activité antibactérienne ont été réalisés sous la direction du Professeur Claire Hellio au Laboratoire des Sciences de l'Environnement Marin (LEMAR), UMR 6539, Université de Bretagne Occidentale (UBO), Institut Universitaire Européen de la Mer (IUEM), France.

Comme évoqué au chapitre III (§ III.3.2.2) pour les métabolites **PK1** et **PK2**, il a été choisi d'évaluer l'activité antifouling du métabolite **HF1** isolé d'*Haliclona fascigera* à travers son activité inhibitrice de la croissance et de l'adhésion sur 5 souches de bactéries marines provenant de la collection ATCC (American Type Culture Collection): *Roseobacter litoralis*, *Shewanella putrefaciens*, *Vibrio carchariae*, *Vibrio carchariae*, *Vibrio natrigens* et *Vibrio proteolyticus*.

❖ **Résultats des tests**

Les résultats obtenus sont donnés dans le Tableau XVI. Le métabolite **HF1** n'a montré aucune activité d'inhibition de la croissance et de l'adhésion des souches bactériennes sélectionnées. Il ne présente donc aucun potentiel d'activité antifouling.

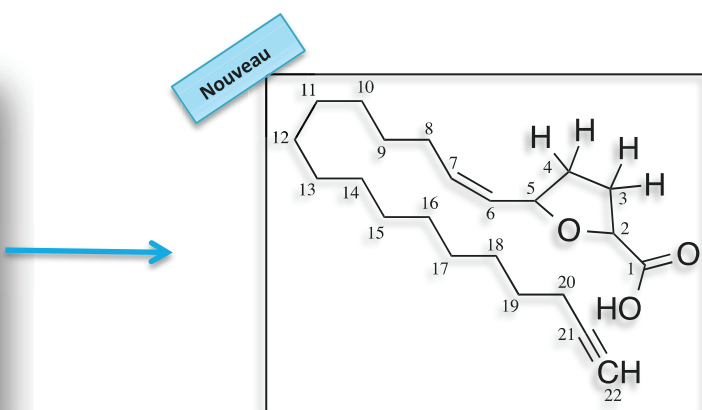
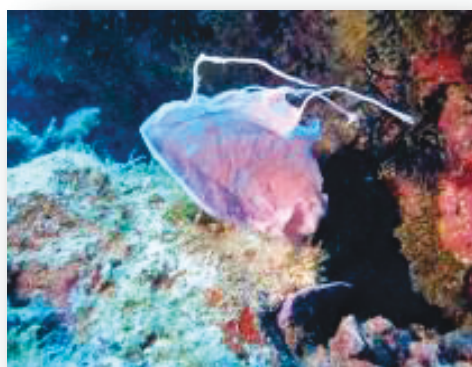
**Tableau XVI:** *Activité antibactérienne de HF1 isolé d'Haliclona fascigera sur les bactéries marines Shewanella putrefaciens, Roseobacter littoralis, Vibrio carchariae, Vibrio natrigens et Vibrio proteolyticus.*

Souches	HF1			
	Inhibition de la croissance CMI (µg/mL)	Inhibition de l'adhésion CMI (µg/mL)	Activation de la croissance CE (µg/mL)	Activation de l'adhésion CE (µg/mL)
<i>Shewanella putrefaciens</i>	-	-	0,1	100
<i>Roseobacter littoralis</i>	-	-	100	-
<i>Vibrio carchariae</i>	-	-	100	10
<i>Vibrio natrigens</i>	-	-	100	1
<i>Vibrio proteolyticus</i>	-	-	0,1	100

**V.3.3 Discussion**

Choisie pour la simplicité de sa composition chimique, l'éponge *Haliclona fascigera*, collectée dans le récif corallien de Mayotte, est marquée par la présence majoritaire de l'acide gras **HF1**, isolé et identifié pour la première fois. Ce composé n'a montré aucune activité :

- ▶ anti-paludique ;
- ▶ antifouling (activité antibactérienne).



**acide 2,5-époxydocosan-6-én-21-ynoïque (HF1)**

**Figure 29 :** *Métabolite isolé d'Haliclona fascigera : Bilan structure/activité.*

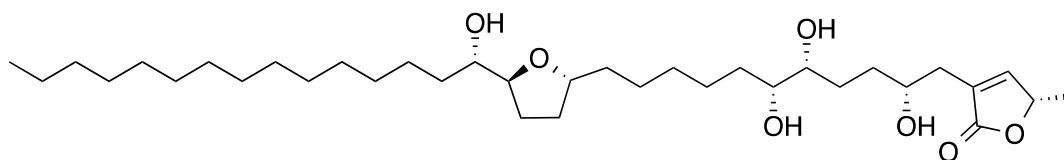
Composé majoritaire de l'extrait brut d'*Haliclona fascigera*, **HF1** est probablement un constituant membranaire de cette éponge. Sa structure inhabituelle (présence d'un tétrahydrofurane et d'une fonction acétylénique) contribue à élargir le groupe des acides gras de structure originale biosynthétisés par les organismes marins et plus précisément par les éponges. De ces dernières en effet, à côté des acides gras polyinsaturés classiques, incluant ceux des séries n-6 et n-3, de nouveaux acides gras ont été isolés :

- ✓ insaturés de type non malonique (c'est-à-dire avec des doubles liaisons séparées par plus d'un méthylène) ;
- ✓ mono-insaturés et ramifiés ;
- ✓ acétyléniques (halogénés ou non) ;
- ✓ oxygénés avec des fonctions hydroxyle, méthoxyle et acétoxyle additionnelles ;
- ✓ halogénés (chlore, brome).

De tels acides gras inhabituels ne peuvent provenir, pour une large part, que de voies de biosynthèse originales par rapport à celle bien élucidées dans d'autres organismes et microorganismes. Peu d'information est actuellement disponible sur ces acides gras inhabituels, sur leur possible rôle dans les membranes cellulaires, ou encore leur biogénèse (Barnathan G., 2010). Concernant la biogénèse de ces acides gras particuliers, l'une des hypothèses avancées est qu'il pourrait s'agir à l'origine d'acides gras saturés issus du métabolisme primaire de l'organisme et synthétisés par le complexe multifonctionnel acide gras synthase. Ces acides gras saturés sous l'influence d'enzymes seraient ensuite modifiés. Ainsi, les groupes vinylique et acétylénique seraient formés sous l'action des enzymes désaturase et acétylénase ; l'oxydation et la bromination seraient provoquées quant à elles par la bromoperoxydase et le peroxyde d'hydrogène (Jiang *et al.*, 2011).

**HF1** vient s'ajouter au groupe des acides gras acétyléniques retrouvés dans de nombreuses éponges des genres *Petrosia*, *Xestospongia*, *Oceanapia*, *Stelletta* et *Pellina* (Quinn R.J. et Tucker D.J., 1985 ; Hirsch S.C. *et al.*, 1987 ; Fu X. *et al.*, 1997 ; Pharm N.B. *et al.*, 1999 ; Matsunaga S. *et al.*, 2000 ; Lee H.S. *et al.*, 2003 ; Zhao Q. *et al.*, 2003 ; Dembitsky V.M., 2006) (Tableau XVII). Aucun d'entre eux en revanche, ne présente comme c'est le cas pour **HF1**, un tétrahydrofurane dans sa structure. Ce type de composé a en revanche déjà été isolé de plantes. Citons par exemple la famille des montalicines avec la **montalicine A (H55)**.

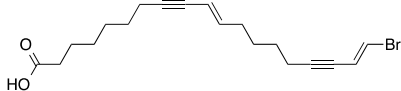
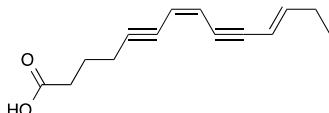
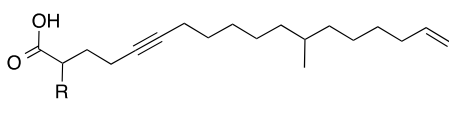
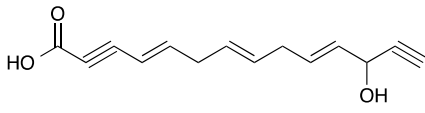




montalicine A (H55)

Il est à souligner par ailleurs qu'il n'est pas rare que les acides gras acétyléniques soient dotés d'activités biologiques intéressantes telles que les activités antibactérienne et antifongique (Matsunaga S. *et al.*, 2000) ou encore cytotoxique (Lee H.S. *et al.*, 2003 ; Zhao Q. *et al.*, 2003).

**Tableau XVII:** Exemples d'acides gras acétyléniques isolés d'éponges.

Source	Acide Gras	Référence
<i>Xestospongia testudinaria</i>		Pharm N.B. <i>et al.</i> , 1999
<i>Oceanapia</i> sp.		Matsunaga S. <i>et al.</i> , 2000
<i>Stelletta</i> sp.	 R=H ; R=OCH <sub>3</sub>	Lee H.S. <i>et al.</i> , 2003
<i>Pellina triangulata</i>		Fu X. <i>et al.</i> , 1997

## CHAPITRE VI

***ETUDE DE L'EPONGE***  
***Fascaplysinopsis reticulata* (Hentschel, 1912)**

## VI.1 Eléments bibliographiques

### VI.1.1 Localisation de l'espèce *Fascaplysinopsis reticulata* (Hentschel, 1912)

*Fascaplysinopsis reticulata* est principalement présente dans la zone Océan Indien (Zanzibar, Côte Est de l'Afrique), en Indonésie, en Australie (Grande Barrière de corail) ainsi qu'en Mer Rouge ([www.marinespecies.org](http://www.marinespecies.org)).

### VI.1.2 Position systématique et description de l'espèce *Fascaplysinopsis reticulata* (Hentschel, 1912)

- **Position systématique** ([www.marinespecies.org](http://www.marinespecies.org)).

Le genre *Fascaplysinopsis* appartient à la famille des Thorectidae (ordre des Dictyoceratida). *Fascaplysinopsis reticulata* est l'unique espèce du genre *Fascaplysinopsis* répertoriée.

**Royaume :** Animal  
**Phylum :** Porifera  
**Classe :** Demospongiae  
**Sous-Classe :** Keratosa  
**Ordre :** Dictyoceratida  
**Famille :** Thorectidae  
**Sous-Famille :** Thorectinae  
**Genre :** *Fascaplysinopsis*  
**Synonymes :** *Aplysinopsis*, (Lendenfeld, 1888)

- **Description morphologique** (Cook S.C., 2007 ; Helmy T. *et al.*, 2004)

*Fascaplysinopsis reticulata* est une éponge de couleur noire, présentant des fibres blanches à sa surface. Le Choanosome, est quant à lui de couleur marron. Massive, irrégulière, cette éponge peut atteindre 15 cm de hauteur. Sa surface est hérissée de conules d'une taille moyenne de 2 mm de hauteur ; elle présente par ailleurs un réseau de fibres superficielles dures et, est recouverte par endroit de sable sédimenté. La texture de l'éponge

est ferme, difficile à compresser et à déchirer. Le squelette de l'éponge présente des fibres primaires épaisses, fasciculées, mêlées de détritits et de coquilles de foraminifères et de gastéropodes. Ces fibres présentes à la surface sont larges, avec un diamètre compris entre 200 et 280  $\mu\text{m}$ . Les fibres secondaires quant à elles ne renferment pas de détritits ou de coquilles ; elles mesurent entre 30 et 145  $\mu\text{m}$ . Fibres primaires et secondaires forment un réseau de fibres solides présent sur toute la surface et reliant les conules entre eux.



Figure 30: Photographie in situ de *Fascaplysinopsis reticulata* (Crédit LCSNSA).

### VI.1.3 Travaux chimiques antérieurs relatifs au genre *Fascaplysinopsis* (Bergquist, 1980)

Les éponges de l'ordre des Dictyoceratida, sont riches en métabolites secondaires bioactifs. Plus de 300 métabolites secondaires ont été isolés d'éponges de cet ordre. Parmi ceux-ci, près de 52 molécules proviennent du genre *Fascaplysinopsis* (Kornprobst J.M., 2005). Ces molécules peuvent être regroupées en 3 grandes familles chimiques : les terpènes, les alcaloïdes et les macrolides.

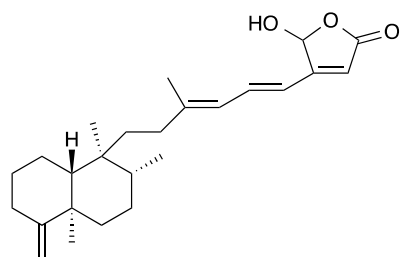
#### VI.1.3.1 Les terpènes

On compte à ce jour 5 terpènes isolés du genre *Fascaplysinopsis* (Jimenez C. *et al.*, 1991a,b ; Schmidt E.W. et Faulkner D.J., 1996a). Ces composés sont tous des sesterterpènes. Toutefois, on distinguera d'une part le **palauolide (F1)** et **palauolol (F2)** constitués tous deux d'un système bicyclique et d'une lactone reliés de part et d'autre d'une chaîne carbonée formée de deux unités isopréniques ; et d'autre part, les **rétilatines A** et **B** et la

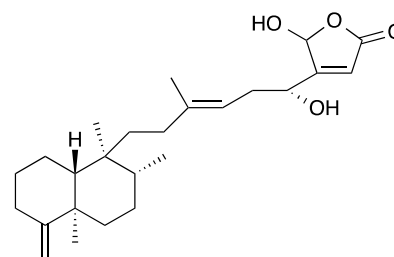
**fascaplysine B (F3-F5)**, trois sels dérivés de la  $\beta$ -carboline constitués d'un alcaloïde cationique et d'un sesterterpène anionique.

La littérature fait par ailleurs mention des activités biologiques dont seraient dotés ces sesterterpènes :

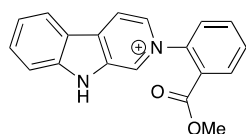
- ▶ Le palauolide (**F1**) et le palauolol (**F2**) présentent une activité anti-inflammatoire évaluée à travers leur activité inhibitrice de la phospholipase A2 isolée du venin d'abeille. Les phospholipases A2 (PLA2) ont été identifiées comme des enzymes particulièrement abondantes dans les venins de serpents et d'abeille et le suc pancréatique où elles jouent un rôle digestif évident, doublé d'un rôle toxique dans le premier cas. Concernant la PLA2 de type II, ou PLA2 « sécrétoire » (sPLA2), celle-ci serait produite en réponse à des stimuli inflammatoires. Le Palauolol (**F2**) possède en outre une activité antibactérienne modérée sur *Staphylococcus aureus* et *Bacillus subtilis*.
- ▶ Les sesterterpènes-alcaloïdes **F3** et **F5** présentent des activités antivirales et antibactériennes remarquables



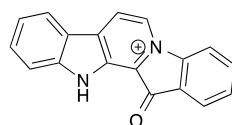
palauolide (**F1**)



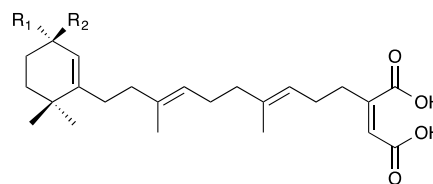
palauolol (**F2**)



cation 1



cation 2



anion 1  $R_1 = R_2 = O$   
anion 2  $R_1 = H, R_2 = H$

réticulatine A (**F3**) : cation 1 et anion 1  
réticulatine B (**F4**) : cation 1 et anion 2  
fascaplysine B (**F5**) : cation 2 et anion 1

### VI.1.3.2 Les alcaloïdes

Vingt et un alcaloïdes ont été isolés de l'espèce *Fascaplysinopsis reticulata* (Jimenez C. *et al.*, 1991a,b ; Segraves N.L. *et al.*, 2003, 2004 ; Wang Q. *et al.*, 2015).

La plupart de ces alcaloïdes sont des dérivés de la fascaplysine (**F6**), un pentacycle 12*H*-pyrido[1,2-*a'*;3,4-*b'*]diindole. Ces dérivés parfois bromés peuvent être regroupés en trois classes :

- ▶ **La classe 1** comprend tous les composés de type pentacyclique. Cette classe se divise elle-même en trois sous-classes en fonction du système conjugué pentacyclique :
  - **Sous-classe 1a** est représentée par la fascaplysine (**F6**)
  - **Sous-classe 1b** est représentée par l'homofascaplysine A (**F7**)
  - **Sous-classe 1c** est représentée par l'homofascaplysine B (**F8**)

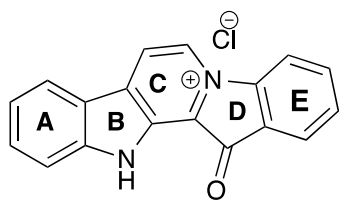
Les classes 2 et 3 regroupent quant à elles, les structures tétracycliques de type  $\beta$ -carboline. Elles se distinguent par le degré d'oxydation de leur cycle C.

- ▶ **La classe 2** est représentée par la réticulatine (**F9**)
- ▶ **La classe 3** est représentée par la sécofascaplysine A (**F10**)

Selon Segraves N.L. *et al.* (2004), tous ces composés ont une origine biosynthétique commune et seraient issus de l'association de deux **tryptophanes** (**F13**).

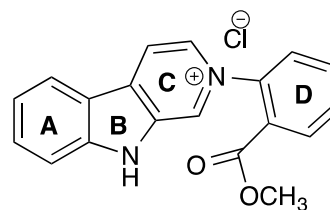
Ils ont par ailleurs suscité beaucoup d'intérêt en raison de leurs multiples bioactivités (Segraves N.L. *et al.*, 2003, 2004). La fascaplysine (**F6**) par exemple, présente des activités antibactérienne, antifongique, antivirale, antipaludique et cytotoxique envers différentes lignées cancéreuses.

Récemment, une paire d'alcaloïdes hétérocycliques de type quinoline-imidazole, la **(+)** et **(-)-spiroréticulatine** (**F11** et **F12**) a été isolée de *Fascaplysinopsis reticulata* (Wang Q. *et al.*, 2015). Ces 2 alcaloïdes sont constitués d'une unité *N*-carbaldéhyde-1,2-dihydrogénquinoline et d'une unité 1,3-diméthyl-imidazolidine-2,4-dione, toutes deux reliées par un carbone chiral spiro. Ces composés résulteraient de la fusion du **tryptophane** (**F13**) et de la **1,3-diméthylurée** (**F14**). **F11**, **F12** et leur mélange racémique ne présentent aucune activité cytotoxique envers les lignées cellulaires cancéreuses K562 (leucémie), A549 (poumon) et Hela (utérus). En revanche, **F11**, **F12** et leur mélange racémique montrent une activité immunosuppressive remarquable évaluée à travers leur activité inhibitrice de la production de l'interleukine 2 (IL2). Cette dernière est une hormone leukocytotrophique contribuant à la réponse naturelle du corps à une infection microbienne, à savoir la stimulation de la prolifération lymphocytaire.



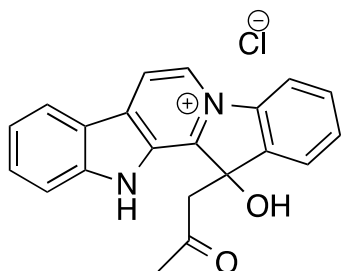
Classe 1a

fascaplysine (F6)



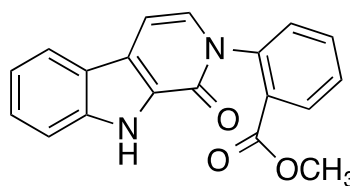
Classe 2

réticulatine (F9)



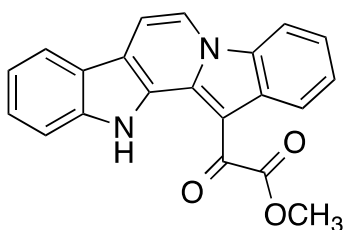
Classe 1b

homofascaplysine A (F7)



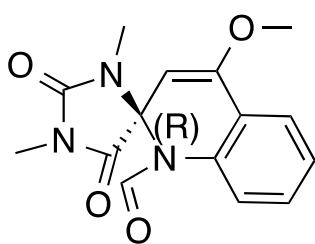
Classe 3

sécofascaplysine (F10)

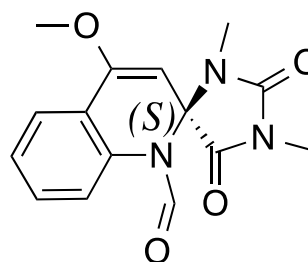


Classe 1c

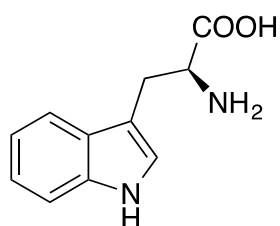
homofascaplysine B (F8)



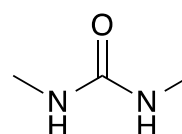
(+)-(R)- spiroréticulatine (F11)



(-)-(S)-spiroréticulatine (F12)



tryptophane (F13)



1,3-diméthylurée (F14)

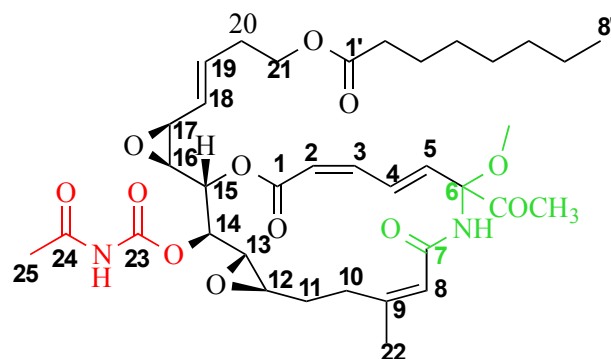
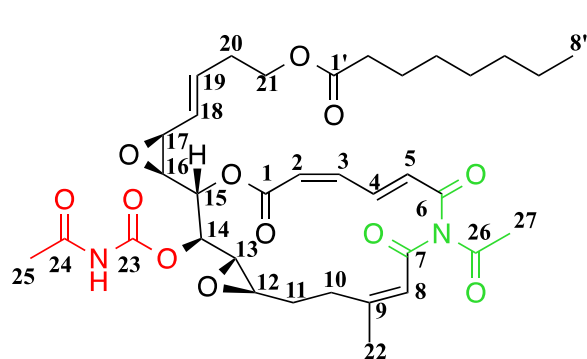
### VI.1.3.3 Les macrolides

*Fascaplysinopsis* sp. récupérée au large de Madagascar est l'unique spécimen du genre *Fascaplysinopsis* duquel ont été isolés des macrolides (Bishara A. *et al.*, 2008a,b,c, 2009a,b, 2010, 2012 ; DeGruyter J.N. et Maio W.A., 2014). Pas moins de 16 macrolides azotés ont été isolés de différents lots de cette éponge. On distingue 4 groupes de macrolides en fonction de leur squelette :

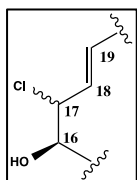
- ▶ les **salarines A-J (F15-F24)**, macrolides cycliques à 17 éléments, marqués par la présence d'une fonction acétylcarbamate ;
- ▶ les **tuléarines A-C (F25-F27)**, macrolides cycliques à 18 éléments se distinguant à l'exception de la tuléarine C par une fonction carbamate rarement rencontrée dans les produits naturels ;
- ▶ les **taumycines A et B (F28, F29)**, lipodepsipeptides cycliques à 12 éléments ;
- ▶ la **tausalarine C (F30)**, bismacrolide combinant les squelettes de la salarine A et d'un précurseur de la taumycine A.

Les squelettes des 16 métabolites présentent de grandes similitudes avec ceux de métabolites issus de microorganismes tels que la madangolide et la laingolide A isolées de la cyanobactérie *Lyngbia bouillonii* (Klein D. *et al.*, 1996, 1999). Cette particularité laisse supposer que ces métabolites proviendraient des microorganismes associés plutôt que de l'éponge elle-même. En faveur de cette hypothèse, il a d'ailleurs été observé une variation de la composition chimique de *Fascaplysinopsis* sp. en fonction du lieu de collecte. Tous les métabolites isolés ont été évalués pour leur activité cytotoxique envers les lignées cellulaires leucémiques K562 et UT-7. La grande majorité d'entre eux se sont avérés actifs : les salarines A, C, D, E, H, J, la tuléarine A, la taumycine A et la tausalarine C.

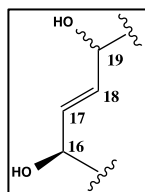




salarine D (F18)  
salarine E (F19) C(6)=O

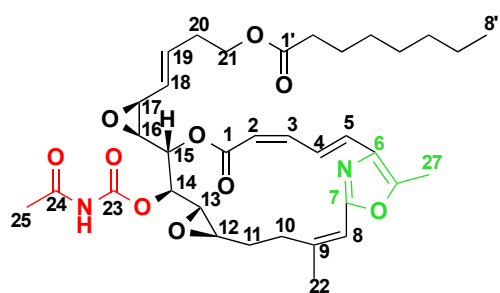


F20 & F21

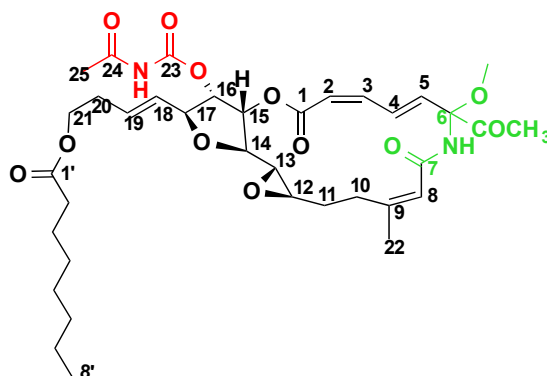


F22 & F23

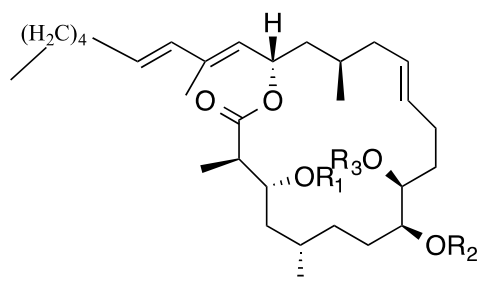
salarine A (F15)  
salarine G (F21) 16-hydroxy-17-chloro  
salarine H (F22) 16,19-dihydroxy-17-ène



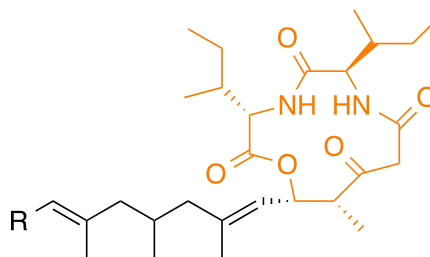
salarine C (F17)  
salarine F (F20) 16-hydroxy-17-chloro  
salarine I (F23) 12,13,16,19-tétraol-17-ène

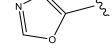


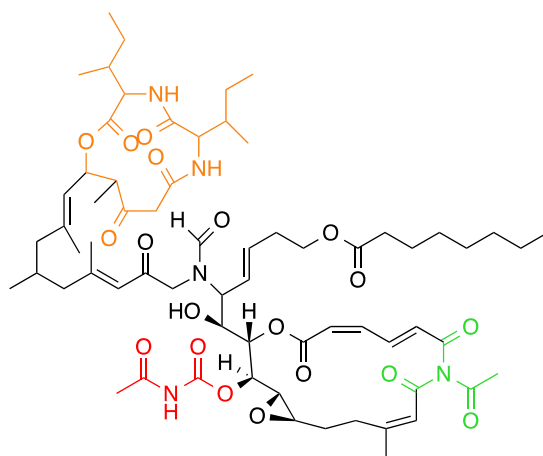
salarine B (F16)  
salarine J (F24) C(6) = O



tuléarine A (F25)  $R_1, R_3 = H, R_2 = CONH_2$   
tuléarine B (F26)  $R_1, R_2 = CONH_2, R_3 = H$   
tuléarine C (F27)  $R_1, R_2, R_3 = H$



taumycine A (F28)   
taumycine B (F29) R = COOH



tausalarine C (F30)

## VI.2 Etude chimique de l'éponge *Fascaplysinopsis reticulata* de Mayotte

L'étude chimique de l'éponge *Fascaplysinopsis reticulata* collectée à Mayotte a conduit à l'obtention de huit composés. Cinq de ces composés sont nouveaux : **FR2**, **FR3**, **FR6**, **FR7** et **FR8** ; les trois autres sont des composés connus, mais isolés d'autres genres d'éponges : **FR1**, **FR4** et **FR5**. Ces composés sont des alcaloïdes, tous dérivés du tryptophane. Les techniques d'isolement et de purification, ainsi que l'élucidation structurale de ces composés sont exposées ci-après.

### VI.2.1 Fractionnement et isolement des métabolites FR1-FR8

L'isolement des composés de l'éponge *Fascaplysinopsis reticulata* décrit ci-après, est illustré dans la figure 31.

L'extrait brut de *Fascaplysinopsis reticulata* (2,91 g) a été fractionné sur colonne ouverte en phase inverse (RP-18). L'élution a été effectuée au moyen de deux gradients ; un gradient eau/méthanol suivi d'un gradient méthanol/dichlorométhane. Douze fractions ont été récupérées.

La présence de ces composés a été détectée dans les fractions F1-F7 grâce à une analyse par CLHP-DEDL-SM-PAD des 12 fractions obtenues.

Les fractions F1-F7 ont donc été soumises chacune à un autre fractionnement par CLHP semi-préparative en phase inverse sur une colonne de type C-18 et couplée à un détecteur PAD (280, 254, 210 nm). L'élution a été réalisée au moyen d'un gradient eau + 0,1% acide acétique / acétonitrile + 0,1% acide formique.

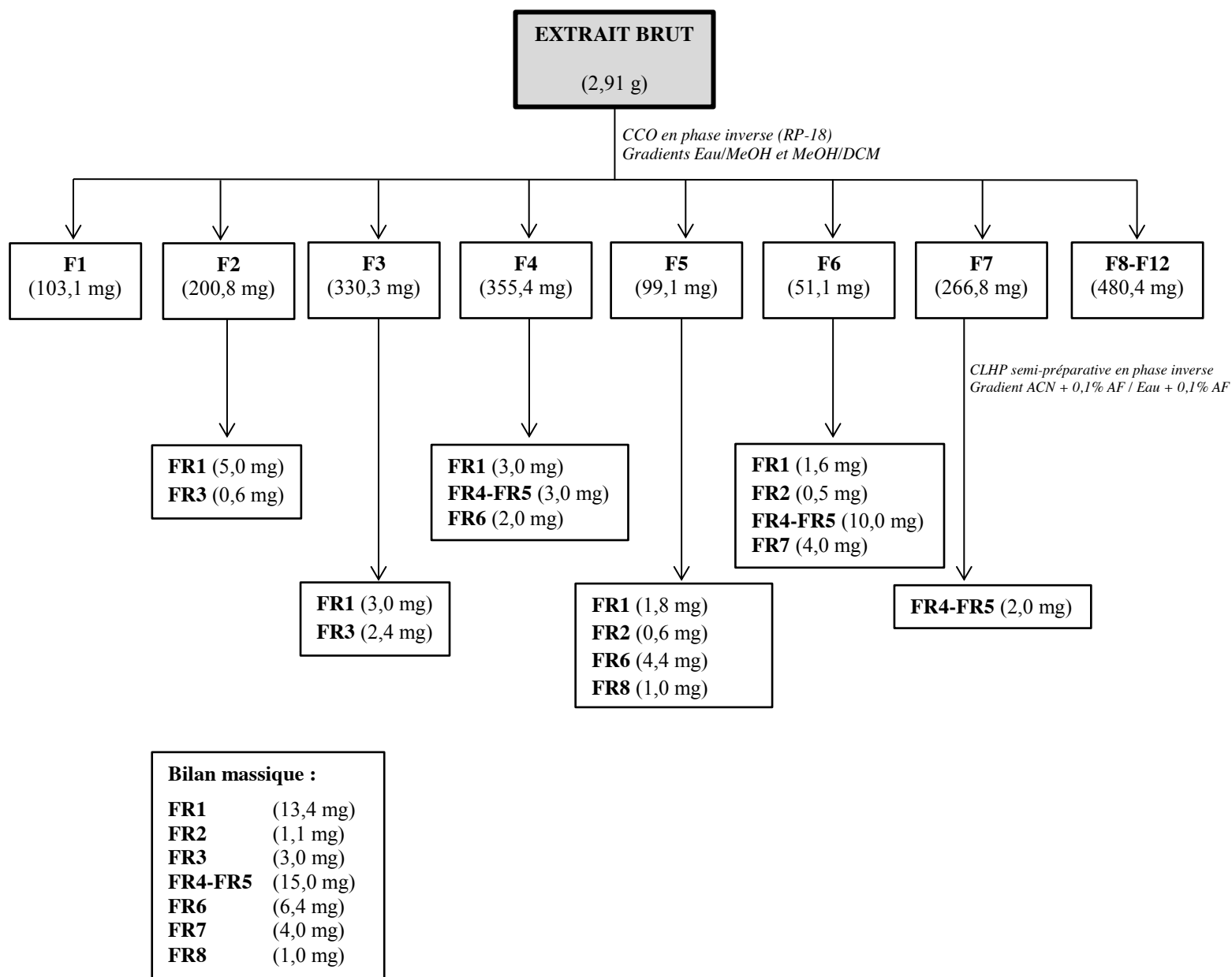
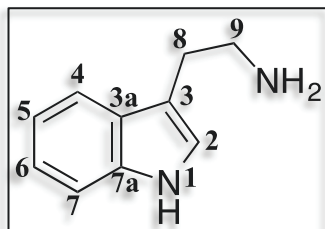


Figure 31 : Fractionnement de *Fascaplysinopsis reticulata* pour l'obtention des métabolites **FR1-FR8**.

## VI.2.2 Elucidation structurale des métabolites FR1-FR8

### ➤ Métabolite FR1



tryptamine (**FR1**)

**FR1** a été identifié comme étant la **tryptamine**. Cette dernière est constituée d'un noyau indolique auquel est rattachée une fonction éthylamine en C-3. Ses dérivés, les tryptamines, forment un groupe de substances psychotropes hallucinogènes naturelles ou de synthèse. Ils agissent sur les récepteurs à la sérotonine<sup>1</sup> du système nerveux central (Shulgin A. et Shulgin A. 1997). On les retrouve dans de nombreuses plantes voire chez certains animaux.

L'identification de **FR1**, obtenu sous forme d'un solide blanc, a été réalisée par comparaison des données spectrales expérimentales à celles de la littérature, à savoir :

- le spectre de masse haute résolution (SMHR équipé d'une source d'ionisation par électrobulbion placée en mode positif ESI<sup>+</sup>) ;
- le spectre obtenu par résonance magnétique nucléaire du proton (RMN <sup>1</sup>H).

Le spectre de masse ESI<sup>+</sup> a révélé un ion moléculaire à 160,2430 correspondant à la formule brute C<sub>10</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub> (valeur calculée :  $m/z$  160,2425) et proche de la valeur donnée dans la littérature pour la tryptamine ( $m/z$  160,2157) ([www.pubchem.ncbi.nlm.nih.gov](http://www.pubchem.ncbi.nlm.nih.gov); [www.chemicalbook.com](http://www.chemicalbook.com)).

La comparaison des analyses spectrales RMN <sup>1</sup>H du composé isolé avec les données de la littérature (Tableau XVIII) a permis de conforter l'hypothèse de structure avancée par l'analyse en SMHR et d'attribuer à **FR1** la structure de la tryptamine.

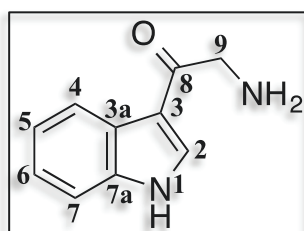
<sup>1</sup> La sérotonine ou 5-hydroxy-tryptamine (5-HT), a été mise en évidence dans le système nerveux central des mammifères il y a une quarantaine d'années. Très vite, la démonstration de l'hétérogénéité de la distribution de la 5-HT au niveau cérébral a conduit à suggérer que cette amine y jouait le rôle de neuromédiateur. Aujourd'hui, il est clairement établi que les neurones qui synthétisent et libèrent la 5-HT (les neurones sérotoninergiques) participent au contrôle de nombreuses fonctions centrales telles que le rythme veille-sommeil, la prise alimentaire, la nociception, la thermorégulation, l'activité sexuelle, etc. De plus, des altérations de la transmission sérotoninergique centrale sont associées à diverses affections psychiatriques et/ou neurologiques, en particulier la dépression et l'anxiété sous leurs différentes formes, les démences (y compris la maladie d'Alzheimer), etc. Cette pluralité d'interventions de la 5-HT au niveau central a conduit à postuler que ce neuromédiateur agissait sur plusieurs types de récepteurs dans les membranes des cellules cibles des neurones sérotoninergiques.

**Tableau XVIII :** Comparaison des déplacements chimiques RMN  $^1\text{H}$  de la tryptamine de la littérature (400 MHz, DMSO- $\text{D}_6$ ) ([http://www.chemicalbook.com/SpectrumEN\\_61-54-1\\_1HNMR.htm](http://www.chemicalbook.com/SpectrumEN_61-54-1_1HNMR.htm)) à ceux observés pour **FR1** (500 MHz,  $\text{CD}_3\text{OD}$ ).

Les déplacements chimiques ( $\delta$ ) sont donnés en ppm par rapport au TMS.  
Les constantes de couplage  $J$  en Hertz figurent entre parenthèses.

Position	$\delta_{\text{H}}$	
	Littérature	Observés
2	7,13	7,18 (s)
3	-	-
3a	-	-
4	7,52	7,58 (d, 8,2)
5	6,97	7,13 (dd, 7,5 ; 14,7)
6	7,06	7,05 (dd, 7,5 ; 14,7)
7	7,35	7,38 (d, 8,2)
7a	-	-
8	2,83	3,23 (dd, 6,4 ; 13,5)
9	2,77	3,12 (dd, 6,4 ; 13,5)
H-N1	10,8	-

➤ **Métabolite FR2**



Composé nouveau

8-oxo-tryptamine (**FR2**)

Les techniques spectrales classiques ont été employées pour l'identification du métabolite **FR2** :

- la spectroscopie ultraviolette (UV),
- la spectrométrie de masse haute résolution (SMHR) équipée d'une source d'ionisation par électronébulisation placée en mode positif ( $\text{ESI}^+$ ),
- la résonance magnétique nucléaire (RMN) monodimensionnelle ( $^1\text{H}$ ,  $^{13}\text{C}$ , DEPT 135) et bidimensionnelle, homonucléaire (COSY  $^1\text{H}$ - $^1\text{H}$ ) et hétéronucléaire (HMBC, HSQC ( $^1\text{H}$ - $^{13}\text{C}$ )).

Les résultats des analyses réalisées sont présentés ci-après. Les spectres UV, RMN  $^1\text{H}$  et  $^{13}\text{C}$  du composé **FR2** sont consignés dans l'annexe II.2

D'aspect huileux et de couleur rouge, le composé **FR2** présente un spectre SMHR en mode ESI<sup>+</sup> avec un ion moléculaire à  $m/z$  174,2136, en accord avec la formule brute C<sub>10</sub>H<sub>10</sub>N<sub>2</sub>O, (valeur calculée 174,2133). Le nombre d'insaturation calculé à partir de la formule brute du composé est de sept.

L'analyse des données de la RMN mono- et bidimensionnelle <sup>1</sup>H et <sup>13</sup>C (Tableau XIX, Figure 32) met en évidence la présence :

- ▶ d'un noyau indolique caractérisé par les déplacements chimiques des carbones C-2, C-3, C-3a, C-4, C-5, C-6, C-7, et C-7a ( $\delta_C$  135,09 ; 115,05 ; 126,64 ; 122,65 ; 123,69 ; 124,93 ; 113,14 ; 138,05 ppm respectivement) et du proton H-2 ( $\delta_H$  8,27).
- ▶ d'un méthylène proche d'une fonction amine ( $\delta_C$  45,41 ppm et  $\delta_H$  4,41 pour C-9 et H-9 respectivement).
- ▶ d'un carbone d'une fonction cétone ( $\delta_C$  187,53).

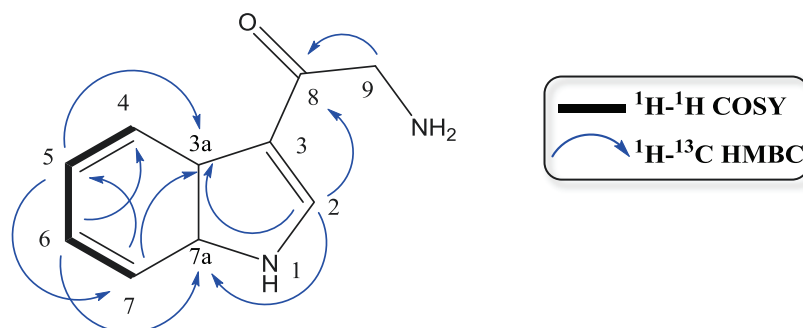
Cette première approche met bien en évidence les 7 insaturations précédemment calculées : les 4 liaisons éthyléniques du noyau indolique, les 2 cycles du noyau indolique et 1 fonction carbonyle de la fonction cétone.

Les corrélations hétéronucléaires longue distance ont permis par ailleurs de confirmer la présence du noyau indolique. Il s'agit :

- Des corrélations COSY entre H-4 ( $\delta_H$  8,24), H-5 ( $\delta_H$  7,23), H-6 ( $\delta_H$  7,29) et H-7 ( $\delta_H$  7,49) conduisant à l'enchaînement des carbones C-4 ( $\delta_C$  122,65) à C-7 ( $\delta_C$  113,14).
- Des corrélations HMBC entre le proton H-2 ( $\delta_H$  8,27) et les carbones C-3 ( $\delta_C$  115,05), C-3a ( $\delta_C$  126,64) et C-7a ( $\delta_C$  138,05) ; le proton H-5 ( $\delta_H$  7,23) et les carbones C-3a ( $\delta_C$  126,64) et C-7 ( $\delta_C$  113,14) ; le proton H-6 ( $\delta_H$  7,29) et les carbones C-4 ( $\delta_C$  122,65) et C-7a ( $\delta_C$  138,05) ; le proton H-7 ( $\delta_H$  7,49) et les carbones C-5 ( $\delta_C$  123,69) et C-3a ( $\delta_C$  126,64).

Enfin, les corrélations HMBC entre le proton H-2 ( $\delta_H$  8,27) et le carbone C-8 ( $\delta_C$  187,53) d'une part, et entre les protons H-9 ( $\delta_H$  4,417) et le carbone C-8 ( $\delta_C$  187,53) d'autre part, indiquent que le cycle indolique est substitué en C-3. Ce dernier porte le carbonyle C-8, lui-même relié au méthylène CH<sub>2</sub>-9 proche de la fonction amine.

➔ **FR2** a été nommé :  
**8-oxo-Tryptamine.**



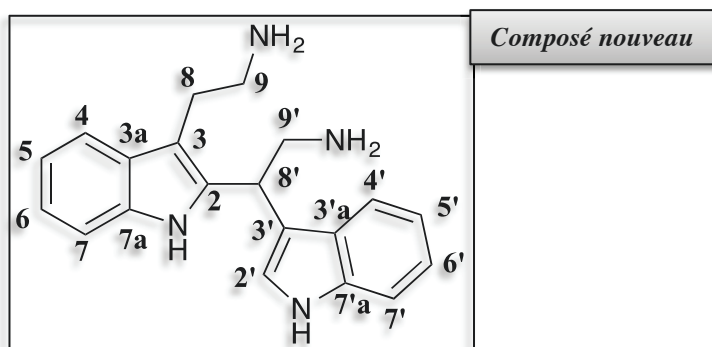
**Figure 32 :** Corrélations RMN 2D clés du métabolite **FR2**.

**Tableau XIX :** Données de la RMN 1D et 2D pour **FR2** enregistrées dans  $CD_3OD$  à 600MHz.

Les déplacements chimiques ( $\delta$ ) sont donnés en ppm par rapport au TMS.  
Les constantes de couplage  $J$  en Hertz figurent entre parenthèses.

Position	$\delta_H$ (ppm)	$\delta_C$ (ppm)	COSY ( $^1H$ - $^1H$ )	HMBC ( $^1H$ - $^{13}C$ )
2	8,27 (s)	135,09	-	3, 3a, 7a, 8
3	-	115,05	-	-
3a	-	126,64	-	-
4	8,24 (d, 7,7)	122,65	5	6, 7a
5	7,23 (dd, 7,3 ; 15,0)	123,69	4, 6	3a, 7
6	7,29 (dd, 7,3 ; 15,0)	124,93	5, 7	4, 7a
7	7,49 (d, 7,7)	113,14	6	3a, 5
7a	-	138,05	-	-
8	-	187,53	-	-
9	4,41 (s)	45,41	-	8
H-N1	-	-	-	-

➤ **Métabolite FR3**



6,6'-bis-(débromo)-gelliusine F (**FR3**)

Les techniques spectrales classiques ont été employées pour l'identification du métabolite **FR3** :

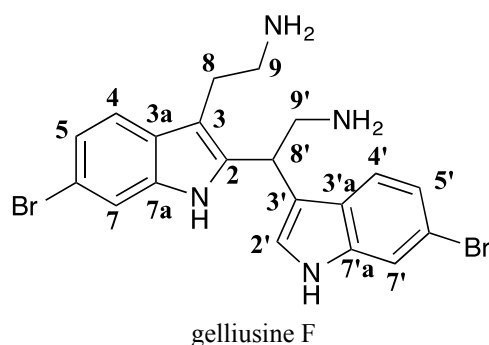
- la spectroscopie ultraviolette (UV),
- la spectrométrie de masse haute résolution (SMHR) équipée d'une source d'ionisation par électrobulisation placée en mode négatif (ESI),
- la résonance magnétique nucléaire (RMN) monodimensionnelle ( $^1\text{H}$ ,  $^{13}\text{C}$ , DEPT 135) et bidimensionnelle, homonucléaire (COSY  $^1\text{H}$ - $^1\text{H}$ ) et hétéronucléaire (HMBC, HSQC ( $^1\text{H}$ - $^{13}\text{C}$ )).

