

Symposium « BioMad 2009 »

Biodiversité-Valorisation des Substances Naturelles



Université d'Antananarivo

Madagascar

13-14-15 Octobre 2009



SESQUITERPENES A NOYAU CALAMENENE ISSUS DE Tarenna madagascariensis (RUBIACEAE)



Présenté par Pr. Yvonne RANARIVELO

LCOSM-Département de Chimie Organique-Faculté des Sciences-Université d'Antananarivo



PLAN

Introduction Matériel et méthodes Résultats et discussion Conclusion





Tarenna madagascariensis (Baill) Homolle (Rubiaceae) antérieurement Enterospermum Révisé Coptosperma madagascariensis

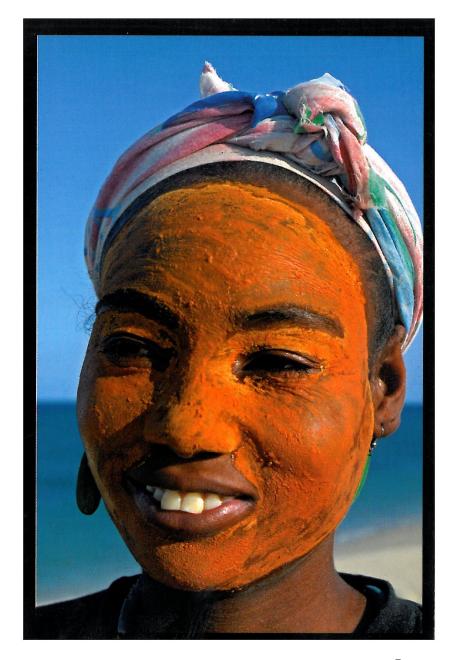




PBZT N°2592

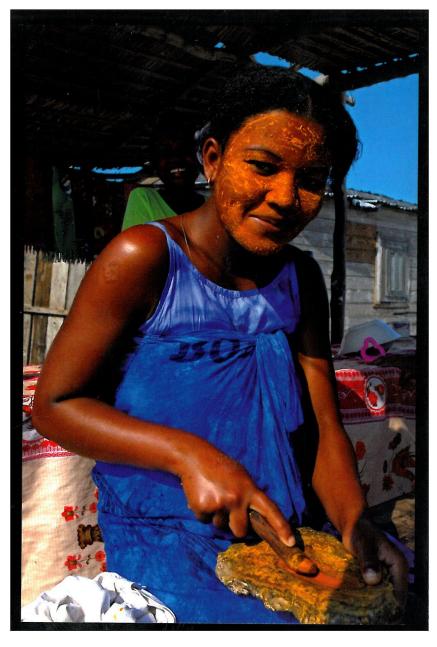
Nom vernaculaire: Masonjoany

Usage traditionnel
Produits de beauté
dans les masques
faciaux pour adoucir
la peau de visage



Photos Gérard Fournier

Préparation du Masonjoany



Parties utilisées tiges écrasées

Le genre *Tarenna* (Rubiaceae)

- Environ 200 espèces d'arbres et d'arbustes tropicaux appartiennent au genre *Tarenna*
- Les métabolites secondaires d'un nombre très restreint d'espèces de *Tarenna* ont été étudiés à ce jour.
 - T. graveolens
 - T. kotoensis var. gyokushinka:
 - T. vanprukii
 - T. bipindensis

