

**TRITERPENES ET ACIDES DES AMANDES DE
*BARRINGTONIA BUTONICA***

DENISE BILLET et SUZANNE HEITZ

Laboratoire de Chimie appliquée aux corps organisés, Muséum National d'Histoire Naturelle, 63 rue Buffon,
75005 Paris, France

(Reçu le 26 Octobre 1973. Accepté le Novembre 1973)

Key Word Index—*Barringtonia butonica*; Lecythidaceae; camelliagenin A; barrigenol A₁; isovaleric, angelic, tiglic or senecioic acids.

Plante. *Barringtonia butonica* L. fils, Lécythidacées (Boiteau 488 Herb. Muséum, Paris). Nom malgache: Fotabe. *Source.* Littoral de l'Océan Indien, Ambila Lemaitso, Madagascar. *Usages.* Inconnus. *Etudes préliminaires. Espèces voisines.* *Barringtonia acutangula* Gaertn.¹ *B. racemosa* Roxb.,² *B. asiatica* Kurz.³ et *B. racemosa* Blume.⁴

Amandes. Les amandes broyées de *B. butonica* L. fils ont été successivement extraites par Et₂O, CHCl₃ et MeOH. L'extrait chloroformique chromatographié sur silice a permis d'isoler trois triterpènes, dont deux ont été identifiés: (a) Barrigénol A₁*,⁵ F: 300–302°, $[\alpha]_D = 0^\circ$ (Pyr.), M⁺ 490 (IR, RMN, SM), dérivé pentaacétyle obtenu par la méthode de Wulff et Tschesche,⁶ F: 277–281°, $[\alpha]_D = +30^\circ$ (CHCl₃); et (b) Camel-liagénine A*,⁷ F: 270°, $[\alpha]_D = +22^\circ$ (MeOH), M⁺ 474 (IR, SM).

L'extrait méthanolique, après hydrolyse par KOH à froid, donne une fraction soluble dans NaHCO₃ dont le traitement usuel conduit à un résidu huileux étudié en CPG.⁸ Les acides isovalérique, angélique, tiglique ou sénécioïque ont été mis en évidence; ces deux derniers acides n'ont pu être différenciés par suite de leur temps de rétention identique sur la colonne utilisée.

Conditions opératoires. Mesures de CPG effectuées sur un appareil Girdel 75 CS, colonne 3 m, chromosorb W/HMDS (80–100 mesh) imprégné de 3% s.e. 30, t° de l'injection 100°, t° de la colonne 65°, pression d'entrée 2,1 bar.

Remerciements—Nous remercions le Dr. P. Boiteau pour l'identification et l'envoi du matériel végétal, MM. les Professeurs Itokawa et Sylva pour les échantillons de référence, Mme Mahuteau et M. Rivière pour leur assistance technique.

* Confirmé par comparaison avec des échantillons de référence.

¹ BARUA, A. K., PAL, S. K. et DUTTA, S. P. (1972) *J. Indian Chem. Soc.* **49**, 518.

² ANANTARAMAN, R. et MADHAVAN PILLAI, K. S. (1956) *J. Chem. Soc.* 4369.

³ NOZOE, T. et KINUGASA, T. (1935) *J. Chem. Soc. Japan* **56**, 864.

⁴ LIN, Y. T., LO, T. B. et SU, S. C. (1957) *J. Chinese Chem. Soc. Taiwan Ser. II*, **4**, 77.

⁵ SILVA, M., BALOCCHI, M. et SAMMES, P. G. (1968) *Phytochemistry* **7**, 333.

⁶ WULFF, G. et TSCHESCHE, R. (1969) *Tetrahedron* **25**, 431.

⁷ YOSIOKA, I., NISHIMURA, T., ATANI, N. et ISAO, K. (1967) *Tetrahedron Letters* 5343.

⁸ PREVOT, A. et BARBATI, C. (1968) *Rev. Fr. Corps Gras* **15**, 157.