Les résultats des analyses réalisées sont présentés ci-après. Les spectres UV, RMN  $^1\text{H}$  et  $^{13}\text{C}$  du composé **FR3** sont consignés dans l'annexe II.3.

**FR3** a été isolé sous forme d'une huile de couleur marron. Le SMHR en mode ESI de **FR3** a révélé un ion moléculaire à  $m/z$  318,0141, soit une formule moléculaire brute  $\text{C}_{20}\text{H}_{22}\text{N}_4$  (valeur calculée 318,0138). Le nombre d'insaturations calculé à partir de la formule brute du composé est de douze.

La confrontation des analyses spectrales RMN  $^1\text{H}$  de ce composé avec les données de la littérature permet d'attribuer à **FR3** une structure dérivée de la gelliusine F (Tableau XX). La gelliusine F est un alcaloïde bis-indolique bromé constitué de deux unités 6-bromotryptamine reliées par les carbones C-2 et C-8'. Ce composé a été isolé pour la première fois d'une éponge du genre *Orina* de Nouvelle Calédonie (Bifulco G. *et al.*, 1995).





**Tableau XX :** Comparaison des déplacements chimiques RMN <sup>1</sup>H de la gelliusine F de la littérature (CD<sub>3</sub>OD, 500 MHz) (Bifulco G. et al., 1995) à ceux observés pour le composé **FR3** (CD<sub>3</sub>OD, 500 MHz).

Les déplacements chimiques ( $\delta$ ) sont donnés en ppm par rapport au TMS.  
Les constantes de couplage  $J$  en Hertz figurent entre parenthèses.

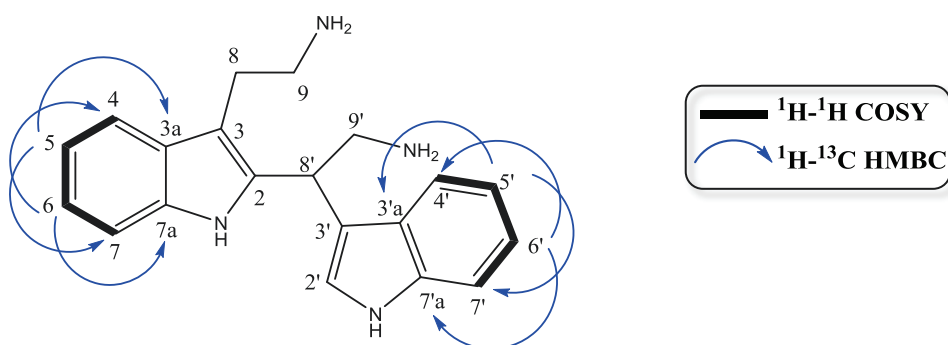
Position	$\delta_H$	
	Littérature	Observés
2	-	-
3	-	-
3a	-	-
4	7,51 (d)	7,55 (d, 7,8)
5	7,20 (dd)	7,36 (m)
6	-	7,14 (m)
7	7,60 (d)	7,06 (m)
7a	-	-
8	3,27 (m)	3,24 (m)
9	3,00 (m), 3,07 (m)	3,00 (m)
2'	7,38 (s)	7,27 (s)
3'	-	-
3'a	-	-
4'	7,56 (d)	7,59 (d, 7,8)
5'	7,17 (dd)	7,39 (m)
6'	-	7,15 (m)
7'	7,58 (d)	7,06 (m)
7'a	-	-
8'	5,16 (dd)	5,11 (t, 8,6)
9'	3,69 (m) - 3,84 (m)	3,67 (m) - 3,83 (m)
H-N1	-	-
H-N1'	-	-

**FR3** se distingue de la gelliusine F par l'absence des atomes de brome en C-6 et C-6' sur chacun des motifs tryptamine. Cela se traduit par la présence de 2 protons aromatiques supplémentaires sur le spectre RMN<sup>1</sup>H de **FR3** : H-6 ( $\delta_H$  7,14) et H-6' ( $\delta_H$  7,15). La présence de CH-6 et CH-6' dans chacun des noyaux indoliques est confirmé par (Tableau XXI, Figure 33) :

- Les corrélations COSY entre H-6 ( $\delta_H$  7,14), H-5 ( $\delta_H$  7,36) et H-7 ( $\delta_H$  7,06) d'une part et entre H-6' ( $\delta_H$  7,15), H-5' ( $\delta_H$  7,39) et H-7' ( $\delta_H$  7,06) d'autre part.

- Les corrélations HMBC entre le proton H-6 ( $\delta_H$  7,14) et les carbones C-4 ( $\delta_C$  118,90) et C-7a ( $\delta_C$  135,30) d'une part, le proton H-6' ( $\delta_H$  7,15) et les carbones C-4' ( $\delta_C$  119,32) et C-7'a ( $\delta_C$  137,94) d'autre part.

➔ **FR3** a été nommé :  
**6,6'-bis-(débromo)-Gelliusine F.**



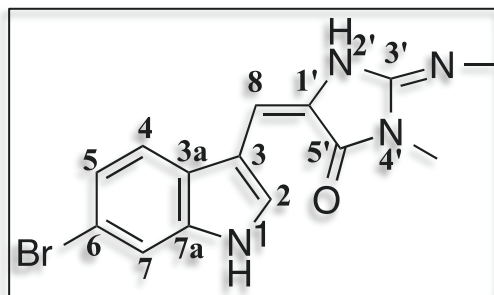
**Figure 33 :** Corrélations RMN 2D clés du métabolite **FR3**.

**Tableau XXI :** Données de la RMN 1D et 2D pour **FR3** enregistrées dans  $CD_3OD$  à 300 MHz.

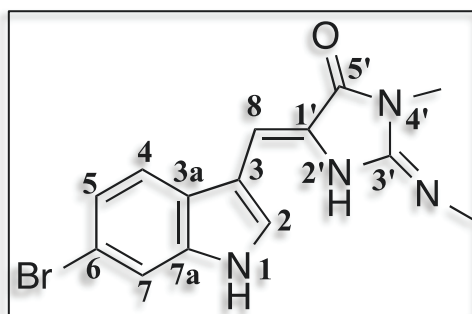
Les déplacements chimiques ( $\delta$ ) sont donnés en ppm par rapport au TMS.  
Les constantes de couplage  $J$  en Hertz figurent entre parenthèses.

Position	$\delta_H$	$\delta_C$	COSY ( $^1H$ - $^1H$ )	HMBC ( $^1H$ - $^{13}C$ )
2	-	124,02	-	-
3	-	113,82	-	-
3a	-	127,46	-	-
4	7,55 (d, 7,8)	118,90	5	6, 7a
5	7,36 (m)	112,60	4, 6	3a, 7
6	7,14 (m)	123,13	5, 7	4, 7a
7	7,06 (m)	120,89	6	3a, 5
7a	-	135,30	-	-
8	3,24 (m)	23,90	9	2, 3, 3a, 9
9	3,00 (m)	41,52	8	3, 8
2'	7,27 (s)	124,02	-	3', 3'a, 7'a,
3'	-	113,68	-	-
3'a	-	129,14	-	-
4'	7,59 (d, 7,8)	119,32	5'	6', 7'a
5'	7,39 (m)	112,88	4', 6'	3'a, 7'
6'	7,15 (m)	123,26	5', 7'	4', 7'a
7'	7,06 (m)	120,69	6'	3'a, 5'
7'a	-	137,94	-	-
8'	5,11 (t, 8,6)	34,56	9'	2', 3', 3'a, 9'
9'	3,83-3,67 (m)	44,44	8'	3, '8'
H-N1	-	-	-	-
H-N1'	-	-	-	-

➤ Métabolites **FR4-FR5**



(*E*)-6-bromo-2'-déméthyl-3'-*N*-méthyl-aplysinopsine (**FR4**)



(*Z*)-6-Bromo-2'-déméthyl-3'-*N*-méthyl-aplysinopsine (**FR5**)

Le mélange **FR4-FR5** a été identifié comme étant formé des stéréoisomères (*E*)- et (*Z*)-6-bromo-2'-déméthyl-3'-*N*-méthyl-aplysinopsine. L'isolement et l'identification de ces molécules ont été réalisés pour la première fois par Guella G. *et al.* (1989) lors de l'étude d'un alcyon du genre *Dendrophyllia*.

L'identification de **FR4** et **FR5** obtenus sous forme d'un mélange huileux de couleur jaune, a été réalisée par comparaison des données spectrales expérimentales à celles de la littérature, à savoir :

- le spectre de masse haute résolution (SMHR équipée d'une source d'ionisation par électronébulisation placée en mode positif ESI<sup>+</sup>)
- le spectre obtenu par résonance magnétique nucléaire du proton (RMN <sup>1</sup>H).

Le spectre SMHR en mode ESI<sup>+</sup> présente des pics de masse à  $m/z$  332,0421 et 334,0421 (ratio 50,5:49,5). Ces deux pics de masse indiquent la présence d'un atome de Br dans la structure, et est compatible avec la formule brute C<sub>14</sub>H<sub>13</sub>BrN<sub>4</sub>O (valeur calculée :  $m/z$

332,0418 et 334,0419). Ces valeurs sont proches de celles données dans la littérature pour la (*E*)- et la (*Z*)-6-bromo-2'-déméthyl-3'-*N*-méthyl-aplysinopsine (Guella G. *et al.*, 1989).

La comparaison des analyses spectrales RMN <sup>1</sup>H du mélange isolé avec les données de la littérature (Tableau XXII) a permis de confirmer l'hypothèse de l'identification avancée par la SMHR pour **FR4** et **FR5**.

**Tableau XXII :** Comparaison des déplacements chimiques RMN <sup>1</sup>H de la (*E*)- et la (*Z*)-6-bromo-2'-déméthyl-3'-*N*-méthyl-aplysinopsine de la littérature (500 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>) (Guella G. *et al.*, 1989) à ceux observés pour **FR4-FR5** (500 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>).

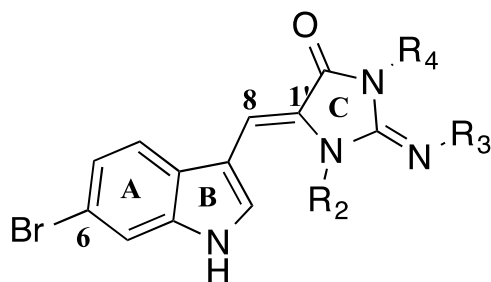
Les déplacements chimiques (δ) sont donnés en ppm par rapport au TMS.  
Les constantes de couplage *J* en Hertz figurent entre parenthèses.

Position	δ <sub>H</sub>			
	Littérature		Observés	
	( <i>Z</i> )	( <i>E</i> )	( <i>Z</i> )	( <i>E</i> )
2	8,26 (s)	8,89 (s)	8,25 (s)	8,89 (s)
3	-	-	-	-
3a	-	-	-	-
4	8,01 (d, 8,5)	7,79 (d, 8,5)	8,01 (d, 8,5)	7,79 (d, 8,5)
5	7,18 (dd, 1,8 ; 8,5)	7,20 (dd, 1,8 ; 8,5)	7,18 (dd, 1,6 ; 8,5)	7,20 (dd, 1,6 ; 8,5)
6	-	-	-	-
7	7,59 (s)	7,59 (s)	7,60 (s)	7,60 (s)
7a	-	-	-	-
8	6,73 (s)	7,00 (s)	6,73 (s)	7,00 (s)
1'	-	-	-	-
3'	-	-	-	-
5'	-	-	-	-
H-N1	11,60 (s)	11,55 (s)	11,61 (s)	11,58 (s)
H-N2'	7,40 (s)	7,40 (s)	7,41 (s)	7,41 (s)
CH <sub>3</sub> -NC3'	3,02 (s)	3,05 (s)	3,03 (s)	3,06 (s)
CH <sub>3</sub> -N4'	2,98 (s)	2,85 (s)	2,98 (s)	2,86 (s)

La (*E*)- et la (*Z*)-6-bromo-2'-déméthyl-3'-*N*-méthyl-aplysinopsine sont des dérivés de l'aplysinopsine. Cette dernière a été isolée pour la première fois en 1977 de l'éponge *Aplysinopsis reticulata* (Kazlauskas R. *et al.*, 1977 ; Baker J.T. et Wells R.J., 1981).

Les stéréoisomères (*E*)- et (*Z*)-6-bromo-2'-de-méthyl-3'-*N*-méthylaplysinopsine diffèrent de l'aplysinopsine par (Figure 34) :

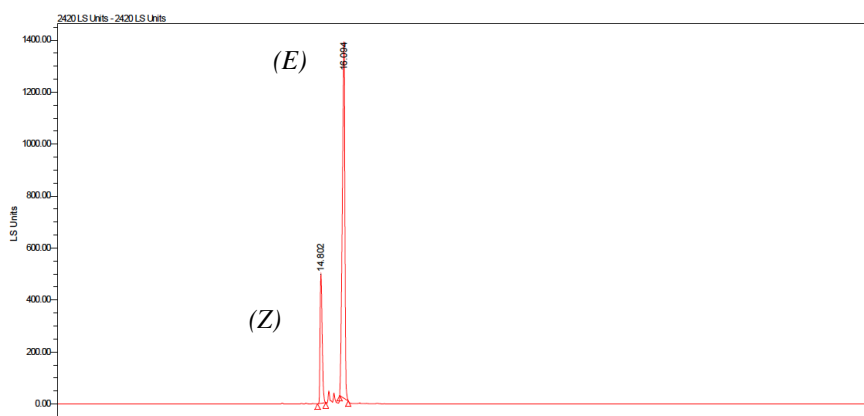
- ▶ la présence d'un brome en position 6,
- ▶ la position des substituants méthyle du cycle à 5 atomes.



Composé	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	Stéréochimie C-8 = C-1'
aplysinopsine	H	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	(E)
(E)-6-bromo-2'-déméthyl-3'-N-méthyl-aplysinopsine	Br	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	(E)
(Z)-6-bromo-2'-déméthyl-3'-N-méthyl-aplysinopsine	Br	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	(Z)

**Figure 34 :** Structures de l'aplysinopsine et des stéréoisomères (E/Z)-6-bromo-2'-déméthyl-3'-N-méthyl-aplysinopsine.

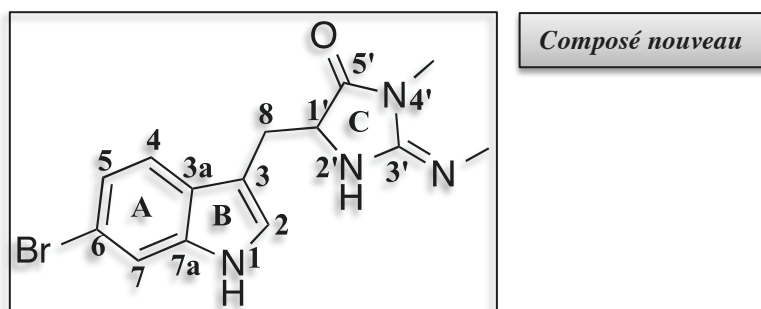
L'impossibilité de séparer chacun des stéréoisomères s'explique par le fait qu'il existe un équilibre entre les deux formes (Z) et (E). Selon Guella G. *et al.* (1989), le mélange à l'état naturel serait plus riche en isomère (Z) ((Z/E) = 95:5). Par photoisomérisation, il deviendrait plus riche en isomère (E) ((Z/E) = 1:3). Cette réaction présente la particularité d'être réversible. En effet, placé dans l'obscurité, à température ambiante pendant plusieurs jours, ou à 60°C pendant 2h, le mélange (Z/E) = 1:3 retrouve les proportions initiales du mélange ((Z/E) = 95:5). Selon Guella G. *et al.* (1989), ce déplacement d'équilibre s'expliquerait par le fait que l'isomère (Z) serait thermodynamiquement plus stable mais photochimiquement plus labile. Le mélange **FR4-FR5** a quant à lui été isolé avec les proportions (Z/E) = 1:3 ; proportions déterminées par combinaison des données RMN et CLHP-DEDL (Figure 35).



**colonne :** Waters Sunfire C18 4,6\*150 mm  
**éluant :** Eau/ACN + 0,1 % AF (95:5 isocratique puis gradient 95:5 à 0:100)  
**débit :** 1 mL/min

**Figure 35 :** Profil CLHP-DEDL du mélange **FR4-FR5** isolé de *Fascaplysinopsis reticulata*.

➤ **Métabolite FR6**



6-bromo-2'-déméthyl-3'-N-méthyl-1',8-dihydroaplysinopsine (**FR6**)

Les techniques spectrales classiques ont été employées pour l'identification du métabolite **FR6** :

- la spectroscopie ultraviolette (UV),
- la spectrométrie de masse haute résolution (SMHR) équipée d'une source d'ionisation par électronébulisation placée en mode positif (ESI<sup>+</sup>),
- la résonance magnétique nucléaire (RMN) monodimensionnelle (<sup>1</sup>H, <sup>13</sup>C, DEPT 135) et bidimensionnelle, homonucléaire (COSY <sup>1</sup>H-<sup>1</sup>H) et hétéronucléaire (HMBC, HSQC (<sup>1</sup>H-<sup>13</sup>C)).

Les résultats des analyses réalisées sont présentés ci-après. Les spectres UV, RMN <sup>1</sup>H et <sup>13</sup>C du composé **FR6** sont consignés dans l'annexe II.4.

**FR6**, a été isolé sous forme d'une huile de couleur jaune ( $[\alpha]_D^{25} = 0$  (c 0,5 mg/100mL MeOH)). Le SMHR en mode ESI<sup>+</sup> de **FR6** présente des pics de masse à  $m/z$  334,3452 et 336,3453 (ratio 50,5:49,5) indiquant la présence d'un atome de Br dans la structure, soit une formule brute C<sub>14</sub>H<sub>15</sub>BrN<sub>4</sub>O (valeurs calculées :  $m/z$  334,3450-336,3455). Le nombre d'insaturations calculé à partir de la formule brute du composé est de neuf.

La confrontation des analyses spectrales RMN <sup>1</sup>H de ce composé avec les données de la littérature permet d'attribuer à **FR6** une structure proche de celle des stéréoisomères (*E*)- et (*Z*)-6-bromo-2'-déméthyl-3'-N-méthyl-Aplysinopsine (**FR4-FR5**).

**FR6** se distingue de **FR4-FR5** par l'absence de la double liaison entre C-8 et C-1' ; il appartient donc au groupe des 1',8-dihydroaplysinopsines. Cela se traduit par la présence de 2

protons supplémentaires sur le spectre RMN<sup>1</sup>H de **FR6** : H-8 ( $\delta_{\text{H}}$  4,60) et H-1' ( $\delta_{\text{H}}$  3,35). L'absence de la double liaison entre C-8 et C-1' est confirmée par (Tableau XXIII, Figure 36) :

- Les corrélations COSY entre H-8 ( $\delta_{\text{H}}$  4,60) et H-1' ( $\delta_{\text{H}}$  3,35).
- Les corrélations HMBC entre le proton H-2 ( $\delta_{\text{H}}$  7,12) et le carbone C-8 ( $\delta_{\text{C}}$  61,74) d'une part, et le proton H-1' ( $\delta_{\text{H}}$  3,35) et les carbones C-8 ( $\delta_{\text{C}}$  61,74) et C-5' ( $\delta_{\text{C}}$  173,64) d'autre part.

➔ **FR6** a été nommé :  
**6-bromo-2'-déméthyl-3'-N-méthyl-1',8-Dihydroaplysinopsine.**

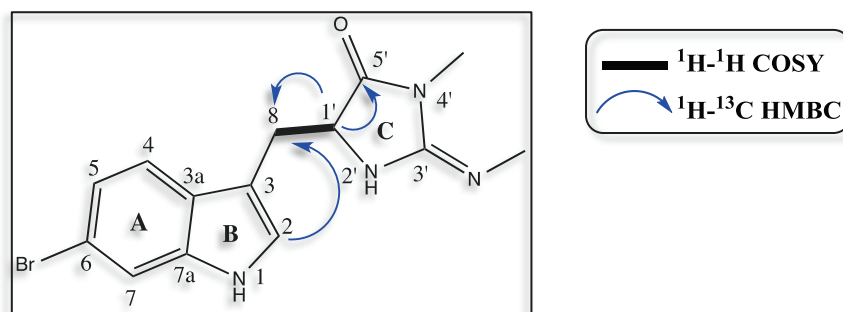


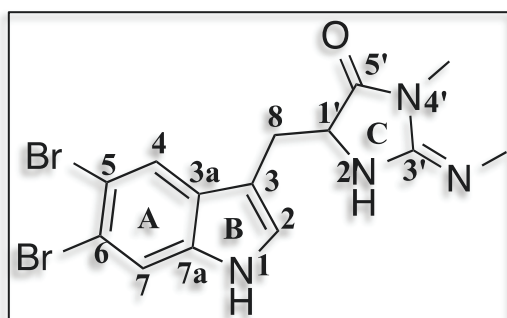
Figure 36 : Corrélations RMN 2D clés du métabolite FR6.

**Tableau XXIII** : Données de la RMN 1D et 2D pour **FR6** enregistrées dans CD<sub>3</sub>OD à 300 MHz.

Les déplacements chimiques ( $\delta$ ) sont donnés en ppm par rapport au TMS.  
Les constantes de couplage  $J$  en Hertz figurent entre parenthèses.

Position	$\delta_{\text{H}}$	$\delta_{\text{C}}$	COSY ( <sup>1</sup> H- <sup>1</sup> H)	HMBC ( <sup>1</sup> H- <sup>13</sup> C)
2	7,12 (s)	126,54	-	3, 3a, 7a, 8
3	-	107,22	-	-
3a	-	127,06	-	-
4	7,52 (d, 1,8)	121,22	5	6, 7a
5	7,14 (d, 1,6)	123,42	4	3a, 7
6	-	115,95	-	-
7	7,49 (s)	115,56	-	3a, 5
7a	-	137,94	-	-
8	4,63 (br t, 4,9)	61,94	1'	-
1'	3,35 (m)	25,98	8	5', 8
3'	-	157,21	-	-
5'	-	173,64	-	-
H-N1	-	-	-	-
H-N2'	-	-	-	-
CH <sub>3</sub> -NC3'	2,91 (s)	25,81	-	3'
CH <sub>3</sub> -N4'	2,87 (s)	29,24	-	3', 5'

## Métabolite FR7



Composé nouveau

5,6-dibromo-2'-déméthyl-3'-N-méthyl-1',8-dihydroaplysinopsine (**FR7**)

Les techniques spectrales classiques ont été employées pour l'identification du métabolite **FR7** :

- la spectroscopie ultraviolette (UV),
- la spectrométrie de masse haute résolution (SMHR) équipée d'une source d'ionisation par électronébulisation placée en mode négatif (ESI),
- la résonance magnétique nucléaire (RMN) monodimensionnelle ( $^1\text{H}$ ,  $^{13}\text{C}$ , DEPT 135) et bidimensionnelle, homonucléaire (COSY  $^1\text{H}$ - $^1\text{H}$ ) et hétéronucléaire (HMBC, HSQC ( $^1\text{H}$ - $^{13}\text{C}$ )).

Les résultats des analyses réalisées sont présentés ci-après. Les spectres UV, RMN  $^1\text{H}$  et  $^{13}\text{C}$  du composé **FR7** sont consignés dans l'annexe II.5.

Le composé **FR7** a été isolé sous forme d'une huile de couleur jaune ( $[\alpha]_{\text{D}}^{25} = 0$  ( $c$  0,5 mg/100 mL MeOH). Son spectre de masse ESI enregistré en mode négatif se caractérise par la présence de trois pics de masse :  $m/z$  412,4232, 414,4234 et 416,4233 (ratio 1:2:1) indiquant la présence de deux atomes de Br dans la structure, soit une formule brute  $\text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{Br}_2\text{N}_4\text{O}$  (valeurs calculées : 412,4230 ; 414,4190 ; 416,4230). Le nombre d'insaturations calculé à partir de la formule brute du composé est de neuf.

La confrontation des analyses spectrales RMN  $^1\text{H}$  de ce composé avec celles du composé **FR6** (Tableau XXIV) permet d'attribuer à **FR7** une structure proche de celle de **FR6**.



**FR7** se distingue de **FR6** par la présence d'un deuxième atome de brome sur le carbone C-5. Cela se traduit par :

- l'absence du proton H-5 sur le spectre RMN<sup>1</sup>H de **FR7** ;
- l'absence de corrélation HMBC entre H-5 et C-3a visible sur le spectre HMBC de **FR6** ;
- une diminution du déplacement chimique de C-5 ( $\delta_C$  123,23 pour **FR6** ;  $\delta_C$  116,90 pour **FR7**).

La position de C-5 est par ailleurs déterminée par le couplage HMBC entre H-7 ( $\delta_H$  7,69) et C-5 ( $\delta_C$  116,90).

➔ **FR7** a été nommé :  
**5,6-dibromo-2'-déméthyl-3'-N-méthyl-1',8-Dihydroaplysinopsine.**

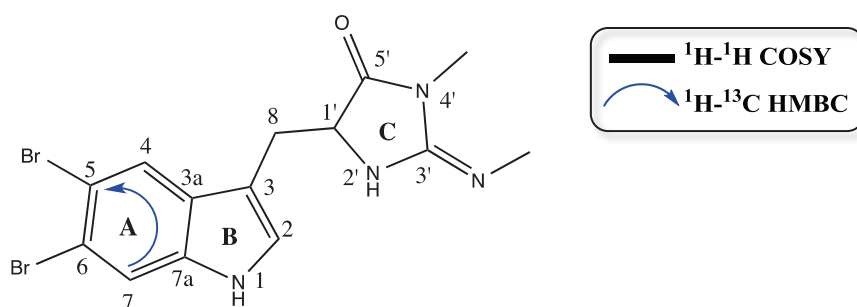


Figure 37 : Corrélations RMN 2D clés du métabolite **FR7**.

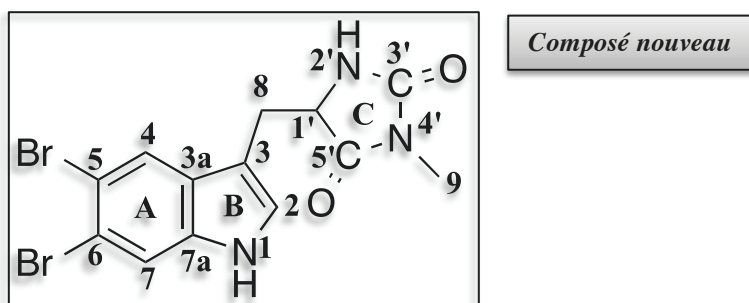
Tableau XXIV : Données de la RMN 1D et 2D pour **FR7** enregistrées dans CD<sub>3</sub>OD à 600 MHz.

Les déplacements chimiques ( $\delta$ ) sont donnés en ppm par rapport au TMS.  
 Les constantes de couplage  $J$  en Hertz figurent entre parenthèses.

Position	$\delta_H^*$	$\delta_C$	COSY ( <sup>1</sup> H- <sup>1</sup> H)	HMBC ( <sup>1</sup> H- <sup>13</sup> C)
2	7,16 (s)	126,64	-	3, 3a, 7a, 8
3	-	108,97	-	-
3a	-	129,80	-	-
4	7,98 (s)	123,52	-	6, 7a
5	-	116,90	-	-
6	-	115,87	-	-
7	7,69 (s)	117,40	-	3a, 5
7a	-	137,50	-	-
8	4,59 (br t, 5,3)	61,40	1'	-
1'	3,75 (m)	28,22	8	3, 8
3'	-	157,90	-	-
5'	-	175,81	-	-
H-N1	-	-	-	-
H-N2'	-	-	-	-
CH <sub>3</sub> -NC3'	2,86 (s)	25,40	-	3'
CH <sub>3</sub> -N4'	2,94 (s)	28,90	-	3', 5'

\* Déplacements chimiques enregistrés à 500 MHz

➤ **Métabolite FR8**



5,6-dibromo-3'-déimino-2'-déméthyl-3'-oxo-1',8-dihydroaplysinopsine (**FR8**)

Les techniques spectrales classiques ont été employées pour l'identification du métabolite **FR8** :

- la spectroscopie ultraviolette (UV),
- la spectrométrie de masse haute résolution (SMHR) équipée d'une source d'ionisation par électronébulisation placée en mode positif ( $\text{ESI}^+$ ),
- la résonance magnétique nucléaire (RMN) monodimensionnelle ( $^1\text{H}$ ,  $^{13}\text{C}$ , DEPT 135) et bidimensionnelle, homonucléaire (COSY  $^1\text{H}$ - $^1\text{H}$ ) et hétéronucléaire (HMBC, HSQC ( $^1\text{H}$ - $^{13}\text{C}$ )).

Les résultats des analyses réalisées sont présentés ci-après. Les spectres UV, RMN  $^1\text{H}$  et  $^{13}\text{C}$  du composé **FR8** sont consignés dans l'annexe II.6.

Le composé **FR8** a été isolé sous forme d'une huile de couleur jaune ( $[\alpha]_D^{25} = 0$  ( $c$  0,5 mg/100 mL MeOH)). Son spectre de masse ESI enregistré en mode positif se caractérise par la présence de trois pics de masse :  $m/z$  398,4112, 400,4112 et 402,4112 (ratio 1:2:1) indiquant la présence de deux atomes de Br dans la structure, soit une formule brute  $\text{C}_{13}\text{H}_{10}\text{Br}_2\text{N}_3\text{O}_2$  (valeurs calculées : 399,4110, 401,4112, 403,4114). Le nombre d'insaturations calculé à partir de la formule brute du composé est de neuf.

La confrontation des analyses spectrales RMN  $^1\text{H}$  de ce composé (Tableau XXV) avec les données spectrales du composé **FR7** (Tableau XXIV) permet d'attribuer à **FR8** une structure proche de celle de **FR7**.

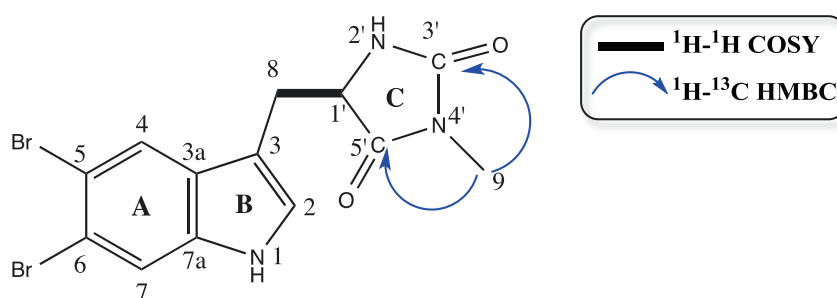
Ces deux composés se distinguent par le degré d'oxydation de la fonction 2-aminoimidazoline du cycle C : la fonction *N*-méthyl-imine de **FR7** a été remplacée par une fonction cétone dans **FR8**. Cela se traduit par :

- l'absence de la fonction *N*-méthyl-imine CH<sub>3</sub>-NC3' sur les spectres RMN C<sup>13</sup> et RMN<sup>1</sup>H de **FR8** (fonction caractérisée par les déplacements chimiques  $\delta_C$  25,40 et  $\delta_H$  2,86 pour **FR7**) ;
- la présence des nouvelles corrélations HMBC entre les protons CH<sub>3</sub>-N4' ( $\delta_H$  2,79) et les carbones C-3' ( $\delta_C$  169,03) et C5' ( $\delta_C$  188,22) visibles sur le spectre HMBC de **FR8**.



**FR8** a été nommé :

**5,6-dibromo-3'-déimino-2'-déméthyl-3'-oxo-1',8-Dihydroaplysinopsine.**



**Figure 38** : Corrélations RMN 2D clés du métabolite **FR8**.

**Tableau XXV** : Données de la RMN 1D et 2D pour **FR8** enregistrées dans CD<sub>3</sub>OD à 600 MHz.

Les déplacements chimiques ( $\delta$ ) sont donnés en ppm par rapport au TMS.  
Les constantes de couplage *J* en Hertz figurent entre parenthèses.

Position	$\delta_H$	$\delta_C$	COSY	HMBC ( <sup>1</sup> H- <sup>13</sup> C)
2	7,13 (s)	127,84	-	3, 3a, 7a,
3	-	109,51	-	-
3a	-	130,23	-	-
4	7,99 (s)	124,49	-	3, 6, 7a
5	-	114,68	-	-
6	-	117,20	-	-
7	7,63 (s)	117,40	-	3a, 5
7a	-	137,58	-	-
8	4,35 (t, 4,5)	63,23	1'	2, 3, 3a
1'	3,19 (m)	27,87	8	3, 8
3'	-	169,03	-	-
5'	-	188,22	-	-
H-N1	-	-	-	-
H-N2'	-	-	-	-
CH <sub>3</sub> -N4'	2,79 (s)	28,9	-	3', 5'

### VI.3 Evaluation de l'activité biologique des métabolites isolés

Les composés **FR1**, **FR2**, **FR3**, **FR4-FR5**, **FR6**, **FR7** et **FR8** ont été testés pour leurs activités antipaludique et antifouling.

- ▶ L'activité antipaludique a été évaluée à travers l'action antiproliférative des métabolites isolés, sur le parasite *Plasmodium falciparum*.
- ▶ L'activité antifouling a été évaluée à travers l'activité inhibitrice de la croissance/adhésion de 5 souches bactériennes d'origine marine.

#### VI.3.1. L'activité antipaludique

##### ❖ Principe du test

Les tests d'activité antipaludique ont été réalisés sous la direction du Professeur Michel Frédérick du Laboratoire de Pharmacognosie de l'Université de Liège, Belgique.

L'activité antipaludique des composés **FR1**, **FR2**, **FR3**, **FR4-FR5**, **FR6**, **FR7** et **FR8** de l'éponge *Fascaplysinopsis reticulata* a été évaluée *in vitro* à travers leur activité anti-proliférative sur le parasite *Plasmodium falciparum* (souche 3D7).

##### ❖ Résultats du test

Les résultats des tests menés sur les 8 composés isolés, sont rassemblés dans le Tableau XXVI. Avec des  $CI_{50}$  inférieures à 15  $\mu\text{g/mL}$ , **FR2**, le mélange **FR4-FR5** et **FR7**, montrent une bonne activité antiplasmodium. Ils peuvent donc être considérés comme des agents antipaludiques potentiels.

Tableau XXVI : Activité antiplasmodium des métabolites isolés de *Fascaplysinopsis reticulata*.

Métabolites	$CI_{50}$ ( $\mu\text{g/mL}$ )
<b>FR1</b>	23,80 $\pm$ 7,22
<b>FR2</b>	<b>8,81</b> $\pm$ 3,27
<b>FR3</b>	Non actif
<b>FR4-FR5</b>	<b>7,98</b> $\pm$ 2,37
<b>FR6</b>	35,97 $\pm$ 11,42
<b>FR7</b>	<b>11,59</b> $\pm$ 2,10
<b>FR8</b>	14,17 $\pm$ 3,17

### VI.3.2. L'activité antifouling

#### ❖ *Principe*

*Les tests d'activité antibactérienne ont été réalisés sous la direction du Professeur Claire Hellio au Laboratoire des Sciences de l'Environnement Marin (LEMAR), UMR 6539, Université de Bretagne Occidentale (UBO), Institut Universitaire Européen de la Mer (IUEM), France.*

Comme évoqué au chapitre III (§ III.3.2.2) pour les métabolites **PK1** et **PK2**, il a été choisi d'évaluer l'activité antifouling des molécules isolées de *Fascaplysinopsis reticulata* (**FR1**, **FR2**, **FR3**, **FR4-FR5**, **FR6**, **FR7** et **FR8**) à travers leur activité inhibitrice de la croissance et de l'adhésion sur 5 souches de bactéries marines provenant de la collection ATCC (American Type Culture Collection): *Roseobacter littoralis*, *Shewanella putrefaciens*, *Vibrio carchariae*, *Vibrio carchariae*, *Vibrio natrigens* et *Vibrio proteolyticus*.

#### ❖ *Résultats*

Les résultats obtenus sont donnés dans le Tableau XXVII. Ces résultats permettent de classer les métabolites isolés de l'éponge *Fascaplysinopsis reticulata* en 3 catégories :

- ▶ Les métabolites activateurs exclusifs de la croissance et/ou de l'adhésion des 5 souches bactériennes testées : **FR2**, **FR3**, **FR4-FR5**
- ▶ Les métabolites activateurs ou inhibiteurs selon la souche bactérienne testée, de la croissance et/ou de l'adhésion : **FR1**, **FR7** et **FR8**
- ▶ Les métabolites inhibiteurs exclusifs de la croissance et/ou de l'adhésion des 5 souches bactériennes testées : **FR6**

**FR1**, **FR7**, **FR8** et tout particulièrement **FR6** constituent donc des molécules à activité antifouling potentielle.

- ✓ **FR1** inhibe la croissance de *Vibrio carchariae*.
- ✓ **FR6** inhibe la croissance de *Shewanella putrefaciens*, la croissance et l'adhésion de *Vibrio natrigens* ainsi que l'adhésion de *Vibrio carchariae*.
- ✓ **FR7** inhibe la croissance de *Vibrio natrigens*.
- ✓ **FR8** inhibe la croissance de *Vibrio natrigens* ainsi que la croissance et l'adhésion de *Roseobacter littoralis*.

**Tableau XXVII:** Activité antibactérienne de **FR1, FR2, FR3, FR4-FR5, FR6, FR7** et **FR8** isolés de *Fascaplysinopsis reticulata* sur les bactéries marines *Shewanella putrefaciens*, *Roseobacter littoralis*, *Vibrio carchariae*, *Vibrio natrigens* et *Vibrio proteolyticus*.

Souches bactériennes	Inhibition de la croissance CMI (µg/mL)	Inhibition de l'adhésion CMI (µg/mL)	Activation de la croissance CE (µg/mL)	Activation de l'adhésion CE (µg/mL)
<b>FR1</b>				
<i>Shewanella putrefaciens</i>	-	-	1	1
<i>Roseobacter littoralis</i>	-	-	-	10
<i>Vibrio carchariae</i>	1	-	-	-
<i>Vibrio natrigens</i>	-	-	-	100
<i>Vibrio proteolyticus</i>	-	-	-	100
<b>FR2</b>				
<i>Shewanella putrefaciens</i>	-	-	0,01	-
<i>Roseobacter littoralis</i>	-	-	0,1	-
<i>Vibrio carchariae</i>	-	-	-	-
<i>Vibrio natrigens</i>	-	-	100	-
<i>Vibrio proteolyticus</i>	-	-	0,01	-
<b>FR3</b>				
<i>Shewanella putrefaciens</i>	-	-	0,01	-
<i>Roseobacter littoralis</i>	-	-	10	-
<i>Vibrio carchariae</i>	-	-	100	0,1
<i>Vibrio natrigens</i>	-	-	-	0,01
<i>Vibrio proteolyticus</i>	-	-	0,01	-
<b>FR4-FR5</b>				
<i>Shewanella putrefaciens</i>	-	-	-	100
<i>Roseobacter littoralis</i>	-	-	1	100
<i>Vibrio carchariae</i>	-	-	-	-
<i>Vibrio natrigens</i>	-	-	-	-
<i>Vibrio proteolyticus</i>	-	-	0,1	-
<b>FR6</b>				
<i>Shewanella putrefaciens</i>	100	-	-	-
<i>Roseobacter littoralis</i>	-	-	-	-
<i>Vibrio carchariae</i>	-	100	-	-
<i>Vibrio natrigens</i>	0,01	100	-	-
<i>Vibrio proteolyticus</i>	-	-	-	-
<b>FR7</b>				
<i>Shewanella putrefaciens</i>	-	-	0,1	0,1
<i>Roseobacter littoralis</i>	-	-	-	-
<i>Vibrio carchariae</i>	-	-	-	10
<i>Vibrio natrigens</i>	1	-	-	-
<i>Vibrio proteolyticus</i>	-	-	-	1
<b>FR8</b>				
<i>Shewanella putrefaciens</i>	-	-	-	0,01
<i>Roseobacter littoralis</i>	1	0,01	-	-
<i>Vibrio carchariae</i>	-	-	-	0,01
<i>Vibrio natrigens</i>	0,01	-	-	-
<i>Vibrio proteolyticus</i>	-	-	-	0,1

### VI.3.3 Discussion

Choisie pour l'originalité de sa composition chimique, l'éponge *Fascaplysinopsis reticulata*, collectée dans le récif corallien de Mayotte, est marquée par la présence de 8 alcaloïdes (**FR1 - FR8**) dont 5 présentent la particularité d'être bromés (**FR4-FR5, FR6, FR7, FR8**) et 5 sont de structures nouvelles (**FR2, FR3, FR6, FR7, FR8**) (Figure 39). Tous les alcaloïdes isolés ont été testés pour leurs activités antipaludique et antifouling (antimicrobienne). On retiendra :

- ▶ **FR2**, le mélange **FR4-FR5** et **FR7**, pour leur activité antiplasmodium.
- ▶ **FR1, FR7, FR8** et tout particulièrement **FR6** pour leur activité antibactérienne.

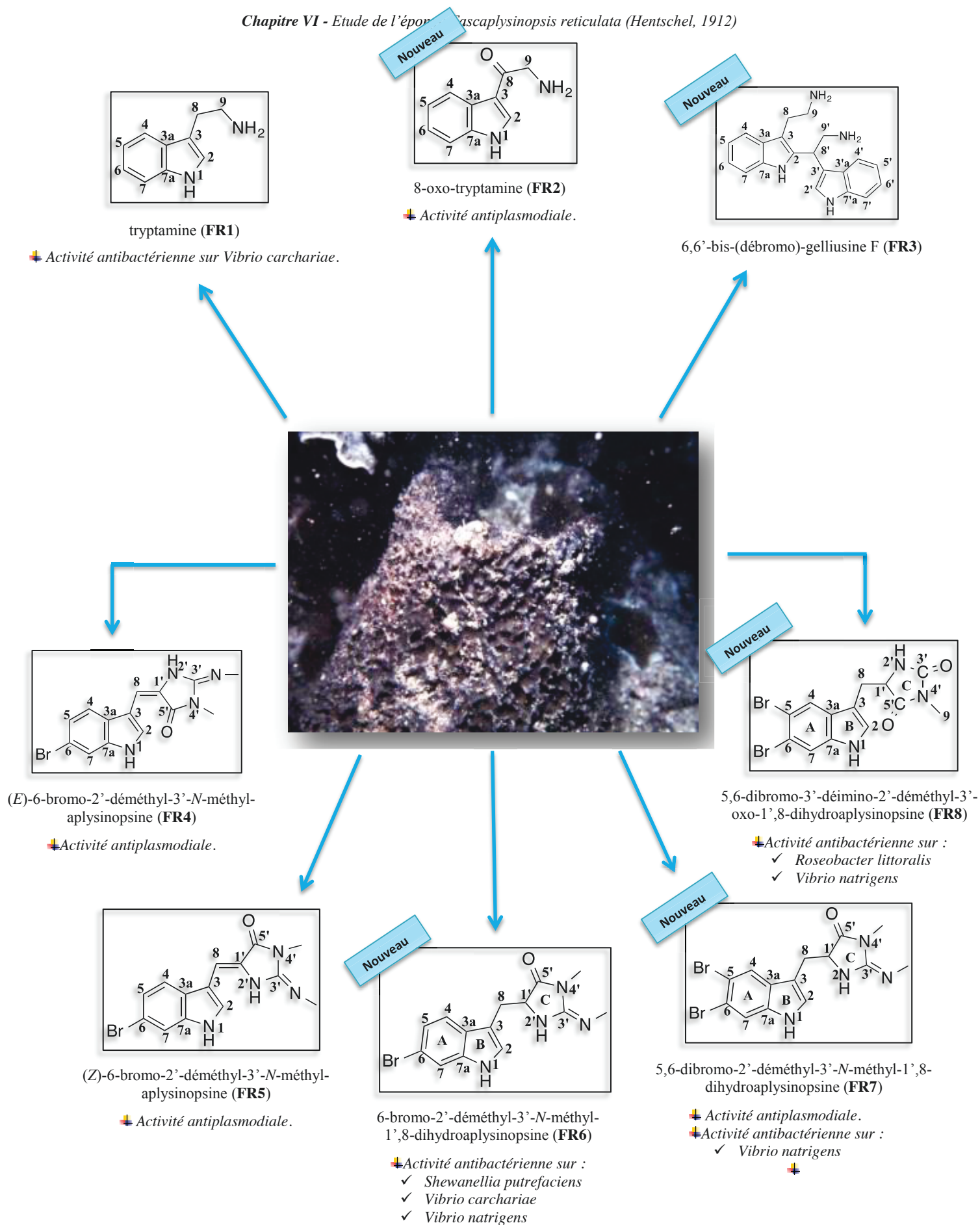


Figure 39 : Métabolites isolés de *Fascaplysinopsis reticulata* : Bilan structure/activité.



Comme la majorité des alcaloïdes isolés du genre *Fascaplysinopsis* (§ VI.1.3.2), les 8 alcaloïdes identifiés (**FR1-FR8**) sont des dérivés du tryptophane (**F13**), acide aminé constitué d'un noyau indolique. Les alcaloïdes **FR4**, **FR5**, **FR6**, **FR7** et **FR8** appartiennent en outre au groupe des aplysinopsines. Ces dernières sont des dérivés de l'aplysinopsine (**A1**), un alcaloïde tricyclique isolé pour la première fois en 1977 d'une éponge du genre *Thorecta* (finalement reclassée dans le genre *Aplysinopsis*). Actuellement, on compte un peu moins d'une trentaine d'analogues de l'aplysinopsine (**A2-A27**) isolés d'éponges mais aussi de coraux durs (sclérentiniaux), d'anémones de mer et de nudibranches du Pacifique, d'Indonésie, des Caraïbes et de Méditerranée (Tableau XXVIII, Figure 40).