iridoïdes glucosidiques

alcaloïdes indoliques

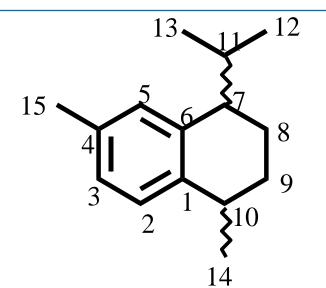
Partie Phytochimie

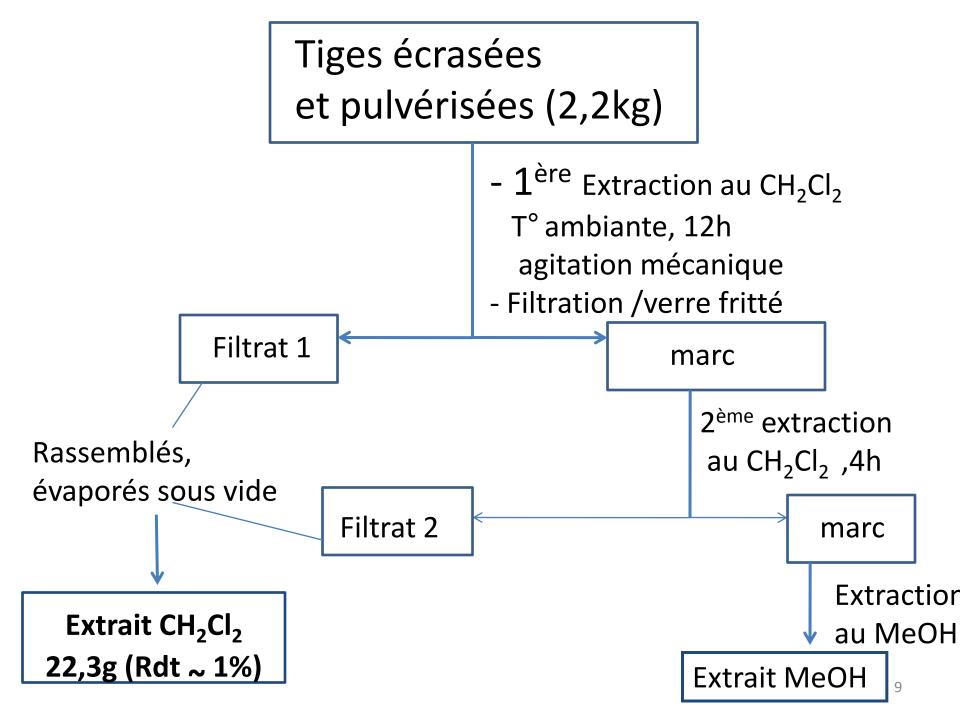
- Extraction au CH₂Cl₂
 puis au MeOH
- Fractionnement de l'extrait au CH₂Cl₂
- Purification, Isolement
- Détermination de structure: configuration absolue et relative des molécules

