

Morphinanes isomères originaux isolés de *Stephania zippeliana*

BRIGITTE CHARLES, HELENE GUINAUDEAU ET JEAN BRUNETON¹

Centre d'études des plantes médicinales, Unité de formation et de recherche des sciences médicales et pharmaceutiques,
16, boulevard Daviers, 49000 Angers, France

et

PIERRE CABALION

Office de la recherche scientifique et technique d'outre-mer, B.P. 76, Port-Vila, Vanuatu

Reçu le 6 juin 1988²

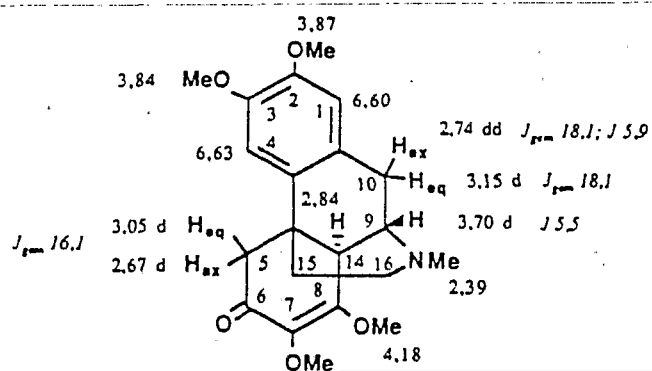
BRIGITTE CHARLES, HELENE GUINAUDEAU, JEAN BRUNETON et PIERRE CABALION. *Can. J. Chem.* 67, 1257 (1989).

À côté de huit aporphinoïdes, six alcaloïdes possédant une structure de morphinane ont été isolés des parties aériennes de *Stephania zippeliana* Miq. (Ménispermacées): quatre d'entre eux sont nouveaux: la (+)-erromangine 2, la (+)-tannagine 3, la (+)-zippeline 5 et la (+)-zippelianine 6. La (+)-stephodeline 1, la (+)-isostephodeline 4 et les composés 2 et 3 sont isomères. La structure de la (+)-isostephodeline 4 a été corrigée.

Mots clés: *Stephania zippeliana*, morphinanes, alcaloïdes.

BRIGITTE CHARLES, HELENE GUINAUDEAU, JEAN BRUNETON, and PIERRE CABALION. *Can. J. Chem.* 67, 1257 (1989).

Eight aporphinoids and six morphinans have been isolated from aerial parts of *Stephania zippeliana* Miq. (Menispermaceae): four of them are new: (+)-erromangine 2, (+)-tannagine 3, (+)-zippeline 5 and (+)-zippelianine 6. The previously isolated



carbonyle en 8 et non en 6 comme indiqué antérieurement pour l'isostephodéline. D'une part, les valeurs des constantes de couplage des signaux dus aux protons en 9 et 14 sont proches de celles observées dans le spectre de la (+)-tannagine; d'autre part, l'étude des effets Overhauser montre un effet réciproque entre les protons en 14 (δ 2,62 ppm) et celui en 15_{ax} (δ 1,92 ppm). De plus, le fragment à m/z 59 a une abondance de 12%. Ces données permettent de déterminer la stéréochimie *cis* de la jonction des cycles B et C. De même que pour les deux alcaloïdes précédents, le déplacement chimique du carbone 5 dans le spectre de ^{13}C est indicatif de la position du carbonyle; ce carbone résonnant à δ 39,2 ppm, la cétone doit être en 8.

342 (100), 330 (40), 222 (13), 201 (8), 192 (2), 59 (3). *Masse Exacte* c 0,70; ir (KBr) : 1660, 1605 cm^{-1} ; uv (EtOH) : 268, 221, 212 nm
calc. pour $\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{O}_2\text{N}$: 172,1894; trouvé (gm) : 172,1880