#### ❖ *Structure et stéréochimie des aplysinopsines*

D'un point de vue structurale, l'aplysinopsine et ses analogues se différencient par :

- ▶ Le nombre (0, 1 ou 2) et la position (C-5, C-6) d'atomes de brome sur le squelette indolique (cycles A et B).
- ▶ Le degré d'oxydation du cycle C ainsi que le nombre (1, 2 ou 3) et la position de groupements méthyle sur ce cycle.
- ▶ La présence ou l'absence d'une double liaison entre les carbones C-8 et C-1' ainsi que sa stéréochimie (*E/Z*).
- ▶ La présence ou l'absence de groupes hydroxyle, méthoxyle ou éthoxyle en C-1'.
- ▶ Un petit nombre d'analogues (**A24 - A27**) ont par ailleurs une structure dimérique.

Concernant plus particulièrement les aplysinopsines présentant une double liaison entre les carbones C-8 et C-1', les deux isomères géométriques (*E*) et (*Z*) sont en général isolés sous forme de mélange. Selon Guella *et al.* (1988), le ratio (*E/Z*) peut-être déterminé à partir des données de la RMN : le couplage hétéronucléaire  $^1\text{H}-^{13}\text{C}$  entre H-8 et C-5' de l'isomère (*E*) ( $J \approx 10\text{Hz}$ ) est en effet plus grand que celui de l'isomère (*Z*) ( $J \approx 4\text{Hz}$ ). De plus, il a été observé par Guella *et al.* (1989), que le 6-bromo-4'-déméthyl-3'-*N*-méthylaplysinopsine (**A9**) isolé du corail *Dendrophia* sp. sous forme d'un mélange (*E/Z*, 5:95) pouvait subir une photoisomérisation conduisant à un mélange plus riche en isomère (*E*). Cette réaction de photoisomérisation est par ailleurs réversible. En effet, le mélange placé à l'abri de la lumière, à température ambiante pendant plusieurs jours, ou à 60°C pendant 2 heures, retrouve sa composition initiale. A partir de cette expérience, Guella *et al.* (1989) ont démontré que dans le cas des aplysinopsines méthylées en position 2', l'isomère (*E*) est

thermodynamiquement et photochimiquement plus stable que l'isomère (Z) ; alors que dans le cas des aplysinopsines pour lesquelles N<sup>2</sup> porte un hydrogène ou tout simplement un doublet, l'isomère (Z) est thermodynamiquement plus stable et phytochimiquement plus labile que l'isomère (E).

La stéréochimie des aplysinopsines peut être d'une grande importance d'un point de vue pharmacologique. Par exemple l'isomère (E) de la méthylaplysinopsine (**A7**) montre un effet sur la neurotransmission plus grand que l'isomère (Z).

#### ❖ *Activités biologiques des aplysinopsines*

L'aplysinopsine et ses analogues ont attiré l'attention de nombreux chercheurs en raison de leurs multiples activités biologiques et pharmacologiques. On notera en particulier leurs activités antinéoplasique (*i.e.* antiprolifératif des cellules cancéreuses), antipaludique (*i.e.* antiplasmodiale), antimicrobienne mais aussi et surtout leur possible utilisation en tant qu'antidépresseurs par leur action modulatrice sur le système nerveux central (Tableau XXVIII). Les aplysinopsines (**FR4 - FR8**) isolées de *Fascaplysinopsis reticulata* viennent compléter la liste des aplysinopsines bioactives.

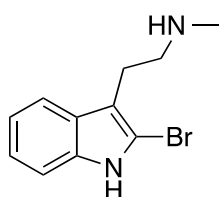
Le mélange (E)- et (Z)-6-bromo-2'-déméthyl-3'-N-méthyl-aplysinopsine (**FR4-FR5**) ainsi que la 5,6-dibromo-2'-déméthyl-3'-N-méthyl-1',8-dihydroaplysinopsine (**FR7**) (Figure 39) renforcent le nombre d'aplysinopsines à activité antiplasmodiale. Six aplysinopsines isolées de l'éponge *Smenospongia aurea* (**A2 - A5, A7 et A11**) ont en effet été testées pour leur activité antimalariale *in vitro* (Hu J.F. *et al.*, 2002). Trois d'entre elles, l'isoplysin (**A2**), la 6-bromo-2'-dé-N-méthylaplysinopsine (**A4**) et la 6-bromoaplysinopsine (**A5**) ont montré une activité inhibitrice remarquable de la croissance du clone D6 de *Plasmodium falciparum* (CI<sub>50</sub> = 0,97 ; 1,1 et 0,34 µg/mL respectivement pour **A2, A4 et A5**).

La 6-bromo-2'-déméthyl-3'-N-méthyl-1',8-dihydroaplysinopsine (**FR6**), la 5,6-dibromo-2'-déméthyl-3'-N-méthyl-1',8-dihydroaplysinopsine (**FR7**) et la 5,6-dibromo-3'-déimino-2'-déméthyl-3'-oxo-1',8-dihydroaplysinopsine (**FR8**) (Figure 39) viennent quant à elles renforcer le nombre d'aplysinopsines à activité antimicrobienne. L'activité antimicrobienne des aplysinopsines a été mise en évidence pour la première fois par Tymiak A.A. et Rinehart K.L. (1985) : le mélange de la 6-bromoaplysinopsine (**A5**) et de la 6-bromo-4'-dé-N-méthylaplysinopsine (**A6**) a en effet montré une faible activité inhibitrice de la

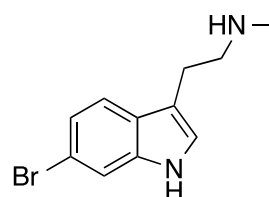
croissance de la bactérie *Bacillus subtilis*. En revanche, aucune activité sur *Escherichia coli*, *Staphylococcus cerevisiae* et *Penicillium atrovenerum* n'a été détectée pour ce mélange. Dans une autre étude menée par Gulati *et al.* (1993), l'aplysinopsine (**A1**) et la 6-bromoaplysinopsine (**A5**) ont été testées pour leurs activités antibactérienne, antifongique et antivirale. L'inhibition de la croissance du champignon *Trichophyton mentagrophytes* par l'aplysinopsine (**A1**) a été la seule activité détectée. En 2000, Koh E.G.L. et Sweatman H. ont réalisé un screening consistant à tester l'activité antimicrobienne d'un extrait brut du corail *Tubastreae faulkneri* sur différentes souches microbiennes d'origine marine : *Vibrio alginolyticus*, *V. harveyi*, *V. parahaemolyticus*, *Photobacterium damsela*, *Alteromonas rubra*, *Synechococcus* sp. et *Staphylococcus aureus*. Toutes ces bactéries marines ont été choisies car elles sont potentiellement présentes dans l'environnement naturel du corail étudié et peuvent donc induire un mécanisme de défense chez ce corail. Dans un premier temps, le screening réalisé, a montré que l'extrait méthanolique de *Tubastreae faulkneri* présentait une activité inhibitrice sur l'ensemble des souches testées hormis celle de *V. parahaemolyticus*. Dans un deuxième temps, l'étude de la composition chimique de cet extrait a révélé qu'il était constitué à 72% de dérivés de l'aplysinopsine : la 6-bromo-2'-dé-*N*-méthylaplysinopsine (**A4**), la 6-bromoaplysinopsine (**A5**) et le dimère **A27**. Les trois composés isolés se sont avérés actifs contre *Synechococcus* sp. Enfin, en 2005, Segraves N.L. et Crews P. ont évalué l'activité antimicrobienne de 5 aplysinopsines (**A12** - **A16**) sur *Staphylococcus aureus*. Ces analogues de l'aplysinopsine, isolés des éponges indonésiennes *Thorectandra* sp. et *Smenospongia* sp., ont montré, par comparaison avec le standard de référence, la vancomycine (CMI = 0,625 µg/mL), une activité inhibitrice faible à modérée avec des CMI comprises entre 6,25 et 100 µg/mL.

L'activité antimicrobienne évaluée sur les alcaloïdes **FR1-FR8** isolés de l'éponge *Fascaplysinopsis reticulata* avait pour objectif la recherche de potentiels antifouling. A ce jour, la littérature fait mention de 35 alcaloïdes d'origine marine ayant des propriétés antifouling. Parmi ces alcaloïdes, 20 ont été isolés d'éponges marines, notamment des genres *Pseudoceratina*, *Agelas*, *Callyspongia* et *Haliclona* (Hertiani T. *et al.*, 2010 ; Mudianta I.W. *et al.*, 2010 ; Thirionet I. *et al.*, 2006 ; Wang G.Y.S. *et al.*, 1996), 6 proviennent de champignon des genres *Aspergillus* et *Penicillium* (He F. *et al.*, 2012, 2013 ; Nong X.H. *et al.*, 2014 ; Zheng C.J. *et al.*, 2013), 3 ont été isolés d'une gorgogne du genre *Paramuricea* (Penez N. *et al.*, 2011) et 6 du tunicier *Clavelina picta* (Raub M.F. et Cardellina J.H., 1992). Seulement 2 alcaloïdes référencés présentent, comme les métabolites **FR1-FR8**, un noyau

indolique : la 2-bromo-*N*-méthyltryptamine et la 6-bromo-*N*-méthyltryptamine isolées toutes deux de la gorgogne *Paramuricea* sp..



2-bromo-*N*-méthyltryptamine



6-bromo-*N*-méthyltryptamine

L'évaluation de l'activité antimicrobienne des métabolites **FR1-FR8** a permis d'émettre quelques hypothèses quant à la relation structure-activité antimicrobienne :

- Les composés **FR1**, **FR2** et **FR3** non bromés, n'appartenant pas au groupe des aplysinopsines et constitués uniquement du noyau indolique, ne présentent pas d'activité antimicrobienne hormis la tryptamine (**FR1**) vis-à-vis de la souche *Vibrio carchariae*. **La présence d'atomes de brome et d'un système tricyclique type aplysinopsine semblent donc deux éléments favorables à l'activité antimicrobienne.**
- Parmi les dérivés de l'aplysinopsine (**FR4-FR8**), seules les dihydroaplysinopsines **FR6**, **FR7** et **FR8** présentent une activité antimicrobienne. **L'absence d'une double liaison entre les carbones C8 et C1' pourrait donc être un facteur clé de l'activité antimicrobienne.**
- Parmi les dihydroaplysinopsines **FR6-FR8**, l'activité inhibitrice de la croissance des bactéries est plus importante et moins sélective pour **FR6**, monobromé en C-6, que celle de **FR7** et **FR8** dibromés en C-5 et C-6. **La présence d'un second atome de brome en C-5 conduirait donc à une plus grande sélectivité de l'activité antimicrobienne.**
- Enfin, parmi les dihydroaplysinopsines dibromées, l'activité antimicrobienne de **FR8** est plus importante que celle de **FR7**. Ces deux structures se différencient par la présence supplémentaire d'une fonction carbonyle en C3' pour **FR8**. **Le degré d'oxydation du cycle C aurait donc également une influence sur l'activité antimicrobienne des aplysinopsines.**

### ❖ *Rôle écologique des aplysinopsines*

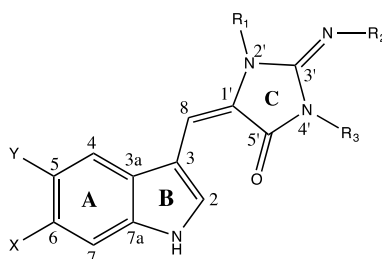
Les aplysinopsines (Figure 40) appartiennent au groupe des métabolites secondaires. Elles ne participent donc pas aux fonctions primaires de l'organisme et ne sont pas considérées comme nécessaires à leur survie. Elles participent en revanche très certainement aux interactions de l'organisme producteur avec son environnement et sont utilisées en réponse aux facteurs biotiques et abiotiques. Plusieurs hypothèses ont été émises quant à leur rôle écologique.

**Hypothèse 1 :** L'activité antinéoplasique mise en évidence pour certaines aplysinopsines (Tableau XXVIII) reflète en réalité leur capacité à inhiber la division cellulaire. Cette particularité pourrait aider l'organisme producteur d'aplysinopsines, à inhiber la croissance des espèces entrant en compétition avec lui pour l'occupation de l'espace. Cela a été démontré pour le corail *Tubastreae faulkneri* capable d'inhiber le développement des larves des coraux voisins (Koh E.G.L. et Sweatman H, 2000).

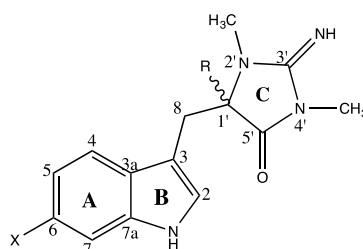
**Hypothèse 2 :** L'activité modulatrice du système nerveux central démontrée pour certaines aplysinopsines (Tableau XXVIII) serait pour l'organisme un atout dans la lutte contre les prédateurs. Leur affinité pour le récepteur 5-HT<sub>2C</sub> par exemple, régulant la consommation alimentaire chez les mammifères (Hu J.F. *et al.*, 2002) pourrait provoquer un ralentissement de la prise de nourriture des prédateurs. Leur affinité pour le récepteur 5-HT<sub>2A</sub> impliqué dans la physiopathologie de la dépression (Hu J.F. *et al.*, 2002), pourrait quant à elle, être à l'origine d'un effet sédatif sur les prédateurs.

**Hypothèse 3 :** Les aplysinopsines auraient également un rôle majeur dans la mise en place de relations symbiotiques. Cela a été prouvé par les travaux de Murata M. *et al.*, 1986, portant sur les relations symbiotiques de l'anémone de mer *Radianthus kuekenthali* et du poisson clown *Amphiprion perider*. L'étude a montré que les aplysinopsines isolées de l'anémone de mer stimulaient le poisson clown. En effet, ce dernier se met à nager en présence de dihydroaplysinopsines ou à effectuer des mouvements en dent de scie en présence d'aplysinopsines présentant une double liaison entre les carbone C-8 et C-1'. En absence d'aplysinopsines, le poisson reste immobile.

**Hypothèse 4 :** Enfin, les aplysinopsines accumulées dans les tissus pourraient également être des agents antimicrobiens, permettant à l'organisme de se défendre contre les invasions microbiennes. Seule l'étude de Koh E.G.L. et Sweatman H (2000) portant sur le corail dur *Tubastreae faulkneri* et son activité antibactérienne vis-à-vis de bactéries issues de son environnement naturel, a tenté de vérifier cette hypothèse.

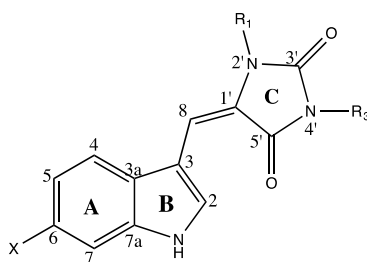


Composés	X	Y	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	
A1	aplysinopsine	H	H	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>
A2	isoplysin A	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H
A3	2'-dé- <i>N</i> -méthylaplysinopsine	H	H	H	H	CH <sub>3</sub>
A4	6-bromo-2'-dé- <i>N</i> -méthylaplysinopsine	Br	H	H	H	CH <sub>3</sub>
A5	6-bromoaplysinopsine	Br	H	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>
A6	6-bromo-4'-dé- <i>N</i> -méthylaplysinopsine	Br	H	CH <sub>3</sub>	H	H
A7	méthylaplysinopsine	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
A8	4'-déméthyl-3'- <i>N</i> -méthylaplysinopsine	H	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
A9	6-bromo-4'-déméthyl-3'- <i>N</i> -méthylaplysinopsine	Br	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
A10	5,6-dibromo-2'-déméthylaplysinopsine	Br	Br	H	H	CH <sub>3</sub>
A11	<i>N</i> -3'-éthylaplysinopsine	H	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>

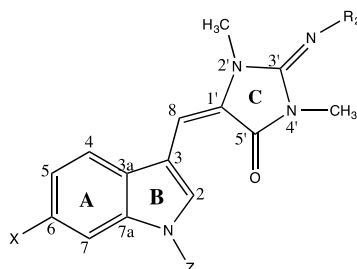


Composés	X	R	
A12	1',8-dihydroaplysinopsine	H	H
A13	6-bromo-1',8-dihydro-aplysinopsine	Br	H
A14	6-bromo-1'-hydroxy-1',8-dihydroaplysinopsine	Br	OH
A15	6-bromo-1'-méthoxy-1',8-dihydroxyaplysinopsine	Br	OCH <sub>3</sub>
A16	6-bromo-1'-éthoxy-1',8-dihydroxyaplysinopsine	Br	OCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>

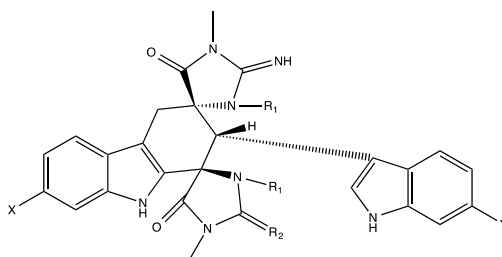
Figure 40 : *Aplysinosines* isolées d'organismes marins.



Composés	X	R <sub>1</sub>	R <sub>3</sub>	
A17	3'-déimino-3'-oxo-aplysinopsine	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
A18	6-bromo-3'-déimino-3'-oxoaplysinopsine	Br	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
A19	3'-déimino-2',4'-bis(déméthyl)-3'-oxo-aplysinopsine	H	H	H
A20	6-bromo-3'-déimino-2',4'-bis(déméthyl)-3'-oxoaplysinopsine	Br	H	H



Composés	X	Z	R <sub>2</sub>	
A21	<i>N</i> -propionylaplysinopsine	H	COCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H
A22	6-bromo- <i>N</i> -propionylaplysinopsine	Br	COCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H
A23	<i>N</i> -méthylaplysinopsine	H	CH <sub>3</sub>	H



- Composé **24**: X = Br, Y = Br, R<sub>1</sub> = H, R<sub>2</sub> = NH  
 Composé **25**: X = H, Y = Br, R<sub>1</sub> = CH<sub>3</sub>, R<sub>2</sub> = NH  
 Composé **26**: X = H, Y = H, R<sub>1</sub> = CH<sub>3</sub>, R<sub>2</sub> = NH  
 Composé **27**: X = H, Y = H, R<sub>1</sub> = CH<sub>3</sub>, R<sub>2</sub> = O

Figure 40 Aplysinosines isolées d'organismes marins. (Suite)

**Tableau XXVIII: Origine et bioactivités des aplysinopsines.**  
(Bialonska D. et Zjawiony J.K., 2009)

Aplysinopsine	Sources	Bioactivité
<b>A1</b>	<i>Aplysina</i> sp., Eponge, Japon <i>Astroides calycularis</i> , Corail dur, Méditerranée <i>Dercitus</i> sp., Eponge, Caraïbes <i>Dictyoceratida</i> (ordre), Eponges, - <i>Radianthus kuekenthali</i> , Anémone de mer, Japon <i>Smenospongia aurea</i> , Eponge, Caraïbes <i>Smenospongia</i> sp., Eponge, Indo-Pacifique <i>Thorecta</i> sp., Eponge, Grande Barrière, Australie <i>Tabastraea aurea</i> , Corail dur, Japon <i>Tabastraea faulkneri</i> , Corail dur, Australie <i>Tabastraea</i> sp., Corail dur, Philippines <i>Tabastraea</i> sp., Corail dur, Japon <i>Verongula rigida</i> , Eponge, Floride <i>Verongia spengelli</i> , Eponge, Floride	<ul style="list-style-type: none"> <li>○ Anticancéreux</li> <li>○ Antimicrobien</li> <li>○ Inhibiteur de la croissance des œufs d'oursins</li> <li>○ Impliqué dans la symbiose d'une anémone de mer et de son poisson clown</li> </ul>
<b>A2</b>	<i>Aplysina</i> sp., Eponge, Japon <i>Smenospongia aurea</i> , Eponge, Jamaïque	<ul style="list-style-type: none"> <li>○ Anticancéreux</li> <li>○ Antiplasmodiale</li> </ul>
<b>A3</b>	<i>Dendrophyllia</i> sp., Corail dur, Philippines <i>Dercitus</i> sp., Eponge, Caraïbes <i>Phestilla melanobrachia</i> , Mollusque <i>Smenospongia aurea</i> , Eponge, Jamaïque <i>Tubastrea coccinea</i> , Corail dur, Hawaï <i>Verongula rigida</i> , Eponge, Floride	
<b>A4</b>	<i>Dercitus</i> sp., Eponge, Caraïbes <i>Tubastrea coccinea</i> , Corail dur, Hawaï <i>Phestilla melanobrachia</i> , Mollusque <i>Dendrophyllia</i> sp., Corail dur, Philippines <i>Tabastraea faulkneri</i> , Corail dur, Australie <i>Smenospongia aurea</i> , Eponge, Jamaïque <i>Hyrtilis erecta</i> , Eponge, Japon	<ul style="list-style-type: none"> <li>○ Modulateur des récepteurs de la sérotonine</li> <li>○ Antiplasmodiale</li> <li>○ Inhibiteur de l'oxyde nitrique synthase (nNOS)</li> </ul>
<b>A5</b>	<i>Tubastrea coccinea</i> , Corail dur, Hawaï <i>Smenospongia aurea</i> , Eponge, Caraïbes <i>Astroides calycularis</i> , Corail dur, Méditerranée <i>Radianthus kuekenthali</i> , Anémone, Japon <i>Tabastraea faulkneri</i> , Corail dur, Australie <i>Smenospongia aurea</i> , Eponge, Jamaïque <i>Smenospongia aurea</i> , Eponge, Floride	<ul style="list-style-type: none"> <li>○ Modulateur des récepteurs de la sérotonine</li> <li>○ Antiplasmodiale</li> <li>○ Impliqué dans la symbiose d'une anémone de mer et de son poisson clown</li> </ul>
<b>A6</b>	<i>Smenospongia aurea</i> , Eponge, Caraïbes	
<b>A7</b>	<i>Aplysinopsis reticulata</i> , Eponge, Australie <i>Smenospongia aurea</i> , Eponge, Jamaïque	<ul style="list-style-type: none"> <li>○ Antidépresseur : inhibiteur de la monoamine oxydase</li> </ul>
<b>A8</b>	<i>Dendrophyllia</i> sp., Corail dur, Philippines <i>Smenospongia aurea</i> , Eponge, Jamaïque	
<b>A9</b>	<i>Dendrophyllia</i> sp., Corail dur, Philippines	
<b>A10</b>	<i>Hyrtilis erecta</i> , Eponge, Japon	<ul style="list-style-type: none"> <li>○ Inhibiteur de l'oxyde nitrique synthase (nNOS)</li> </ul>
<b>A11</b>	<i>Smenospongia aurea</i> , Eponge, Jamaïque	<ul style="list-style-type: none"> <li>○ Modulateur des récepteurs de la sérotonine</li> </ul>



**Tableau XXVIII:** Origine et bioactivités des aplysinopsines. (Suite)  
(Bialonska D. et Zjawiony J.K., 2009)

<b>Aplysinopsine</b>	<b>Sources</b>	<b>Bioactivité</b>
<b>A12</b>	<i>Radianthus kuekenthali</i> , Anémone, Japon <i>Thorectandra</i> sp., Eponge, Indo-Pacifique <i>Tubastrea coccinea</i> , Corail dur, Hawaii	○ Impliqué dans la symbiose d'une anémone de mer et de son poisson clown
<b>A13</b>	<i>Radianthus kuekenthali</i> , Anémone, Japon <i>Thorectandra</i> sp., Eponge, Indo-Pacifique <i>Tubastrea coccinea</i> , Corail dur, Hawaii	○ Antimicrobien
<b>A14</b>	<i>Thorectandra</i> sp., Eponge, Indo-Pacifique	○ Antimicrobien
<b>A15</b>	<i>Thorectandra</i> sp., Eponge, Indo-Pacifique	○ Antimicrobien
<b>A16</b>	<i>Thorectandra</i> sp., Eponge, Indo-Pacifique	○ Antimicrobien
<b>A17</b>	<i>Thorecta</i> sp., Eponge, Australie <i>Tubastraea</i> sp., Corail dur, Philippines	
<b>A18</b>	<i>Astroides calycularis</i> , Corail dur, Méditerranée <i>Tubastraea</i> sp., Corail dur, Philippines	
<b>A19</b>	<i>Leptopsammia pruvoti</i> , Corail dur, France	
<b>A20</b>	<i>Leptopsammia pruvoti</i> , Corail dur, France <i>Smenospongia aurea</i> , Eponge, Caraïbes	
<b>A21</b>	<i>Astroides calycularis</i> , Corail dur, Méditerranée	
<b>A22</b>	<i>Astroides calycularis</i> , Corail dur, Méditerranée	
<b>A23</b>	<i>Aplysina</i> sp., Eponge, Japon	
<b>A24</b>	<i>Tubastraea faulkneri</i> , Corail dur, Australie	○ Antimicrobien
<b>A25</b>	<i>Tubastraea</i> sp., Corail dur, Japon	
<b>A26</b>	<i>Tubastraea</i> sp., Corail dur, Japon	
<b>A27</b>	<i>Tubastraea</i> sp., Corail dur, Japon	

**CONCLUSION GENERALE  
ET  
PERSPECTIVES**

## Conclusion générale et perspectives

Les travaux réalisés au cours de cette thèse et reportés dans ce manuscrit sont le fruit d'une collaboration entre spécialistes de différentes disciplines scientifiques : la chimie, la systématique des éponges et la microbiologie.

Le principal objectif de cette thèse, au caractère interdisciplinaire, concernait l'étude de 4 éponges issues de la zone Sud-Ouest de l'Océan Indien (Mayotte, Madagascar) : *Plakortis kenyensis*, *Theonella swinhoei*, *Haliclona fascigera* et *Fascaplysinopsis reticulata*.

Les travaux entrepris comprenaient :

- ▶ D'une part, l'étude chimique de ces éponges à savoir l'isolement, l'identification et la caractérisation de leurs métabolites secondaires ;
- ▶ Et d'autre part, la valorisation des molécules isolées dans les secteurs de la santé et de l'environnement *via* l'évaluation de leurs activités :
  - cytotoxique sur les lignées cancéreuses KB et du mélanome murin,
  - antipaludique,
  - antifouling, c'est à dire inhibitrice de la croissance et de l'adhésion de 5 souches de bactéries marines : *Roseobacter litoralis*, *Shewanella putrefaciens*, *Vibrio carchariae*, *Vibrio carchariae*, *Vibrio natrigens* et *Vibrio proteolyticus*.
  - inhibitrice du quorum sensing (QSI) de la bactérie bioluminescente *Vibrio harveyi* et de ses souches mutantes JAF 375, JMH 597, JMH 612.



L'étude chimique de l'éponge *Plakortis kenyensis* a conduit à l'isolement de deux peroxydes cycliques connus isolés d'éponges du genre *Plakortis* : le plakortolide E (**PK1**) et l'acide andavadoïque (**PK2**). Ces deux composés ont montré :

- *Une activité antipaludique.*

A l'image de nombreux autres peroxydes cycliques isolés des éponges du genre *Plakortis*, ceux-ci possèdent une activité inhibitrice remarquable de la croissance du parasite *Plasmodium falciparum* avec une  $CI_{50}$  ( $\mu\text{g/mL}$ ) de  $1,53 \pm 0,39$  pour le plakortolide E (**PK1**) et de  $1,67 \pm 0,36$  pour l'acide andavadoïque (**PK2**). **PK1** et **PK2** peuvent donc être considérés comme des agents antipaludiques potentiels.

- ***Une activité inhibitrice du quorum sensing de la bactérie marine bioluminescente *Vibrio harveyi* et de ses souches mutantes.***

Le plakortolide E (**PK1**) possède en effet une très bonne activité inhibitrice de la luminescence sur la souche sauvage de *Vibrio harveyi* (retard de 230 min) et sur la souche mutante JAF 375 (retard de 260 min). Sur les mutants JMH 597 et JMH 612, le retard observé de la luminescence est moindre, avec un temps de décalage inférieur à 200 min. Il est à noter par ailleurs, que le plakortolide E (**PK1**) présente également un effet bactériostatique sur la souche mutante JMH 597.

L'acide andavadoïque (**PK2**) quant à lui, possède une très bonne activité inhibitrice de la luminescence sur la souche sauvage de *Vibrio harveyi* (retard de 270 min) ainsi que sur les souches mutantes JAF 375 (retard de 270 min) et JMH 597 (retard de 200 min). Sur la souche mutante JMH 612, le retard observé de la luminescence est moindre avec un décalage inférieur à 200 min.



L'étude chimique de l'éponge *Theonella swinhoei* a conduit à l'isolement de son composé majoritaire, appartenant à la famille des macrocycles polyoxygénés : le swinholide A (**TS1**). Ce macrolide isolé à plusieurs reprises de l'éponge *Theonella swinhoei* est un marqueur chimique de cette espèce et est connu notamment pour son activité cytotoxique sur plusieurs lignées cancéreuses. Les travaux menés au cours de cette thèse, ont démontré pour la première fois que le swinholide A (**TS1**) présente aussi :

- ***Une activité antipaludique.***

Le swinholide A (**TS1**) montre en effet une concentration inhibitrice médiane (CI<sub>50</sub>, µg/mL) de la croissance du parasite *Plasmodium falciparum* de  $4,73 \pm 0,02$ .

- ***Une activité inhibitrice du quorum sensing de la bactérie marine bioluminescente *Vibrio harveyi* et de ses souches mutantes.***

Le swinholide A (**TS1**) présente une très bonne activité inhibitrice de la luminescence de la souche sauvage de *Vibrio harveyi* (retard de 260 min). Sur les mutants JAF 375, JMH 597 et JMH 612 en revanche, le retard de la luminescence observé est inférieur à 200 minutes. Au cours de ces tests, le swinholide A a révélé également une activité bactériostatique à 500 min sur le mutant 375.

- **Une activité antifouling.**

Le métabolite **TS1** a montré une activité antibactérienne sélective vis-à-vis des souches bactériennes marines *Roseobacter litoralis*, *Shewanella putrefaciens*, *Vibrio carchariae*, *Vibrio carchariae*, *Vibrio natrigens* et *Vibrio proteolyticus*. Ce métabolite inhibe en effet la croissance (CMI : 0,01µg/mL) de la bactérie *Vibrio natrigens*. Il est en revanche un bon activateur de la croissance et de l'adhésion des cinq autres souches bactériennes testées.



L'étude chimique de l'éponge *Haliclona fascigera* a conduit à l'isolement de son composé majoritaire : l'acide 2,5-époxydocosan-6-én-21-ynoïque (**HF1**). Il s'agit d'un acide gras nouveau, de structure originale avec la présence d'un oxacyclobutane et d'une fonction acétylénique terminale. Si les acides gras acétyléniques sont retrouvés dans de nombreuses éponges des genres *Petrosia*, *Xestospongia*, *Oceanapia*, *Stelletta* et *Pellina*, aucun d'entre eux en revanche, ne présente comme c'est le cas pour **HF1**, un oxacyclopropane dans sa structure. **HF1** n'a par ailleurs montré aucune activité biologique recherchée.



Enfin, l'étude chimique de l'éponge *Fascaplysinopsis reticulata* a permis l'isolement de 8 alcaloïdes indoliques dérivés d'un acide  $\alpha$ -aminé, le tryptophane :

- la tryptamine (**FR1**),
- la 8-oxo-tryptamine (**FR2**),
- la 6,6'-bis-(débromo)-gelliusine F (**FR3**),
- le mélange (*E/Z*)-6-bromo-2'-déméthyl-3'-*N*-méthyl-aplysinopsine (**FR4-FR5**),
- le 6-bromo-2'-déméthyl-3'-*N*-méthyl-1',8-dihydroaplysinopsine (**FR6**),
- le 5,6-dibromo-2'-déméthyl-3'-*N*-méthyl-1',8-dihydroaplysinopsine (**FR7**),
- le 5,6-dibromo-3'-déimino-2'-déméthyl-3'-oxo-1',8-dihydroaplysinopsine (**FR8**).

Cinq d'entre eux présentent la particularité d'être bromés (**FR4-FR5**, **FR6**, **FR7**, **FR8**) et cinq sont de structures nouvelles (**FR2**, **FR3**, **FR6**, **FR7**, **FR8**). Les alcaloïdes **FR4**, **FR5**, **FR6**, **FR7** et **FR8** sont plus précisément des dérivés de l'aplysinopsine, alcaloïde tricyclique isolé pour la première fois en 1977 d'une éponge du genre *Thorecta* (finalement reclassée dans le genre *Aplysinopsis*). On compte aujourd'hui un peu moins d'une trentaine d'analogues de l'aplysinopsine isolés d'éponges mais aussi de coraux durs (scléactiniaires),

d'anémones de mer et de nudibranches du Pacifique, d'Indonésie, des Caraïbes et de Méditerranée. Ces 8 alcaloïdes ont montré des activités biologiques intéressantes :

- ***Une activité antipaludique.***

Avec des  $CI_{50}$  inférieures à 15  $\mu\text{g/mL}$ , **FR2**, le mélange **FR4-FR5** et **FR7**, montrent une bonne activité antiplasmodium. Ils peuvent donc être considérés comme des agents antipaludiques potentiels.

- ***Une activité antifouling.***

- **FR1**, **FR7**, **FR8** et tout particulièrement **FR6** constituent des molécules à activité antifouling potentielle.
- **FR1** inhibe la croissance (CMI 1  $\mu\text{g/mL}$ ) de *Vibrio carchariae*.
- **FR6** inhibe la croissance (CMI 100  $\mu\text{g/mL}$ ) de *Shewanella putrefaciens*, la croissance (CMI 0,01  $\mu\text{g/mL}$ ) et l'adhésion (CMI 100  $\mu\text{g/mL}$ ) de *Vibrio natrigens* ainsi que l'adhésion (CMI 100  $\mu\text{g/mL}$ ) de *Vibrio carchariae*.
- **FR7** inhibe la croissance (CMI 1  $\mu\text{g/mL}$ ) de *Vibrio natrigens*.
- **FR8** inhibe la croissance (CMI 0,01  $\mu\text{g/mL}$ ) de *Vibrio natrigens* ainsi que la croissance (CMI 1  $\mu\text{g/mL}$ ) et l'adhésion (CMI 0,01  $\mu\text{g/mL}$ ) de *Roseobacter littoralis*.

Au regard des résultats obtenus au cours de nos travaux de thèse, plusieurs pistes d'étude, pour une réelle valorisation des molécules isolées, pourraient être examinées :

**Piste 1 : L'activité antipaludique.**

Il pourrait être envisagé l'étude de la relation structure-activité des peroxydes cycliques isolés du genre *Plakortis* dont le plakortolide E (**PK1**) et l'acide andavadoïque (**PK2**) qui constituent un réel espoir pour la recherche de molécules antipaludique.

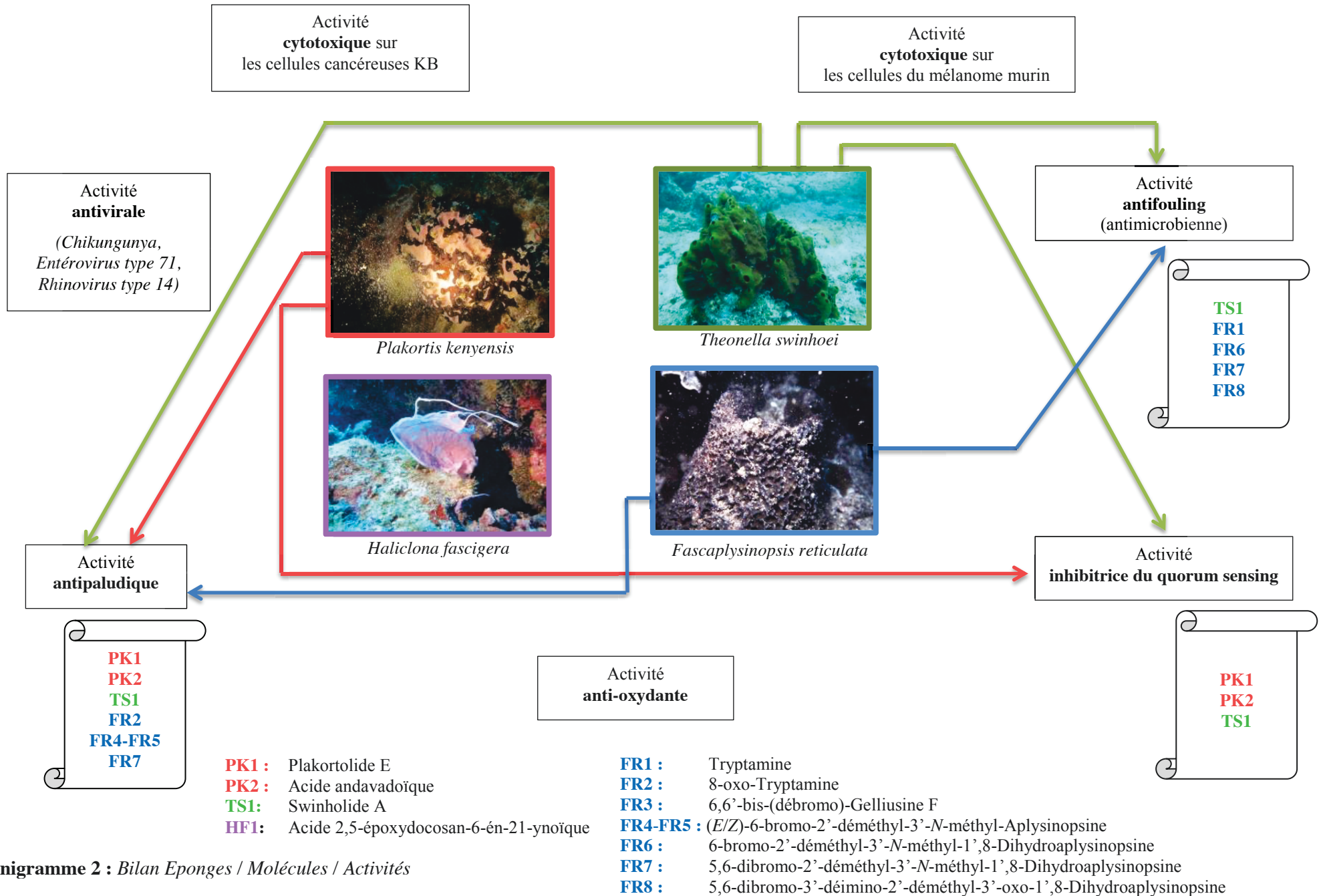
**Piste 2 : L'activité antifouling.**

Les biofilms bactériens représentent une des étapes pionnières dans l'établissement des salissures marines, suivie par la colonisation des algues et des organismes supérieurs, ou dans l'installation de maladies chroniques difficilement soignables. L'enjeu majeur, aujourd'hui, est d'empêcher l'établissement des biofilms en agissant

### *Conclusion générale et perspectives*

sur les primo-colonisateurs des surfaces. Ainsi, le plakortolide E (**PK1**), l'acide andavadoïque (**PK2**) et le swinholide A (**TS1**) présentant une activité QSI sur la souche bactérienne bioluminescente *Vibrio harveyi* et ses souches mutantes ainsi que les alcaloïdes isolés de *Fascaplysinopsis reticulata* présentant une activité antimicrobienne sur des souches de bactéries marines constituent de potentiels agents antifouling. Il s'agit à présent de confirmer et approfondir les premiers résultats obtenus en élargissant par exemple le spectre d'action des molécules antibactériennes aux bactéries à Gram-positif et aux micro-algues. Il serait intéressant de réaliser également des tests dans les conditions réelles du fouling. Par la suite, des études de formulation pourront être réalisées afin d'adapter les molécules dont l'activité antifouling est avérée, à une utilisation comme peinture et éventuellement cibler d'autres applications soit dans le domaine médical (instruments médicaux, de biomatériaux, cathéters, prothèses, implants) soit dans le domaine de l'agroalimentaire (fabrication de revêtements, de contenants et d'emballages).

Conclusion générale et perspectives



Organigramme 2 : Bilan Eponges / Molécules / Activités



# **PARTIE EXPERIMENTALE**

## **I. Procédures générales**

### **I.1 Les solvants et les réactifs**

#### **I.1.1 Les solvants**

Les extractions et les premiers fractionnements sur colonnes chromatographiques ouvertes, ont été réalisés au moyen de solvants (Fischer Scientific et Acros Organics) à 99% de pureté. Les séparations par CLHP ont été réalisées à l'aide de solvants de qualité CLHP ou 100% de pureté (SDS). L'utilisation d'eau milliQ a été préconisée pour les premiers fractionnements et ceux par CLHP.

#### **I.1.2 Les réactifs**

- Acide acétique (pour CLHP) : Sigma Aldrich
- Acide acétique glacial : Fisher Scientific
- Acide formique : Sigma Aldrich
- Acide sulfurique concentré : Fisher Scientific
- Acide tartrique : Acros Organics
- Aldéhyde anisique : Acros Organics
- Cholestérol : Janssen Chimica
- Iodure de potassium : Sigma Aldrich
- Vanilline : Sigma Aldrich

### **I.2 Les techniques d'extraction des éponges**

#### **I.2.1 La lyophilisation**

La lyophilisation des éponges avant extraction a été réalisée au moyen de deux lyophilisateurs :

- ▶ Lyophilisateur Cosmos -80°C CRYOTEC
- ▶ Lyophilisateur Crios -80°C CRYOTEC

### I.2.2 L'extraction accélérée par solvant

L'extraction accélérée par solvant des éponges lyophilisées a été réalisée au moyen d'un extracteur automatisé Dionex ASE 300.

## I.3 Les techniques chromatographiques

### I.3.1 Chromatographie sur couche Mince (CCM)

Les CCM analytiques ont été effectuées sur plaque de gel de silice (SI60-F<sub>254</sub>, Merck) de 0,2 mm d'épaisseur. Différents mélanges d'éluant ont été utilisés pour la migration des plaques CCM :

- Isohexane/AcOEt 20:80 (v/v)
- Isohexane/AcOEt 80:20 (v/v)
- DCM/MeOH 90:10 (v/v)
- DCM/MeOH 95:5 (v/v)

Les plaques ont été révélées sous UV ( $\lambda = 254$  et  $365$  nm), puis par pulvérisation de différents réactifs : vanilline sulfurique, anisaldéhyde et Dragendorff, préparés selon les modes opératoires suivants (Tableau XXIX).

**Tableau XXIX:** Révélateurs utilisés pour les CCM.

Réactifs	Préparation/Application	Substances Détectées
Anisaldéhyde	Mélanger dans l'ordre 0,5 mL d'aldéhyde anisique avec 10 mL d'acide acétique (CH <sub>3</sub> COOH) glacial, 85 mL de méthanol et 5 mL d'acide sulfurique (H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> ) conc. Pulvériser, puis révéler en chauffant.	Réactif polyvalent
Vanilline sulfurique	2 g de vanilline sont ajoutés à 98 mL d'éthanol et 5 mL d'acide sulfurique concentré. C'est un réactif polyvalent. Révéler en chauffant (100°C pendant 5-10 min.)	Réactif polyvalent
Dragendorff	<b>Solution A :</b> Dissoudre 0,85 g de nitrate basique de bismuth, 10g d'acide tartrique dans 40 mL d'eau. <b>Solution B :</b> Dissoudre 16 g d'iodure de potassium (KI) dans 40 mL d'eau. Au moment de l'emploi, mélanger 5 mL de solution A + 5 mL de solution B + 100 mL d'eau + 20 g d'acide tartrique. Révéler par pulvérisation (Vis : orange)	Alcaloïdes

### **I.3.2 Chromatographie liquide sur Colonnes Ouvertes (CCO)**

Les CCO ont été réalisées dans des colonnes en verre de diamètre interne 4,5 cm ou 2,5 cm en utilisant soit de la silice (Macherey-Nagel MN Kieselgel 60, 70-230 Mesh) soit de la Sephadex® LH20 (25-100 µm, Sigma Aldrich).

### **I.3.3 Chromatographie Liquide à Moyenne Pression (CLMP)**

Les séparations par CLMP ont été effectuées au moyen d'un système Sepacore® (Buchi) muni d'un collecteur de fractions C-660, d'un programmeur de pompe C-615 et de deux modules de pompes C-605 en utilisant une colonne de dimension 460\*36 mm, remplie de gel de silice (Macherey-Nagel MN Kieselgel 60, 70-230 Mesh).

### **I.3.4 Chromatographie Liquide à Haute Performance (CLHP)**

Les CLHP *analytiques* ont été réalisées sur trois systèmes différents :

- ▶ Une chaîne analytique Alliance Waters® 2695, pilotée par le logiciel Empower™ 2, couplée en série à (1) un détecteur UV à barrette de photodiodes PAD (190-600 nm, Waters 2998), (2) un détecteur évaporatif à diffusion de lumière DEDL (Waters 2420), et (3) un spectromètre de masse SM (Waters Micromass ZQ 2000).
- ▶ Une chaîne analytique Dionex Ultimate 3000 (Thermo scientific), pilotée par le logiciel Chroméléon, couplée en série à (1) un détecteur UV à barrette de diodes DAD (190-600 nm) (Thermo scientific), et (2) un détecteur d'aérosols chargés Corona équipé d'un générateur de diazote de type Alliance (Thermo scientific).
- ▶ Une chaîne analytique Agilent 1100 series, pilotée par le logiciel Chemstation, couplée en série à (1) un détecteur UV à barrette de photodiodes PAD (190-600 nm) (Serie Agilent 1100 G1315B) et (2) un spectromètre de masse SM (Serie Agilent 1100 G1956A) équipé d'un générateur d'azote de type Claino.

Les colonnes analytiques utilisées ont été les suivantes :

- La colonne Waters SunFire Shield RP 18 (5 µm), 4,6\*150 mm.
- La colonne Atlantis T3 RP 18 (5 µm), 4,6\*150 mm.

Les CLHP *semi-préparatives* et *préparatives* ont été réalisées sur :

- ▶ Le système manuel équipé d'une pompe Waters 600, d'un détecteur UV Waters 2487, d'un système d'injection rhéodyne ® et piloté par le logiciel Masslynx.

Les colonnes préparatives et semi-préparatives utilisées ont été les suivantes :

- La colonne Waters Sunfire Shield RP 18 (5 µm) 10\*150 mm
- La colonne Waters Sunfire Shield RP 18 (5 µm) 15\*120 mm

## **I.4 Analyses physiques et spectrales des composés**

### **I.4.1 Le pouvoir rotatoire**

Les pouvoirs rotatoires  $[\alpha]_D$  ont été mesurés à l'aide d'un polarimètre Anton Paar MCP 300. Les expériences ont été réalisées avec une cuve de 300 µL, aux températures, concentrations et solvants indiqués.