Partie Biologie

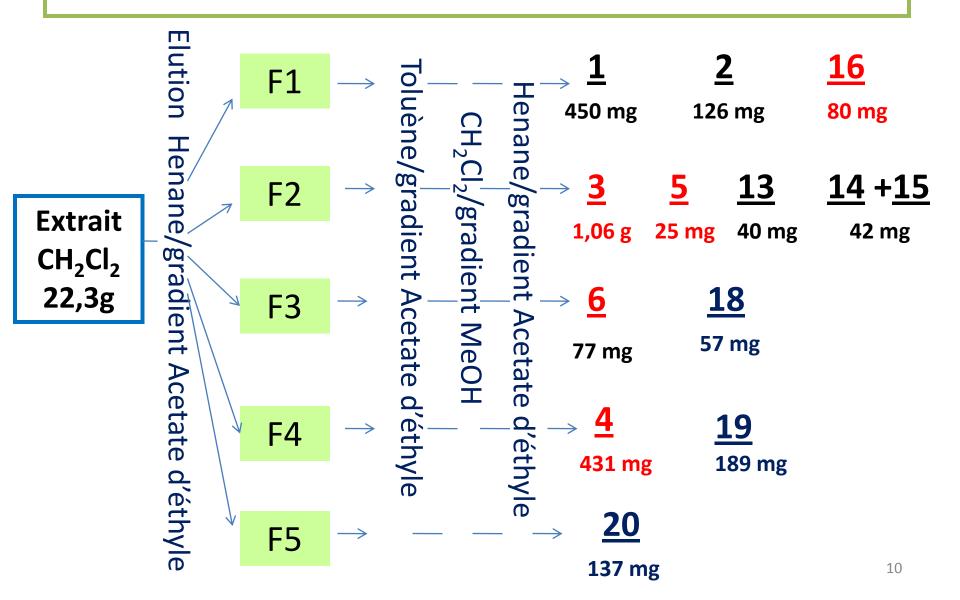
Tests anticancéreux in vitro

- sur les extraits bruts
 au CH₂Cl₂ et au MeOH
- sur chaque produit pur isolé



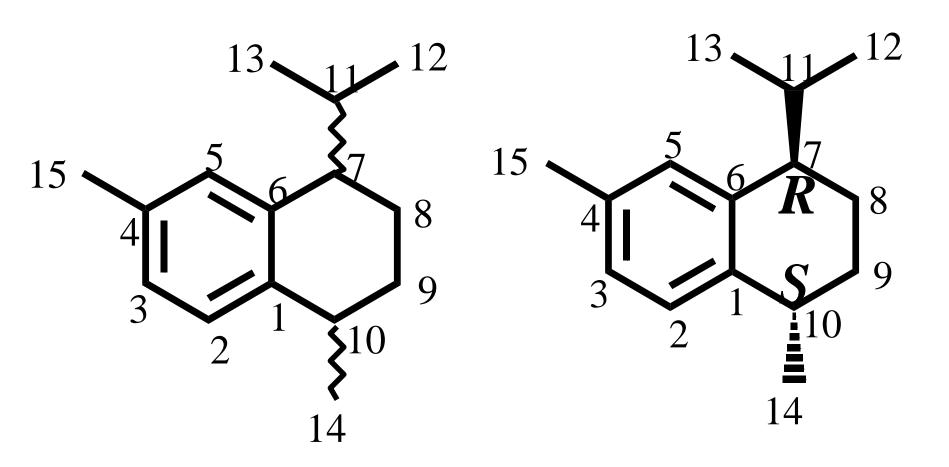


Fractionnement par chromatographies successives sur colonne de silice

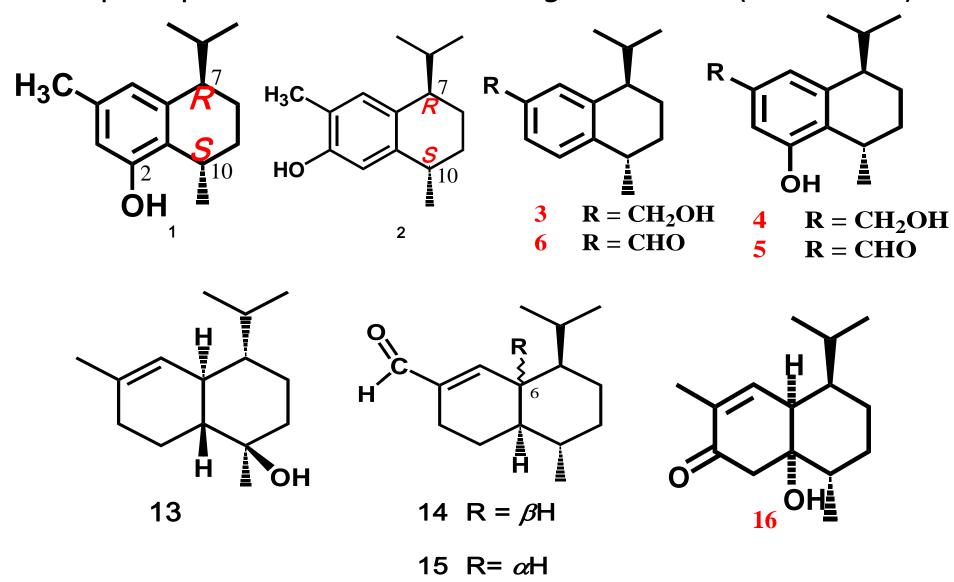


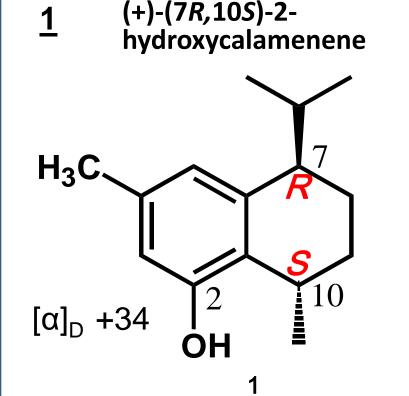
T. madagascariensis

10 sesquiterpenes à noyau calamenene (dont 05 nouveaux)



Sesquiterpènes de Tarenna madagascariensis (Rubiaceae)

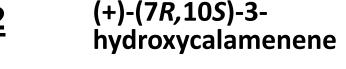


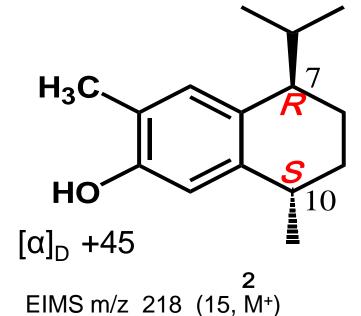


EIMS m/z 218 (100, M+) RMN ¹H, ¹³C

Antérieurement isolé de plusieurs plantes du genre *Dysoxylum* ainsi que de nudibranche *Leminda millera*

Mc Phail et al., J.Nat.Prod., 64, 1183, 2001





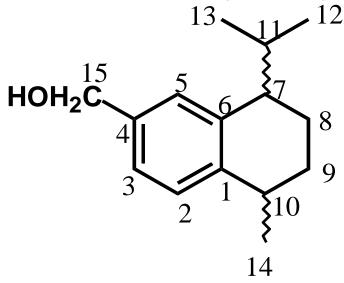
RMN ¹H, ¹³C

Nabeta *et al.*, Phytochemistry, 32, 117 (1993)

Dérivé trans

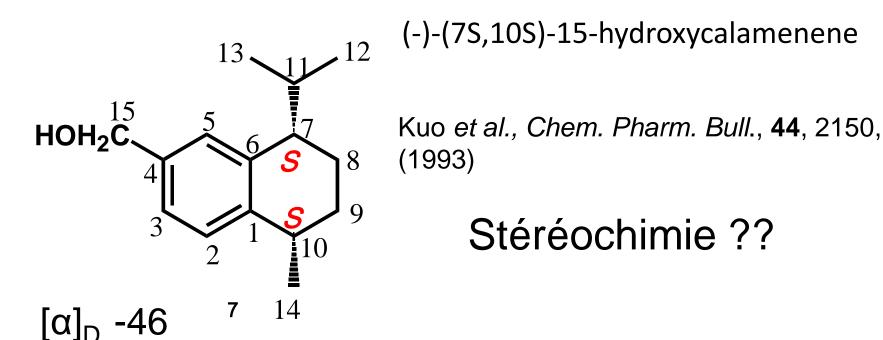
 $\frac{3}{2}$ [α]_D +62 (CHCl₃; c 0.49);EIMS m/z 218 (15, M⁻¹)

[α]_D +62, Données spectrales RMN 2D
 (1H-1H COSY, HMQC, HMBC) suggèrent un dérivé 15-hydroxy-calamenene



Stéréochimie ??

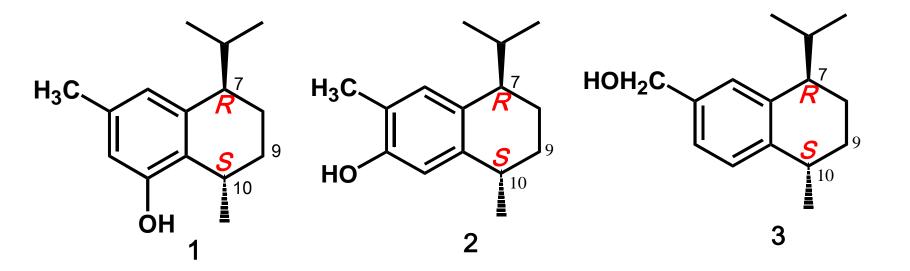
 Les données spectrales sont identiques à celles du composé isolé de Juniperus formosan var. concolor pour lequel une configuration Cis a été proposée



N° C	<u>1</u>	<u>2</u>	<u>3</u>	<u>4</u>	<u>5</u>	6	
1	126.2	142.0	142.6	128.9	138.0	150.9	
2	153.2	113.0	124.2	153.6	154.3	128.0	
3	113.4	151.5	126.9	111.2	110.9	126.8	
4	135.0	120.8	137.7	137.9	134.0	134.1	
5	122.9	130.5	127.2	120.6	125.9	130.1	
6	141.2	132.0	140.4	141.6	142.3	141.3	

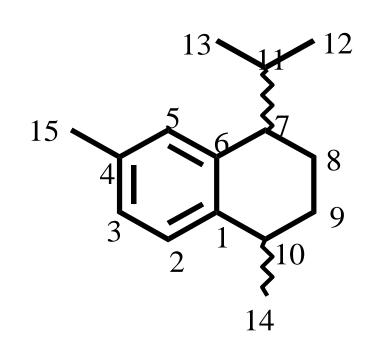
N° C	<u>1</u>	<u>2</u>	<u>3</u>	<u>4</u>	<u>5</u>	<u>6</u>	
7	43.2	43.1	43.9	43.1	43.1	43.9	
8	19.2	21.6	21.3	19.0	18.9	21.3	
9	27.2	30.8	30.6	27.0	26.6	30.2	
10	26.7	32.6	32.7	26.8	27.5	33.6	
11	33.3	31.9	31.9	33.2	33.3	32.1	

N° C	<u>1</u>	<u>2</u>	<u>3</u>	<u>4</u>	<u>5</u>	6	
12	19.7	17.2	17.4	19.6	19.5	17.5	
13	22.2	21.2	21.4	22.1	22.0	21.3	
14	21.3	22.2	22.3	21.1	20.8	22.3	
15	21.2	15.6	65.5	65.4	192.9	192.7	



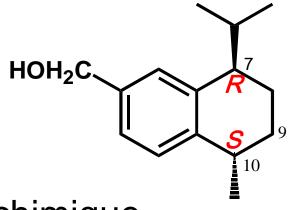
• En RMN 13 C, le signal du C-9 du composé $\frac{3}{2}$ apparaît à δ =30.6 suggérant un trans plutôt qu'un cis-15-hydrocycalamene

- D'ailleurs, la comparaison du pouvoir rotatoire de plusieurs dérivés du calamenene montre que le signe de $[\alpha]_D$ est en relation avec la configuration absolue en C-7 quelle que soit celle en C-10
- Tous les dérivés de calamenene qui ont C-7 (R) sont dextrogyres alors que ceux qui ont C-7 (S) sont lévogyres



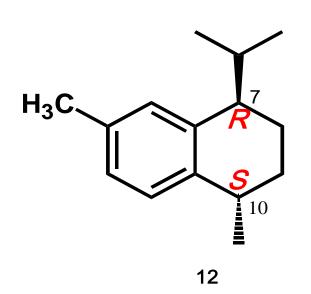
		$\left[lpha ight]_{D}$	δ C-9
(+)- $(7R,10R)$ -3-hydroxy calamenene	cis	+27	28.6
(+)-(7 R ,10 S)-3-hydroxy calamenene	trans	+59	30.8
(+)- $(7R,10S)$ -3-methoxy calamenene	trans	+42	30.7
> (+)-(7 <i>R</i> ,10 <i>S</i>)-calamenene	cis	+43	28.9
	cis	-29	28.8
> (-)-(7 <i>S</i> ,10 <i>R</i>)-calamenene	trans	-73	31.0