### **I.4.2 La spectroscopie infrarouge (IR)**

Les spectres d'absorption IR ont été mesurés sur un spectromètre Perkin Elmer spectrum 100 FT-IR.

### **I.4.3 La spectroscopie de masse haute résolution (SMHR)**

Les spectres de masse haute résolution en Ionisation Electrospray (mode positif ESI<sup>+</sup> ou mode négatif ESI<sup>-</sup>) ont été réalisés sur un spectromètre de masse ESI-TOF (LCT Premier XE, Waters). Les échantillons ont été solubilisés dans du MeOH ou de l'ACN selon leur solubilité, et injectés dans l'appareil de masse *via* le système Waters Acquity UPLC, équipé d'une colonne Waters BEH C18 (1,7 µm), 2,1\*50 mm. Le débit de la phase mobile (H<sub>2</sub>O/ACN, 95:5→0:100 pendant 7min) était de 0,3 mL.min<sup>-1</sup>.

#### **I.4.4 La Résonance Magnétique Nucléaire (RMN)**

Les spectres RMN proton ( $^1\text{H}$ ) et carbone ( $^{13}\text{C}$ ) ont été réalisés sur les appareillages Bruker Ultrashield Avance 300 MHz, 500 MHz et 600 MHz. Les déplacements chimiques ( $\delta$ ), exprimés en partie par million (ppm) ont été référencés sur les pics de solvants :  $\text{CD}_3\text{OD}$   $\delta_{\text{H}}$  3,31 et  $\delta_{\text{C}}$  49,15,  $\text{CDCl}_3$   $\delta_{\text{H}}$  7,27 et  $\delta_{\text{C}}$  77,00. Les constantes de couplages  $J$  sont exprimées en Hertz. L'attribution des signaux se fait comme suit :  $s$  (singulet),  $d$  (doublet),  $t$  (triplet),  $q$  (quadruplet),  $qt$  (quintuplet),  $m$  (multiplet),  $dd$  (doublet de doublet),  $ddd$  (doublet de doublet de doublet),  $br$  (signal large) L'attribution des signaux des protons et des carbones a été effectuée à partir des expériences 1D ( $^1\text{H}$ ,  $^{13}\text{C}$  et DEPT-135), associées aux expériences 2D ( $^1\text{H}$ - $^1\text{H}$  COSY,  $^1\text{H}$ - $^{13}\text{C}$  HSQC,  $^1\text{H}$ - $^{13}\text{C}$  HMBC), avec l'utilisation du logiciel NMR Notebook.

## **II. Etude chimique des éponges**

### **II.1 Collecte**

A l'exception des éponges *Theonella* sp. et *Plakortis kenyensis* collectées en Décembre 2011 dans le Sud-Ouest de Madagascar aux lieux-dits Baie des Assassins et Dos de la Baleine, toutes les éponges étudiées dans le cadre de cette thèse proviennent de la collecte du Mai 2013, réalisée dans le Sud-Ouest de Mayotte. Après la collecte, les éponges étudiées (Annexe 1) ont été étiquetées et conservées au congélateur (- 20°C) jusqu'à leur extraction.

### **II.2 Extraction**

#### **II.2.1 Extraction par macération à froid**

Les éponges préalablement décongelées, sont découpées en morceaux de 1 cm \* 1 cm environ ; après congélation à -80°C, les morceaux sont lyophilisés, pesés, et placés dans un mélange MeOH/DCM (1:1 v/v), puis AcOEt. L'ensemble est laissé à macérer à température ambiante pendant 2 × 12 heures pour le mélange MeOH/DCM et 1 × 12 heures pour l'AcOEt.

Après filtration par gravité sur papier filtre, les différents solvants sont évaporés sous vide. Les extraits bruts obtenus sont alors pesés et conservés au froid.

### **II.2.2 Extraction accélérée par solvant (ASE)**

Les éponges préalablement décongelées, sont découpées en morceaux de 1 cm \* 1 cm environ ; après congélation à -80°C, les morceaux sont lyophilisés, pesés, et placés dans les cellules d'ASE de volume 34 mL. Trois extractions ont été réalisées selon les conditions opératoires données dans le tableau XXX :

- ▶ Une première extraction au moyen de 85 mL d'eau afin d'éliminer les sels contenus dans l'éponge.
- ▶ Une deuxième et une troisième extraction au moyen d'un mélange DCM/MeOH (50:50 v/v). Entre ces deux extractions la cellule est retournée.

Les phases organiques de la deuxième et troisième extraction sont ensuite réunies, filtrées sur papier filtre (Whatman), puis évaporées sous pression réduite. L'extrait « sec » est repris dans du DCM, puis dans du MeOH. L'ensemble est centrifugé. Le surnageant est prélevé et évaporé sous pression réduite. L'extrait brut obtenu est alors pesé et conservé au froid.

**Tableau XXX:** *Conditions d'utilisation de l'ASE.*

<b>Paramètres ASE</b>	
Température	45°C
Nombre de cycle	5
Temps de pause	5 minutes/cycle
Flush Volume	100%
Temps de purge	120 sec.
Pression moyenne	100 bar

### **II.2.3 Bilan des extractions des invertébrés marins étudiées**

Le bilan des extractions réalisées sur l'ensemble des invertébrés marins est donné dans l'annexe 1.

## II.3 Réalisation des signatures chimiques

Chaque extrait brut d'éponges a été soumis à :

- ▶ Une analyse RMN  $^1\text{H}$  réalisée dans  $\text{CDCl}_3$  ou dans  $\text{CD}_3\text{OD}$ , et enregistrée sur un spectromètre Bruker Ultrashield Avance 300 MHz.
- ▶ Une analyse CLHP réalisée dans les conditions suivantes :

<b>Colonne</b>	: Waters SunFire Shield RP 18 (5 $\mu\text{m}$ ), 4,6*150 mm. Atlantis T3 RP 18 (5 $\mu\text{m}$ ), 4,6*150 mm.
<b>Eluant</b>	: $\text{H}_2\text{O}$ + 0,1% $\text{HCOOH}$ / $\text{ACN}$ + 0,1% AF
<b>Gradient</b>	: 98:2 (5 min) ; 98:2 $\rightarrow$ 0/100 (35 min)
<b>Débit</b>	: 1 $\text{mL}\cdot\text{min}^{-1}$
<b>Détection</b>	: UV PAD/DEDL/SM

## II.4 Fractionnement, isolement, purification des différentes éponges

### II.4.1 Cas de l'éponge *Plakortis kenyensis*

Les étapes de fractionnement 1 à 5 présentées ci-après ont fait l'objet d'un suivi par :

- ▶ CCM de silice, éluées avec un mélange iso-hexane / acétate d'éthyle 80:20 et 20:80 (V/V). Les plaques ont été révélées aux UV254, avant pulvérisation des révélateurs : anisaldéhyde et Dragendorff.
- ▶ CLHP DAD/Corona/SM analytique réalisée selon les conditions suivantes :

<b>Colonne</b>	: Atlantis T3 RP 18 (5 $\mu\text{m}$ ), 4,6*150 mm
<b>Eluant</b>	: $\text{H}_2\text{O}$ + 0,1% $\text{HCOOH}$ / $\text{ACN}$ + 0,1% AF
<b>Gradient</b>	: 98:2 (5 min) ; 98:2 $\rightarrow$ 0/100 (35 min)
<b>Débit</b>	: 1 $\text{mL}\cdot\text{min}^{-1}$
<b>Détection</b>	: UV DAD/Corona/SM

### ❖ Fractionnement 1

L'extrait brut de *Plakortis kenyensis* (950,0 mg) obtenu par macération au moyen du mélange de solvants DCM/MeOH a été fractionné par chromatographie sur colonne ouverte de Sephadex  $^{\text{®}}$  LH20, selon les conditions opératoires suivantes :

<b>Colonne</b>	: L = 50 cm ; d.i. = 4,5 cm
<b>Phase stationnaire</b>	: Sephadex LH20
<b>Volume des fractions</b>	: 25 mL
<b>Gradient d'élution</b>	: MeOH/DCM 100:0 $\rightarrow$ 50:50



## *Partie expérimentale*

Cela a permis de récupérer 6 fractions : **F1** (300,0 mg), **F2** (470,0 mg), **F3** (40,0 mg), **F4** (32,0 mg), **F5** (30,0 mg) et **F6** (5,0 mg).

### ❖ Fractionnement 2

En raison de leurs profils CCM et CLHP identiques, les fractions **F2**, **F3** et **F4** ont été réunies en une seule fraction **F234** (542,0 mg) et soumises à une filtration sur gel de Sephadex LH20 selon les conditions suivantes :

<b>Colonne</b>	: L = 50 cm ; d.i. = 4,5 cm
<b>Phase stationnaire</b>	: Sephadex LH20
<b>Volume des fractions</b>	: 25 mL
<b>Gradient d'élution</b>	: MeOH/DCM 100:0 → 50:50

Ceci a permis l'obtention de 6 fractions : **F234-1** (1,0 mg), **F234-2** (90,0 mg), **F234-3** (52,0 mg), **F234-4** (376,0 mg), **F234-5** (10,0 mg) et **F234-6** (7,0 mg).

### ❖ Fractionnement 3

En raison de leurs profils CCM et CLHP identiques, les fractions **F234-3**, et **F234-4** ont été réunies en une seule fraction **F234-34** (428,0 mg) et soumises à une filtration sur gel de Sephadex LH20 selon les conditions suivantes :

<b>Colonne</b>	: L = 50 cm ; d.i. = 2,5 cm
<b>Phase stationnaire</b>	: Sephadex LH20
<b>Volume des fractions</b>	: 25 mL
<b>Gradient d'élution</b>	: MeOH/DCM 100:0 → 50:50

Ceci a permis l'obtention de 6 fractions : **F234-34-1** (36,0 mg), **F234-34-2** (334,0 mg), **F234-34-3** (30,0 mg), **F234-34-4** (9,0 mg), **F234-34-5** (7,0 mg) et **F234-34-6** (2,0 mg).

### ❖ Fractionnement 4

La fraction **F234-34-2** (334,0 mg), riche en **PK1** et **PK2** a été soumise au fractionnement par Chromatographie Liquide Moyenne Pression (**CLMP**) selon les conditions suivantes :

<b>Colonne</b>	: L = 46 cm ; d.i. = 3,6 cm
<b>Phase stationnaire</b>	: Gel de silice
<b>Eluant</b>	: Isohexane/AcOEt

## Partie expérimentale

**Volume des fractions** : 18 mL  
**Gradient d'éluion** : 80:20 (5 min.) ; 80:20 → 0:100 (95 min.)  
**Débit** : 10 mL/min.

Ce fractionnement a permis l'obtention de 17 fractions : **F234-34-2a** (50,0 mg), **F234-34-2b** (5,0 mg), **F234-34-2c** (11,0 mg), **F234-34-2d** (2,0 mg), **F234-34-2e** (3,0 mg), **F234-34-2f** (23,0 mg), **F234-34-2g** (1,0 mg), **F234-34-2h** (4,0 mg), **F234-34-2i** (10,0 mg), 1 **F234-34-2j** (154,0 mg), **F234-34-2k** (5,0 mg), **F234-34-2l** (1,0 mg), **F234-34-2m** (2,0 mg), **F234-34-2n** (26,0 mg), **F234-34-2o** (6,0 mg), **F234-34-2p** (2,0 mg), **F234-34-2q** (3,0 mg).

### ❖ Fractionnement 5

Les fractions **F234-34-2a** (50 mg) et **F234-34-2j** (154,0 mg) ont permis l'obtention des deux composés majoritaires purs : le plakortolide E (**PK1**, 3,2 mg) et l'acide andavadoïque (**PK2**, 4,0 mg) respectivement, après purification par CLHP analytique selon les conditions suivantes :

**Colonne** : Atlantis T3 RP 18 (5 µm), 4,6\*150 mm  
**Eluant** : H<sub>2</sub>O + 0,1% HCOOH / ACN + 0,1% AF  
**Gradient** : 65:35 (5 min) ; 65:35 → 0:100 (60 min)  
**Débit** : 1 mL.min<sup>-1</sup>  
**Détection** : UV (210 nm)

### II.4.2 Cas de l'éponge *Theonella swinhoei*

Les étapes de fractionnement 1, 3, 4, 5 présentées ci-après ont fait l'objet d'un suivi par :

► CCM de silice, éluées avec un mélange iso-hexane / acétate d'éthyle 80:20 et 20:80 (V/V).  
Les plaques ont été révélées aux UV254, avant pulvérisation des révélateurs : anisaldéhyde et Dragendorff.

► CLHP UV DAD/Corona/SM réalisée selon les conditions suivantes :

**Colonne** : Atlantis T3 RP 18 (5 µm), 4,6\*150 mm  
**Eluant** : H<sub>2</sub>O + 0,1% HCOOH / ACN + 0,1% AF  
**Gradient** : 98:2 (5 min) ; 98:2 → 0/100 (35 min)  
**Débit** : 1 mL.min<sup>-1</sup>  
**Détection** : UV DAD/Corona/SM

## *Partie expérimentale*

L'étape de fractionnement 2 présentée ci-après a fait l'objet d'un suivi par :

► CLHP UV PAD/DEDL/SM réalisée selon les conditions suivantes :

<b>Colonne</b>	: Atlantis T3 RP 18 (5 µm), 4,6*150 mm
<b>Eluant</b>	: H <sub>2</sub> O + 0,1% HCOOH / ACN + 0,1% AF
<b>Gradient</b>	: 98:2 (5 min) ; 98:2 → 0/100 (35 min)
<b>Débit</b>	: 1 mL.min <sup>-1</sup>
<b>Détection</b>	: UV PAD/DEDL/SM

### ❖ Fractionnement 1

L'extrait brut de *Theonella swinhoei* (970,0 mg) obtenu par macération au moyen du mélange de solvants DCM/MeOH, a été fractionné par chromatographie sur colonne ouverte de Sephadex ® LH20, selon les conditions opératoires suivantes :

<b>Colonne</b>	: L = 50 cm ; d.i. = 4,5 cm
<b>Phase stationnaire</b>	: Sephadex LH20
<b>Volume des fractions</b>	: 25 mL
<b>Gradient d'élution</b>	: MeOH/DCM 100:0 → 50:50

Cela a permis de récupérer 6 fractions : **F1** (20,0 mg), **F2** (400,0 mg), **F3** (200,0 mg), **F4** (206,0 mg), **F5** (8,0 mg) et **F6** (12,0 mg).

### ❖ Fractionnement 2

En raison de leurs profils CCM et CLHP identiques, les fractions **F2**, **F3** et **F4** ont été réunies en une seule fraction **F234** (806,0 mg) et soumises à une filtration sur gel de Sephadex LH20 selon les conditions suivantes :

<b>Colonne</b>	: L = 50 cm ; d.i. = 4,5 cm
<b>Phase stationnaire</b>	: Sephadex LH20
<b>Volume des fractions</b>	: 25 mL
<b>Gradient d'élution</b>	: MeOH/DCM 100:0 → 50:50

Ceci a permis l'obtention de 6 fractions : **F234-1** (10,0 mg), **F234-2** (43,0 mg), **F234-3** (260,0 mg), **F234-4** (95,0 mg), **F234-5** (174,0 mg) et **F234-6** (36,0 mg).

### ❖ Fractionnement 3

En raison de leurs profils CCM et CLHP identiques, les fractions **F234-4**, et **F234-5** ont été réunies en une seule fraction **F234-45** (269,0 mg) et soumises à une filtration sur gel de Sephadex LH20 selon les conditions suivantes :

<b>Colonne</b>	: L = 50 cm ; d.i. = 2,5 cm
<b>Phase stationnaire</b>	: Sephadex LH20
<b>Volume des fractions</b>	: 25 mL
<b>Gradient d'élution</b>	: MeOH/DCM 100:0 → 60:40

Ceci a permis l'obtention de 4 fractions : **F234-45-1** (2,0 mg), **F234-45-2** (30,0 mg), **F234-45-3** (20,0 mg), **F234-45-4** (146,0 mg).

### ❖ Fractionnement 4

La fraction **F234-45-4** (146,0 mg), riche en **TS1** a été soumise au fractionnement par **CLMP** selon les conditions suivantes :

<b>Colonne</b>	: L = 46 cm ; d.i. = 3,6 cm
<b>Phase stationnaire</b>	: Gel de silice
<b>Eluant</b>	: Isohexane/AcOEt
<b>Volume des fractions</b>	: 18 mL
<b>Gradient d'élution</b>	: 80:20 (5 min.) ; 80:20 → 0:100 (95 min.)
<b>Débit</b>	: 10 mL/min.

Ce fractionnement a permis l'obtention de 17 fractions : **F234-45-4a** (1,0 mg), **F234-45-4b** (31,0 mg), **F234-45-4c** (1,0 mg), **F234-45-4d** (2,0 mg), **F234-45-4e** (3,0 mg), **F234-45-4f** (4,0 mg), **F234-45-4g** (1,0 mg), **F234-45-4h** (4,0 mg), **F234-45-4i** (10,0 mg), 1 **F234-45-4j** (5,0 mg), **F234-45-4k** (5,0 mg), **F234-45-4l** (12,0 mg), **F234-45-4m** (5,0 mg), **F234-45-4n** (5,0 mg), **F234-45-4o** (6,0 mg), **F234-45-4p** (2,0 mg), **F234-45-4q** (4,0 mg), **F234-45-4r** (1,0 mg), **F234-45-4s** (11,0 mg), **F234-45-4t** (4,0 mg).

### ❖ Fractionnement 5

La fraction **F234-45-4b** (31,0 mg) a permis l'obtention du composé majoritaire connu : le swinholide A (**TS1**, 5 mg), après purification par CLHP analytique selon les conditions suivantes :

<b>Colonne</b>	: Atlantis T3 RP 18 (5 µm), 4,6*150 mm
<b>Eluant</b>	: H <sub>2</sub> O + 0,1% HCOOH / ACN + 0,1% AF

**Gradient** : 65:35 (5 min) ; 65:35 → 0:100 (60 min)  
**Débit** : 1 mL.min<sup>-1</sup>  
**Détection** : UV (280 nm)

### II.4.3 Cas de l'éponge *Haliclona fascigera*

#### ❖ Fractionnement 1

L'extrait brut d'*Haliclona fascigera* (440,0 mg) obtenu par ASE au moyen du mélange de solvants DCM/MeOH, a été fractionné par chromatographie sur colonne ouverte de RP-18, selon les conditions opératoires suivantes :

**Colonne** : L = 10 cm ; d.i. = 15 cm  
**Phase stationnaire** : RP-18  
**Volume des fractions** : 28 mL  
**Gradient d'élution** : Eau/MeOH/DCM 100:0:0 ; 75:25:0 ; 50:50:0 ; 25:75:0 ; 0:100:0 ; 0:75:25 ; 0:50:50 ; 0:25:75 ; 0:0:100.

Cela a permis de récupérer 9 fractions : **F1** (4,1 mg), **F2** (28,0 mg), **F3** (10,7 mg), **F4** (4,2 mg), **F5** (8,8 mg), **F6** (22,6 mg), **F7** (285,7 mg), **F8** (83,3 mg), **F9** (20,5 mg).

Un contrôle des fractions par CLHP-DEDL-PAD-SM a été effectué selon les conditions suivantes :

**Colonne** : Waters SunFire Shield RP 18 (5 µm), 4,6\*150 mm  
**Eluant** : H<sub>2</sub>O + 0,1% HCOOH / ACN + 0,1% AF  
**Gradient** : 98:2 (5 min) ; 98:2 → 0/100 (40 min)  
**Débit** : 1 mL.min<sup>-1</sup>  
**Détection** : DEDL/PAD/SM

#### ❖ Fractionnement 2

Les fractions **F6**, **F7**, **F8**, riches en **HF1**, ont été rassemblées en une fraction **F678** (391,6 mg), puis soumises à un fractionnement par CLHP préparative selon les conditions suivantes :

**Colonne** : Waters SunFire Shield RP 18 (5 µm), 10\*150 mm  
**Eluant** : H<sub>2</sub>O + 0,1% HCOOH / ACN + 0,1% AF  
**Gradient** : 90:10 (5 min) ; 90:10 → 0/100 (20 min)  
**Débit** : 10 mL.min<sup>-1</sup>  
**Détection** : UV (201 nm)

## Partie expérimentale

Ce fractionnement a permis l'obtention du composé **HF1** (6,4 mg), dont la pureté a été contrôlée en CLHP analytique selon les conditions suivantes :

<b>Colonne</b>	: Waters SunFire Shield RP 18 (5 µm), 4,6*150 mm
<b>Eluant</b>	: H <sub>2</sub> O + 0,1% HCOOH / ACN + 0,1% AF
<b>Gradient</b>	: 98:2 (5 min) ; 98:2 → 0/100 (40 min)
<b>Débit</b>	: 1 mL.min <sup>-1</sup>
<b>Détection</b>	: DEDL/PAD/SM

### II.4.4 Cas de l'éponge *Fascaplysinopsis reticulata*

Les étapes de fractionnement 1 à 7 présentées ci-après ont fait l'objet d'un suivi par :

► CLHP PAD/DEDL/SM réalisée selon les conditions suivantes :

<b>Colonne</b>	: Waters SunFire Shield RP 18 (5 µm), 4,6*150 mm
<b>Eluant</b>	: H <sub>2</sub> O + 0,1% HCOOH / ACN + 0,1% AF
<b>Gradient</b>	: 98:2 (5 min) ; 98:2 → 0/100 (40 min)
<b>Débit</b>	: 1 mL.min <sup>-1</sup>
<b>Détection</b>	: PAD/DEDL/SM

#### ❖ Fractionnement 1

L'extrait brut de *Fascaplysinopsis reticulata* (2,91 g) obtenu par ASE au moyen du mélange de solvants DCM/MeOH, a été fractionné par chromatographie sur colonne ouverte de RP-18, selon les conditions opératoires suivantes :

<b>Colonne</b>	: L = 10 cm ; d.i. = 15 cm
<b>Phase stationnaire</b>	: RP-18
<b>Volume des fractions</b>	: 30 mL
<b>Gradient d'élution</b>	: Eau/MeOH/DCM 100:0:0 ; 90:10:0 ; 80:20:0 ; 70:30:0 ; 60:40:0 ; 50:50:0 ; 25:75:0 ; 0:100:0 ; 0:75:25 ; 0:50:50 ; 0:25:75 ; 0:0:100.

Cela a permis de récupérer 12 fractions : **F1** (103,1 mg), **F2** (200,8 mg), **F3** (330,3 mg), **F4** (355,4 mg), **F5** (99,1 mg), **F6** (51,1 mg), **F7** (266,8 mg), **F8** (59,4 mg), **F9** (163,0 mg), **F10** (159,7 mg), **F11** (87,5 mg), **F12** (10,8 mg).

#### ❖ Fractionnement 2

La fraction **F2** a permis l'obtention des composés **FR1** (5,0 mg) et **FR3** (0,6 mg) purs après un fractionnement par CLHP préparative selon les conditions suivantes :

## *Partie expérimentale*

**Colonne** : Waters SunFire Shield RP 18 (5  $\mu$ m), 10\*150 mm  
**Eluant** : H<sub>2</sub>O + 0,1% HCOOH / ACN + 0,1% AF  
**Gradient** : 90:10 (5 min) ; 90:10  $\rightarrow$  0/100 (20 min)  
**Débit** : 10 mL.min<sup>-1</sup>  
**Détection** : UV (280 nm, 254 nm, 210 nm)

### ❖ Fractionnement 3

La fraction **F3** a permis l'obtention des composés **FR1** (3,0 mg) et **FR3** (2,4 mg) purs après un fractionnement par CLHP préparative selon les conditions suivantes :

**Colonne** : Waters SunFire Shield RP 18 (5  $\mu$ m), 10\*150 mm  
**Eluant** : H<sub>2</sub>O + 0,1% HCOOH / ACN + 0,1% AF  
**Gradient** : 98:2 (5 min) ; 98:2  $\rightarrow$  0/100 (45 min)  
**Débit** : 10 mL.min<sup>-1</sup>  
**Détection** : UV (280 nm, 254 nm, 210 nm)

### ❖ Fractionnement 4

La fraction **F4** a permis l'obtention des composés **FR1** (3,0 mg), **FR4-FR5** (3,0 mg) et **FR6** (2,0 mg) purs après un fractionnement par CLHP préparative selon les conditions suivantes :

**Colonne** : Waters SunFire Shield RP 18 (5  $\mu$ m), 10\*150 mm  
**Eluant** : H<sub>2</sub>O + 0,1% HCOOH / ACN + 0,1% AF  
**Gradient** : 98:2 (5 min) ; 98:2  $\rightarrow$  0/100 (45 min)  
**Débit** : 10 mL.min<sup>-1</sup>  
**Détection** : UV (280 nm, 254 nm, 210 nm)

### ❖ Fractionnement 5

La fraction **F5** a permis l'obtention des composés **FR1** (1,6 mg), **FR2** (0,8 mg), **FR6** (4,4 mg) et **FR8** (1,0 mg) purs après un fractionnement par CLHP semi-préparative selon les conditions suivantes :

**Colonne** : Waters SunFire Shield RP 18 (5  $\mu$ m), 15\*120 mm  
**Eluant** : H<sub>2</sub>O + 0,1% HCOOH / ACN + 0,1% AF  
**Gradient** : 90:10 (5 min) ; 90:10  $\rightarrow$  0/100 (20 min)  
**Débit** : 4,5 mL.min<sup>-1</sup>  
**Détection** : UV (280 nm, 254 nm, 210 nm)

❖ **Fractionnement 6**

La fraction **F6** a permis l'obtention des composés **FR1** (1,6 mg), **FR2** (0,5 mg), **FR4-FR5** (10,0 mg) et **FR7** (4,0 mg) purs après un fractionnement par CLHP semi-préparative selon les conditions suivantes :

**Colonne** : Waters SunFire Shield RP 18 (5 µm), 15\*120 mm  
**Eluant** : H<sub>2</sub>O + 0,1% HCOOH / ACN + 0,1% AF  
**Gradient** : 98:2 (5 min) ; 98:2 → 0/100 (45 min)  
**Débit** : 4,5 mL.min<sup>-1</sup>  
**Détection** : UV (280 nm, 254 nm, 210 nm)

❖ **Fractionnement 7**

La fraction **F7** a permis l'obtention des composés **FR4-FR5** (2,0 mg) purs après un fractionnement par CLHP préparative selon les conditions suivantes :

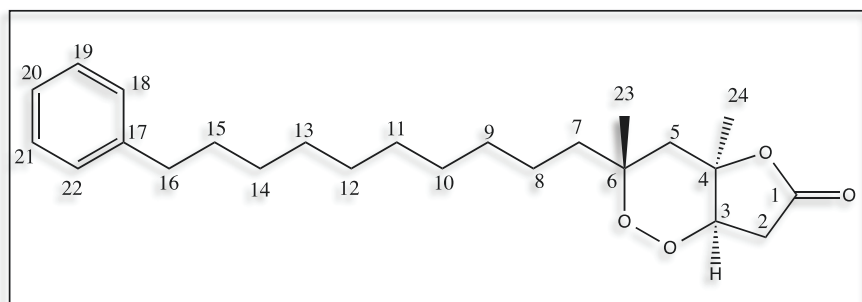
**Colonne** : Waters SunFire Shield RP 18 (5 µm), 10\*150 mm  
**Eluant** : H<sub>2</sub>O + 0,1% HCOOH / ACN + 0,1% AF  
**Gradient** : 98:2 (5 min) ; 98:2 → 0/100 (45 min)  
**Débit** : 10 mL.min<sup>-1</sup>  
**Détection** : UV (280 nm, 254 nm, 210 nm)



### III. Caractéristiques physiques et spectrales des produits isolés

#### III.1 Cas de l'éponge *Plakortis kenyensis*

##### ❖ Plakortolide E (PK1)



**Aspect :** Pâte brune

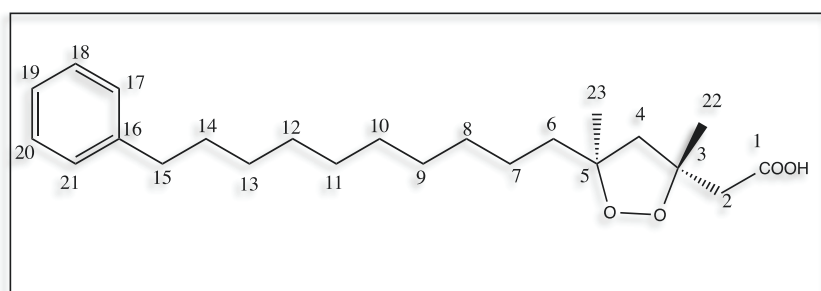
**Formule brute :** C<sub>24</sub>H<sub>36</sub>O<sub>4</sub>

**SMHR (ESI<sup>+</sup>) :** *m/z* 388,2611 (valeur calculée pour C<sub>24</sub>H<sub>36</sub>O<sub>4</sub> : *m/z* 388,5412)

**[α]<sub>D</sub><sup>25</sup> :** +9,97 (c 0,5 mg/100 mL, DCM)

**RMN <sup>1</sup>H (300 MHz, CDCl<sub>3</sub>), δ ppm (m, *J* en Hz) :** 2,70-2,91 (H2, H2', dd, 8,7, 15,6), 4,44 (H3, dd, 8,5, 12,3), 1,71-2,17 (H5, H5', dd, 8,6, 14,3), 1,25-1,50 (H7, H7', br m), 1,25 (H8-H14, br), 1,58 (H15, m), 2,60 (H16, t, 7,8), 7,20 (H18, H20, H22, m), 7,25 (H19, H21, m)

##### ❖ Acide andavadoïque (PK2)



**Aspect :** huile jaune pâle

**Formule brute :** C<sub>23</sub>H<sub>36</sub>O<sub>4</sub>

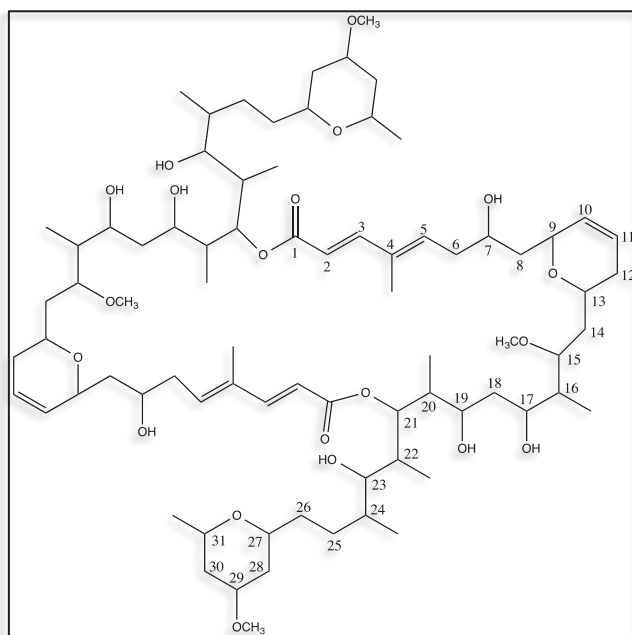
**SMHR (ESI<sup>+</sup>) :** *m/z* 376, 2611 (calculée pour C<sub>23</sub>H<sub>36</sub>O<sub>4</sub> : *m/z* 376,5305)

**[α]<sub>D</sub><sup>25</sup> :** +33,52 (c 0,5 mg/100 mL, DCM)

**RMN <sup>1</sup>H (300 MHz, CDCl<sub>3</sub>), δ ppm (m, *J* en Hz) :** 2,67-2,71 (H2, H2', dd, 7,5, 12,5), 2,20-2,37 (H4, H4', dd, 8,3, 14,4), 1,70 (H6, m), 1,50 (H7, m), 1,20 (H8-H13, m), 1,54 (H14, m), 2,53 (H15, t, 7,6), 7,10 (H17, H19, H21, m), 7,20 (H18, H20, m), 1,22 (H22, s), 1,40 (H23, s)

### III.2 Cas de l'éponge *Theonella swinhoei*

#### ❖ Swinholide A (TS1)



**Aspect :** pâte brune

**Formule brute :** C<sub>78</sub>H<sub>132</sub>O<sub>20</sub>

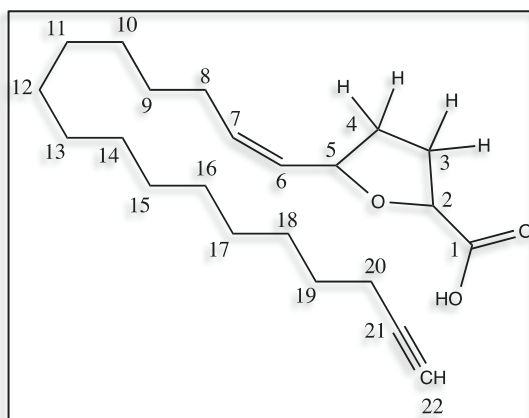
**SMHR (ESI<sup>+</sup>) :** *m/z* 1388,7482 (calculée pour C<sub>78</sub>H<sub>132</sub>O<sub>20</sub>, 1388,8738)

**[α]<sub>D</sub><sup>25</sup> :** -64,7° (c 0,5 mg/100 mL, DCM)

**RMN <sup>1</sup>H (500 MHz, CDCl<sub>3</sub>), δ ppm (m, *J* en Hz) :** 5,79 (H2, d, 15,6), 7,58 (H3, d, 15,8), 1,79 (4-Me, s), 6,07 (H5, dd, 3,4, 6,3), 2,16 (H6, d, 13,5), 2,44 (H6', ddd, 4,8, 10,2, 13,7), 4,14 (H7, br dd, 6,7, 7,8), 1,58-1,63 (H8, m), 4,49 (H9, brd, 8,5), 5,69 (H10, brdd, 8,5, 10,4), 5,78 (H11, brd, 14,9), 1,82-2,27 (H12, m), 3,80 (H13, m), 1,46 (H14, ddd, 5,2, 9,8, 12,3), 2,14 (H14', m), 3,99 (H15, m), 3,35 (15-OMe, s), 1,68 (H16, m), 0,81 (16-Me, d, 6,6), 3,80 (H17, dd, 3,7, 8,5), 1,62-1,69 (H18, m), 3,97 (H19, m), 1,75 (H20, dqt, 7,2, 10,5, 14,2, 53,2), 0,97 (20-Me, d, 6,7), 5,35 (H21, d, 10,9), 1,95 (H22, m), 0,84 (22-Me, d, 6,8), 3,12 (H23, d, 10,7), 1,65 (H24, m), 0,99 (24-Me, d, 6,6), 1,27-1,38 (H25, m), 1,30-1,90 (H26, m), 4,02 (H27, m), 1,60-1,82 (H28, m), 3,53 (H29, q, 7,7, 9,7, 14,2, 18,3), 3,33 (29-OMe, s), 1,18 (H30, ddd, 5,3, 9,7, 12,5), 1,96 (H30', ddd, 5,3, 9,7, 12,5), 3,69 (H31, q, 6,4, 10,2, 15,5, 19,2), 1,20 (31-Me, d, 6,7)

### III.3 Cas de l'éponge *Haliclona fascigera*

#### ❖ Acide 2,5-époxydocosan-6-én-21-ynoïque (HF1)



**Aspect :** huile verdâtre

**Formule brute :** C<sub>22</sub>H<sub>36</sub>O<sub>3</sub>

**SMHR (ESI) :** *m/z* 348,2821 (calculée pour C<sub>22</sub>H<sub>36</sub>O<sub>3</sub>, 348,5203)

**[ $\alpha$ ]<sub>D</sub><sup>25</sup> :** - 10,5 (*c* 0,5 mg/100 mL, DCM)

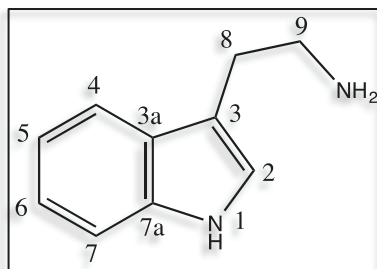
**IR ( $\nu_{\max}$  cm<sup>-1</sup>) :** 2957, 2924, 2854, 2100, 1128, 1270, 1072, 1039

**RMN <sup>1</sup>H (500 MHz, CDCl<sub>3</sub>),  $\delta$  ppm (m, *J* en Hz) :** 4,55 (H2, t, 7,4), 2,10 -2,43 (H3, H3', m), 1,69-2,10 (H4, H4', m), 4,88 (H5, q, 5,2, 8,4), 5,40 (H6, t, 10,4), 5,55 (H7, q, 7,3, 10,6), 2,10 (H8, m), 1,35 (H9, m), 1,24 (H10-H17, m), 1,35 (H18, m), 1,50 (H19, m), 2,15 (H20, m), 1,90 (H22, t, 2,6)

**RMN <sup>13</sup>C (500 MHz, CDCl<sub>3</sub>),  $\delta$  ppm :** 174,12 (C1), 76,40 (C2), 30,45 (C3), 33,04 (C4), 77,56 (C5), 128,79 (C6), 134,50 (C7), 28,12 (C8), 28,71 (C9), 29,33-29,89 (C10-C17), 28,97 (C18), 27,99 (C19), 18,80 (C20), 85,65 (C21), 68,28 (C22)

### III.4 Cas de l'éponge *Fascaplysinopsis reticulata*

#### ❖ Tryptamine (FR1)



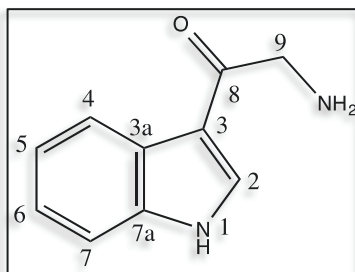
**Aspect :** solide blanc

**Formule brute :** C<sub>10</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub>

**SMHR (ESI<sup>+</sup>) :** *m/z* 160,2430 (calculée pour C<sub>10</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub>, 160,2425)

**RMN <sup>1</sup>H (300 MHz, CD<sub>3</sub>OD),** δ ppm (m, *J* en Hz) : 7,18 (H2, s), 7,58 (H4, d, 8,2), 7,13 (H5, dd, 7,5, 14,7), 7,05 (H6, dd, 7,5, 14,7), 7,38 (H7, d, 8,2), 3,12 (H8, dd, 6,4, 13,5), 3,23 (H9, dd, 6,4, 13,5).

#### ❖ 8-oxo-Tryptamine (FR2)



**Aspect :** huile rouge

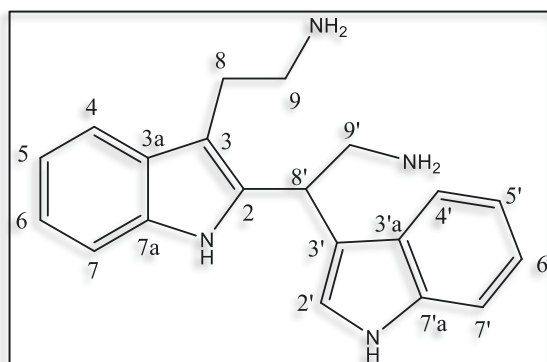
**Formule brute :** C<sub>10</sub>H<sub>10</sub>N<sub>2</sub>O

**SMHR (ESI<sup>+</sup>) :** *m/z* 174,2136 (calculée pour C<sub>10</sub>H<sub>10</sub>N<sub>2</sub>O, 174,2133)

**RMN <sup>1</sup>H (600 MHz, CD<sub>3</sub>OD),** δ ppm (m, *J* en Hz) : 8,27 (H2, s), 8,24 (H4, d, 7,7), 7,23 (H5, dd, 7,3, 15,0), 7,29 (H6, dd, 7,3, 15,0), 7,49 (H7, d, 7,7), 4,41 (H9, s)

**RMN <sup>13</sup>C (600 MHz, CD<sub>3</sub>OD),** δ ppm : 135,09 (C2), 115,05 (C3), 126,64 (C3a), 122,65 (C4), 123,69 (C5), 124,93 (C6), 113,14 (C7), 138,05 (C7a), 187,53 (C8), 45,41 (C9)

❖ **6,6'-bis-(débromo)-Gelliusine F (FR3)**



**Aspect :** huile marron

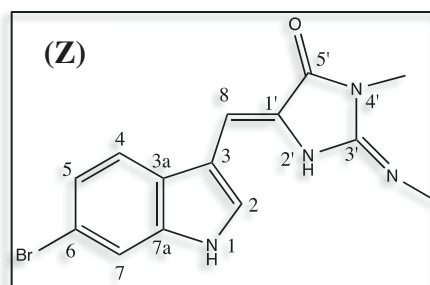
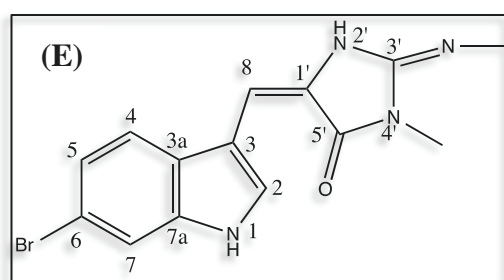
**Formule brute :** C<sub>20</sub>H<sub>22</sub>N<sub>4</sub>

**SMHR (ESI<sup>+</sup>) :** *m/z* 318,0141 (calculée pour C<sub>20</sub>H<sub>22</sub>N<sub>4</sub>, 318,0138)

**RMN <sup>1</sup>H (300 MHz, CD<sub>3</sub>OD),** δ ppm (m, *J* en Hz) : 7,55 (H4, d, 7,8), 7,36 (H5, m), 7,14 (H6, m), 7,06 (H7, m), 3,24 (H8, m), 3,00 (H9, m), 7,27 (H2', s), 7,59 (H4', d, 7,8), 7,39 (H5', m), 7,15 (H6', m), 7,06 (H7', m), 5,11 (H8', t, 8,6), 3,83-3,67 (H9', m)

**RMN <sup>13</sup>C (300 MHz, CD<sub>3</sub>OD),** δ ppm : 124,02 (C2), 113,82 (C3), 127,46 (C3a), 118,90 (C4), 112,60 (C5), 123,13 (C6), 120,89 (C7), 135,30 (C7a), 23,90 (C8), 41,52 (C9), 124,02 (C2'), 113,68 (C3'), 129,14 (C3'a), 119,32 (C4'), 112,88 (C5'), 123,26 (C6'), 120,69 (C7'), 137,94 (C7'a), 34,56 (C8'), 44,44 (C9')

❖ **(E/Z)-6-bromo-2'-déméthyl-3'-N-méthyl-Aplysinopsine (FR4-FR5)**



**Aspect :** huile jaune

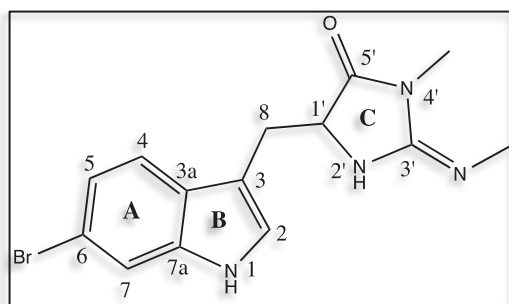
**Formule brute :** C<sub>14</sub>H<sub>13</sub>BrN<sub>4</sub>O

**SMHR (ESI<sup>+</sup>) :** *m/z* 332,0421-334,0421 (ratio 50,5:49,5, calculée pour C<sub>14</sub>H<sub>13</sub>BrN<sub>4</sub>O, 332,0418-334,0419)

**RMN <sup>1</sup>H (isomère Z, 500 MHz, DMSO-*d*<sub>6</sub>),** δ ppm (m, *J* en Hz) : 8,25 (H2, s), 8,01 (H4, d, 8,5), 7,18 (H5, dd, 1,6, 8,5), 7,60 (H7, s), 6,73 (H8, s), 11,61 (H-N1, s), 7,41 (H-N2', s), 3,03 (CH<sub>3</sub>-NC3', s), 2,98 (CH<sub>3</sub>-N4', s)

**RMN <sup>1</sup>H (isomère E, 500 MHz, DMSO-*d*<sub>6</sub>),** δ ppm (m, *J* en Hz) : 8,89 (H2, s), 7,79 (H4, d, 8,5), 7,20 (H5, dd, 1,6, 8,5), 7,60 (H7, s), 7,00 (H8, s), 11,58 (H-N1, s), 7,41 (H-N2', s), 3,06 (CH<sub>3</sub>-NC3', s), 2,86 (CH<sub>3</sub>-N4', s)

❖ **6-bromo-2'-déméthyl-3'-N-méthyl-1',8-Dihydroaplysinopsine (FR6)**



**Aspect :** huile jaune

**Formule brute :** C<sub>14</sub>H<sub>15</sub>BrN<sub>4</sub>O

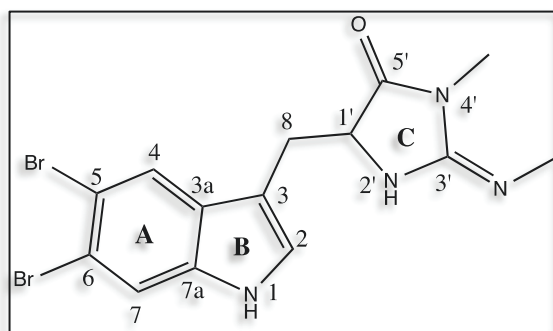
**SMHR (ESI<sup>+</sup>) :** *m/z* 334,3452-336,3453 (ratio : 50,5:49,5 ; calculée pour C<sub>14</sub>H<sub>15</sub>BrN<sub>4</sub>O, 334,3450-336,34553)

**[α]<sub>D</sub><sup>25</sup> :** 0,00 (*c* 0,5 mg/100 mL MeOH)

**RMN <sup>1</sup>H (300 MHz, CD<sub>3</sub>OD),** δ ppm (*m*, *J* en Hz) : 7,12 (H<sub>2</sub>, s), 7,52 (H<sub>4</sub>, d, 1,8), 7,14 (H<sub>5</sub>, d, 1,6), 7,49 (H<sub>7</sub>, s), 4,63 (H<sub>8</sub>, br t, 4,9), 3,35 (H<sub>1'</sub>, m), 2,91 (CH<sub>3</sub>-NC<sub>3'</sub>, s), 2,87 (CH<sub>3</sub>-N<sub>4'</sub>, s)

**RMN <sup>13</sup>C (300 MHz, CD<sub>3</sub>OD),** δ ppm : 126,54 (C<sub>2</sub>), 107,22 (C<sub>3</sub>), 127,06 (C<sub>3a</sub>), 121,22 (C<sub>4</sub>), 123,42 (C<sub>5</sub>), 115,95 (C<sub>6</sub>), 115,56 (C<sub>7</sub>), 137,94 (C<sub>7a</sub>), 61,94 (C<sub>8</sub>), 25,98 (C<sub>1'</sub>), 157,21 (C<sub>3'</sub>), 173,64 (C<sub>5'</sub>), 25,81 (CH<sub>3</sub>-NC<sub>3'</sub>), 29,24 (CH<sub>3</sub>-N<sub>4'</sub>)

❖ **5,6-dibromo-2'-déméthyl-3'-N-méthyl-1',8-Dihydroaplysinopsine (FR7)**



**Aspect :** huile jaune

**Formule brute :** C<sub>14</sub>H<sub>14</sub>Br<sub>2</sub>N<sub>4</sub>O

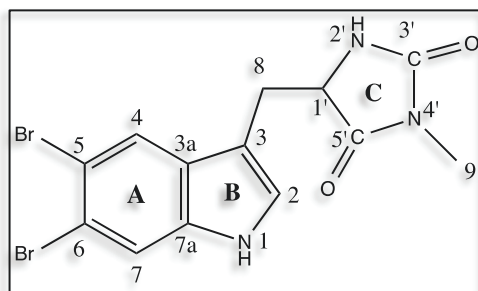
**SMHR (ESI)** : *m/z* 412,4232-414,4234-416,4233 (ratio 1:2:1, calculée pour C<sub>14</sub>H<sub>14</sub>Br<sub>2</sub>N<sub>4</sub>O, 412,4230-414,4190-416,4230)

[ $\alpha$ ]<sub>D</sub><sup>25</sup> : 0,00 (*c* 0,5 mg/100 mL MeOH)

**RMN <sup>1</sup>H (500 MHz, CD<sub>3</sub>OD)**,  $\delta$  ppm (*m*, *J* en Hz) : 7,16 (H2, s), 7,98 (H4, s), 7,69 (H7, s), 4,59 (H8, br t, 5,3), 3,75 (H1', *m*), 2,86 (CH<sub>3</sub>-NC3', s), 2,94 (CH<sub>3</sub>-N4', s)

**RMN <sup>13</sup>C (600 MHz, CD<sub>3</sub>OD)**,  $\delta$  ppm : 126,64 (C2), 108,97 (C3), 129,80 (C3a), 123,52 (C4), 116,90 (C5), 115,87 (C6), 117,40 (C7), 137,50 (C7a), 61,40 (C8), 28,22 (C1'), 157,90 (C3'), 175,81 (C5'), 25,40 (CH<sub>3</sub>-NC3'), 28,9 (CH<sub>3</sub>-N4')

❖ **5,6-dibromo-3'-déimino-2'-déméthyl-3'-oxo-1',8-Dihydroaplysinopsine (FR8)**



**Aspect :** huile jaune

**Formule brute :** C<sub>13</sub>H<sub>11</sub>Br<sub>2</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub>

**SMHR (ESI<sup>+</sup>)** : *m/z* 398,4112-400,4112-402,4112 (ratio 1:2:1, calculée pour C<sub>13</sub>H<sub>11</sub>Br<sub>2</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub>, 399,4110-401,4112-403,4114)

[ $\alpha$ ]<sub>D</sub><sup>25</sup> : 0,00 (*c* 0,5 mg/100 mL MeOH)

**RMN <sup>1</sup>H (600 MHz, CD<sub>3</sub>OD)**,  $\delta$  ppm (*m*, *J* en Hz) : 7,13 (H2, s), 7,99 (H4, s), 7,63 (H7, s), 4,35 (H8, t, 4,5), 3,19 (H1', *m*), 2,79 (CH<sub>3</sub>-N4', s).