Le composé $\frac{3}{2}$ $[\alpha]_D$ +62 dextrogyre a donc comme structure (+)-(7*R*, 10*S*)-15-hydroxycalamenene



Structure confirmée par corrélation chimique

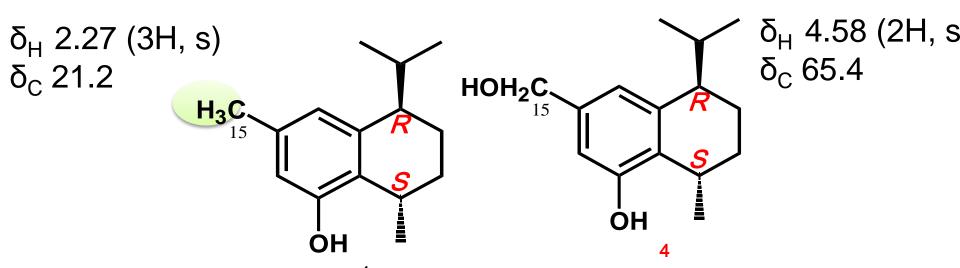
Les données du composé <u>12</u> obtenu (EIMS, RMN ¹H et ¹³C) sont identiques à celles décrites par Nakashima *et al.*, dans *Molecules*, **7**, 517 (2002) soit (+)-(7*R*, 10*S*)-calamenene



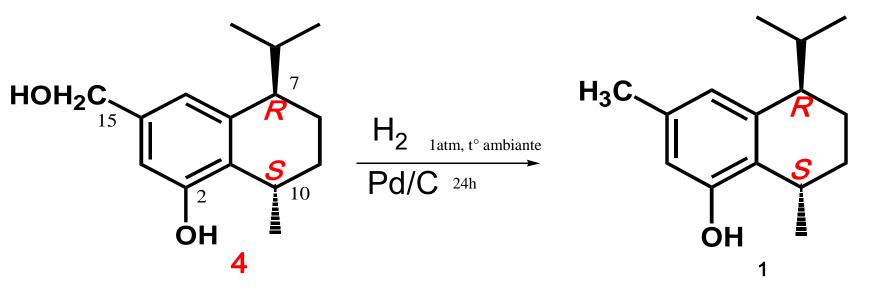
3 Enantiomère (+) d'origine naturelle décrit ici pour la 1ère fois

- $\frac{4}{}$ [α]_D +22
- HREIMS $(C_{15}H_{22}O_2)$
- En IR , on note la présence de 2 bandes d'absorption à 3383 et 3142 cm⁻¹ attribuables aux groupements OH
- La comparaison des données RMN ¹H et ¹³C des composés <u>1</u> et <u>4</u> montre que <u>4</u> est un dérivé hydroxylé de <u>1</u>.

Les données sont similaires sauf pour le méthyle aromatique:



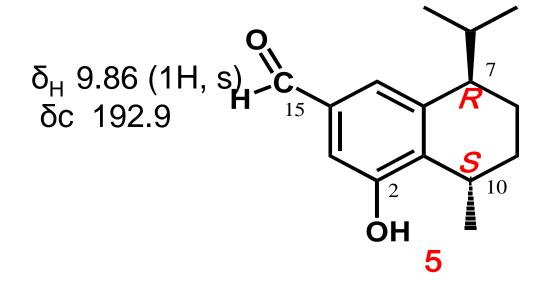
Structure de 4 confirmée par corrélation chimique



4 (+)-(7*R*,10*S*)-2,15-dihydroxycalameneneProduit naturel nouveau

$[\alpha]_D + 66$

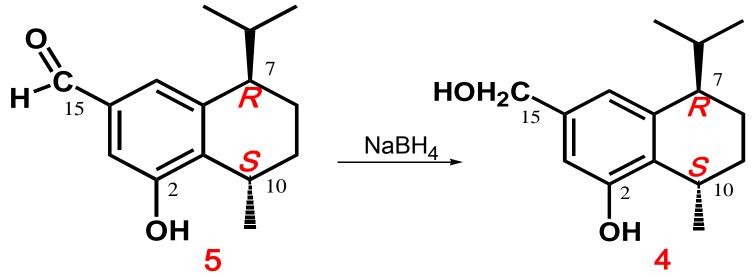
- HREIMS $(C_{15}H_{20}O_2)$
- En IR, on note la présence de la bande d'absorption à 3383 cm⁻¹ attribuable à un groupement OH et de la bande d'absorption à 1681 cm⁻¹ attribuable à un groupement carbonyle
- Les données RMN ¹H et ¹³C sont similaires à celles des composés <u>1</u> et <u>4</u> sauf maintenant la présence des signaux caractéristiques d'un groupement aldéhyde en C-15



Produit naturel nouveau

(+)-(7R, 10S)-2-hydroxy-15-calamenal

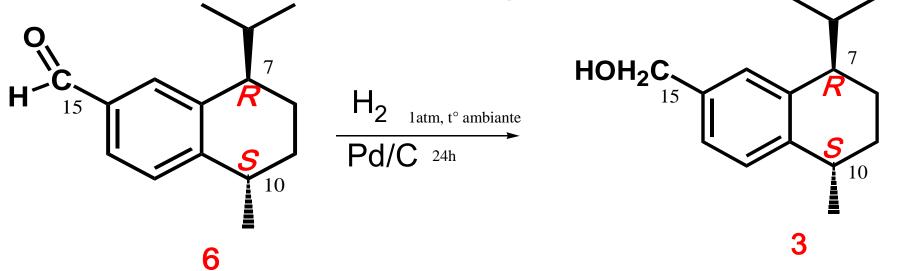
Structure de 5 confirmée par corrélation chimique



$6 [\alpha]_D + 62$

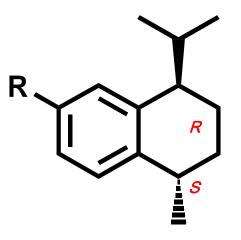
- HREIMS (C₁₅H₂₀O)
- Le spectre IR montre la présence de la bande d'absorption ($v_{C=0}$ à 1699 cm⁻¹)
- Les spectres RMN 1 H et 13 C donnent les signaux (δ_{H} 9.95 et δ_{C} 192.7) d'un groupement aldéhyde.
- La comparaison des données spectrales de 6 à celle du composé 3 suggère que 6 est l'aldéhyde correspondant à 3

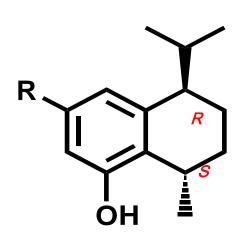
Structure de 6 confirmée par corrélation chimique



6 (+)-(7*R*,10*S*)-15-calamenal

La présence du 15-calamenal dans les huiles essentielles de *Juniperus oxycedrus* a été décrite par Barrero *et al*, *Flav. Frag. J.*, **8**, 185, (1993) mais sans précision sur la stéréochimie, puisqu'ils ont déterminé la structure par GC/MS





Dérivés de calamenene

- 3 R = CH_2OH
- 6 R = CHO

- 4 R = CH_2OH
- 5 R = CHO

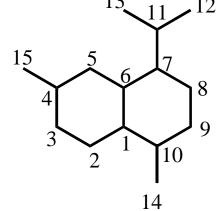
 $16 \quad [\alpha]_D -85 \ (CHCl_3; \ c \ 1.6)$

- HREIMS $(C_{15}H_{24}O_2)$
- Le spectre IR montre la présence de la bande d'absorption

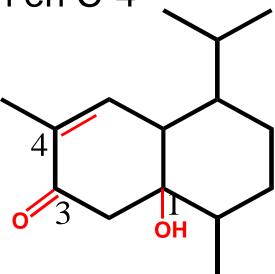
d'un OH (v_{OH} à 3372 cm⁻¹) - > O- H

et d'un carbonyle conjugué à 1683 cm⁻¹

L'analyse des spectres RMN ¹H et ¹³C montre que <u>16</u> est un dérivé de calamenane



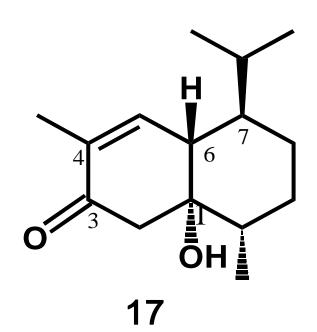
portant un OH en C-1, un carbonyle en C-3 et une double liaison en C-4



Künig et Wright rapportent dans Magn. Res. Chem., 33,178, (1995) l'isolement du cubenol-3-one 17 à partir de l'algue brune Dictyopteris delicatula ayant la même constitution que le composé **16** .

Cependant leurs spectres RMN ne sont pas superposables

ce qui indique que ce sont des diastéréosisomères.