**RMN <sup>13</sup>C (600 MHz, CD<sub>3</sub>OD)**,  $\delta$  ppm : 127,84 (C2), 109,51 (C3), 130,23 (C3a), 124,49 (C4), 114,68 (C5), 117,20 (C6), 117,40 (C7), 137,58 (C7a), 27,87 (C8), 63,23 (C1'), 169,03 (C3'), 188,22 (C5'), 28,90 (C9)

***REFERENCES BIBLIOGRAPHIQUES***



## Publications et ouvrages et chapitres d'ouvrages (ordre alphabétique)

- Allen J.R.F., Holmstedt B.R. [1980] The simple  $\beta$ -carboline alkaloids. *Phytochemistry*, **19**, 1573-1582
- Andersen R.J., Van Soest R.W.M., Kong F., Pelletier S.W. [1996] Alkaloids: chemical and biological perspectives. *Pergamon*, New York, **10**, 301-355
- Angawi R.F., Calcinai B., Cerrano C., Dien H.A., Fattorusso E., Scala F., Tagliatalata-Scafati O. [2009] Dehydroconicasterol and Aurantoic acid, a chlorinated polyene derivative, from the Indonesian sponge *Theonella swinhoei*. *Journal of Natural Products*, **72**, 2195-2198
- Antolovich M., Prenzler P.D., Patsalides E., McDonald S., Robards K. [2002] Methods for testing antioxidant activity. *Analyst*, **127**, 183-198
- Aoki S., Matsui K., Wei H., Murakami N., Kobayashi M. [2002] Structure-activity relationship of neuritogenic spongean acetylene alcohols, lembehynes. *Tetrahedron*, **58**, 5417-5422
- Austin B., Zhang X.-H. [2006] *Vibrio harveyi*: a significant pathogen of marine vertebrates and invertebrates. *Letters in Applied Microbiology*, **43**, 119-124
- Arai M., Ishida S., Setiawan A., Kobayashi M. [2009] Haliclonyclamines, tetracyclic alkylpiperidine alkaloids, as anti-dormant mycobacterial substances from a marine sponge of *Haliclona* sp. *Chemical and Pharmaceutical Bulletin*, **57**, 10, 1136-1138
- Araki T., Matsunaga S., Fusetani N. [2005] Koshikamide A<sub>2</sub>, a cytotoxic linear undecapeptide isolated from a marine sponge of *Theonella* sp. *Bioscience Biotechnology and Biochemistry*, **69**, 7, 1318-1322
- Araki T., Matsunaga S., Nakao Y., Furihata K., West L., Faulkner D.J., Fusetani N. [2008] Koshikamide B, a cytotoxic peptide lactone from a marine sponge *Theonella* sp. *Journal of Organic Chemistry*, **73**, 7889-7894
- Baker B.J., Scheuer P.J., Shoolery J.N. [1988] Papuamine, an antifungal pentacyclic alkaloid from a marine sponge, *Haliclona* sp. *Journal of the American Chemical Society*, **110**, 3, 965-966
- Baker J.T., Wells R.J. [1981] Biologically active substances from Australian marine organisms. *Natural Products Reports*, 281-318
- Ballantine J.A., Williams K., Burke B.A. [1977] Marine sterols IV. C<sub>21</sub> sterols from marine sources. Identification of pregnane derivatives in extracts of the sponge *Haliclona rubens*. *Tetrahedron Letters*, **18**, 1547-1550
- Barnathan G. [2010] Acides gras inhabituels des organismes marins: une illustration de la biodiversité moléculaire marine. *Oleagineux Corps Gras Lipides*, **17**, 4, 238-250
- Bartosz G. [2003] Generation of reactive oxygen species in biological systems. Comments on Toxicology. *Revue de génie industriel*, **9**, 5-21
- Bassler B.L., Wright M., Showalter R.E., Silverman M.R. [1993] Intercellular signalling in *Vibrio harveyi*: sequence and function of genes regulating expression of luminescence. *Molecular Microbiology*, **9**, 773-786
- Benzie I.F., Strain J. [1996] The ferric reducing ability of plasma (FRAP) as a measure of antioxidant power: The FRAP assay. *Analytical Biochemistry*, **239**, 70-76
- Bergquist P.R., Warne K.P. [1980] The marine fauna of New Zealand: Porifera, Demospongiae, Part 3 (Haplosclerida and Nepheliospongida). *New Zealand Oceanographic Institute Memoir*, **87**, 1-77
- Bergquist P.R. [1980] The ordinal and subclass classification of the Demospongiae (Porifera); appraisal of the present arrangement, and proposal of a new order. *New Zealand Journal of Zoology*, **7**, 1, 1-6
- Berrué F., Thomas O.P., Funel-Le Bon C., Reyes F., Amade P. [2005a] New bioactive cyclic peroxides from the Caribbean marine sponge *Plakortis zyggompha*. *Tetrahedron*, **61**, 11843-11849
- Berrué F., Thomas O.P., Fernández R., Amade P. [2005b] *Iso-*, *nor-*, and *dinor-*spiculoic acids A, polyketides from the marine sponge *Plakortis zyggompha*. *Journal of Natural Products*, **68**, 4, 547-549
- Bewley C.A., Faulkner D.J. [1994] Theonegramide, an antifungal glycopeptide from the Philippine lithistid sponge *Theonella swinhoei*. *Journal of Organic Chemistry*, **59**, 17, 4849-4852

### Références bibliographiques

- Bialonska D., Zjawiony J.K. [2009] Aplysinopsins - Marine indole alkaloids: chemistry, bioactivity and ecological significance. *Marine drugs*, **7**, 2, 166-183
- Bifulco G., Bruno I., Riccio R., Lavayre J., Bourdy G. [1995] Further brominated bis- and tris-indole alkaloids from the deep-water New Caledonian marine sponge *Orina* sp. *Journal of Natural Products*, **58**, 1254-1260
- Bishara A., Rudi A., Akinin M., Neumann D., Ben-Califa N., Kashman Y. [2008a] Salarin C, a new cytotoxic sponge-derived nitrogenous macrolide. *Tetrahedron Letters*, **49**, 4355-4358
- Bishara A., Rudi A., Akinin M., Neumann D., Ben-Califa N., Kashman Y. [2008b] Taumycins A and B, two bioactive lipodepsipeptides from the Madagascar sponge *Fascaplysinopsis* sp. *Organic Letters*, **10**, 4307-4309
- Bishara A., Rudi A., Akinin M., Neumann D., Ben-Califa N., Kashman Y. [2008c] Salarins A and B and tularin A: New cytotoxic sponge-derived macrolides. *Organic Letters*, **10**, 153-156
- Bishara A., Rudi A., Goldberg I., Akinin M., Kashman Y. [2009a] Tularins A, B, and C; structures and absolute configurations. *Tetrahedron Letters*, **50**, 3820-3822
- Bishara A., Rudi A., Goldberg I., Akinin M., Neumann D., Ben-Califa N., Kashman Y. [2009b] Tausalarin C: A new bioactive marine sponge-derived nitrogenous bismacrolide. *Organic Letters*, **11**, 3538-3541
- Bishara A., Rudi A., Akinin M., Neumann D., Ben-Califa N., Kashman Y. [2010] Salarins D-J, seven new nitrogenous macrolides from the madagascar sponge *Fascaplysinopsis* sp. *Tetrahedron*, **66**, 4339-4345
- Bishara A., Ben-Califa N., Kashman Y., Neumann D. [2012] Salarin C, a member of the salarin superfamily of marine compounds, is a potent inducer of apoptosis. *Investigational New Drugs*, **30**, 98-104
- Blunt J.W., Copp B.R., Munro M.H., Northcote P.T., Prinsep M.R. [2010] Marine natural products. *Natural Product Reports*, **27**, 165-237
- Bokesch H.R., Stull A.C., Pannell L.K., McKee T.C., Boyda M.R. [2002] A new pentacyclic sulfated hydroquinone from the marine sponge *Haliclona* sp. *Tetrahedron Letters*, **43**, 3079-3081
- Bonnington L.S., Tanaka J., Higa T., Kimura J., Yoshimura Y., Nakao Y., Yoshida W.Y., Scheuer P.J. [1997] Cupolamide A: a cytotoxic cyclic heptapeptide from two samples of the sponge *Theonella cupola*. *Journal of Organic Chemistry*, **62**, 7765-7767
- Borrelli F., Campagnuolo C., Capasso R., Fattorusso E., Tagliatela-Scafati O. [2004] Iodinated indole alkaloids from *Plakortis simplex* - new plakohypaphorines and an evaluation of their antihistamine activity. *European Journal of Organic Chemistry*, **15**, 3227-3232
- Bubb M.R., Spector I., Bershadsky A.D., Korn E.D. [1995] Swinholide A is a microfilament disrupting marine toxin that stabilizes actin dimers and severs actin filaments. *Journal of Biological Chemistry*, **270**, 8, 3463-3466
- Burda S., Oleszek W. [2001] Antioxidant and antiradical activities of flavonoids. *Journal of Agricultural and Food Chemistry*, **49**, 2774-2779
- Burgoyne D.L., Andersen R.J., Allen T.M. [1992] Contignasterol, a highly oxygenated steroid with the unnatural 14B configuration from the marine sponge *Petrosia contignata* Thiele, 1899. *Journal of Organic Chemistry*, **57**, 525-528
- Cafieri F., Fattorusso E., Tagliatela-Scafati O., Ianaro A. [1999] Metabolites from the sponge *Plakortis simplex*. Determination of stereochemistry of plakortin. Isolation and stereostructure of three plakortin-related compounds. *Tetrahedron*, **55**, 7045-7056
- Campagnuolo C., Fattorusso E., Tagliatela-Scafati O., Ianaro A., Pisano B. [2002] Plakortethers A-G: a new class of cytotoxic plakortin-derived metabolites. *Journal of Organic Chemistry*, **1**, 61-69
- Campagnuolo C., Fattorusso C., Fattorusso E., Ianaro A., Pisano B., Tagliatela-Scafati O. [2003a] Simplakidine A, a unique pyridinium alkaloid from the Caribbean sponge *Plakortis simplex*. *Organic letters*, **5**, 5, 673-676
- Campagnuolo C., Fattorusso E., Tagliatela-Scafati O. [2003b] Plakohypaphorines A-C, iodine-containing alkaloids from the Caribbean sponge *Plakortis simplex*. *Journal of Organic Chemistry*, **2**, 284-287

### Références bibliographiques

- Campagnuolo C., Fattorusso E., Romano A., Tagliatela-Scafati O., Basilico N., Parapini S., Taramelli D. [2005] Antimalarial polyketide cycloperoxides from the marine sponge *Plakortis simplex*. **European Journal of Organic Chemistry**, **2005**, 23, 5077-5083
- Carmely S., Kashman Y. [1985] Structure of swinholide-A, a new macrolide from the marine sponge *Theonella swinhoei*. **Tetrahedron Letters**, **26**, 4, 511-514
- Casapullo A., Pinto O.C., Marzocco S., Autore G., Riccio R. [2009] 3-Alkylpyridinium alkaloids from the pacific sponge *Haliclona* sp. **Journal of Natural Products**, **72**, 301-303
- Casteel D.A. [1992] Peroxy natural products. **Natural Product Reports**, **9**, 289-312
- Casteel D.A. [1997] Antimalarial agents, in **Burger's Medicinal Chemistry and Drug Discovery**, edition Wolff M.E., Wiley, New York
- Casteel D.A. [1999] Peroxy natural products. **Natural Product Reports**, **16**, 55-73
- Chambers, L.D., Stokes K.R., Walsh F.C., Wood R.J.K. [2006] Modern approaches to marine antifouling coatings. **Surface and Coatings Technology**, **201**, 6, 3642-3652
- Charan R.D., Garson M.J., Brereton I.M., Willis A.C., Hooper J.N.A. [1996] Haliclonyclamines A and B, cytotoxic alkaloids from the tropical marine sponge *Haliclona* sp. **Tetrahedron**, **52**, 9111-9120
- Chen Y., Killday K.B., McCarthy P.J., Schimoler R., Chilson K., Selitrennikoff C., Pomponi S.A., Wright A.E. [2001] Three new peroxides from the sponge *Plakinastrella* Species. **Journal of Natural Product**, **64**, 262-264
- Cheng Z.-B., Xiao H., Fan C.-Q., Lu Y.-N., Zhang G., Yin S. [2013] Bioactive polyhydroxylated sterols from the marine sponge *Haliclona crassiloba*. **Steroids**, **78**, 1353-1358
- Chianese G., Fattorusso E., Scala F., Teta R., Calcinai B., Bavestrello G., Dien H.A., Kaiser M., Tasdemir D., Tagliatela-Scafati O. [2012] Manadoperoxides, a new class of potent antitrypanosomal agents of marine origin. **Organic and Biomolecular Chemistry**, **10**, 7197-7207
- Chianese G., Persico M., Yang F., Lin H.-W., Guo Y.-W., Basilico N., Parapini S., Taramelli D., Tagliatela-Scafati O., Fattorusso C. [2014] Endoperoxide polyketides from a Chinese *Plakortis simplex*: Further evidence of the impact of stereochemistry on antimalarial activity of simple 1,2-dioxanes. **Bioorganic and Medicinal Chemistry**, **22**, 4572-4580
- Chill L., Miroz A., Kashman Y. [2000] Haliclonyne, a new highly oxygenated polyacetylene from the marine sponge *Haliclona* Species. **Journal of Natural Products**, **63**, 523-526
- Chini M.G., Jones C.R., Zampella A., D'Auria M.V., Renga B., Fiorucci S., Butts C.P., Bifulco G. [2011] Quantitative NMR-derived interproton distances combined with quantum mechanical calculations of <sup>13</sup>C chemical shifts in the stereochemical determination of conicasterol F, a nuclear receptor ligand from *Theonella swinhoei*. **Journal of Organic Chemistry**, **77**, 1489-1496
- Ciasullo L., Casapullo A., Cutignano A., Bifulco G., Debitus C., Hooper J., Gomez-Paloma L., Riccio R. [2002] Renieramide, a cyclic tripeptide from the Vanuatu sponge *Reniera* n. sp. **Journal of Natural Products**, **65**, 407-410
- Cimino G., De Stefano S. [1977] New acetylenic compounds from the sponge *Reniera fulva*. **Tetrahedron Letters**, **15**, 1325-1328
- Cimino G., De Stefano S., Scognamiglio G., Sodano G., Trivellone E. [1986] Sarains: a new class of alkaloids from the marine sponge *Reniera sarai*. **Bulletin des sociétés chimiques Belges**, **95**, 9-10, 783-800
- Cimino G., Matha C.A., Mazzarella L., Puliti R., Scognamiglio G., Spinella A., Trivellone E. [1989a] Unprecedented alkaloid skeleton from the mediterranean sponge *Reniera sarai*: x-ray structure of an acetate derivative of sarain-A. **Tetrahedron**, **45**, 12, 3863-3872
- Cimino G., Spinella A., Trivellone E. [1989b] Isosarain-1: a new alkaloid from the mediterranean sponge *Reniera sarai*. **Tetrahedron Letters**, **30**, 1, 133-136
- Cimino G., Scognamiglio G., Spinella A., Trivellone E. [1990] Structural studies on saraine A. **Journal of Natural Products**, **53**, 6, 1519-1525

## Références bibliographiques

- Cimino G., Fontana A., Madaio A., Scognamiglio G., Trivellone E. [1991] Application of two-dimensional shift correlated NMR techniques to the structure determination of an unusual marine alkaloid, Isosaraine-2. *Magnetic Resonance in Chemistry*, **29**, 327-332
- Clark D.P., Carroll J., Naylor S., Crews P. [1998] An antifungal cyclodepsipeptide, cyclolithistide A, from the sponge *Theonella swinhoei*. *Journal of Organic Chemistry*, **63**, 8757-8764
- Clark R.J., Field K.L., Charan R.D., Garson M.J., Brereton I.M., Willis A.C. [1998] The Haliclonyclamines, cytotoxic tertiary alkaloids from the tropical marine sponge *Haliclona* sp. *Tetrahedron*, **54**, 8811-8826
- Cook S.C. [2007] Clarification of dictyoceratid taxonomic characters, and the determination of genera. pp. 265-274. In: Custódio M.R., Lôbo-Hajdu G., Hajdu E., Muricy G. (eds) *Porifera Research: Biodiversity, Innovation and Sustainability*, Museu Nacional, Rio de Janeiro,
- Costantino V., Fattorusso E., Mangoni A., Di Rosa M., Ianaro A. [1999] Glycolipids from sponges. VII. simplexides, novel immunosuppressive glycolipids from the caribbean sponge *Plakortis simplex*. *Bioorganic and Medicinal Chemistry letters*, **9**, 2, 271-276
- Costantino V., Fattorusso E., Mangoni A., Di Rosa M. Ianaro A. [2000] Glycolipids from sponges. Part 8: Plakopolyprenoside from the marine sponge *Plakortis simplex*. An improved procedure for isolation of glycolipids as peracetyl derivatives. *Tetrahedron*, **56**, 1393-1395
- Costantino V., Fattorusso E., Imperatore C., Mangoni A. [2001] Plaxyloside from the marine sponge *Plakortis simplex*: an improved strategy for NMR structural studies of carbohydrate chains. *Journal of Organic Chemistry*, 4457-4462
- Cychon C., Schmidt G., Mordhorst T., Köck M. [2012] Structure elucidation of submilligram quantities of natural products. Application to haliclonyclamines G and H from the Arctic marine sponge *Haliclona viscosa*. *Zeitschrift für Naturforschung*, **67b**, 944-950
- Dalton H.M., March P.E. [1998] Molecular genetics of bacterial attachment and biofouling. *Environmental Biotechnology*, 252-255
- Damodaran V., Ryan J.L., Keyzers R.A. [2013] Cyclic 3-Alkyl pyridinium alkaloid monomers from a New Zealand *Haliclona* sp. marine sponge. *Journal of Natural Products*, **76**, 1997-2001
- Daniels R., Vanderleyden J., Michiels J. [2004]. Quorum sensing and swarming migration in bacteria. *FEMS Microbiology Reviews*. **28**, 261-289
- D'Auria M.V., Giannini C., Zampella A., Minale L., Debitus C., Roussakis C. [1998] Crellastatin A: a cytotoxic bis-steroid sulfate from the Vanuatu marine sponge *Crella* sp. *Journal of Organic Chemistry*, **63**, 21, 7382-7388
- Davidson B.S. [1991] Cytotoxic five-membered cyclic peroxides from a *Plakortis* sponge. *Journal of Organic Chemistry*, **56**, 6722-6724
- Davis R.A., Duffy S., Fletcher S., Avery V.M., Quinn R.J. [2013] Thiaplakortones A-D: Antimalarial thiazine alkaloids from the Australian marine sponge *Plakortis lita*. *Journal of Organic Chemistry*, **78**, 9608-9613
- DeGruyter J.N., Maio W.A. [2014] The taumycin A macrocycle: asymmetric total synthesis and revision of relative stereochemistry. *Organic Letters*, **16**, 5196-5199
- De Jesus R. P., Faulkner D. J. [2003] Chlorinated acetylenes from the San Diego sponge *Haliclona lunisimilis*. *Journal of Natural Products*, **66**, 671-674
- De Marino S., Festa C., D'Auria M.V., Cresteil T., Debitus C., Zampella A. [2011] Swinholide J, a potent cytotoxin from the marine sponge *Theonella swinhoei*. *Marine Drugs*, **9**, 1133-1141
- De Marino S., Ummarino R., D'Auria M.V., Chini M.G., Bifulco G., D'Amore C., Renga B., Mencarelli A., Petek S., Fiorucci S., Zampella A. [2012] 4-Methylenesterols from *Theonella swinhoei* sponge are natural pregnane-X-receptor agonists and farnesoid-X-receptor antagonists that modulate innate immunity. *Steroids*, **77**, 484-495
- Dembitsky V.M. [2006] Anticancer activity of natural and synthetic acetylenic lipids. *Lipids*, **41**, 883-924
- Dembitsky V.M., Glorizova T.A., Poroikov V.V. [2007] Natural peroxy anticancer agents. *Medicinal Chemistry*, **7**, 6, 571-589

## Références bibliographiques

- De Oliveira J.H.H.L., Selegim M.H.R., Timm C., Grube A., Köck M., Nascimento G.G.F., Martins A.C.T., Silva E.G.O., De Souza A.O., Minarini P.R.R., Galetti F.C.S., Silva C.L., Hajdu E., Berlinck R.G.S. [2006] Antimicrobial and antimycobacterial activity of cyclostellettamine alkaloids from sponge *Pachychalina* sp. **Marine Drugs**, **4**, 1-8
- De Silva E.D., Williams D.E., Andersen R.J., Klix H., Holmes C.F.B., Allen T.M. [1992] Motuporin, a potent protein phosphatase inhibitor isolated from the Papua New Guinea sponge *Theonella swinhoei* Gray. **Tetrahedron Letters**, **33**, 12, 1561-1564
- Di Micco S., Renga B., Carino A., D'Auria M.V., Zampella A., Riccio R., Fiorucci S., Bifulco G. [2013] Structural insights into estrogen related receptor- $\beta$  modulation: 4-methylenesterols from *Theonella swinhoei* sponge as the first example of marine natural antagonists. **Steroids**, **80**, 51-63
- Doi M., Ishida T., Kobayashi M., Kitagawa I. [1991] Molecular conformation of swinholide A, a potent cytotoxic dimeric macrolide from the Okinawan marine sponge *Theonella swinhoei*: X-ray crystal structure of its diketone derivative. **Journal of Organic Chemistry**, **56**, 3629-3632
- Dumdei E.J., Blunt J.W., Munro M.H.G., Pannell L.K. [1997] Isolation of calyculins, calyculinamides, and swinholide H from the New Zealand deep-water marine sponge *Lamellomorpha strongylata*. **Journal of Organic Chemistry**, **62**, 2636-2639
- Edrada R.A., Proksch P., Wray V., Witte L., Muller W.E.G., Van soest R.W.M. [1996] Four new bioactive manzamine-type alkaloids from the Philippine marine sponge *Xestospongia ashmorica*. **Journal of Natural Products**, **59**, 1056-1060
- Edrada R. A., Ebel R., Supriyono A., Wray V., Schupp P., Steube K., Van Soest R., Proksch P. [2002] Swinhoeiamide A, a new highly active calyculin derivative from the marine sponge *Theonella swinhoei*. **Journal of Natural Products**, **65**, 8, 1168-1172
- Elenkov I., Popov S., Andreev S. [1999] Sterols from two Black Sea sponges (*Haliclona* sp.). **Comparative Biochemistry and Physiology**, **123**, 357-360
- El Sayed K.A., Kelly M., Kara U.A.K., Ang K.K.H., Katsuyama I., Dunbar D.C., Khan A.A., Hamann M.T. [2001] New manzamine alkaloids with potent activity against infectious diseases. **Journal of the American Chemical Society**, **123**, 1804-1808
- Erdogan I., Tanaka J., Higa T. [2000] Two cyclic hexapeptides from the marine sponge *Theonella cupola*. **Fabad Journal of Pharmaceutical Sciences**, **25**, 7-10
- Erickson K.L., Beutler J.A., Cardellina J.H., Boyd M.R. [1997] Salicylihalamides A and B, novel cytotoxic macrolides from the marine sponge *Haliclona* sp. **Journal of Organic Chemistry**, **62**, 8188-8192
- Fahy E., Molinski T.F., Harper M.K., Sullivan B.W., Faulkner D.J., Parkanyi L., Clardy J. [1988] Haliclonadiamine, an antimicrobial alkaloid from the sponge *Haliclona* sp. **Tetrahedron Letters**, **29**, 28, 3427-3428
- Fattorusso C., Campiani G., Catalanotti B., Persico M., Basilico N., Parapini S., Taramelli D., Campagnuolo C., Fattorusso E., Romano A., Tagliatela-Scafati O. [2006] Endoperoxide derivatives from marine organisms. 1,2-dioxanes of the plakortin family as novel antimalarial agents. **Journal of Medicinal Chemistry**, **49**, 24, 7088-7094
- Fattorusso C., Persico M., Calcinai B., Cerrano C., Parapini S., Taramelli D., Novellino E., Romano A., Scala F., Fattorusso E., Tagliatela-Scafati O. [2010] Manadoperoxides A-D from the Indonesian sponge *Plakortis* cf. *simplex*. Further Insights on the structure-activity relationships of simple 1,2-dioxane antimalarials. **Journal of Natural Product**, **73**, 1138-1145
- Fattorusso E., Tagliatela-Scafati O., Di Rosab M., Ianarob A. [2000] Metabolites from the sponge *Plakortis simplex*. Part 3:1 Isolation and stereostructure of novel bioactive cycloperoxides and diol analogues. **Tetrahedron**, **56**, 7959-7967
- Fattorusso E., Parapini S., Campagnuolo C., Basilico N., Tagliatela-Scafati O., Taramelli D. [2002] Activity against *Plasmodium falciparum* of cycloperoxide compounds obtained from the sponge *Plakortis simplex*. **Journal of Antimicrobial Chemotherapy**, **50**, 883-888
- Feng Y., Davis R.A., Sykes M., Avery V.M., Camp D., Quinn R.J. [2010] Antitrypanosomal cyclic polyketide peroxides from the Australian marine sponge *Plakortis* sp. **Journal of Natural Products**, **73**, 4, 716-719

### Références bibliographiques

- Festa C., De Marino S., Sepe V., Monti M.C., Luciano P., D'Auria M.V., Debitus C., Bucci M., Vellecco V., Zampella A. [2009] Perthamides C and D, two new potent anti-inflammatory cyclopeptides from a Solomon Lithistid sponge *Theonella swinhoei*. **Tetrahedron**, **65**, 10424-10429
- Festa C., De Marino S., D'Auria M.V., Bifulco G., Renga B., Fiorucci S., Petek S., Zampella A. [2011a] Solomonsterols A and B from *Theonella swinhoei*. The first example of C-24 and C-23 sulfated sterols from a marine source endowed with a PXR agonistic activity. **Journal of Medicinal Chemistry**, **54**, 401-405
- Festa C., De Marino S., Sepe V., D'Auria M.V., Bifulco G., Andrés R., Terencio M. C., Payá M., Debitus C., Zampella A. [2011b] Perthamides C-F, potent human antipsoriatic cyclopeptides. **Tetrahedron**, **67**, 7780-7786
- Festa C., De Marino S., D'Auria M.V., Monti M.C., Bucci M., Vellecco V., Debitus C., Zampella A. [2012] Anti-inflammatory cyclopeptides from the marine sponge *Theonella swinhoei*. **Tetrahedron**, **68**, 2851-2857
- Festa C., De Marino S., D'Auria M.V., Tagliatalata-Scafati O., Deharo E., Petek S., Zampella A. [2013a] New antimalarial polyketide endoperoxides from the marine sponge *Plakinastrella mamillaris* collected at Fiji Islands. **Tetrahedron**, **69**, 3706-3713
- Festa C., De Marino S., Sepe V., D'Auria M.V., Bifulco G., Debitus C., Bucci M., Vellecco V., Zampella A. [2013b] Solomonamides A and B, new anti-inflammatory peptides from *Theonella swinhoei*. **Organic Letters**, **13**, 6, 1532-1535
- Festa C., De Marino S., D'Auria M.V., Bifulco G., Renga B., Fiorucci S., Petek S., Zampella A. [2014] Solomonsterols A and B from *Theonella swinhoei*. The first example of C-24 and C-23 sulfated sterols from a marine source endowed with a PXR agonistic activity. **Journal of Medicinal Chemistry**, **54**, 401-405
- Findlay J.A., Patil A.D. [1985] Novel sterols from the finger sponge *Haliclona oculata*. **Canadian Journal of Chemistry**, **63**, 2406-2410
- Ford P.W., Davidson B.S. [1997] Plakinidine D, a new pyrroloacridine alkaloid from the ascidian *Didemnum rubeum*. **Journal of Natural Product**, **60**, 10, 1051-1053
- Ford P.W., Gustafson K.R., McKee T.C., Shigematsu N, Maurizi L.K., Pannell L.K., Williams D.E., De Silva E.D., Lassota P., Allen T.M., Van Soest R., Andersen R.J., Boyd M.R. [1999] Papuamides A-D, HIV-inhibitory and cytotoxic depsipeptides from the sponges *Theonella mirabilis* and *Theonella swinhoei* collected in Papua New Guinea. **Journal of the American Chemical Society**, **121**, 5899-5909
- Frincke J.M., Faulkner D.J. [1982] Antimicrobial metabolites of the sponge *Reniera* sp. **Journal of the American Chemical Society**, **104**, 265-269
- Fu X., Abbas S.A., Schmitz F.J., Vidavsky I., Gross M.L., Laney M., Schatzman R. C., Cabuslay R. D. [1997] New acetylenic metabolites from the marine sponge *Pellina triangulata*. **Tetrahedron**, **53**, 799-814
- Fu X., Schmitz F.J., Kelly-Borges M., McCreedy T.L., Holmes C.F.B. [1998] Clavosines A-C from the marine sponge *Myriastrra clavosa*: Potent cytotoxins and inhibitors of protein phosphatases 1 and 2A. **Journal of Organic Chemistry**, **63**, 22, 7957-7963
- Fu X., Schmitz F.J., Kelly M. [1999] Swinholides and new acetylenic compounds from an undescribed species of *Theonella* sponge. **Journal of Natural Product**, **62**, 1336-1338
- Fukuhara K., Takada K., Okada S., Matsunaga S. [2015] Nazumazoles A-C, cyclic pentapeptides dimerized through a disulfide bond from the marine sponge *Theonella swinhoei*. **Organic Letters**, **17**, 2646-2648
- Fuqua W.C., Winans S.C., Greenberg E.P. [1994] Quorum sensing in bacteria - the luxR-luxI family of cell density-responsive transcriptional regulators. **Journal of Bacteriology**, **176**, 269-275
- Fusetani N., Yasumuro K., Matsunaga S., Hirota H., Kawai H., Natori T. [1989a] New cytotoxic compounds from marine sponges. **Tennen Yuki Kagobutsu Toronkai Koen Yosh**, **31**, 340-347
- Fusetani N., Yasumuro K., Matsunaga S., Hirota H. [1989b] Haliclamines A and B, cytotoxic macrocyclic alkaloids from a sponge of the genus *Haliclona*. **Tetrahedron Letters**, **30**, 49, 6891-6894
- Fusetani N., Nakao Y., Matsunaga S. [1991a] Nazumamide A, a thrombin-inhibitory tetrapeptide, from a marine sponge, *Theonella* sp. **Tetrahedron Letters**, **32**, 48, 7073-7074

## Références bibliographiques

- Fusetani N., Sugawara T., Matsunaga S., Hirota H. [1991b] Orbiculamide A: a novel cytotoxic cyclic peptide from a marine sponge *Theonella* sp. **Journal of the American Chemical Society**, **113**, 20, 7811-7812
- Fusetani N., Warabi K., Nogata Y., Nakao Y., Matsunaga S., van Soest R.R.M. [1999] Koshikamide A<sub>1</sub>, a new cytotoxic linear peptide isolated from a marine sponge, *Theonella* sp. **Tetrahedron Letters**, **40**, 4687-4690
- Gallimore W.A., Kelly M., Scheuer P.J. [2001] Gelliusterols A-D, new acetylenic sterols from a sponge, *Gellius* species. **Journal of Natural Products**, **64**, 741-744
- Gochfeld D.J., Hamann M.T. [2001] Isolation and biological evaluation of filiformin, Plakortide F, and Plakortone G from the Caribbean sponge *Plakortis* sp. **Journal of Natural Product**, **64**, 1477-1479
- Gong J., Sun P., Jiang N., Riccio R., Lauro G., Bifulco G., Li T.-J., Gerwick W.H., Zhang W. [2014] New steroids with a rearranged skeleton as (h)P300 inhibitors from the sponge *Theonella swinhoei*. **Organic Letters**, **16**, 2224-2227
- Grant, R.E. [1984] Animal Kingdom. pp. 107-118. In: Todd R.B. (Ed.), **The cyclopaedia of anatomy and physiology**. Volume 1., Sherwood, Gilbert, and Piper: London.
- Gray, J.S. [1868] Note on *Theonella*, a new genus of coralloid sponges from Formosa. Proceedings of the **Zoological Society of London**, **3**, 565-566
- Griessinger J.M. [1971] Etude des Réniérides de méditerranée. (Démospouges Haplosclérides). **Bulletin du Muséum National d'Histoire Naturelle**, 3<sup>e</sup> série, N°3, Zoologie 3, 97-181
- Guan L.L., Sera Y., Adachi K., Nishida F., Shizuri Y. [2001] Isolation and evaluation of nonsiderophore cyclic peptides from marine sponges. **Biochemical and Biophysical Research Communications**, **283**, 4, 2001
- Guella G., Mancini I., Zibrowius H., Pietra F. [1988] Aplysinopsin-type alkaloids from scleractinian corals of Dendrophylliidae. Configurational-assignment criteria, stereospecific synthesis and photoisomerisation. **Helvetica Chimica Acta**, **71**, 773-781
- Guella G., Mancini I., Zibrowius H., Pietra F. [1989] Aplysinopsin-type alkaloids from *Dendrophyllia* sp., a scleractinian coral of the family Dendrophylliidae of the Philippines. Facile photochemical (Z/E). **Helvetica Chimica Acta**, **72**, 1444-1450
- Gulati D., Chauhan P.M.S., Bhakuni R.P., Bhakuni D.S. [1993] A new synthesis of aplysinopsin, a marine alkaloid and its analogues and their biological activities. **Indian Journal of Chemistry**, **33**, 4-9
- Gulsvita N.K., Pomponi S.A., Wright A.E., Yarrod D., Sills M.A. [1994] Isolation and structure elucidation of Perthamide B, a novel peptide from the sponge *Theonella* sp. **Tetrahedron Letters**, **35**, 31, 6815-6818
- Guo J.-K., Chiang C.-Y., Lu M.-C., Chang W.-B., Su J.-H. [2012] 4-Methylenesterols from a sponge *Theonella swinhoei*. **Marine Drugs**, **10**, 1536-1544
- Guo Y., Madaio A., Trivellone E., Scognamiglio G., Cimino G. [1996a] Further studies of alkaloids from *Reniera sarai*: structures of saraine-3 and isosaraine-3; absolute stereochemistry of saraine-1 and saraine-2. **Tetrahedron**, **52**, 47, 14961-14974
- Guo Y., Madaio A., Trivellone E., Scognamiglio G., Cimino G. [1996b] Structural and stereochemical studies of Saraines: macrocyclic alkaloids of the sponge *Reniera sarai*. **Tetrahedron**, **52**, 24, 8341-8348
- Guo Y., Trivellone E., Scognamiglio G., Cimino G. [1998a] Misenine, a novel macrocyclic alkaloid with an unusual skeleton from the Mediterranean sponge *Reniera* sp. **Tetrahedron**, **54**, 541-550
- Guo Y., Trivellone E., Scognamiglio G., Cimino G. [1998b] Absolute stereochemistry of isosaraine-1 and isosaraine-2. **Tetrahedron Letters**, **39**, 463-466
- Hamada T., Sugawara T., Matsunaga S., Fusetani N. [1994] Polytheonamides, unprecedented highly cytotoxic polypeptides, from the marine sponge *Theonella swinhoei*. Isolation and component amino acids. **Tetrahedron Letters**, **35**, 5, 719-720
- Hamada T., Matsunaga S., Yano G., Fusetani N. [2004] Polytheonamides A and B, highly cytotoxic, linear polypeptides with unprecedented structural features, from the marine sponge, *Theonella swinhoei*. **Journal of the American Chemical Society**, **127**, 1, 110-118
- Haras D. [2005] Biofilms et altérations des matériaux: de l'analyse du phénomène aux stratégies de prévention. **Matériaux & Techniques**, **93**, 27-41

### Références bibliographiques

- Harrison B., Crews P. [1997] The structure and probable biogenesis of helianane, a heterocyclic sesquiterpene, from the Indo-Pacific sponge *Haliclona fascigera*. **Journal of Organic Chemistry**, **62**, 2646-2648
- Harrison B., Crews P. [1998] Cyclic polyketide peroxides and acyclic diol analogues from the sponge *Plakortis lita*. **Journal of Natural Products**, **61**, 8, 1033-1037
- He F., Liu Z., Yang J., Fu P., Peng J., Zhu W.M., Qi S.H. [2012] A novel antifouling alkaloid from halotolerant fungus *Penicillium* sp. **Tetrahedron Letters**, **53**, 2280-2283
- He F., Han Z., Peng J., Qian P.Y., Qi S.H. [2013] Antifouling indole alkaloids from two marine derived fungi. **Natural Products Communication**, **8**, 329-332
- Heinrich M.R., Kashman Y., Spiteller P., Steglich W. [2001] Revision of the structure of haliclorensin to (*S*)-7-methyl-1,5-diazacyclotetradecane and confirmation of the new structure by synthesis. **Tetrahedron**, **57**, 9973-9978
- Helmy T., El Serehy H., Mohamed S.Z., Van Soest R.W.M., [2004] Description and classification of dictyoceratid sponges from the northern Red Sea. **Beaufortia**, **54**, 6, 81-91.
- Hertiani T., Edrada-Ebel R., Ortlepp S. [2010] From anti-fouling to biofilm inhibition: New cytotoxic secondary metabolites from two Indonesian *Agelas* sponges. **Bioorganic Medicinal Chemistry**, **18**, 1297-1311
- Hirsch S.C., Carmely S., Kashman Y. [1987] Brominated unsaturated acids from the marine sponge *Xestospongia* sp. **Tetrahedron**, **43**, 3257-3261
- Horton P.A., Longley R.E., Kelly-Borges M., McConnell O.J. [1994] New cytotoxic peroxy lactones from the marine sponge, *Plakinastrella onkodes*. **Journal of Natural Products**, **57**, 10, 1374-1381
- Hu J.F., Gao H.F., Kelly M., Hamann M.T. [2001] Plakortides I-L, four new cyclic peroxides from an undescribed Jamaican sponge *Plakortis* sp. (Homosclerophorida, Plakinidae). **Tetrahedron**, **57**, 9379-9383
- Hu J.F., Schetz J.A., Kelly M., Peng J.-N., Ang K.K.H., Flotow H., Yan Leong C., Ng S.B., Buss A.D., Wilkins S.P., Hamann M.T. [2002] New anti-infective and human 5-HT<sub>2</sub> receptor binding natural and semisynthetic compounds from the Jamaican sponge *Smenospongia aurea*. **Journal of Natural Products**, **65**, 476-480.
- Hwang B.S., Oh J.S., Jeong E.J., Sim C.J., Rho J.R. [2012] Densanins A and B, new macrocyclic pyrrole alkaloids isolated from the marine sponge *Haliclona densaspicula*. **Organic letters**, **14**, 24, 6154-6157
- Ichiba T., Sakai R., Kohmoto S., Saucy G., Higa T. [1988] New manzamine alkaloids from a sponge of the genus *Xestospongia*. **Tetrahedron Letters**, **29**, 3083-3086
- Inman W.D., O'Neill-Johnson M., Crews P. [1990] Novel marine sponge alkaloids. 1. Plakinidine A and B, anthelmintic active alkaloids from a *Plakortis* sponge. **Journal of the American Chemical Society**, **112**, 1, 1-4
- Inoue S., Okada K., Tanino H., Kakoi H., Goto T. [1980] Trace characterization of the fluorescent substances of a dinoflagellate, *Noctiluca miliaris*. **Chemistry Letters**, **3**, 297-298
- Inouye Y., Sugo Y., Kusumi T., Fusetani N. [1994] Structure and absolute stereochemistry of bisconicasterone from the marine sponge *Theonella swinhoei*. **Chemistry Letters**, **23**, 419-420
- Itagaki F., Shigemori H., Ishibashi M., Nakamura T., Sasaki T., Kobayashi J. [1992] Keramamide F, a new thiazole-containing peptide from the Okinawan marine sponge *Theonella* sp. **Tetrahedron Letters**, **40**, 4687-4690
- Jamison M.T., Dalisay D.S., Molinski T.F. [2016] Peroxide natural products from *Plakortis zygompha* and the sponge association *Plakortis halichondrioides*-*Xestospongia deweerdtiae*: Antifungal activity against *Cryptococcus gattii*. **Journal of Natural Product**, **79**, 5, 555-563
- Jang K.H., Kang G.W., Jeon J., Lim C., Lee H.-S., Sim C.J., Oh K.-B., Shin J. [2009] **Organic letters**, **11**, 8 1713-1716
- Jaspars M., Pasupathy V., Crews P. [1994] A tetracyclic diamine alkaloid, halicyclamine A, from the marine sponge *Haliclona* sp. **Journal of Organic Chemistry**, **59**, 3253-3255
- Jiang W., Liu D., Deng Z., De Voogd N.J., Proksch P., Lin W. [2011] Brominated polyunsaturated lipids and their stereochemistry from the Chinese marine sponge *Xestospongia testudinaria*. **Tetrahedron**, **67**, 58-68