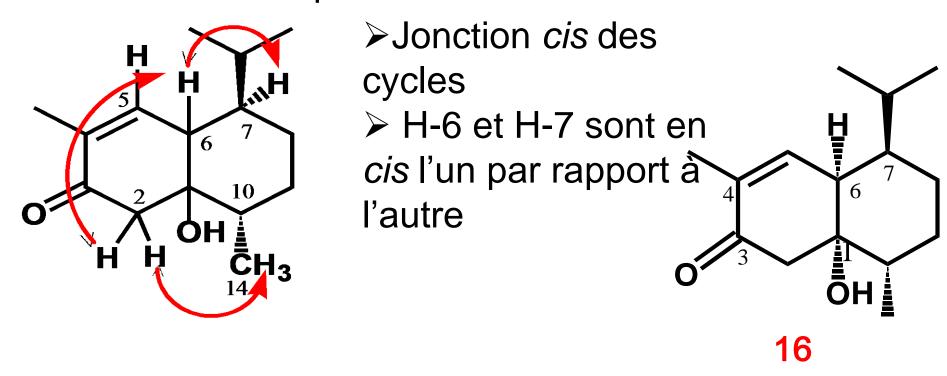
Structure de <u>16</u> déterminée par corrélation chimique



En C-7 la configuration est7R

En C-10 la configuration est 10S)

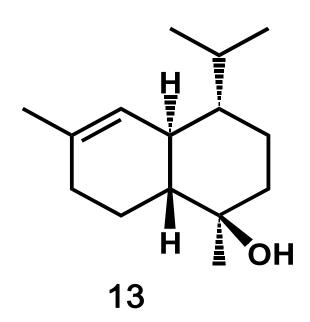
Les correlations en NOESY sont observées pour H-6/H-7, H-6,/H-2ax, et H-2eq/H ₃-14 et pas de correlation entre H-5 et H-7 ni entre H-2eq et H-10



(+)-(1*S*,6*R*,7*R*,10*S*)-1-hydroxy-3-oxo-amorph-4-ène 16 Produit naturel nouveau

13 $[\alpha]_D$ -23 (CHCl₃; *c* 2.7)

 identifié au (-)-α- cadinol, sesquiterpène présent dans plusieurs plantes et huiles essentielles.

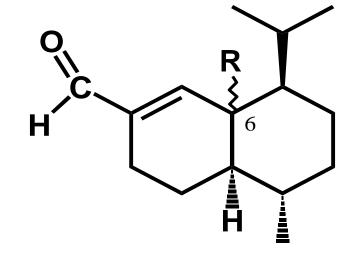


14 et 15

- donne une tache unique en CCM.
- EIMS m/z 220 (82 M+)
- Mais les signaux en RMN ¹³C montrent qu'on a un mélange (75/25) de cadinenal et de son épimère en C-6. Ils n'ont pas pu être séparés, donc leurs

configurations absolues

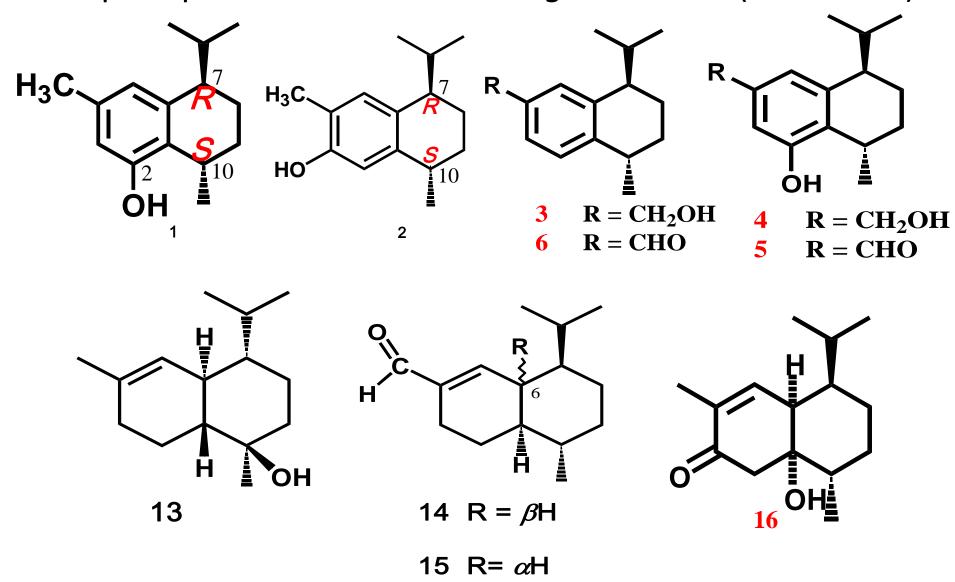
non déterminées



14 R =
$$\beta$$
 H

15 R=
$$\alpha$$
 H

Sesquiterpènes de Tarenna madagascariensis (Rubiaceae)



Autres constituants: 3dimères dérivés du phénylpropane

18 (-) Cubebin

19 (-) Dihydrocubebin

20 (-) Hinokinin

Tests biologiques

Les extraits au dichlorométhane et au méthanol ainsi que chaque produit isolé sont testés pour leur activité anti tumorale au niveau de la croissance globale de six lignées tumorales humaines.

Le test utilisé dénommé MTT est une technique indirecte permettant de mesurer en 5jours l'effet d'un produit sur la croissance globale d'une population cellulaire se développant in vitro.

Ce test est basé sur la mesure de cellules vivantes, donc métaboliquement actives, au 5ème jour de culture, capables de transformer par réduction mitochondriale le produit MTT(3-(4,5diméthylthiazol-2-yl)-2,5 diphényl tétrazolium bromide)

de couleur jaunâtre en un produit de couleur bleue, le formazan.

La quantité de formazan obtenue est mesurée par spectrophotométrie et est directement proportionnelle au nombre de cellules vivantes. La mesure de la densité optique (DO) permet ainsi une mesure quantitative de l'effet du produit étudié au niveau de la croissance globale des populations cellulaires analysées et de le comparer à d'autres.

Six lignées tumorales humaines provenant de American Type Culture Collection(ATCC, Manassas, VA)

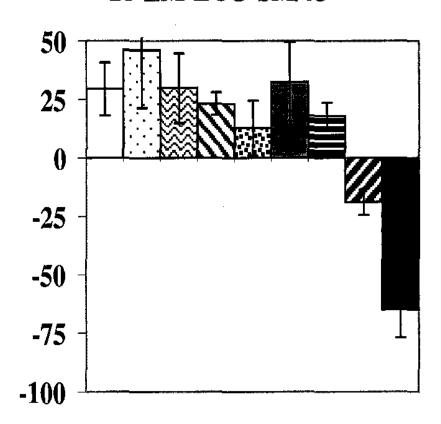
• U-373 MG	d'origine astrocytaire
• Hs683	
• HCT-15	d'origine colorectale
• LoVo	
• A549	d'origine pulmonaire
• MCF-7	d'origine mammaire

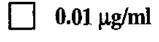
- Chaque extrait est analysé selon 9 concentrations allant de 10⁻⁵M à 10⁻⁹ M
- Les résultats sont exprimés sous forme de graphique représentant la croissance globale des 6 lignées humaines tumorales en fonction du contrôle normalisé à 0%.
- L'IC ₅₀ est la concentration qui inhibe la croissance cellulaire globale de 50%

28-ED-LCO-SM/03

50 25 OVERALL GROWTH (CT="0%")

28-EM-LCO-SM/03





 $0.05~\mu g/ml$



 \boxtimes 0.1 μ g/ml



 $1 \mu g/ml$



 $10~\mu g/ml$



 $100 \mu g/ml$

 \square 0.5 μ g/ml



 $5 \mu g/ml$



50 μg/ml

Profil d'activité des extraits

- L'extrait au dichlorométhane réduit de manière statistiquement significative la croissance cellulaire globale aux concentrations de 100 à $0.5\mu g/ml$.
- La valeur de l'IC₅₀ se situe entre 5 et 1μg/ml

- L'activité
 cytotoxique de
 l'extrait au
 méthanol est plus
 faible que celle
 obtenue avec
 l'extrait
 dichlorométhane.
- La valeur de l'IC₅₀ comprise entre 50 et 100µg/ml.

- Ces profils d'activité expliquent la poursuite de l'étude de l'extrait au dichlorométhane
- L'activité cytotoxique de chaque produit pur isolé a été testée.

Aucun des produits purs isolés ne présente d'activité antitumorale *in vitro* sur les lignées de cellules cancéreuses.

Les produits isolés ne sont donc pas responsables de l'activité cytotoxique modérée de l'extrait au dichlorométhane sur les six lignées de cellules cancéreuses humaines.

4. CONCLUSION

- L'étude phytochimique réalisée sur Tarenna madagascariensis a permis de mettre en évidence au total 10 sesquiterpènes dérivés du calamenene dont 5 nouveaux. Leurs configurations absolues et relatives ont été précisées.
- L'étude biologique a mis en évidence l'activité antitumorale modérée de l'extrait au dichlorométhane sur des lignées de cellules cancéreuses humaines.
- La suite des travaux consiste à rechercher les autres constituants responsables de cette activité cytotoxique modérée de l'extrait au dichlorométhane.



New calamenene sesquiterpenes from Tarenna madagascariensis

M. SALMOUN†, J. C. BRAEKMAN*†, Y. RANARIVELO‡, R. RASAMOELISENDRA‡, D. RALAMBOMANANA‡, J. DEWELLE§, F. DARRO§ and R. KISS¶

†Service de Chimie Organique (CP 160/06), Faculté des Sciences, Université Libre de Bruxelles, 50 Avenue F.D. Roosevelt, 1050 Bruxelles, Belgique ‡Faculté des Sciences, Département de Chimie Organique, Laboratoire de Chimie Organique des Substances Marines, Université d'Antananarivo, Antananarivo BP 906, Madagascar

§Unibioscreen SA, 40 Avenue Joseph Wybran, 1070 Bruxelles, Belgique ¶Laboratoire de Toxicologie (CP 205/01), Institut de Pharmacie, Université Libre de Bruxelles, 50 Avenue F.D. Roosevelt, 1050 Bruxelles, Belgique

Je vous remercie de votre attention