### Références bibliographiques

- Jimenez C., Quinoa E., Adamczeski M., Hunter L. M., Crews P. [1991a] Novel sponge derived amino acids. 12. Tryptophan derived pigments and accompanying sesterterpenes from *Fascaplysinopsis reticulata*. **Journal of Organic Chemistry**, **56**, 3403-3410
- Jimenez C., Quinoa E., Crews P. [1991b] Novel marine sponge alkaloids 3.  $\beta$ -Carbolinium salts from *Fascaplysinopsis reticulata*. **Tetrahedron Letters**, **32**, 1843-1846
- Jiménez M., Garzón S.P., Rodríguez A.D. [2003] Plakortides M and N, bioactive polyketide endoperoxides from the caribbean marine sponge *Plakortis halichondrioides*. **Journal of Natural Product**, **66**, 5, 655-661
- Jiménez-Romero C., Ortiz I., Vicente J., Vera B., Rodríguez A.D., Nam S., Jove R. [2010] Bioactive cycloperoxides isolated from the Puerto Rican sponge *Plakortis halichondrioides*. **Journal of Natural Product**, **73**, 1694-1700
- Kashman Y., Koren-Goldshlager G., Gravalos M.D.G., Schleyer M. [1999] Halitulín, a new cytotoxic alkaloid from the marine sponge *Haliclona tulearensis*. **Tetrahedron Letters**, **40**, 997-1000
- Kazlauskas R., Murphy P.T., Quinn R.J., Wells R.J. [1977] Aplysinopsin, a tryptophan derivative from a sponge (*Aplysinopsis* or *Thorecta* genus). **Tetrahedron Letters**, 61-64
- Keck G.E., Lundquist G.D. [1999] Synthetic studies toward the total synthesis of swinholidé. Stereoselective construction of the C-19-C-35 subunit. **Journal of Organic Chemistry**, **64**, 12, 4482-4491
- Kho E., Imagawa D.K., Rohmer M., Kashman Y., Djerassi C. [1981] Sterols in marine invertebrates 22. Isolation and structure elucidation of conicasterol and theonellasterol, two new 4-methylene sterols from the Red Sea sponges *Theonella conica* and *Theonella swinhoei*. **Journal of Organic Chemistry**, **46**, 1836-1839.
- Koh E.G.L., Sweatman H. [2000] Chemical warfare among scleractinians: bioactive natural products from *Tubastraea faulkneri* Wells kill larvae of potential competitors. **Journal of Experimental Marine Biology and Ecology**, **251**, 14-160
- Kitagawa I., Kobayashi M., Lee N.K., Shibuya H., Kawata Y., Sakiyama F. [1986] Structure of Theonellapeptolide ID, a new bioactive peptolide from an Okinawan marine sponge *Theonella* sp. **Chemical and Pharmaceutical Bulletin**, **34**, 6, 2664-2667
- Kitagawa I., Lee N.K., Kobayashi M., Shibuya H. [1990] Marine natural products. XXV. Biologically active tridecapeptide lactones from the okinawan marine sponge *Theonella swinhoei*, structure of theonellapeptolide. **Tetrahedron**, **47**, 12/13, 2169-2180
- Kitagawa I., Yoshioka N., Kamba C., Yoshikawa M., Hamamoto Y. [1993] Four new bisabolene-type aminosesquiterpenes from an Okinawan marine sponge *Theonella* sp (Theonellidae). **Chemical and Pharmaceutical Bulletin**, **35**, 928-931
- Klein D., Braekman J.C., Daloze D., Hoffmann L., Castillo G., Demoulin V. [1996] Laingolide, a novel 15-membered macrolide from *Lyngbya bouillonii* (Cyanophyceae). **Tetrahedron Letters**, **37**, 7519-7520
- Klein D., Braekman J.C., Daloze D., Hoffmann L., Castillo G., Demoulin V. [1999] Madangolide and Laingolide A, Two Novel Macrolides from *Lyngbya bouillonii* (Cyanobacteria). **Journal of Natural Products**, **62**, 934-936
- Kobayashi J., Harbour G.C., Gilmore J., Rinehart K.L.J.R. [1984] Eudistomins A, D, G, H, I, J, M, N, O, P, and Q, bromo-, hydroxy-, pyrrolyl-, and 1-pyrrolynyl- $\beta$ -carbolines from the antiviral Caribbean tunicate *Eudistoma olivaceum*. **Journal of the American Chemical Society**, **106**, 5, 1526-1528.
- Kobayashi J., Nakamura H., Ohizumi Y., Hirata Y. [1986] Eudistomidin-A, a novel calmodulin antagonist from the Okinawan tunicate *Eudistoma glaucus*. **Tetrahedron letters**, **27**, 10, 1191-1194
- Kobayashi J., Sato M., Murayama T., Ishibashi M., Walchi M.R., Kanai M., Shoji J., Ohizumi Y. [1991] Konbamide, a novel peptide with calmodulin antagonistic activity from the Okinawan marine sponge *Theonella* sp. **Journal of Chemistry Society**, 1050-1052
- Kobayashi J., Kondo K., Ishibashi M., Walchli M. R., Nakamura T. [1993] Theonezolidé A: a novel polyketide natural product from the Okinawan marine sponge *Theonella* sp. **Journal of the American Chemical Society**, **115**, 15, 6661-6665
- Kobayashi J., Tsukamoto S., Takeuchi S., Ishibashi M. [1993] Manzamenones G and H, new dimeric fatty-acid derivatives from the Okinawan marine sponge *Plakortis* Sp. **Tetrahedron**, **49**, 27, 5955-5960

## Références bibliographiques

- Kobayashi J., Itagaki F., Shigemori I., Takao T., Shimonishi Y. [1995] Keramamides E, G, H, and J, new cyclic peptides containing an oxazole or a thiazole ring from a *Theonella* sponge. **Tetrahedron**, **51**, 9, 2525-2532
- Kobayashi J., Watanabe D., Kawasaki N., Tsuda M. [1997] Nakadomarin A, a novel hexacyclic manzamine-related alkaloid from *Amphimedon* sponge. **Journal of Organic Chemistry**, **62**, 9236-9239
- Kobayashi M., Tanaka J., Katori T., Matsuura M., Kitagawa I. [1989] Structure of swinholide A, a potent cytotoxic macrolide from the okinawan marine sponge *Theonella swinhoei*. **Tetrahedron Letters**, **30**, 22, 2963-2966
- Kobayashi M., Tanaka J., Katori T., Matsuura M., Yamashita M., Kitagawa I. [1990] Marine natural products. XXII. The absolute stereostructure of swinholide A, a potent cytotoxic dimeric macrolide from the Okinawan marine sponge. *Theonella swinhoei*. **Chemical and Pharmaceutical Bulletin**, **38**, 2409-2418
- Kobayashi M., Kawazoe K., Katori T., Kitagawa I. [1992] 2 New 3-keto-4-methylene steroids, theonellasterone & conicasterone, & a Diels-Alder type dimeric steroid bistheonellasterone, from *Theonella swinhoei*. **Chemical and Pharmaceutical Bulletin**, **40**, 1773-1778
- Kobayashi M., Kawazoe K., Okamoto T., Sasaki T., Kitagawa I. [1994a] Marine natural products. XXXI Structure-activity correlation of a potent cytotoxic dimeric macrolide swinholide A, from the Okinawan marine sponge *Theonella swinhoei*, and its isomers. **Chemical and Pharmaceutical Bulletin**, **42**, 1, 19-26
- Kobayashi M., Kanzaki K., Katayama S., Ohashi K., Okada H., Ikegami S., Kitagawa I. [1994b] Marine natural products. XXXIII Theonellapeptolide IId, a new tridecapeptide lactone from the Okinawan marine sponge *Theonella swinhoei*. **Chemical and Pharmaceutical Bulletin**, **42**, 7, 1410-1415
- Kobayashi M., Chen Y.J., Aoki S., In Y., Ishida T., Kitagawa I. [1995] Four new beta-carboline alkaloids isolated from two Okinawan marine sponges of *Xestospongia* sp and *Haliclona* sp. **Tetrahedron**, **51**, 3727-3736
- Kondo K., Shigemori H., Kikuchi Y., Ishibashi M., Sasaki T., Kobayashi J. [1992] Ircinals A and B from the Okinawan marine sponge *Ircinia* sp.: plausible biogenetic precursors of manzamine alkaloids. **Journal of Organic Chemistry**, **57**, 2480-2483
- Kondo K., Ishibashi M., Kobayashi J. [1994] Isolation and structures of Theonezolidines B and C from the okinawan marine sponge *Theonella* sp. **Tetrahedron**, **50**, 28, 8355-8362
- Koren-Goldshlager G., Kashman Y., Schleyer M. [2005] Haliclorensin, a novel diamino alkaloid from the marine sponge *Haliclona tulearensis*. **Journal of Natural Products**, **61**, 282-284
- Kornprobst J.-M. [2005] Substances naturelles d'origine marine, Tome 2 : Chimiodiversité, pharmacodiversité, biotechnologies. Editions Tec et Doc, Paris
- Kossuga M.H., Nascimento A.M., Reimão J.Q., Tempone A.G., Taniwaki N.N., Veloso K., Ferreira A.G., Cavalcanti B.C., Pessoa C., Moraes M.O., Mayer A.M.S., Hajdu E., Berlinck R.G.S. [2008] Antiparasitic, antineuroinflammatory, and cytotoxic polyketides from the marine sponge *Plakortis angulospiculatus* Collected in Brazil. **Journal of Natural Product**, **71**, 334-339
- Kubota T., Ishiguro Y., Takahashi-Nakaguchi A., Fromont J., Gonoï T., Kobayashi J. [2013] Manzamenones L-N, new dimeric fatty-acid derivatives from an Okinawan marine sponge *Plakortis* sp. **Bioorganic & Medicinal Chemistry Letters**, **23**, 244-247
- Lee H.S., Rho J.R., Sim C.J., Shin J. [2003] New acetylenic acids from a sponge of the genus *Stelletta*. **Journal of Natural Products**, **66**, 566-568
- Lejeune P. [2003] Contamination of abiotic surfaces: what a colonizing bacterium sees and how to blur it. **Trends in microbiology**, **11**, 4, 179-184
- Liaw C.-C., Chang F.-R., Chen S.-L., Wu C.-C., Lee K.-H., Wu Y.-C. [2005] Novel cytotoxic monotetrahydrofuranic Annonaceous acetogenins from *Annona montana*. **Bioorganic & Medicinal Chemistry**, **13**, 4767-4776
- Limna Mol V.P., Raveendran T.V., Parameswaran P.S. [2009] Antifouling activity exhibited by secondary metabolites of the marine sponge, *Haliclona exigua* (Kirkpatrick). **International Biodeterioration & Biodegradation**, **63**, 67-72

## Références bibliographiques

- Ma W. S., Mutka T., Vesley B., Amsler M.O., McClintock J.B., Amsler C.D., Perman J.A., Singh M.P., Maiese W.M., Zaworotko M.J., Kyle D.E., Baker B.J. [2009] Norselic acids A-E, highly oxidized anti-infective steroids that deter mesograzers' predation, from the Antarctic sponge *Crella* sp. **Journal of Natural Product**, **72**, 12, 1842–1846
- Mai T., Tintillier F., Lucasson A., Moriou C., Bonno E., Petek S., Magré K., Al Mourabit A., Saulnier D., Debitus C. [2015] Quorum sensing inhibitors from *Leucetta chagosensis* Dendy, 1863. **Letters in Applied Microbiology**, **61**, 311-317
- Matsunaga S., Fusetani N., Hashimoto K., Walchli M. [1989] Theonellamide F, a novel antifungal bicyclic peptide from a marine sponge *Theonella* sp. **Journal of the American Chemical Society**, **111**, 2582-2588
- Matsunaga S., Fusetani N. [1995] Theonellamides A-E, cytotoxic bicyclic peptides, from a marine sponge *Theonella* sp. **Journal of Organic Chemistry**, **60**, 5, 1177-1181
- Matsunaga S., Okada Y., Fusetani N., Van Soest R.W.M. [2000] An antimicrobial C14 acetylenic acid from a marine sponge *Oceanapia* species. **Journal of Natural Products**, **63**, 690-691
- Mayer A.M., Glaser K.B., Cuevas C., Jacobs R.S., Kem W., Little R.D., McIntosh J.M., Newman D.J., Potts B. C., Shuster D.E. [2010] The odyssey of marine pharmaceuticals: a current pipeline perspective. **Trends in Pharmaceutical Sciences**, **31**, 6, 255-265
- McIntyre D.E., Faulkner D.J., Van Engen D., Clardy J. [1979] Renierone, an antimicrobial metabolite from a marine sponge. **Tetrahedron Letters**, **43**, 4163-4166
- Mencarelli A., D'Amore C., Renga B., Cipriani S., Carino A., Sepe V., Perissutti E., D'Auria M.V., Zampella A., Distrutti E., Fiorucci S. [2014] Solomonsterol A, a marine pregnane-x-receptor agonist, attenuates inflammation and immune dysfunction in a mouse model of arthritis. **Marine Drugs**, **12**, 36-53
- Mitsui-Saito M., Ohkubo S., Obaraa Y., Yanagisawa T., Kobayashi J., Ohizumia Y., Nakahata N. [2003] Theonezolid A, a novel marine macrolide, induces drastic shape change in rabbit platelets by reorganization of microtubules. **Thrombosis Research**, **108**, 133-138
- Molinski T.F., Biegelmeyer R., Stout E.P., Wang X., Frota J.M.L.C., Henriques A.T. [2013] Halisphingosines A and B, modified sphingoid bases from *Halictona tubifera*. Assignment of configuration by circular dichroism and van't Hoff's principle of optical superposition. **Journal of Natural Products**, **76**, 374-381
- Monica C.D., Randazzo A., Bifulco G., Cimino P., Aquino M., Izzo I., De Riccardis F., Gomez-Paloma L. [2002] Structural revision of halipeptins: synthesis of the thiazoline unit and isolation of halipeptin C. **Tetrahedron Letters**, **43**, 5707-5710
- Mudianta I.W., Katavic P.L., Lambert L.K., Hayes P.Y., Banwell M.G., Munro M.H.G., Bernhardt P.V., Garson M.J. [2010] Structure and absolute configuration of 3-alkylpiperidine alkaloids from an Indonesian sponge of the genus *Halichondria*. **Tetrahedron**, **66**, 2752-2760
- Mulzer J., Meyer F., Buschmann J., Luger P. [1995] Asymmetric-synthesis of the C26-C32 tetrahydropyran moiety of swinholid A by hetero-diels-alder reaction. **Tetrahedron letters**, **36**, 20, 3503-3506
- Murata M., Miyagawa-Kohshima K., Nakanishi K., Naya Y. [1986] Characterization of compounds that induce symbiosis between sea anemone and anemone fish. **Science**, **234**, 585-587
- Muricy G., Diaz M.C. [2002] Order Homosclerophorida Dendy, 1905. Family Plakinidae Schulze, 1880. pp. 71-82. In: Hooper J.N.A., Van Soest R.W.M. (Eds) **Systema porifera: a guide to the classification of sponges**, Kluwer Academic/Plenum Publishers: New York
- Nagasawa K., Shimizu I., Nakata T. [2002] Total synthesis of preswinholide A: Stereoselective synthesis of the C11-C23 segment. **Tetrahedron letters**, **37**, 38, 6881-6884
- Nakamura H., Kobayashi J., Mitsubishi-Kasei Y.O., Hirata Y. [1984] Novel bisabolene-type sesquiterpenoids with a conjugated diene isolated from the okinawan sea sponge *Theonella* cf. *swinhoei*. **Tetrahedron Letters**, **25**, 47, 5401-5404
- Nakamura H., Kobayashi J., Nakamura Y., Ohizumi Y., Kondo T., Hirata Y. [1986] Theonellamine B, a novel peptidal Na, K-ATPase inhibitor, from an Okinawan marine sponge of the genus *Theonella*. **Tetrahedron Letters**, **27**, 36, 4319-4322

### Références bibliographiques

- Nakao Y., Matsunaga S., Fusetani N. [1995] Three more cyclotheonamides, C, D, and E, potent thrombin inhibitors from the marine sponge *Theonella swinhoei*. ***Bioorganic and Medicinal Chemistry***, **3**, 8, 1115-1122
- Nakao Y., Oku N., Matsunaga S., Fusetani N. [1998] Cyclotheonamides E2 and E3, new potent serine protease inhibitors from the marine sponge of the genus *Theonella*. ***Journal of Natural Products***, **61**, 667-670
- Nakao Y., Masuda A., Matsunaga S., Fusetani N. [1999] Pseudotheonamides, serine protease inhibitors from the marine sponge *Theonella swinhoei*. ***Journal of the American Chemical Society***, **121**, 2425-2431
- Nakao Y., Fujita M., Warabi K., Matsunaga S., Fusetani N. [2000] Miraziridine A, a novel cysteine protease inhibitor from the marine sponge *Theonella* aff. *mirabilis*. ***Journal of the American Chemical Society***, **122**, 10462-10463
- Nakata T., Komatsu T., Nagasawa K., Yamada H., Takahashi T. [1994] Synthetic study of marine macrolide swinholide A stereocontrolled synthesis of the C11-C23 segment. ***Tetrahedron letters***, **35**, 44, 8225-8228
- Nicolaou K.C., Ajito K., Patron A.P., Khatuya H., Richter P.K., Bertinato P. [1996] Total Synthesis of swinholide A. ***Journal of the American Chemical Society***, **118**, 3059-3060
- Nong X.-H., Zhang X.-Y., Xu X.-Y., Sun Y.-L., Qi S.-H. [2014] Alkaloids from *Xylariaceae* sp., a marine-derived fungus. ***Natural Products Communication***, **9**, 467-475
- Nozawa K., Tsuda M., Tanaka N., Kubota T., Fukushi E., Kawabata J., Kobayashi J. [2013] Stereochemistry of Theonezolides A-C. ***Tetrahedron Letters***, **54**, 783-787
- Nuzzo G., Ciavatta M.L., Villani G., Manzo E., Zanfardino A., Varcamonti M., Gavagnin M. [2012] Fulvynes, antimicrobial polyoxygenated acetylenes from the Mediterranean sponge *Haliclona fulva*. ***Tetrahedron***, **68**, 754-760
- Ogimura T., Futami K., Katagiri T., Maita M., Gonçalves A.T., Endo M. [2012] Deformation and blemishing of pearls caused by bacteria. ***Aquaculture***, **78**, 1255-1262
- Okada Y., Matsunaga S., Van Soest R.W.M., Fusetani N. [2002] Nagahamide A, an antibacterial depsipeptide from the marine sponge *Theonella swinhoei*. ***Organic Letters***, **4**, 18, 3039-3042
- Oku N., Nagai K., Shindoh N., Terada Y., Van Soest R.W.M., Matsunaga S., Fusetani N. [2004] Three new cyclostelletamines, which inhibit histonedeacetylase, from a marine sponge of the genus *Xestospongia*. ***Bioorganic Medicinal Chemistry Letters***, **14**, 2617-2620
- Oku N., Krishnamoorthy R., Benson A.G., Ferguson R.L., Lipton M.A., Phillips L.R., Gustafson K.R., McMahon J.B. [2005] Complete stereochemistry of Neamphamide A and absolute configuration of the  $\beta$ -Methoxytyrosine residue in papuamide B. ***Journal of Organic Chemistry***, **70**, 6842-6847
- Ortega M.J., Zubía E., Carballo J.L., Salva J. [1996] Fulvinol, a new long-chain diacetylenic metabolite from the sponge *Reniera fulva*. ***Journal of Natural Products***, **59**, 1069-1071
- Parameswaran P.S., Naik C.G., Kamat S.Y. [1998] Renieramycins H and I, two novel alkaloids from the sponge *Haliclona cribricutis*. ***Indian Journal of Chemistry***, **37**, 1258-1263
- Paterson I., Cumming J.G. [1992] A stereocontrolled synthesis of a C19-C32/C17-C30 segment for swinholide A and misakinolide A, cytotoxic dimeric macrolides from *Theonella swinhoei*. ***Tetrahedron letters***, **33**, 20, 2847-2850
- Paterson I., Smith J.D. [1992] Stereocontrolled synthesis of a C1-C15 segment for the marine macrolides, swinholide A and scytophycin C: use of a vinylogous Mukaiyama aldol reaction. ***Journal of Organic Chemistry***, **57**, 3261-3264
- Paterson I., Smith J.D., Ward R.A., Cumming J.G. [1994] Total synthesis of (-)-preswinholide A. ***Journal of the American Chemical Society***, **116**, 6, 2615-2616
- Paterson I., Ward R.A., Smith J.D., Cumming J.G., Yeung K.S. [1995] The total synthesis of swinholide A. Part 3: A stereocontrolled synthesis of (-)-pre-swinholide A. ***Tetrahedron***, **51**, 34, 9437-9466
- Patil A.D., Freyer A.J., Carte B., Johnson R.K., Lahouratate P. [1996a] Plakortides, novel cyclic peroxides from the sponge *Plakortis halichondrioides*: activators of cardiac SR-CA<sup>2+</sup>-pumping ATPase. ***Journal of Natural Products***, **59**, 3, 219-223

## Références bibliographiques

- Patil A.D., Freyer A.J., Bean M.F., Carte B.K., Westley J.W., Johnson R.K., Lahouratate P. [1996b] The plakortones, novel bicyclic lactones from the sponge *Plakortis halichondrioides*: activators of cardiac SR-Ca<sup>2+</sup>-Pumping ATPase. *Tetrahedron*, **52**, 2, 377-394
- Patron A.P., Richter P.K.P.K., Tomaszewski M.J., Miller R.A., Nicolaou K.C. [1994] A convergent approach to swinholide A. Stereoselective construction of the C3-C17 fragment of swinholide A. *Journal of the Chemical Society*, **9**, 1147-1150
- Penez N., Culioli G., Perez T., Briand J.F., Thomas O.P., Blache Y. [2011] Antifouling properties of simple indole and purine alkaloids from the Mediterranean gorgonian *Paramuricea clavata*. *The Journal of Natural Products*, **74**, 2304-2308
- Perry T.L., Dickerson A., Khan A.A., Kondru R.K., Beratan D.N., Wipf P., Kelly M., Hamann M.T. [2001] New peroxy lactones from the Jamaican sponge *Plakinastrella onkodes*, with inhibitory activity against the AIDS opportunistic parasitic infection *Toxoplasma gondii*. *Tetrahedron*, **57**, 1483-1487
- Pham N.B., Butler M.S., Hooper J.N.A., Moni R.W., Quinn R.J. [1999] Isolation of xestosterol esters of brominated acetylenic fatty acids from the marine sponge *Xestospongia testudinaria*. *Journal of Natural Products*, **62**, 1439-1442
- Pisera A., Lévi C. [2002] Family Theonellidae Lendenfeld, 1903. pp. 327-337. In: Hooper J.N.A. & Van Soest R.W.M. (Eds.) *Systema Porifera. A guide to the classification of sponges. 1*, Kluwer Academic/Plenum Publishers: New York, Boston, Dordrecht, London, Moscow.
- Plaza A., Bifulco G., Masullo M., Lloyd J.R., Keffer J.L., Colin P.L., Hooper J.N.A., Bell L.J., Bewley C.A. [2010] Mutremdamide A and koshikamides C-H, peptide inhibitors of HIV-1 entry from different *Theonella* species. *Journal of Organic Chemistry*, **75**, 4344-4355
- Pulitzer-Finali G. [1993] A collection of marine sponges from East Africa. *Annales Museo Civico Storia Naturale Giacomo Doria*, **89**, 247-350
- Quinn R.J., Tucker D.J. [1985] A brominated bisacetylenic acid from the marine sponge *Xestospongia testudinaria*. *Tetrahedron Letters*, **26**, 1671-1672
- Qureshi A., Stevenson C.S., Albert C.L., Jacobs R.S., Faulkner D.J. [1999] Homo- and norplakotenin, new carboxylic acids from the palauan sponge *Plakortis lita*. *Journal of Natural Products*, **62**, 1205-1207
- Qureshi A., Faulkner D.J. [2000] 7 $\alpha$ -Hydroxytheonellasterol, a cytotoxic 4-methylene sterol from the Philippines sponge *Theonella swinhoei*. *Journal of Natural Products*, **63**, 841-842
- Rahm F., Hayes P.Y., Kitching W. [2004] Metabolites from marine sponges of the genus *Plakortis*. *Heterocycles*, **64**, 1, 523-575
- Ralifo P., Sanchez L., Gassner N.C., Tenney K., Lokey R.S., Holman T.R., Valeriote F.A., Crews P. [2007] Pyrroloacridine alkaloids from *Plakortis quasiampfiaster*: Structures and Bioactivity. *Journal of Natural Product*, **70**, 95-99
- Randazzo A., Bifulco G., Giannini C., Bucci M., Debitus C., Cirino G., Gomez-Paloma L. [2001] Halipeptins A and B: two novel potent anti-inflammatory cyclic depsipeptides from the Vanuatu marine sponge *Haliclona* species. *Journal of the American Chemical Society*, **123**, 10870-10876
- Rashid M.A., Gustafson K.R., Boswell J.L., Boyd M.R. [2000] Haligramides A and B, two new cytotoxic hexapeptides from the marine sponge *Haliclona nigra*. *Journal of Natural Products*, **63**, 956-959
- Ratnayake A.S., Bugni T.S., Feng X., Harper M.K., Skalicky J.J., Mohammed K.A., Andjelic C.D., Barrows L.R., Ireland C.M. [2006] Theopapuamide, a cyclic depsipeptide from a papua New Guinea Lithistid sponge *Theonella swinhoei*. *Journal of Natural Products*, **69**, 1582-1586
- Raub M.F., Cardellina J.H. [1992] The piclavines, antimicrobial indolizidines from the tunicate *Clavelina picta*. *Tetrahedron Letters*, **33**, 2257-2260
- Re R., Pellegrini N., Proteggente A., Pannala A., Yang M., Rice-Evans C. [1999] Antioxidant activity applying an improved ABTS radical cation decolorization assay. *Free Radical Biology and Medicine* **26**, 1231-1237
- Reyes F., Fernández R., Urda C., Francesch A., Bueno S., De Eguilior C., Cuevas C. [2007] Njaoamines A-F, new cytotoxic polycyclic alkaloids from the haplosclerid sponge *Reniera* sp. *Tetrahedron*, **63**, 2432-2438

## Références bibliographiques

- Ricardo da Silva J.M., Darmon N., Fernandez Y., Mitjavila S. [1991] Oxygen free radical scavenger capacity in aqueous models of different procyanidins from grape seeds. *Journal of Agricultural and Food Chemistry*, **39**, 549-1552
- Rice-Evans C.A., Miller N.J., Bolwell P.G., Bramley P.M., Pridham J.B. [1995] The relative antioxidant activities of plant-derived polyphenolic flavonoids. *Free Radical Research*, **22**, 375-383
- Richter P.K., Tomaszewski M.J., Miller R., Patron A.P., Nicolaou K.C. [1994] Stereoselective construction of the C18-C32 fragment of swinholide A. *Journal of the Chemical Society*, 1151-1152.
- Ridley S.O. [1984]. Spongiidae. Report on the Zoological Collections made in the Indo-Pacific Ocean during the voyage of H.M.S. "Alert" 1881-1882
- Rinehart K.L.J.R., Kobayashi J., Harbour G.C., Hughes R.G.J.R., Mizesak S.A., Scatchell T.A. [1984] Eudistomins C, E, K, and L, potent antiviral compounds containing a novel oxathiazepine ring from the Caribbean tunicate *Eudistoma olivaceum*. *Journal of the American Chemical Society*, **106**, 5, 1524-1526
- Robert R.W., Mayne C.L., Ireland C.M., Brinen L.S., Clardy J. [1990] Plakinidines: cytotoxic alkaloid pigments from the Fijian sponge *Plakortis* sp. *Tetrahedron Letters*, **31**, 23, 3271-3274
- Roy M.C., Ohtani I.I., Tanaka J., Higa T., Satari R. [1999] Barangamide A, a new cyclic peptide from the Indonesian sponge *Theonella swinhoei*. *Tetrahedron Letters*, **40**, 5373-5376
- Roy M.C., Ohtani I.I., Ichiba T., Tanaka J., Sataric R., Higa T. [2000] New cyclic peptides from the Indonesian sponge *Theonella swinhoei*. *Tetrahedron*, **56**, 9079-9092
- Rudi A., Afanii R., Gravalos L.G., Akinin M., Gaydou E., Vacelet J., Kashman Y. [2003] Three new cyclic peroxides from the marine sponge *Plakortis aff simplex*. *Journal of Natural Products*, **66**, 682-685
- Saito N., Sakai H., Suwanborirux K., Pummangura S., Kubo A. [2001] C13 NMR spectral assignment of 5-hydroxy-1,5-imino-3-benzazocin-4,7,10-trione derivatives: the revised structure of renieramycin H. *Heterocycles*, **55**, 21-28
- Sakai R., Higa T., Jefford C.W., Bernardinelli G. [1986] Manzamine A, a novel antitumor alkaloid from a sponge. *Journal of the American Chemical Society*, **108**, 20, 6404-6405
- Sakai R., Kohmoto S., Higa T., Jefford C.W., Bernardinelli G. [1987] Manzamine B and C, two novel alkaloids from the sponge *Haliclona* sp. *Tetrahedron Letters*, **28**, 45, 5493-5496
- Sato M., Takeuchi S., Ishibashi M., Kobayashi J. [1998] Studies on stereochemistry of theonezolidines A-C: determination of absolute stereochemistry of the C4-C17 fragment. *Tetrahedron*, **54**, 4819-4826
- Schmidt E.W., Faulkner D.J. [1996] Palauolol, a new anti-inflammatory sesterterpene from the sponge *Fascaplysinopsis* sp. from Palau. *Tetrahedron Letters*, **37**, 3951-3954
- Schmidt E.W., Faulkner D.J. [1996] Absolute configuration of methyl (2Z,6R,8R,9E)-3,6-epoxy-4,6,8-triethyl-2,4,9-dodecatrienoate from the sponge *Plakortis halichondrioides*. *Tetrahedron Letters*, **37**, 6681-668
- Schmidt E.W., Harper M.K., Faulkner D.J. [1997] Mozamides A and B, cyclic peptides from a Theonellid sponge from Mozambique. *Journal of Natural Products*, **60**, 779-782
- Schmidt E.W., Bewley C.A., Faulkner D.J. [1998] Theopalauamide, a bicyclic glycopeptide from filamentous bacterial symbionts of the Lithistid sponge *Theonella swinhoei* from Palau and Mozambique. *Journal of Organic Chemistry*, **63**, 1254-1258
- Schmidt E.W., Faulkner D.J. [1998] Microsclerodermins C-E, antifungal cyclic peptides from the Lithistid marine sponges *Theonella* sp. and *Microscleroderma* sp. *Tetrahedron*, **54**, 3043-3056
- Schmidt G., Timm C., Köck M. [2009] New haliclamines E and F from the Arctic sponge *Haliclona viscosa*. *Organic Biomolecules Chemistry*, **7**, 3061-3064
- Schmidt G., Timm C., Köck M. [2011] Halicloyclin C, a new monomeric 3-Alkyl pyridinium alkaloid from the Arctic marine sponge *Haliclona viscosa*. *Zeitschrift für Naturforschung*, **66b**, 745-748
- Schmidt G., Timm C., Grube A., Volk C. A., Köck M. [2012] Viscoselines B<sub>1,2</sub> and E<sub>1,2</sub>: challenging new 3-alkyl pyridinium alkaloids from the marine sponge *Haliclona viscosa*. *Chemistry. A European Journal*, **18**, 8180-8189

## Références bibliographiques

- Segraves N.L., Lopez S., Johnson T.A., Said S.A., Fu X., Schmitz F.J., Pietraszkiewicz H., Valeriote F.A., Crews P. [2003] Structures and cytotoxicities of faspalylin and related alkaloids from two marine phyla - *Faspalylinopsis* sponges and *Didemnum* tunicates. ***Tetrahedron Letters***, **44**, 3471-3475
- Segraves N.L., Robinson S.J., Garcia D., Said S.A., Fu X., Schmitz F.J., Pietraszkiewicz H., Valeriote F.A., Crews P. [2004] Comparison of faspalylin and related alkaloids: A study of structures, cytotoxicities, and sources. ***Journal of Natural Products***, **67**, 783-792
- Segraves N.L., Crews P. [2005] Investigation of brominated tryptophan alkaloids from two Thorectidae sponges: *Thorectandra* and *Smenospongia*. ***Journal of Natural Products***, **68**, 1484-1488
- Seldes A.M., Roviroso J., San Martin A., Gros E.G. [1985] A new sterol from the sponge *Haliclona chilensis* (Thiele). ***Birkhäuser Verlag***, **41**, 34-35
- Sepčić K., Guella G., Mancini I., Pietra F., Serra M.D., Menestrina G., Tubbs K., Maček P., Turk T. [2012] Characterization of anticholinesterase-active 3-alkylpyridinium polymers from the marine sponge *Reniera sarai* in aqueous solutions. ***Journal of Natural Products***, **60**, 991-996
- Sepe V., Ummarino R., D'Auria M.V., Chini M.G., Bifulco G., Renga B., D'Amore C., Debitus C., Fiorucci S., Zampella A. [2011] Conicasterol E, a small heterodimer partner sparing farnesoid X receptor modulator endowed with a pregnane X receptor agonistic activity, from the marine sponge *Theonella swinhoei*. ***Journal of Medicinal Chemistry***, **55**, 84-93
- Sepe V., D'Amore C., Ummarino R., Renga B., D'Auria M.V., Novellino E., Sinisi A., Tagliatela-Scafati O., Nakao Y., Limongelli V., Zampella A., Fiorucci S. [2014] Insights on pregnane-x-receptor modulation. Natural and semisynthetic steroids from *Theonella* marine sponges. ***European Journal of Medicinal Chemistry***, **73**, 126-134
- Sera Y., Adachi K., Fujii K., Shizuri Y. [2002] Isolation of haliclonamides: new peptides as antifouling Substances from a marine sponge Species, *Haliclona*. ***Marine Biotechnology***, **3**, 441-446
- Sera Y., Adachi K., Fujii K., Shizuri Y. [2003] A new antifouling hexapeptide from a Palauan sponge, *Haliclona* sp. ***Journal of Natural Products***, **66**, 719-721
- Sharma Om P., Bhat T.K. [2009] DPPH antioxidant assay revisited. ***Food chemistry***, **113**, 4, 1202
- Shin I., Krische M.J. [2015] Formal synthesis of Premisakinolide A and C19-C32 of swinholide A via site-selective C-H allylation and crotylation of unprotected diols. ***Organic Letters***, **17**, 4686-4689
- Shin J., Seo Y., Cho K.W., Rho J.-R., Paul V.J. [1998] Osirisynes A-F, highly oxygenated polyacetylenes from the sponge *Haliclona osiris*. ***Tetrahedron***, **54**, 8711-8720
- Shoji N., Umeyama A., Shin K., Takeda K., Arihara S., Kobayashi J., Takei M. [1992] Two unique pentacyclic steroids with *cis* C/D ring junction from *Xestospongia bergquistia* Fromont, powerful inhibitors of histamine release. ***Journal of Organic Chemistry***, **57**, 2996-2997
- Shulgin A., Shulgin A., [1997] ***TIHKAL (Tryptamines I Have Known and Loved) The Continuation***, 804 pages, Transform Press,U.S.
- Singh P.K., Parsek M.R., Greenberg E.P., Welsh M.J. [2002] A component of innate immunity prevents bacterial biofilm development. ***Letters to Nature***, **417**, 552-555
- Sinisi A., Calcinaï B., Cerrano C., Dien H.A., Zampella A., D'Amore C., Renga B., Fiorucci S., Tagliatela-Scafati O. [2013a] Isoswinholide B and swinholide K, potent cytotoxic dimeric macrolides from *Theonella swinhoei*. ***Bioorganic and Medicinal Chemistry***, **21**, 5332-5338
- Sinisi A., Calcinaï B., Cerrano C., Dien H. A., Zampella A., D'Amore C., Renga B., Fiorucci S., Tagliatela-Scafati O. [2013b] New tridecapeptides of the theonellapeptolide family from the Indonesian sponge *Theonella swinhoei*. ***Journal of Organic Chemistry***, **9**, 1643-1651
- Slack R.D., Jacobine A.M., Posner G.H. [2012] Antimalarial peroxides: advances in drug discovery and design. ***Medicinal Chemistry Communications***, **3**, 281-297
- Smith C.J., Venables D.A., Hopmann C., Salomon C.E., Jompa J., Tahir A., Faulkner D.J., Ireland C.M. [1997] Plakinidine D, a new pyrroloacridine alkaloid from two ascidians of the genus *Didemnum*. ***Journal of Natural Products***, **60**, 1048-1050
- Sorek H., Rudi A., Akin M., Gaydou E.M., Kashman Y. [2010] Isohalitulin and Haliclorensins B and C, three marine alkaloids from *Haliclona tulearensis*. ***Journal of Natural Products***, **73**, 456-458

### Références bibliographiques

- Sperry S., Crews P. [1997] Haliclostanoic sulfate and Halistanol sulfate from an Indo-Pacific *Haliclona* sponge. *Journal of Natural Products*, **60**, 29-32
- Sugo Y., Inouye Y., Nakayama N. [1995] Structures of nine oxygenated 4-methylene sterols from Hachijo marine sponge *Theonella swinhoei*. *Steroids*, **60**, 738-742
- Tagliatalata-Scafati O., Fattorusso E., Romano A., Scala F., Barone V., Cimino P., Stendardo E., Catalanotti B., Persico M., Fattorusso C. [2010] Insight into the mechanism of action of plakortins, simple 1,2-dioxane antimalarials. *Organic Biomolecules Chemistry*, **8**, 4, 846-856
- Takeuchi S., Kikuchi T., Tsukamoto S., Ishibashi M., Kobayashi J. [1995] Three new oxylipins related to 3,6 dioxo-4-docosenoic acid from Okinawan marine sponges, *Plakortis* sp. *Tetrahedron*, **51**, 21, 5979-5986
- Tanaka J., Higa T., Kobayashi M., Kitagawa I. [1990] Marine Natural Products. XXIV. The absolute stereostructure of Misakinolide A, a potent cytotoxic dimeric macrolide from an Okinawan marine sponge *Theonella* sp. *Chemical and Pharmaceutical Bulletin*, **38**, 11, 2967-2970
- Tanaka N., Asai M., Takahashi-Nakaguchi A., Gono T., Fromont J., Kobayashi J. [2013] Manzamenone O, new trimeric fatty acid derivative from a marine sponge *Plakortis* sp. *Organic Letters*, **15**, 10, 2518-2521
- Tanaka N., Asai M., Kusama T., Fromont J., Kobayashi J. [2015] Three new oxylipins from an Okinawan marine sponge *Plakortis* sp. *Tetrahedron Letters*, **56**, 1388-1391
- Teruya T., Kobayashi K., Suenaga K., Kigoshi H. [2006] Cyclohaliclonamines A-E: dimeric, trimeric, tetrameric, pentameric, and hexameric 3-alkyl pyridinium alkaloids from a marine sponge *Haliclona* sp. *Journal of Natural Products*, **69**, 135-137
- Thomas T.R.A., Kavlekar D.P., LokaBharathi P.A. [2010] Marine drugs from sponge microbe association a review. *Marine Drugs*, **8**, 4, 1417-1468
- Thirionet I., Daloze D., Braekman J.C. [2006] 5-Bromoverongamine, a novel antifouling tyrosine alkaloid from the sponge *Pseudoceratina* sp. *Natural Products Letters*, **12**, 209-214
- Timm C., Volk C., Sasse F., Köck M. [2008] The first cyclic monomeric 3-alkylpyridinium alkaloid from natural sources: identification, synthesis and biological activity. *Organic Biomolecules Chemistry*, **6**, 4036-4040
- Todd J. S., Alvi K.A., Crews P. [1992] The isolation of a monomeric carboxylic acid of swinholide A from the indo-pacific sponge. *Theonella swinhoei*. *Tetrahedron Letters*, **33**, 441-442.
- Tolker-Nielsen T., Brinch U.C., Ragas P.C., Andersen J.B., Jacobsen C.S., Molin S. [2000] Development and dynamics of *Pseudomonas* sp. biofilms. *Journal of bacteriology*, **182**, 22, 6482-6489
- Torres Y.R., Berlinck R.G.S., Magalhães A., Schefer A.B., Ferreira A.G., Hajdu E., Muricy G. [2000] Arenosclerins A-C and haliclonacyclamine E, new tetracyclic alkaloids from a Brazilian endemic Haplosclerid sponge *Arenosclera brasiliensis*. *Journal of Natural Products*, **63**, 1098-1105
- Tsuda M., Inaba K., Kawasaki N., Honma K., Kobayashi J. [1996] Chiral resolution of (±)-keramaphidin B and isolation of manzamine L, a new β-carboline alkaloid from a sponge *Amphimedon* sp. *Tetrahedron*, **52**, 2319-2324
- Tsuda M., Shimbo K., Kubota T., Mikami Y., Kobayashi J. [1999a] Two theonellapeptolide congeners from marine sponge *Theonella* sp. *Tetrahedron*, **55**, 10305-10314
- Tsuda M., Ishiyama H., Masuko K., Takao T., Shimonishi Y., Kobayashi Y. [1999b] Keramamides M and N, two new cyclic peptides with a sulfate ester from *Theonella* sponge. *Tetrahedron*, **55**, 12543-12548
- Tsukamoto S., Ishibashi M., Sasaki T., Kobayashi J. [1991] New congeners of swinholides from the Okinawan marine sponge *Theonella* sp. *Journal of the Chemical Society Perkin Transactions 1*, 3185-3188
- Tsukamoto S., Takeuchi S., Ishibashi M., Kobayashi J. [1992] Manzamenones A-F from the okinawan marine sponges *Plakortis* sp : Novel dimeric fatty acid derivatives possessing a bicyclo[4.3.0]nonane skeleton. *Journal of Organic Chemistry*, **57**, 19, 5255-5260
- Tymiak A.A., Rinehart K.L. [1985] Constituents of morphologically similar sponges. *Tetrahedron*, **41**, 1039-1047



### Références bibliographiques

- Uemoto H., Yahiro Y., Shigemori H., Tsuda M., Takao T., Shimonishi Y., Kobayashi J. [1998] Keramamides K and L, new cyclic peptides containing unusual tryptophan residue from *Theonella* sponge. **Tetrahedron**, **54**, 6719-6724
- Umeyama A., Shoji N., Enoki M., Arihara S. [1997] Swinhosterols A-C, 4-methylene secosteroids from the marine sponge *Theonella swinhoei*. **Journal of Natural Products**, **60**, 296-298
- Varoglu M., Peters B.M., Crews P. [1995] The structures and cytotoxic properties of polyketide peroxides from a *Plakortis* sponge. **Journal of Natural Products**, **58**, 1, 27-36
- Venkateswarlu Y., Reddy M.V.R., Rao J.V. [1994] Bis-1-oxaquinolizidines from the sponge *Haliclona exigua*. **Journal of Natural Products**, **57**, 9, 1283-1285
- Viegelmann C., Parker J., Ooi T., Clements C., Abbott G., Young L., Kennedy J., Dobson A. D. W., Edrada-Ebel R. [2014] Isolation and identification of antitrypanosomal and antimycobacterial active steroids from the sponge *Haliclona simulans*. **Marine Drugs**, **12**, 2937-2952
- Villa F., Remelli W., Forlani F., Gambino M., Landini P., Cappitelli F. [2013] Effects of chronic sub-lethal oxidative stress on biofilm formation by *Azotobacter vinelandii*. **Biofouling**, **28**, 823-833.
- Volk C.A., Lippert H., Lichte E., Köck M. [2004] Two new Haliclamines from the Arctic sponge *Haliclona viscosa*. **European Journal of Organic Chemistry**, 3154-3158
- Volk C.A., Köck M. [2003] Viscosamine: The first naturally occurring trimeric 3-alkyl pyridinium alkaloid. **Organic Letters**, **5**, 20, 3567-3569
- Wang G.Y.S., Crews P. [1996] Geodisterol, a novel polyoxygenated sterol with an aromatic A ring from the tropical marine sponge *Geodia* sp. **Tetrahedron Letters**, **37**, 8145-8146
- Wang Q., Tang X., Luo X., De Voogd N.J., Li P., Li G. [2015] (+)- and (-)-Spiroreticulatine, a pair of unusual spiro bisheterocyclic quinoline-imidazole alkaloids from the South China Sea sponge *Fascaplysinopsis reticulata*. **Organic Letters**, **17**, 3458-3461
- Wegerski C.J., Hammond J., Tenney K., Matainaho T., Crews P. [2007] A serendipitous discovery of isomotuporin-containing sponge populations of *Theonella swinhoei*. **Journal of Natural Products**, **70**, 89-94
- Wells R.J. [1976] A novel peroxyketal from a sponge. **Tetrahedron Letters**, **17**, 2367-2368
- West L.M., Faulkner D.J. [2006] Hexaprenoid hydroquinones from the sponge *Haliclona* (aka *Adocia*) sp. **Journal of Natural Products**, **69**, 1001-1004
- Williams D.H., Faulkner D.J. [1996] Three new acetylenes from the Palauan sponge *Haliclona* sp. **Journal of Natural Products**, **59**, 1099-1101
- Yong K.W.L., De Voss J.J., Hooper J.N.A., Garson M.J. [2010] Configurational assignment of cyclic peroxy metabolites provides an insight into their biosynthesis: isolation of plakortolides, seco-plakortolides, and plakortones from the Australian marine sponge *Plakinastrella clathrata*. **Journal of Natural Product**, **74**, 194-207
- Yong K.W.L., Lambert L.K., Hayes P.Y., De Voss J.J., Garson M.J. [2011] Oxidative processes in the Australian marine sponge *Plakinastrella clathrata*: Isolation of plakortolides with oxidatively modified side chains. **Journal of Natural Product**, **75**, 351-360
- Yong K.W.L., Barnych B., De Voss J.J., Vatele J.-M., Garson M.J. [2012] Plakortolide Stereochemistry Revisited: The checkered history of plakortolides E and I. **Journal of Natural Product**, **75**, 1792-1797
- Youssef D.T.A., Mooberry L.S. [2006] Hurghadolide A and Swinholide I, potent actin-microfilament disrupters from the red sea sponge *Theonella swinhoei*. **Journal of Natural Products**, **69**, 154-157
- Yu S., Deng Z., Proksch P., Lin W. [2006] Oculatol, oculatolide, and A-nor sterols from the sponge *Haliclona oculata*. **Journal of Natural Products**, **69**, 1330-1334
- Zampella A., Giannini C., Debitus C., D'Auria M.V. [2001] Amphisterins: a new family of cytotoxic metabolites from the marine sponge *Plakortis quasiamphister*. **Tetrahedron**, **57**, 257-263
- Zhang H.-J., Yi Y.-H., Lin H.-W. [2010] Oxygenated 4-methylidene sterols from the south China Sea sponge *Theonella swinhoei*. **Helvetica Chimica Acta**, **93**, 1120-1126

### Références bibliographiques

- Zhao Q., Lee S.Y., Hong J., Lee C.O., Im K.S., Sim C.J., Lee D.S., Jung J.H. [2003] New acetylenic acids from the marine sponge *Stelletta* species. *Journal of Natural Products*, **66**, 408-411
- Zheng C.J., Shao C.L., Wu L.Y., Chen M., Wang K.L., Zhao D.L., Sun X.P., Chen G.Y., Wang C.Y. [2013] Bioactive phenylalanine derivatives and cytochalasins from the soft coral-derived fungus, *Aspergillus elegans*. *Marine Drugs*, **11**, 2054-2068
- Zielinski J., Milkova T., Popov S., Marekov N., Djerassi C. [1982] Minor and trace sterols in marine invertebrates. Isolation and structure elucidation of 24-methyl-5 $\alpha$ -cholesta-7,9, 24(28)-trien-3 $\beta$ -ol, the first naturally occurring  $\Delta^{7,9}$  unsaturated marine sterol. *Steroids*, **39**, 6, 675-680
- Zobell C.E. [1943] The effect of solid surfaces upon bacterial activity. *J. Bacteriol.*, 46(1), 39-56
- Zubia E., Ortega M.J., Carballo J.L., Salva J. [1994] Sesquiterpene hydroquinones from the sponge *Reniera mucosa*. *Tetrahedron*, **50**, 27, 8153-8160

### Sites Internet (ordre alphabétique des pages d'accueil)

[www.chemicalbook.com](http://www.chemicalbook.com)

[www.chemicalbook.com/SpectrumEN\\_61-54-1\\_1HNMR.htm](http://www.chemicalbook.com/SpectrumEN_61-54-1_1HNMR.htm)

[www.marinlit.fr](http://www.marinlit.fr)

[www.marinespecies.org](http://www.marinespecies.org)

[www.pubchem.ncbi.nlm.nih.gov](http://www.pubchem.ncbi.nlm.nih.gov)

[www.unicancer.fr](http://www.unicancer.fr)

***LISTES DES FIGURES, DES TABLEAUX  
ET DES ORGANIGRAMMES***

## Liste des figures

---

<b>Figure 1</b>	: Schéma de formation du biofouling en milieu marin	31
<b>Figure 2</b>	: Zone de collecte des invertébrés marins sélectionnés	38
<b>Figure 3</b>	: Éponges sélectionnées pour leur composition chimique	41
<b>Figure 4</b>	: Profils CLHP-DEDL des 7 éponges sélectionnées	42
<b>Figure 5</b>	: Profils RMN <sup>1</sup> H des 7 éponges sélectionnées	43
<b>Figure 6</b>	: Cytotoxicité des 22 éponges les plus actives : inhibition de la croissance des cellules cancéreuses KB	46
<b>Figure 7</b>	: Principales éponges sélectionnées pour leur cytotoxicité sur la lignée cancéreuse KB	46
<b>Figure 8</b>	: Cytotoxicité des 4 éponges les plus actives : inhibition de la croissance des cellules de mélanome murin	47
<b>Figure 9</b>	: Éponges sélectionnées pour leur cytotoxicité sur les cellules de mélanome murin	47
<b>Figure 10</b>	: Activité antiplasmodium des 4 éponges les plus actives : inhibition de la croissance de <i>P. falciparum</i>	48
<b>Figure 11</b>	: Activité antiplasmodium des 4 éponges les plus actives : concentration inhibant 50% de la croissance de <i>P. falciparum</i>	48
<b>Figure 12</b>	: Éponges sélectionnées pour leur activité antiplasmodium	49
<b>Figure 13</b>	: Activité antioxydante des 8 éponges les plus actives	50
<b>Figure 14</b>	: Éponges sélectionnées pour leur activité antioxydante	50
<b>Figure 15</b>	: Molécules auto-inductrices rencontrées chez <i>Vibrio harveyi</i>	51
<b>Figure 16</b>	: Activité inhibitrice de la bioluminescence de la bactérie marine <i>Vibrio harveyi</i> des 3 éponges actives	52
<b>Figure 17</b>	: Éponges sélectionnées pour leur activité inhibitrice de la bioluminescence de la bactérie marine <i>Vibrio harveyi</i>	52
<b>Figure 18</b>	: Photographie in situ de <i>Plakortis kenyensis</i>	57
<b>Figure 19</b>	: Fractionnement de <i>Plakortis kenyensis</i> pour l'obtention des métabolites <b>PK1</b> et <b>PK2</b>	66
<b>Figure 20</b>	: Métabolites isolés de <i>Plakortis kenyensis</i> : Bilan structure/activité	74
<b>Figure 21</b>	: Structure schématique des polycétides endoperoxydes isolés d'éponges du genre <i>Plakortis</i>	76
<b>Figure 22</b>	: Proposition d'un mécanisme d'action antimalarique de la plakortine <b>P22</b> et de la dihydroplakortine <b>P6</b>	77
<b>Figure 23</b>	: Photographie in situ de <i>Theonella swinhoei</i>	83
<b>Figure 24</b>	: Fractionnement de <i>Theonella swinhoei</i> pour l'obtention du métabolite <b>TS1</b>	96
<b>Figure 25</b>	: Métabolite isolé de <i>Theonella swinhoei</i> : Bilan structure/activité	103
<b>Figure 26</b>	: Photographie in situ de <i>Haliclona (Reniera) fascigera</i>	108
<b>Figure 27</b>	: Fractionnement d' <i>Haliclona fascigera</i> pour l'obtention du métabolite <b>HF1</b>	120

<b>Figure 28</b>	: <i>Corrélations RMN 2D clés du métabolite HF1</i>	123
<b>Figure 29</b>	: <i>Métabolite isolé d'<i>Haliclona fascigera</i> : Bilan structure/activité</i>	125
<b>Figure 30</b>	: <i>Photographie in situ de <i>Fascaplysinopsis reticulata</i></i>	130
<b>Figure 31</b>	: <i>Fractionnement de <i>Fascaplysinopsis reticulata</i> pour l'obtention des métabolites <b>FR1-FR8</b></i>	137
<b>Figure 32</b>	: <i>Corrélations RMN 2D clés du métabolite <b>FR2</b></i>	141
<b>Figure 33</b>	: <i>Corrélations RMN 2D clés du métabolite <b>FR3</b></i>	144
<b>Figure 34</b>	: <i>Structures de l'aplysinopsine et des stéréoisomères (E/Z)-6-bromo-2'-déméthyl-3'-N-méthyl-aplysinopsine</i>	147
<b>Figure 35</b>	: <i>Profil CLHP-DEDL du mélange <b>FR4-FR5</b> isolé de <i>Fascaplysinopsis reticulata</i></i>	147
<b>Figure 36</b>	: <i>Corrélations RMN 2D clés du métabolite <b>FR6</b></i>	149
<b>Figure 37</b>	: <i>Corrélations RMN 2D clés du métabolite <b>FR7</b></i>	151
<b>Figure 38</b>	: <i>Corrélations RMN 2D clés du métabolite <b>FR8</b></i>	153
<b>Figure 39</b>	: <i>Métabolites isolés de <i>Fascaplysinopsis reticulata</i> : Bilan structure/activité</i>	158
<b>Figure 40</b>	: <i>Aplysinosines isolées d'organismes marins</i>	164

## Liste des tableaux

---

<b>Tableau I</b>	: <i>Interprétation des résultats du test antiplasmodium</i>	48
<b>Tableau II</b>	: <i>Bilan des criblages chimique et biologiques</i>	55
<b>Tableau III</b>	: <i>Comparaison des déplacements chimiques RMN <sup>1</sup>H du plakortolide et du plakortolide I de la littérature à ceux observés pour PK1 (500 MHz, CDCl<sub>3</sub>)</i>	68
<b>Tableau IV</b>	: <i>Comparaison des déplacements chimiques RMN <sup>1</sup>H de l'acide andavadoïque de la littérature (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>) à ceux observés pour PK2 (500 MHz, CDCl<sub>3</sub>)</i>	69
<b>Tableau V</b>	: <i>Activité antiplasmodium du plakortolide E (PK1) et de l'acide andavadoïque (PK2) isolés de Plakortis kenyensis</i>	70
<b>Tableau VI</b>	: <i>Activité QSI du plakortolide E (PK1) et de l'acide andavadoïque (PK2) isolés de Plakortis kenyensis sur la bactérie bioluminescente Vibrio harveyi et ses souches mutantes : JAF 375, JMH 597, JMH 612</i>	72
<b>Tableau VII</b>	: <i>Souches bactériennes marines utilisées</i>	73
<b>Tableau VIII</b>	: <i>Activité antibactérienne de PK1 et PK2 isolés d'Haliclona fascigera sur les bactéries marines Shewanellia putrefaciens, Roseobacter littoralis, Vibrio carchariae, Vibrio natrigens et Vibrio proteolyticus</i>	74
<b>Tableau IX</b>	: <i>Activité antimalariale in vitro de peroxydes cycliques isolés d'éponges du genre Plakortis</i>	78
<b>Tableau X</b>	: <i>Comparaison des déplacements chimiques RMN <sup>1</sup>H du swinholide A de la littérature (500 MHz, CDCl<sub>3</sub>) à ceux observés pour TSI (500 MHz, CDCl<sub>3</sub>)</i>	98
<b>Tableau XI</b>	: <i>Activité antiplasmodium du swinholide A isolé de Theonella swinhoei</i>	99
<b>Tableau XII</b>	: <i>Activité QSI du swinholide A (TSI) isolé de Theonella swinhoei sur la bactérie bioluminescente Vibrio harveyi et ses souches mutantes : JAF 375, JMH 597, JMH 612</i>	101
<b>Tableau XIII</b>	: <i>Activité antibactérienne de TSI isolé d'Haliclona fascigera sur les bactéries marines Shewanellia putrefaciens, Roseobacter littoralis, Vibrio carchariae, Vibrio natrigens et Vibrio proteolyticus</i>	102
<b>Tableau XIV</b>	: <i>Données de la RMN 1D et 2D pour HF1 enregistrées dans CDCl<sub>3</sub> à 500MHz</i>	123
<b>Tableau XV</b>	: <i>Activité antiplasmodium du métabolite HF1 isolé d'Haliclona fascigera</i>	124
<b>Tableau XVI</b>	: <i>Activité antibactérienne de HF1 isolé d'Haliclona fascigera sur les bactéries marines Shewanellia putrefaciens, Roseobacter littoralis, Vibrio carchariae, Vibrio natrigens et Vibrio proteolyticus</i>	125
<b>Tableau XVII</b>	: <i>Exemples d'acides gras acétyléniques isolés d'éponges</i>	127
<b>Tableau XVIII</b>	: <i>Comparaison des déplacements chimiques RMN <sup>1</sup>H de la tryptamine de la littérature (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>) à ceux observés pour FRI (500 MHz, CD<sub>3</sub>OD)</i>	139
<b>Tableau XIX</b>	: <i>Données de la RMN 1D et 2D pour FR2 enregistrées dans CD<sub>3</sub>OD à 600MHz</i>	141

<b>Tableau XX :</b>	<i>Comparaison des déplacements chimiques RMN <sup>1</sup>H de la gelliusine F de la littérature (CD<sub>3</sub>OD, 500 MHz) à ceux observés pour le composé <b>FR3</b> (CD<sub>3</sub>OD, 500 MHz)</i>	143
<b>Tableau XXI</b>	<i>: Données de la RMN 1D et 2D pour <b>FR3</b> enregistrées dans CD<sub>3</sub>OD à 300MHz</i>	144
<b>Tableau XXII</b>	<i>: Comparaison des déplacements chimiques RMN <sup>1</sup>H de la (E)- et la (Z)-6-bromo-2'-déméthyl-3'-N-méthyl-aplysinopsine de la littérature (500 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>) à ceux observés pour <b>FR4-FR5</b> (500 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)</i>	146
<b>Tableau XXIII</b>	<i>: Données de la RMN 1D et 2D pour <b>FR6</b> enregistrées dans CD<sub>3</sub>OD à 300 MHz</i>	149
<b>Tableau XXIV</b>	<i>: Données de la RMN 1D et 2D pour <b>FR7</b> enregistrées dans CD<sub>3</sub>OD à 600 MHz</i>	151
<b>Tableau XXV</b>	<i>: Données de la RMN 1D et 2D pour <b>FR8</b> enregistrées dans CD<sub>3</sub>OD à 600 MHz</i>	153
<b>Tableau XXVI</b>	<i>: Activité antiplasmodium des métabolites isolés de <i>Fascaplysinopsis reticulata</i></i>	154
<b>Tableau XXVII</b>	<i>: Activité antibactérienne de <b>FR1, FR2, FR3, FR4-FR5, FR6, FR7 et FR8</b> isolés de <i>Fascaplysinopsis reticulata</i> sur les bactéries marines <i>Shewanellia putrefaciens, Roseobacter littoralis, Vibrio carchariae, Vibrio natrigens et Vibrio proteolyticus</i></i>	156
<b>Tableau XXVIII:</b>	<i>Origine et bioactivités des aplysinopsines</i>	166
<b>Tableau XXIX</b>	<i>: Révélateurs utilisés pour les CCM</i>	177
<b>Tableau XXX</b>	<i>: Conditions d'utilisation de l'ASE</i>	181

## Liste des organigrammes

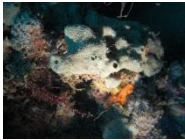




---






<b>Organigramme 1</b> : <i>Objectifs des programmes BIOMOL TCN et POMARE</i>	36
<b>Organigramme 2</b> : <i>Bilan Eponges / Molécules / Activités</i>	174
















# ANNEXE I







## *LISTE DES INVERTEBRES MARINS ETUDIES*







Organismes	Numéro d'échantillon	Localisation	Activité biologique	Extraction				
				Masse éponge sèche (g)	Masse extrait (g)	Rdt (%)	Technique d'extraction	
<i>Amphimedon sp</i>		MAY13 161	Mayotte Kani tip 12°57.624' S 45°04.697' E 10 m	Aucune activité détectée	16,3	0,804	4,9	ASE
<i>Axinella aff. donnani</i>		MAD11 BA067	Madagascar Baie des Assassins 22°13.025 S 43°13.577 E	<b>Cytotoxicité sur cellules KB</b> % inhibition à 10 µg/mL : 99%  <b>Activité antipaludique</b> Inhibition <i>Plasmodium falciparum</i> CI <sub>50</sub> =3,32 µg/mL	89,6	5,303	5,9	Macération
<i>Biemna laboutei</i>		MAD11 BA024	Madagascar Dos de la baleine 22°14.857 S 43°10.892 E	<b>Cytotoxicité sur cellules KB</b> % inhibition à 10 µg/mL : 99%  <b>Activité antipaludique</b> Inhibition <i>Plasmodium falciparum</i> CI <sub>50</sub> =6,75 µg/mL  <b>Activité antioxydante</b> ABTS : 414 µM Equivalent Trolox à 1 mg/mL FRAP : 5 µM Equivalent Trolox à 1 mg/mL	37,1	2,911	7,8	Macération
<i>Biemna sp.1</i>		MAY13 148	Mayotte 12°58.860 S 45°05.025 E 15-20 m	Aucune activité détectée	8,5	0,879	10,3	Macération*
<i>Biemna sp.2</i>		MAY13 085	Mayotte Chira Le Poe reef 12°58.021' S 45°03.778' E 20 m	Aucune activité détectée	8,5	0,879	10,3	Macération*
<i>Biemna triraphis</i>		MAY13 098	Mayotte 12°56.388' S 45°03.247' E 9-18 m	<b>Cytotoxicité sur cellules de mélanome murin</b> % inhibition à 10 µg/mL : 60%	8,5	0,879	10,3	Macération*



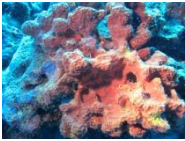



Organismes	Numéro d'échantillon	Localisation	Activité biologique	Extraction			
				Masse éponge sèche (g)	Masse extrait (g)	Rdt (%)	Technique d'extraction
<i>Callyspongia</i> sp. 3	 MAY13 043	Mayotte Passe Boueni 12°55.592' S 44°58.005' E 20-27 m	Aucune activité détectée	11,6	0,381	3,3	ASE
		MAY13 059 Pointe Sud 13°00.375' S 45°08.250' E 10-15 m					
<i>Callyspongia</i> sp. 4	 MAY13 093, 094	Mayotte Passe Sada 12°54.141' S 44°57.862' E 20-24 m	Cytotoxicité sur cellules KB % inhibition à 10 µg/mL : 98%	8,4	0,3	3,6	ASE
<i>Crella cyathophora</i>	 MAY13 158	Mayotte Lagon, Face à la Passe Boueni 12°55.198' S 44°59.492' E 3-4 m	Activité antifouling: Inhibition de la bioluminescence de <i>Vibrio harveyi</i> 13-15 mm/0,5mg d'extrait brut	17,5	0,303	1,7	ASE
<i>Cystodytes violatinctus</i>	 MAY13 070	Mayotte Passe Boueni 12°55.592' S 44°58.005' E 20-27 m	Aucune activité détectée	15,3	0,289	1,9	ASE
<i>Dactylospongia</i> sp.	 MAY13 162	Mayotte Passe Bateau 12°58.653' S 44°58.949' E 15-17 m	Activité antioxydante ABTS : 324 µM Equivalent Trolox à 1 mg/mL FRAP : 387 µM Equivalent Trolox à 1 mg/mL	15,0	0,229	1,5	ASE

Organismes	Numéro d'échantillon	Localisation	Activité biologique	Extraction			
				Masse éponge sèche (g)	Masse extrait (g)	Rdt (%)	Technique d'extraction
<i>Drasacidon coccineum</i>	 MAY13 046	Mayotte Passe Boueni 12°55.592' S 44°58.005' E 10-12 m	Aucune activité détectée	18,0	0,600	3,3	ASE
	 MAY13 083	Mayotte Passe Boueni 12°55.265' S 44°58.126' E 22-27 m	Aucune activité détectée	25,7	1,190	4,6	ASE
	 MAY13 100	Mayotte Passe Sada 12°54.141' S 44°57.862' E 4 m	Aucune activité détectée	20,9	1,200	3,9	ASE
	 MAY13 176	Mayotte Grande passe de l'ouest 12°48.356' S 44°57.793' E 15 m	Aucune activité détectée	17,5	0,754	4,3	ASE
<i>Fascaplysinopsis reticulata</i>	 MAY13 187	Mayotte Passe Bateau 12°58.653' S 44°58.949' E 15-17 m	<b>Activité antioxydante</b> ABTS : 450 µM Equivalent Trolox à 1 mg/mL FRAP : 373 µM Equivalent Trolox à 1 mg/mL	28,0	0,146	0,5	ASE
<i>Haliclona atra</i>	 MAY13 018	Mayotte Ranikiki 12°56.470' S 45°04.305' E 10-15 m	Aucune activité détectée	15,4	1,13	7,3	Macération*
<i>Haliclona fascigera</i>	 MAY13 054	Mayotte Passe Boueni 12°55.592' S 44°58.005' E 20-27 m	Aucune activité détectée	15,0	0,424	2,8	ASE







Organismes	Numéro d'échantillon	Localisation	Activité biologique	Extraction			
				Masse éponge sèche (g)	Masse extrait (g)	Rdt (%)	Technique d'extraction
<i>Haliclona</i> sp. 1	 MAY13 007	Mayotte Ankazoberavina Roland Point 12°58.388' S 44°58.758' E 15-22 m	<b>Cytotoxicité sur cellules KB</b> % inhibition à 10 µg/mL : 99%  <b>Activité antioxydante</b> ABTS : 1901 µM Equivalent Trolox à 1 mg/mL FRAP : 260 µM Equivalent Trolox à 1 mg/mL	12,1	0,100	0,8	ASE
<i>Haliclona</i> sp. 3	 MAY13 099	Mayotte 12°56.388' S 45°03.247' E 9-18 m	Aucune activité détectée	7,7	0,207	2,7	ASE
<i>Hyrtilis erectus</i>	 MAY13 143	Mayotte Passe Sada 12°54.141' S 44°57.862' E 15-20 m	<b>Cytotoxicité sur cellules KB</b> % inhibition à 10 µg/mL : 99%  <b>Cytotoxicité sur cellules de mélanome murin</b> % inhibition à 10 µg/mL : 66%  <b>Activité antioxydante</b> ABTS : 340 µM Equivalent Trolox à 1 mg/mL FRAP : 263 µM Equivalent Trolox à 1 mg/mL	10,0	1,000	10,0	Macération*
<i>Ircinia</i> sp. 1	 MAY13 026	Mayotte Ankazoberavina Roland Point 12°58.388' S 44°58.758' E 15-22 m	Aucune activité détectée	13,5	0,525	3,9	ASE
<i>Ircinia</i> sp. 2	 MAY13 088	Mayotte Passe Boueni 12°55.265' S 44°58.126' E 22-27 m	<b>Cytotoxicité sur cellules KB</b> % inhibition à 10 µg/mL : 75%  <b>Activité antioxydante</b> ABTS : 669 µM Equivalent Trolox à 1 mg/mL FRAP : 481 µM Equivalent Trolox à 1 mg/mL	17,3	0,493	2,8	ASE
<i>Jaspis splendens</i>	 MAY13 079	Mayotte Pointe Sud 13°00.375' S 45°08.250' E 10-15 m	<b>Cytotoxicité sur cellules KB</b> % inhibition à 10 µg/mL : 86%	27,7	0,493	1,8	ASE

Organismes	Numéro d'échantillon	Localisation	Activité biologique	Extraction			
				Masse éponge sèche (g)	Masse extrait (g)	Rdt (%)	Technique d'extraction
<i>Lamellodysidae herbacea</i>	 MAY13 069	Mayotte Pointe Sud 13°00.375' S 45°08.250' E 10-15 m	Aucune activité détectée	16,3	1,160	7,1	Macération*
<i>Liosina paradoxa</i> (Forme tubulaire)	 MAY13 019	Mayotte Ranikiki 12°56.470' S 45°04.305' E 10-15 m	Aucune activité détectée	18,0	0,396	2,2	ASE
<i>Liosina paradoxa</i> (Forme encroutante)	 MAY13 152	Mayotte 12°58.860 S 45°05.025 E 15-20 m	Cytotoxicité sur cellules KB % inhibition à 10 µg/mL : 86%	20,5	0,202	1,0	ASE
<i>Myrmekioderma granulatum</i>	 MAY13 170	Mayotte Kani tip 12°57.624' S 45°04.697' E 12 m	Aucune activité détectée	11,0	140	1,3	ASE
<i>Neopetrosia sp. 1</i>	 MAY13 012	Mayotte Ankazoberavina Roland Point 12°58.388' S 44°58.758' E 15-22 m	Aucune activité détectée	13,3	3,170	23,8	Macération*
<i>Neopetrosia sp. 2</i>	 MAY13 048	Mayotte Chira Le Poe reef 12°58.021' S 45°03.778' E 20 m	Cytotoxicité sur cellules KB % inhibition à 10 µg/mL : 98%  Activité antioxydante ABTS : 893 µM Equivalent Trolox à 1 mg/mL FRAP : 219 µM Equivalent Trolox à 1 mg/mL	22,8	0,897	3,9	ASE

Organismes	Numéro d'échantillon	Localisation	Activité biologique	Extraction			
				Masse éponge sèche (g)	Masse extrait (g)	Rdt (%)	Technique d'extraction
<i>Neopetrosia</i> sp. 3	 MAY13 102	Mayotte Passe Sada 12°54.141' S 44°57.862' E 18-20 m	<b>Cytotoxicité sur cellules KB</b> % inhibition à 10 µg/mL : 100%  <b>Activité antioxydante</b> ABTS : 1087 µM Equivalent Trolox à 1 mg/mL FRAP : 203 µM Equivalent Trolox à 1 mg/mL	13,4	0,37	2,8	ASE
<i>Oceanapia globosa</i>	 MAY13 141	Mayotte Passe Sada 12°54.141' S 44°57.862' E 22 m	<b>Cytotoxicité sur cellules KB</b> % inhibition à 10 µg/mL : 100%	20,2	0,680	3,4	ASE
	 MAY13 127	Mayotte Passe Sada 12°54.141' S 44°57.862' E 20 m	Aucune activité détectée	9,20	0,60	6,5	Macération*
	 MAY13 178	Mayotte Grande passe de l'Ouest 12°48.356' S 44°57.793' E 32 m	<b>Cytotoxicité sur cellules KB</b> % inhibition à 10 µg/mL : 74%	7,3	0,678	9,3	Macération*
<i>Petrosia microxea</i>	 MAY13 066, 077	Mayotte Passe Boueni 12°55.265' S 44°58.126' E 22-27 m	Aucune activité détectée	13,3	0,207	1,6	ASE
<i>Phyllospongia papyracea</i>	 MAY13 045	Mayotte Passe Boueni 12°55.592' S 44°58.005' E 20-27 m	<b>Cytotoxicité sur cellules KB</b> % inhibition à 10 µg/mL : 97%	12,0	1,0	8,3	Macération*

Organismes		Numéro d'échantillon	Localisation	Activité biologique	Extraction			
					Masse éponge sèche (g)	Masse extrait (g)	Rdt (%)	Technique d'extraction
<i>Plakinastrella</i> sp.		MAY13 011	Mayotte Ankazoberavina Roland Point 12°58.388' S 44°58.758' E 15-22 m	Cytotoxicité sur cellules KB % inhibition à 10 µg/mL : 99%	15,7	0,796	5,1	ASE
<i>Plakortis kenyensis</i>		MAD11 BA093	Madagascar Dos de la baleine 22°14.886 S 43°10.829 E	Cytotoxicité sur cellules KB % inhibition à 10 µg/mL : 97%  Activité antipaludique Inhibition <i>Plasmodium falciparum</i> CI <sub>50</sub> =1,56 µg/mL	185,7	2,668	1,4	Macération
<i>Pseudoceratina</i> sp. 1		MAY13 003	Mayotte Ankazoberavina Roland Point 12°58.388' S 44°58.758' E 15-22 m	Cytotoxicité sur cellules KB % inhibition à 10 µg/mL : 81%  Activité antibiotique: inhibition de la croissance de <i>Vibrio harveyi</i> 13-17 mm/0,5mg d'extrait brut	15,8	0,478	3,0	ASE
<i>Rhabdastrella globostellata</i>		MAY13 174	Mayotte Grande passe de l'Ouest 12°48.356' S 44°57.793' E 32 m	Cytotoxicité sur cellules de mélanome murin % inhibition à 10 µg/mL : 78%	14,0	0,933	6,7	ASE
<i>Rhabdastrella</i> sp. 1		MAY13 021	Mayotte Ankazoberavina Roland Point 12°58.388' S 44°58.758' E 10 m	Cytotoxicité sur cellules KB % inhibition à 10 µg/mL : 80%	16,1	1,1	6,8	ASE
<i>Rhabdastrella</i> sp. 2		MAY13 031	Mayotte Ranikiki (coral reef) 12°56.470' S 45°04.305' E 10-15 m	Cytotoxicité sur cellules KB % inhibition à 10 µg/mL : 80%  Cytotoxicité sur cellules de mélanome murin % inhibition à 10 µg/mL : 83%	20,1	1,0	5,0	ASE



Organismes	Numéro d'échantillon	Localisation	Activité biologique	Extraction			
				Masse éponge sèche (g)	Masse extrait (g)	Rdt (%)	Technique d'extraction
<i>Scopalina hapalia</i>	 MAY13 165	Mayotte Kani tip 12°57.624' S 45°04.697' E 2-10 m	<b>Activité antioxydante</b> ABTS : 460 µM Equivalent Trolox à 1 mg/mL FRAP : 375 µM Equivalent Trolox à 1 mg/mL	26,6	0,525	2,0	ASE
<i>Stylissa carteri</i>	 MAY13 028	Mayotte Ankazoberavina Roland Point 12°58.388' S 44°58.758' E 15-22 m	<b>Cytotoxicité sur cellules KB</b> % inhibition à 10 µg/mL : 82%  <b>Activité antifouling: Inhibition de la bioluminescence de <i>Vibrio harveyi</i></b> 14-16 mm/0,5mg d'extrait brut	11,6	0,314	2,7	ASE
<i>Stylissa massa</i>	 MAY13 179	Mayotte N'Gouja 12°57.784' S 45°02.806' E 1,5-2 m	<b>Cytotoxicité sur cellules KB</b> % inhibition à 10 µg/mL : 76%  <b>Activité antifouling: Inhibition de la bioluminescence de <i>Vibrio harveyi</i></b> 13-15 mm/0,5mg d'extrait brut	12,9	0,800	6,2	ASE
<i>Svenzea sp.</i>	 MAY13 120	Mayotte Rocchi 12°59.536' S 45°03.183' E 10-20 m	Aucune activité détectée	18	2,1	11,7	Macération*
<i>Theonella sp. 1</i>	 MAY13 015	Mayotte Ankazoberavina Roland Point 12°58.388' S 44°58.758' E 15-22 m	Aucune activité détectée	12,1	0,174	1,4%	ASE
<i>Theonella swinhoei</i>	 MAD11 BA041	Madagascar Baie des Assassins 22°13.025 S 43°13.577 E	<b>Cytotoxicité sur cellules KB</b> % inhibition à 10 µg/mL : 98%  <b>Activité antipaludique</b> Inhibition <i>Plasmodium falciparum</i> CI <sub>50</sub> =0,30 µg/mL	212,5	1,229	0,6	Macération

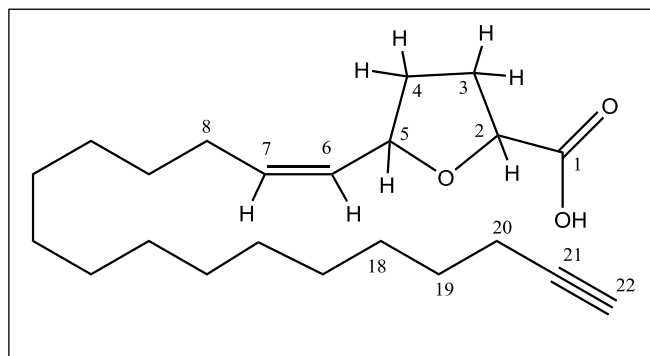
## **ANNEXE II**

***DONNEES SPECTRALES DES COMPOSES DE STRUCTURE  
NOUVELLE ISOLÉS DES EPONGES :***

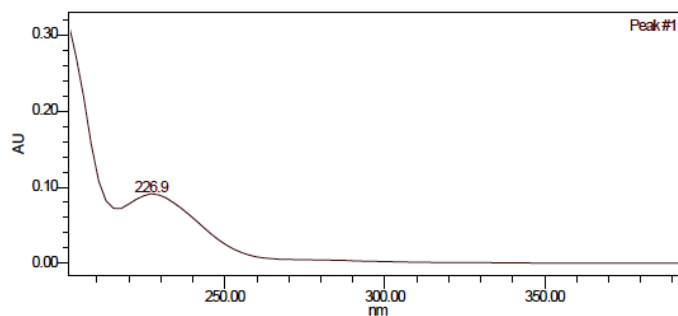
***Haliclona fascigera & Fascaplysinopsis reticulata***

## ANNEXE II.1

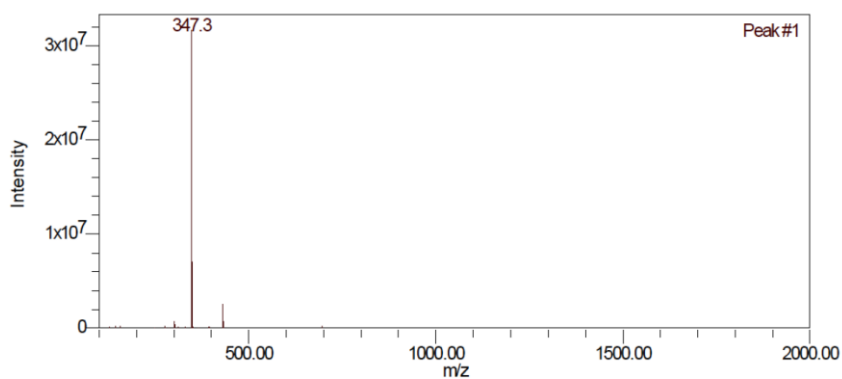
*Données spectrales du composé HF1 isolé de l'éponge Haliclona fascigera*



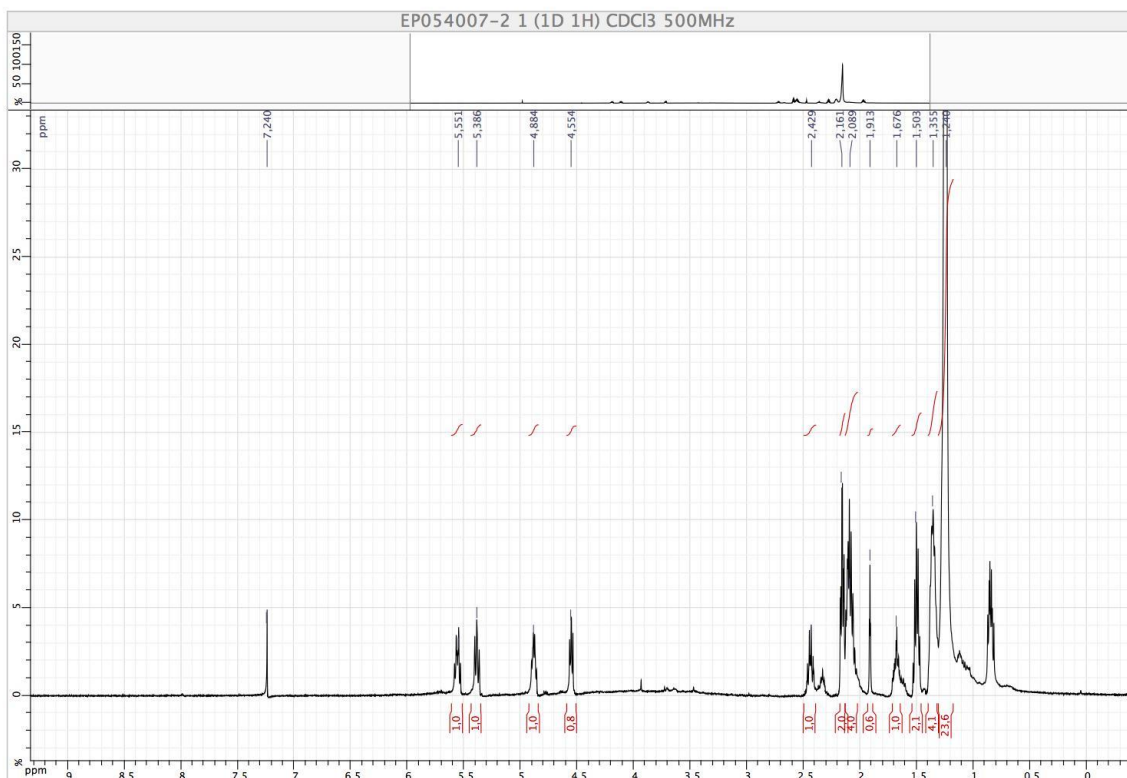
Acide 2,5-époxydocosan-6-én-21-ynoïque (HF1)



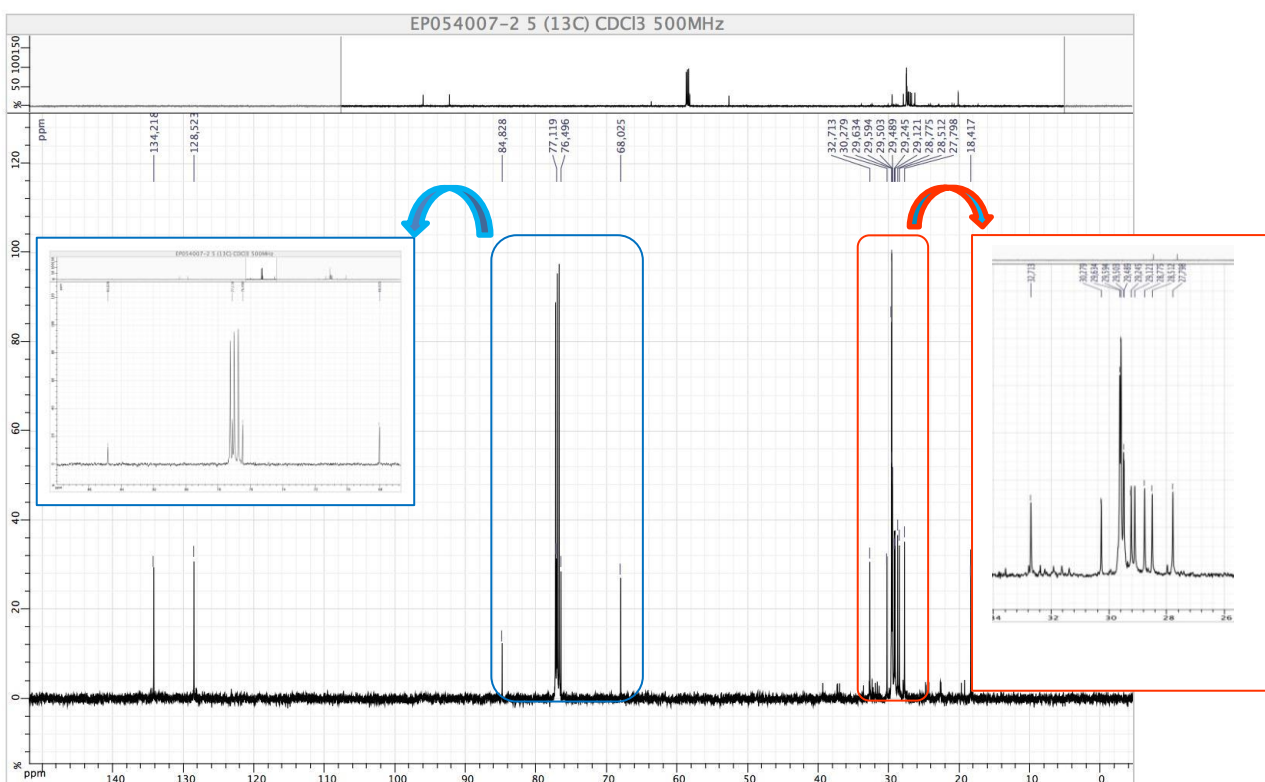
Spectre UV du composé HF1



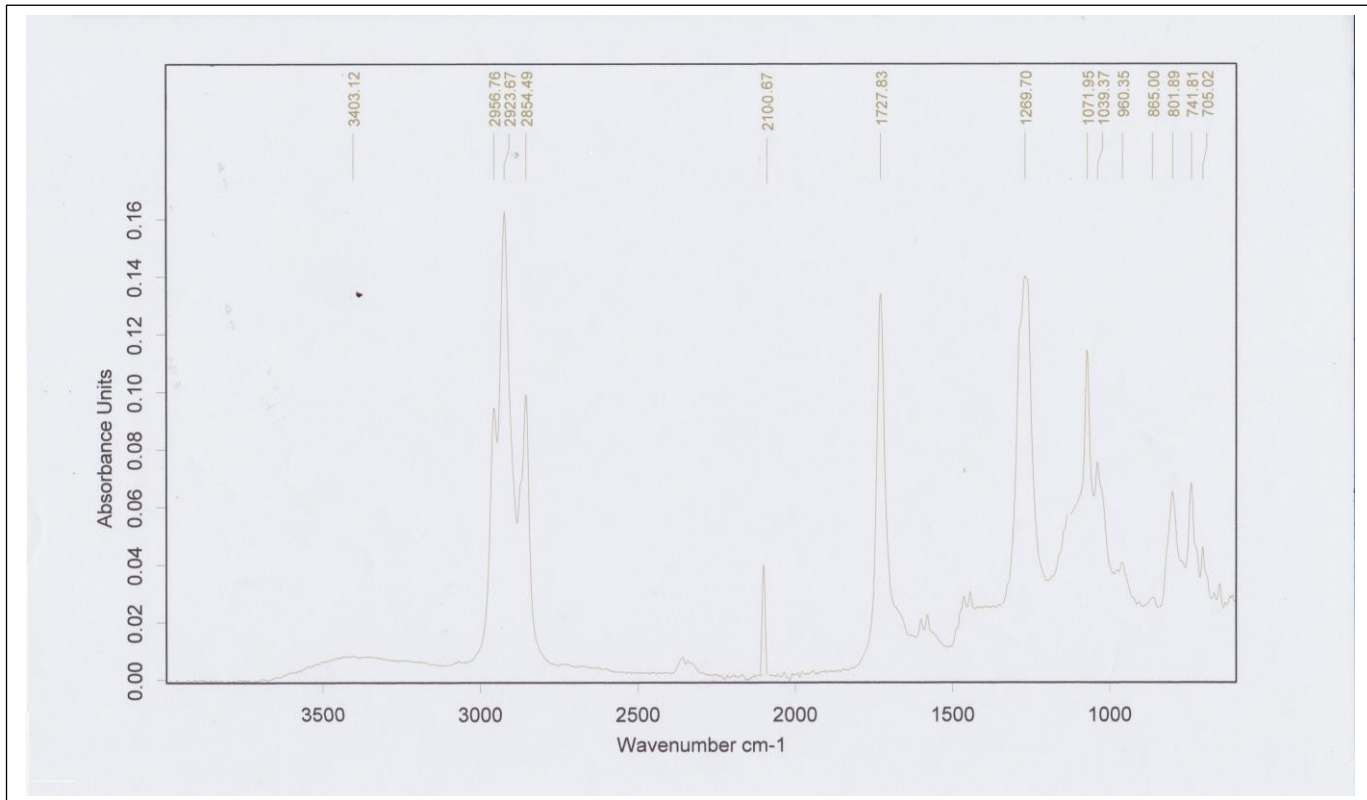
Spectre de Masse Haute Résolution (mode ESI) du composé HF1



Spectre RMN  $^1\text{H}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 500 MHz) du composé **HF1**



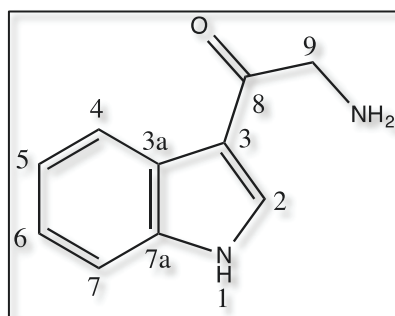
Spectre RMN  $^{13}\text{C}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 500 MHz) du composé **HF1**



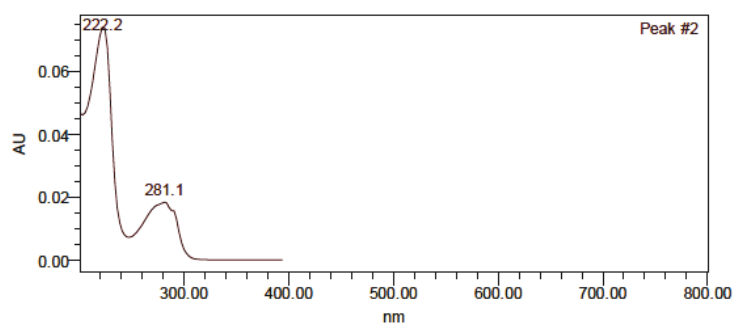
Spectre IR du composé **HF1**

## ANNEXE II.2

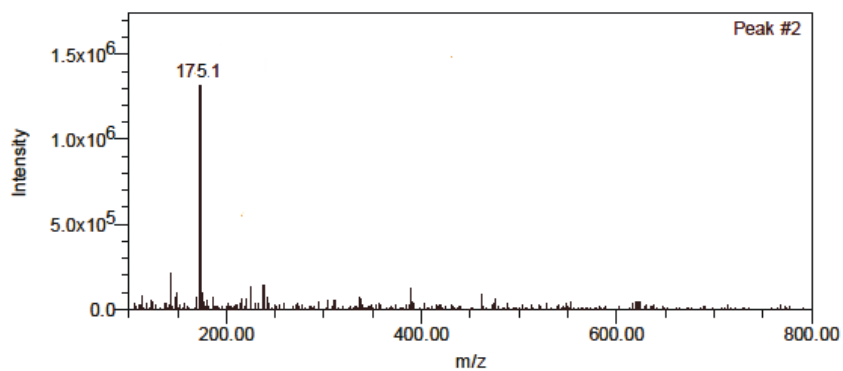
*Données spectrales du composé FR2 isolé de l'éponge Fascaplysinopsis reticulata*



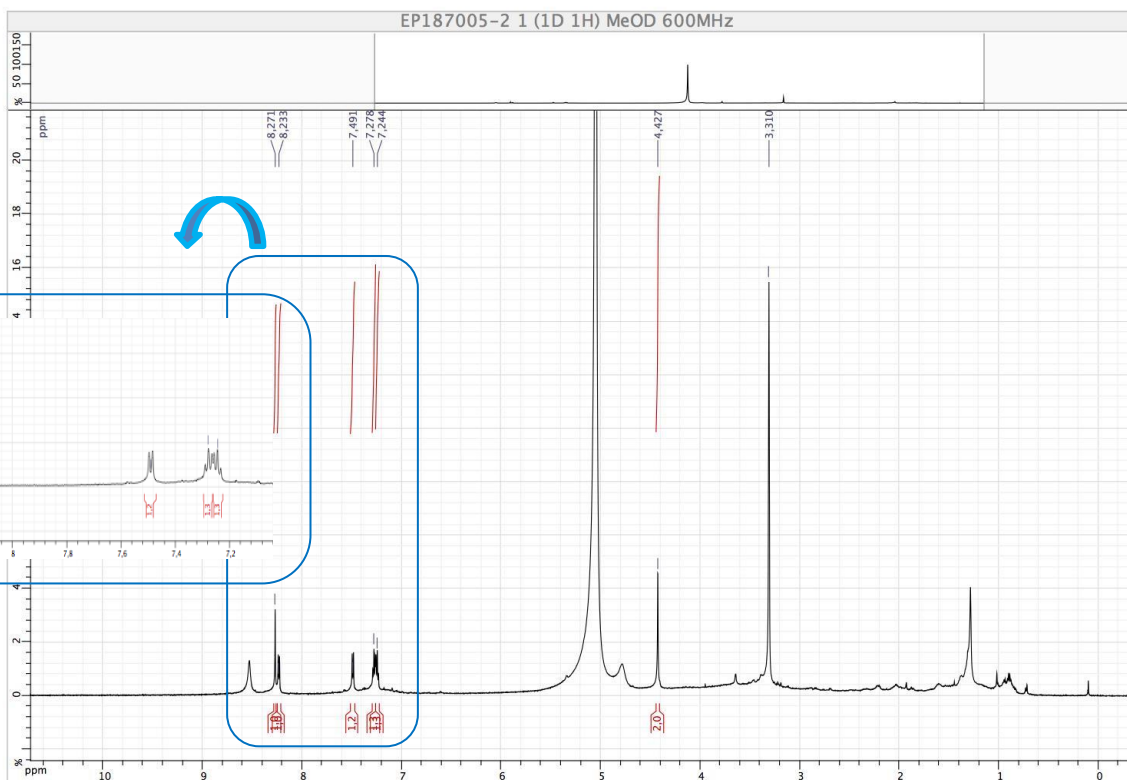
**8-oxo-Tryptamine (FR2)**



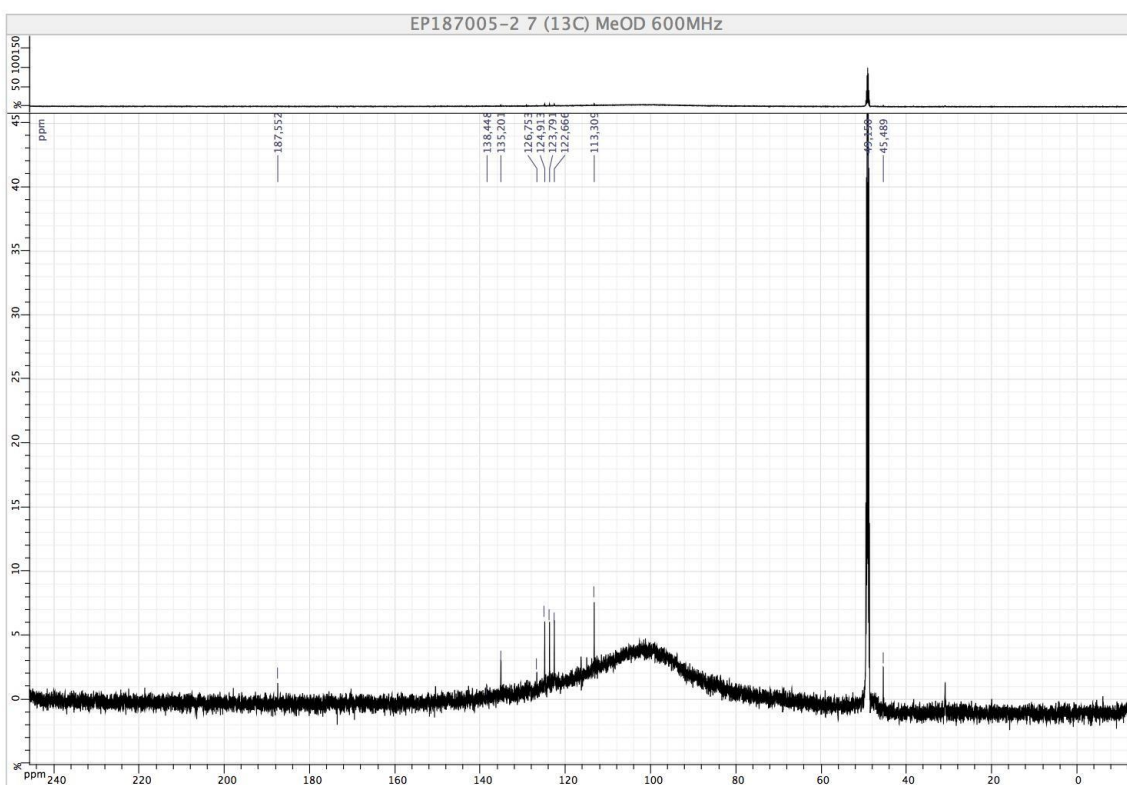
**Spectre UV du composé FR2**



**Spectre de Masse Haute Résolution (mode ESI<sup>+</sup>) du composé FR2**



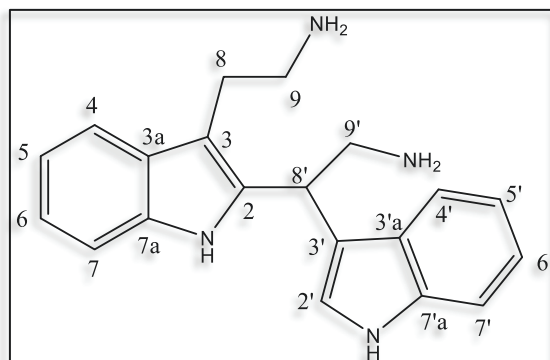
Spectre RMN  $^1\text{H}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ , 600 MHz) du composé **FR2**



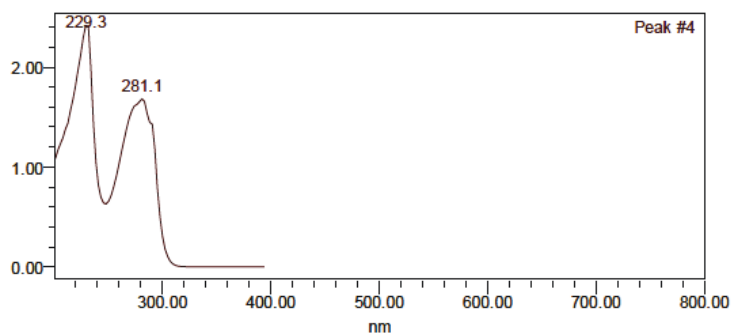
Spectre RMN  $^{13}\text{C}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ , 600 MHz) du composé **FR2**

## ANNEXE II.3

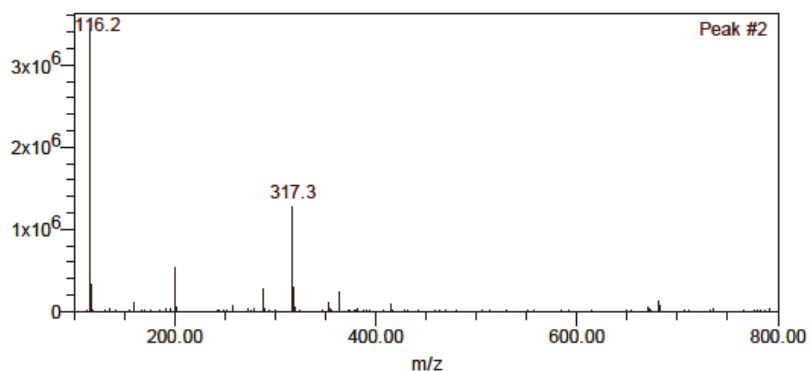
*Données spectrales du composé FR3 isolé de l'éponge Fascaplysinopsis reticulata*



**6,6'-bis-(débromo)-Gelliusine F (FR3)**

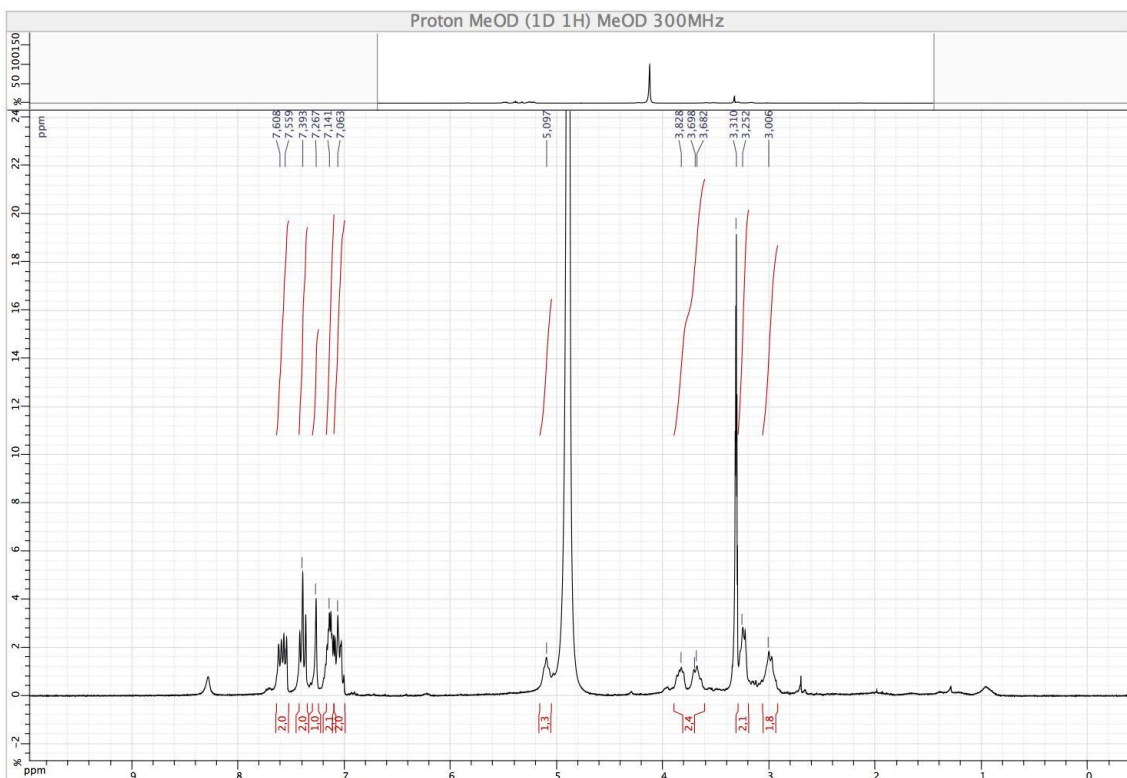


**Spectre UV du composé FR3**

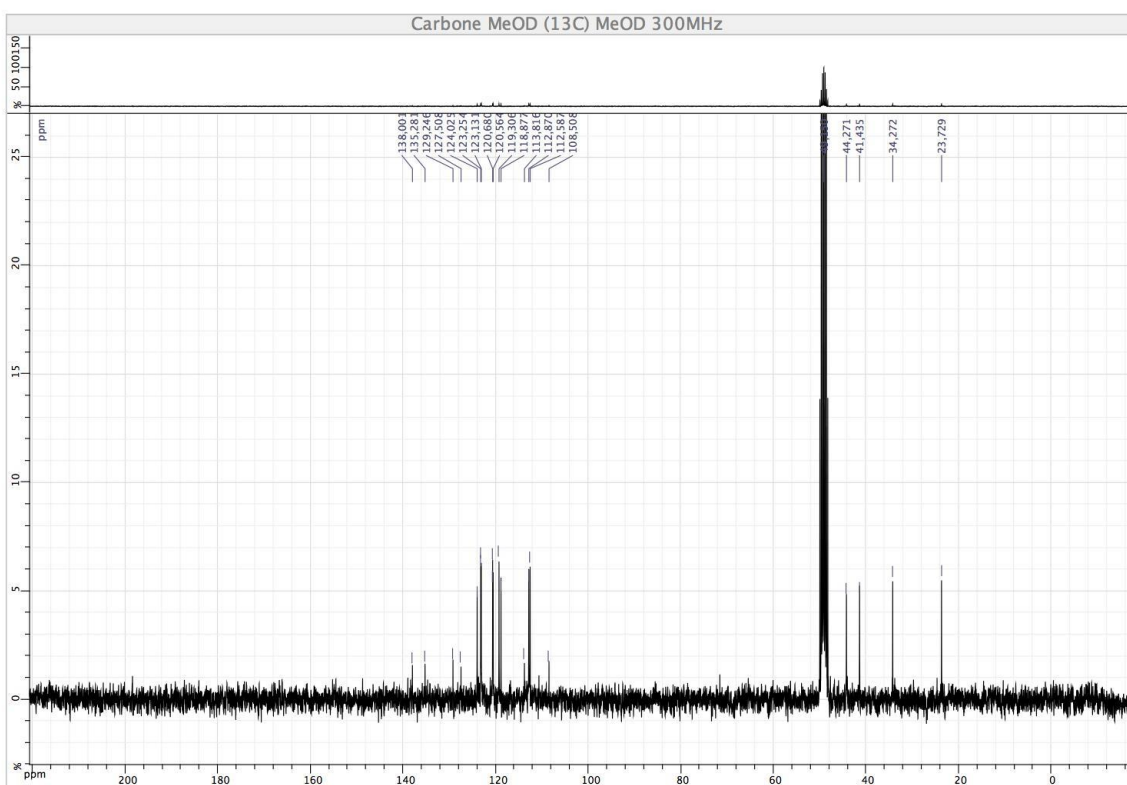


**Spectre de Masse Haute Résolution (mode ESI) du composé FR3**





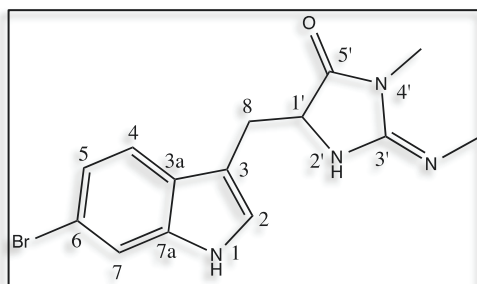
Spectre RMN  $^1\text{H}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ , 300 MHz) du composé **FR3**



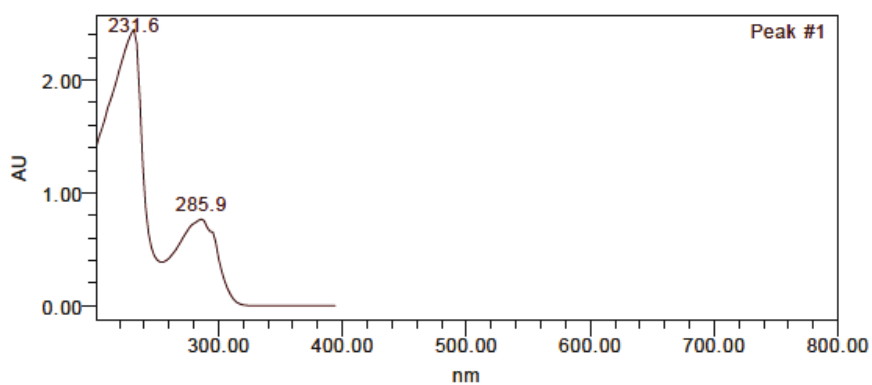
Spectre RMN  $^{13}\text{C}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ , 300 MHz) du composé **FR3**

## ANNEXE II.4

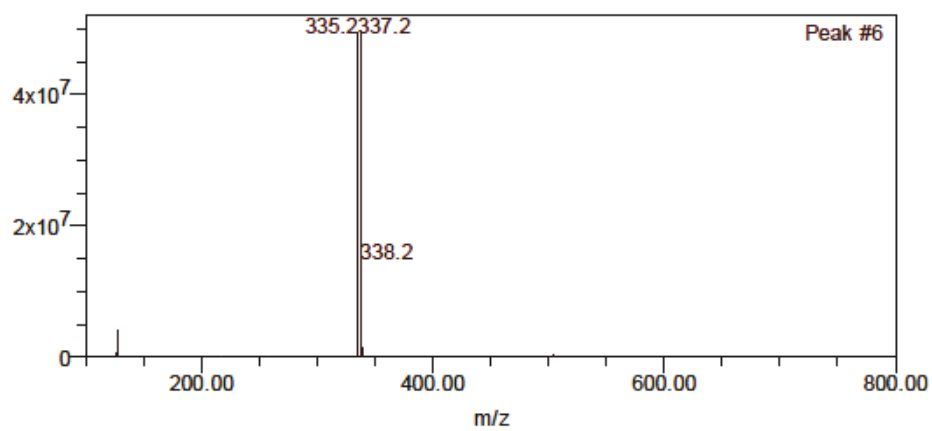
Données spectrales du composé FR6 isolé de l'éponge *Fascaplysinopsis reticulata*



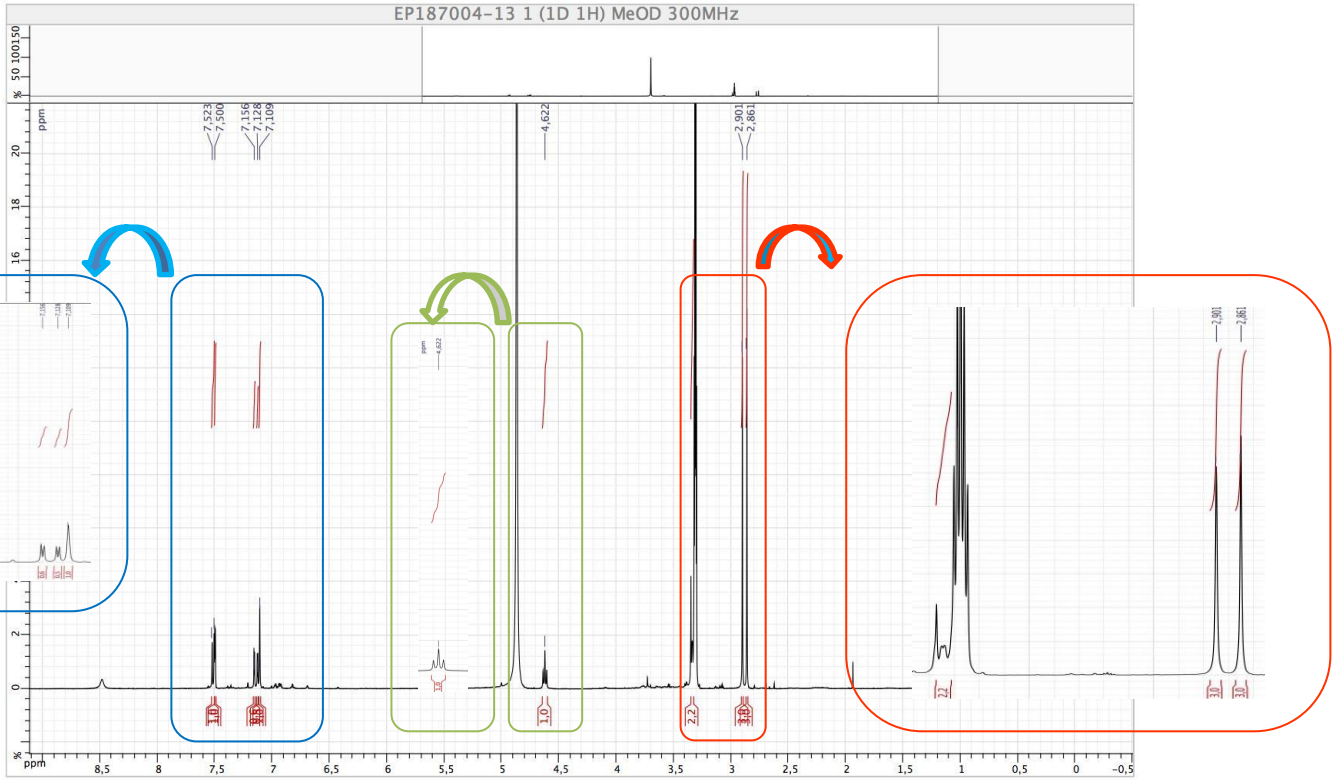
6-bromo-2'-déméthyl-3'-N-méthyl-1',8-Dihydroaplysinopsine (FR6)



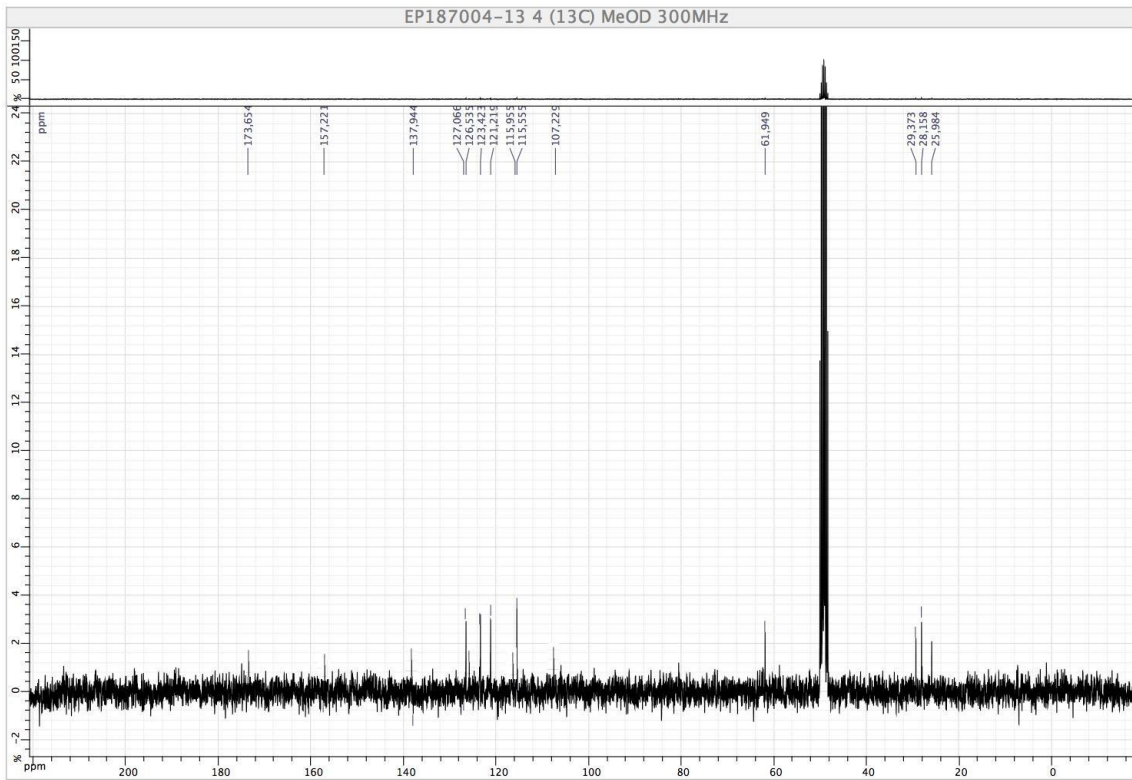
Spectre UV du composé FR6



Spectre de Masse Haute Résolution (mode ESI<sup>+</sup>) du composé FR6



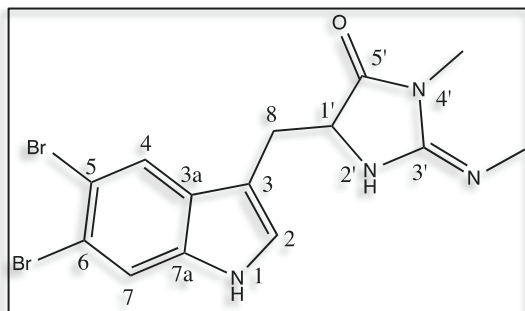
Spectre RMN  $^1\text{H}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ , 300 MHz) du composé **FR6**



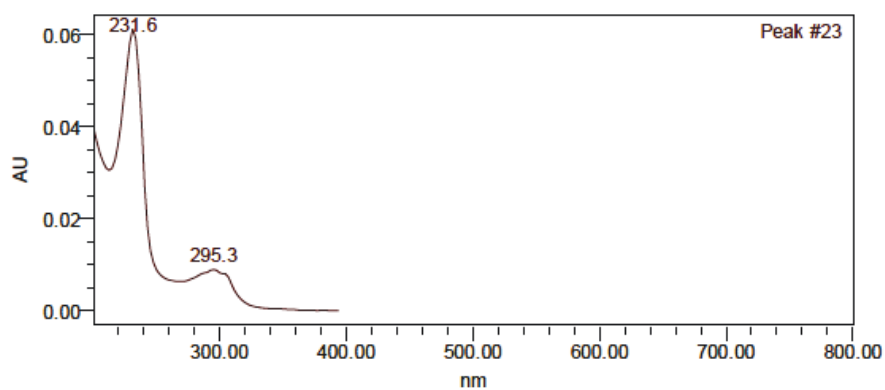
Spectre RMN  $^{13}\text{C}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ , 300 MHz) du composé **FR6**

## ANNEXE II.5

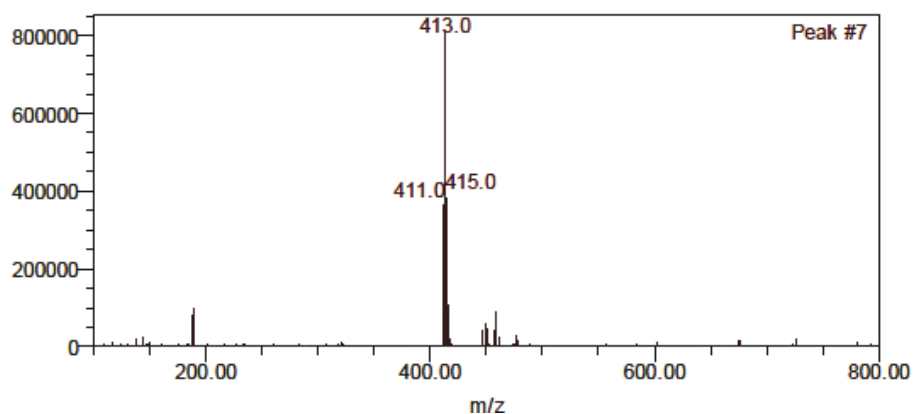
Données spectrales du composé FR7 isolé de l'éponge *Fascaplysinopsis reticulata*



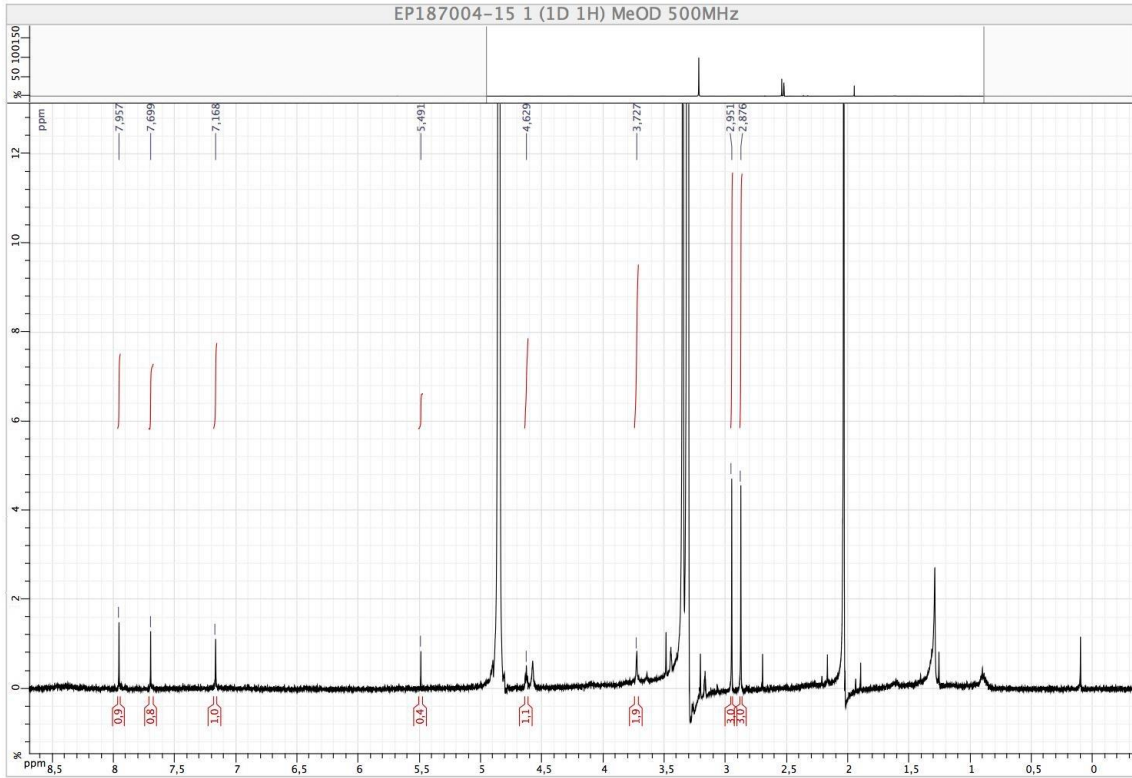
5,6-dibromo-2'-déméthyl-3'-N-méthyl-1',8-Dihydroaplysinopsine (FR7)



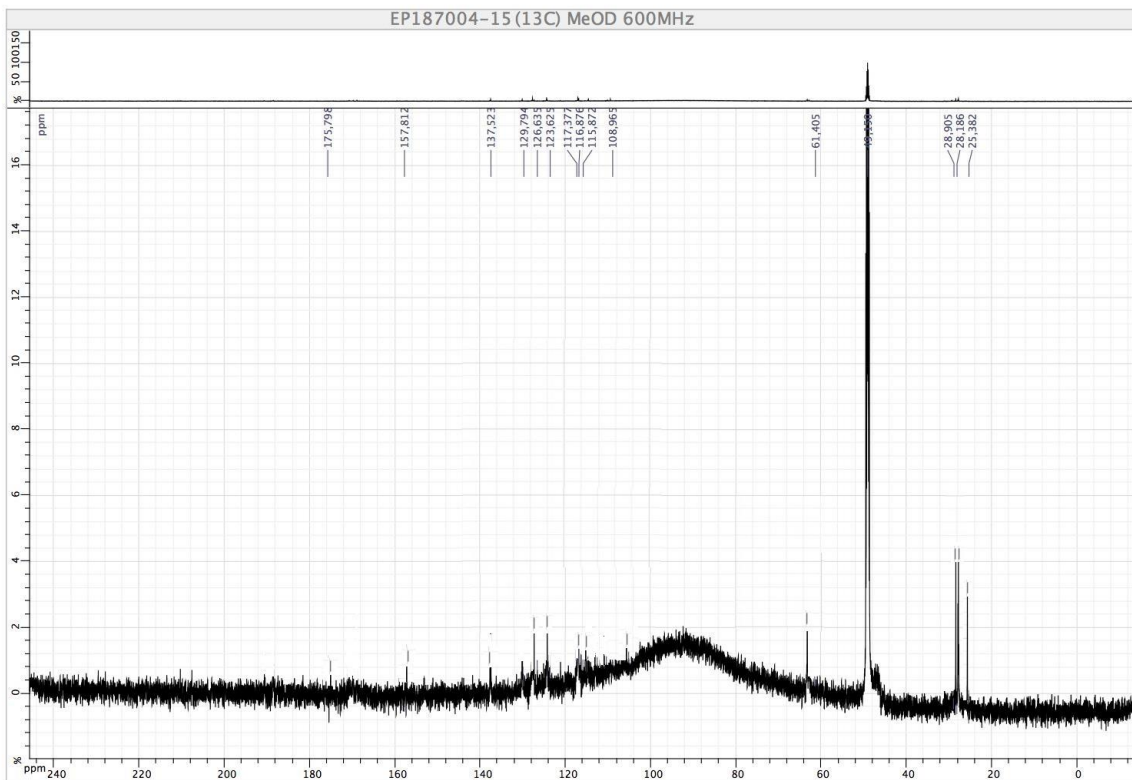
Spectre UV du composé **FR7**



Spectre de Masse Haute Résolution (mode ESI) du composé **FR7**



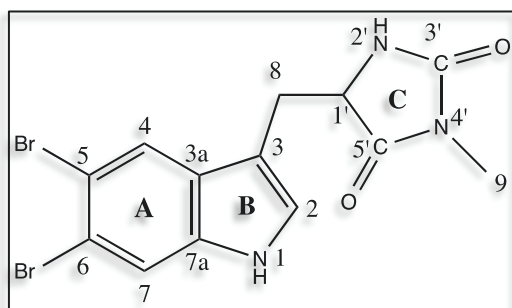
Spectre RMN  $^1\text{H}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ , 500 MHz) du composé **FR7**



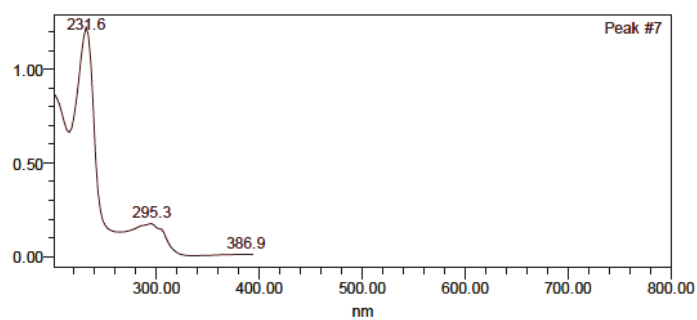
Spectre RMN  $^{13}\text{C}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ , 600 MHz) du composé **FR7**

## ANNEXE II.6

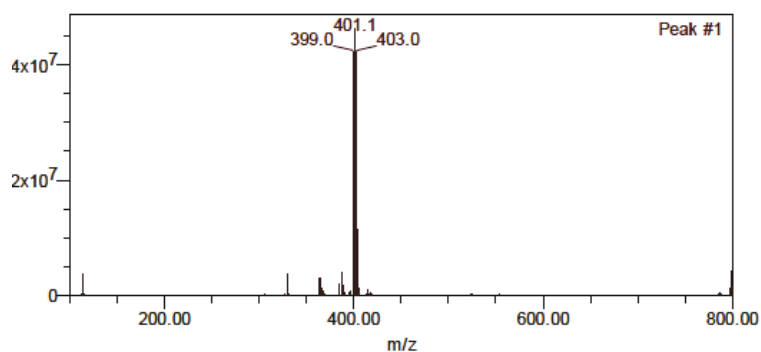
*Données spectrales du composé FR8 isolé de l'éponge Fascaplysinopsis reticulata*



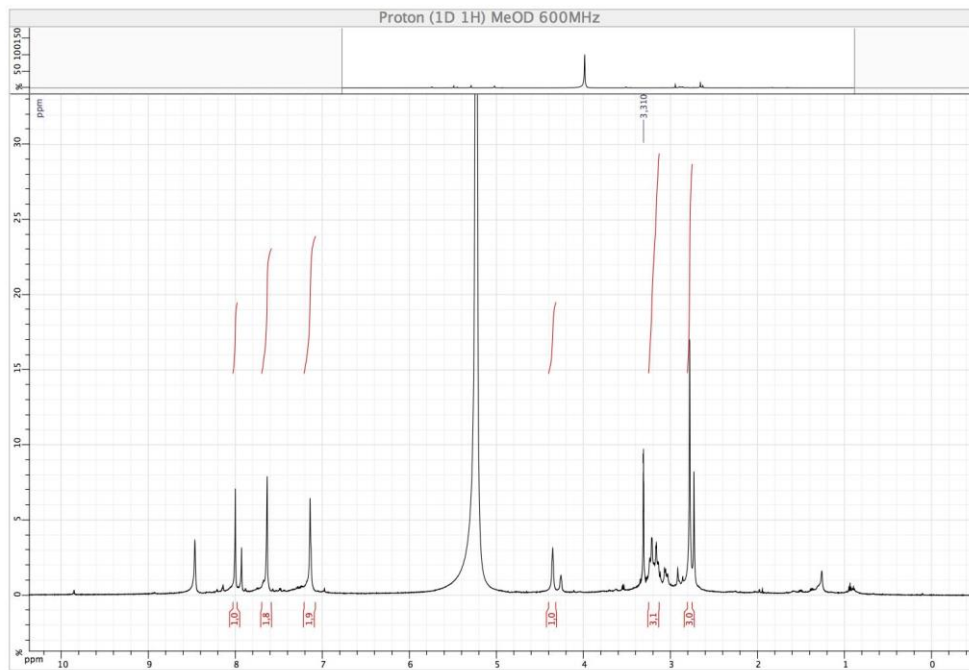
5,6-dibromo-3'-déimino-2'-déméthyl-3'-oxo-1',8-Dihydroaplysinopsine



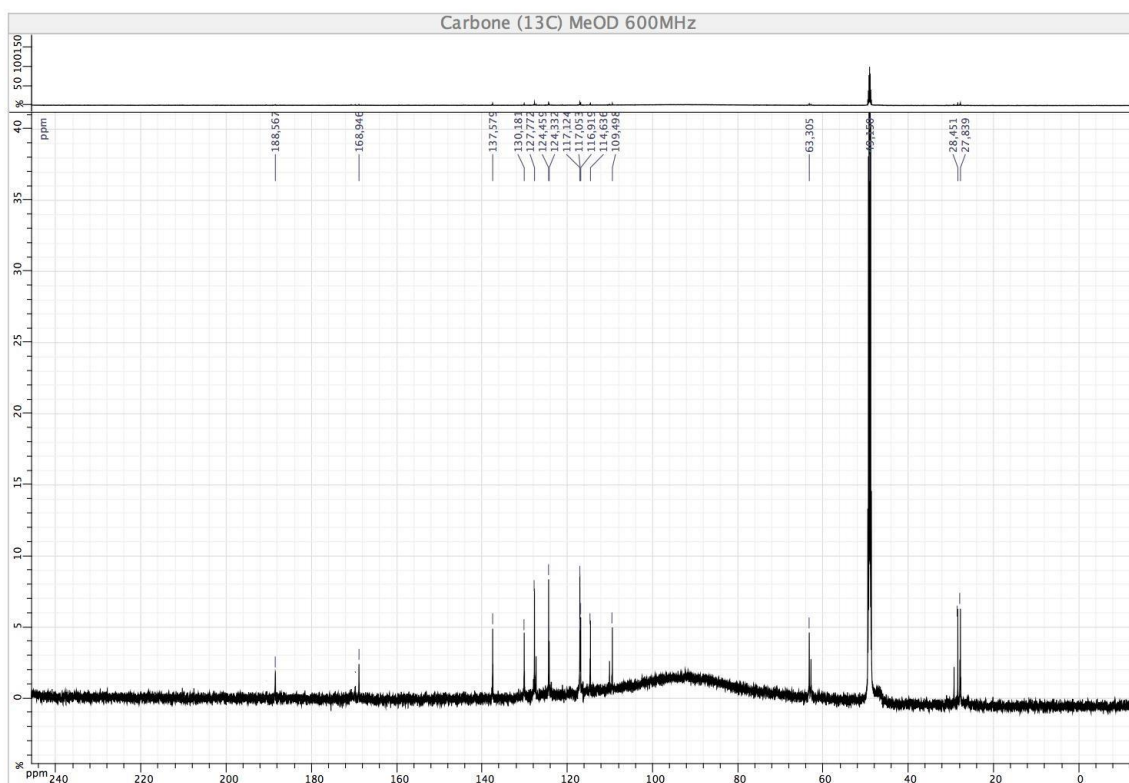
Spectre UV du composé **FR8**



Spectre de Masse Haute Résolution (mode ESI) du composé **FR8**



Spectre RMN  $^1\text{H}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ , 600 MHz) du composé **FR8**



Spectre RMN  $^{13}\text{C}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ , 600 MHz) du composé **FR8**

## Résumé :

Les travaux de thèse présentés dans ce manuscrit portent sur l'étude de quatre éponges marines issues de la zone Sud-Ouest de l'Océan Indien : *Plakortis kenyensis*, *Theonella swinhoei*, *Haliclona fascigera* et *Fascaplysinopsis reticulata*. Les travaux entrepris comprenaient l'étude chimique de ces éponges incluant l'extraction, l'isolement et l'identification des métabolites secondaires par différentes techniques chromatographiques (CLMP, CLHP...) et spectroscopiques (UV-visible, HRMS, RMN 1D et 2D...). Douze métabolites secondaires ont été isolés de ces éponges dont six de structures nouvelles, à savoir : l'acide 2,5-époxydocosan-6-én-21-ynoïque (**HF1**), un acide gras atypique isolé de l'éponge *Haliclona fascigera* ; la 8-oxo-tryptamine (**FR2**), la 6,6'-bis-(débromo)-gelliusine F (**FR3**), la 6-bromo-2'-déméthyl-3'-N-méthyl-1',8-dihydroaplysinopsine (**FR6**), la 5,6-dibromo-2'-déméthyl-3'-N-méthyl-1',8-dihydroaplysinopsine (**FR7**) et la 5,6-dibromo-3'-déimino-2'-déméthyl-3'-oxo-1',8-dihydroaplysinopsine (**FR8**), cinq alcaloïdes indoliques isolés de l'éponge *Fascaplysinopsis reticulata*. La valorisation des molécules isolées a ensuite été envisagée via l'évaluation de leurs activités biologiques. Parmi les douze molécules isolées, sept ont montré une activité antipaludique, trois une activité inhibitrice du quorum sensing de la bactérie bioluminescente *Vibrio harveyi* et cinq une activité anti-microfouling par inhibition de l'adhésion et/ou de la croissance de souches microbiennes marines.

**Mots clés :** Océan Indien, Eponges marines, *Plakortis kenyensis*, *Theonella swinhoei*, *Haliclona fascigera*, *Fascaplysinopsis reticulata*, métabolites secondaires, activité antipaludique, activité anti-microfouling, activité inhibitrice du quorum sensing, activité antimicrobienne.

## Summary

The work described in this manuscript concerns four sponges from the South-West Indian Ocean: *Plakortis kenyensis*, *Theonella swinhoei*, *Haliclona fascigera* and *Fascaplysinopsis reticulata*. The chemical study of the sponges including extraction, isolation and identification of secondary metabolites was undertaken using various chromatographic (MPLC, HPLC ...) and spectroscopic (UV-visible, HRMS, 1D and 2D NMR ...) techniques. Twelve secondary metabolites including six new molecules were isolated from these sponges. The new molecules are: 2,5-époxydocosan-6-en-21-ynoic acid (**HF1**) an unusual fatty acid isolated from the sponge *Haliclona fascigera*; 8-oxo-tryptamine (**FR2**), 6,6'-bis (debromo)-gelliusine F (**FR3**), 6-bromo-2'-demethyl-3'-N-methyl-1',8-dihydroaplysinopsine (**FR6**), 5,6-dibromo-2'-demethyl-3'-N-methyl-1',8-dihydroaplysinopsine (**FR7**) and 5,6-dibromo-3'-deimino-2'-demethyl-3'-oxo-1',8-dihydroaplysinopsine (**FR8**), five indole alkaloids isolated from the sponge *Fascaplysinopsis reticulata*. The biological activities of the isolated molecules were then evaluated. Among the twelve isolated molecules, seven were active against the malaria parasite *Plasmodium falciparum*, three were identified as inhibitors of the quorum sensing-regulated bioluminescence in *Vibrio harveyi* and five, showing marine bacterial adhesion and/or growth inhibition, exhibited potential anti-microfouling activity.

**Keywords :** Indian Ocean, Marine sponges, *Plakortis kenyensis*, *Theonella swinhoei*, *Haliclona fascigera*, *Fascaplysinopsis reticulata*, secondary metabolites, antimalarial activity, anti-microfouling activity, quorum sensing inhibitors, antimicrobial activity.



## LETTRE D'ENGAGEMENT DE NON-PLAGIAT

Je, soussigné(e) **Pichon Emmanuel**,  
en ma qualité de doctorant(e) de l'Université de La Réunion, déclare être conscient(e) que le plagiat est un acte délictueux passible de sanctions disciplinaires. Aussi, dans le respect de la propriété intellectuelle et du droit d'auteur, je m'engage à systématiquement citer mes sources, quelle qu'en soit la forme (textes, images, audiovisuel, internet), dans le cadre de la rédaction de ma thèse et de toute autre production scientifique, sachant que l'établissement est susceptible de soumettre le texte de ma thèse à un logiciel anti-plagiat.

Fait à **Saint-Denis** le : **31/08/2016**

Signature :



**VALIDATION**

**Extrait du Règlement intérieur de l'Université de La Réunion**  
(validé par le Conseil d'Administration en date du 11 décembre 2014)

**Article 9. Protection de la propriété intellectuelle – Faux et usage de faux, contrefaçon, plagiat**

L'utilisation des ressources informatiques de l'Université implique le respect de ses droits de propriété intellectuelle ainsi que ceux de ses partenaires et plus généralement, de tous tiers titulaires de tels droits.

En conséquence, chaque utilisateur doit :

- utiliser les logiciels dans les conditions de licences souscrites ;
- ne pas reproduire, copier, diffuser, modifier ou utiliser des logiciels, bases de données, pages Web, textes, images, photographies ou autres créations protégées par le droit d'auteur ou un droit privatif, sans avoir obtenu préalablement l'autorisation des titulaires de ces droits.

**La contrefaçon et le faux**

Conformément aux dispositions du code de la propriété intellectuelle, toute représentation ou reproduction intégrale ou partielle d'une œuvre de l'esprit faite sans le consentement de son auteur est illicite et constitue un délit pénal.

L'article 444-1 du code pénal dispose : « Constitue un faux toute altération frauduleuse de la vérité, de nature à causer un préjudice et accomplie par quelque moyen que ce soit, dans un écrit ou tout autre support d'expression de la pensée qui a pour objet ou qui peut avoir pour effet d'établir la preuve d'un droit ou d'un fait ayant des conséquences juridiques ».

L'article L335\_3 du code de la propriété intellectuelle précise que : « Est également un délit de contrefaçon toute reproduction, représentation ou diffusion, par quelque moyen que ce soit, d'une œuvre de l'esprit en violation des droits de l'auteur, tels qu'ils sont définis et réglementés par la loi. Est également un délit de contrefaçon la violation de l'un des droits de l'auteur d'un logiciel (...) ».

**Le plagiat** est constitué par la copie, totale ou partielle d'un travail réalisé par autrui, lorsque la source empruntée n'est pas citée, quel que soit le moyen utilisé. Le plagiat constitue une violation du droit d'auteur (au sens des articles L 335-2 et L 335-3 du code de la propriété intellectuelle). Il peut être assimilé à un délit de contrefaçon. C'est aussi une faute disciplinaire, susceptible d'entraîner une sanction.

Les sources et les références utilisées dans le cadre des travaux (préparations, devoirs, mémoires, thèses, rapports de stage...) doivent être clairement citées. Des citations intégrales peuvent figurer dans les documents rendus, si elles sont assorties de leur référence (nom d'auteur, publication, date, éditeur...) et identifiées comme telles par des guillemets ou des italiques.

Les délits de contrefaçon, de plagiat et d'usage de faux peuvent donner lieu à une sanction disciplinaire indépendante de la mise en œuvre de poursuites pénales.