

3 jours, il se forme 50 mg de cristaux F. 178—180°, que l'on recristallise dans de l'alcool dilué. F. inchangé. C'est l'ester méthylique VI de l'acide O-méthyl-23-hédéragonique.

$C_{32}H_{50}O_4$  (499) Calculé 2  $OCH_3$  12,4% Trouvé  $OCH_3$  9,25%

8) *Déméthylation de VI en ester méthylique VII de l'acide hédéragonique.* 20 mg de VI sont dissous dans 5 ml d'acétone et chauffés 6 h à reflux avec 3 ml de  $SO_4H_2$  à 5%. Puis on ajoute de l'eau jusqu'à trouble persistant et laisse refroidir. Il se forme 15 mg de cristaux, F. après recristallisation dans MeOH: 186°. Mélange avec VII, obtenu par oxydation de IV: F. 182—185°.

9) *Ester méthylique VII par oxydation de IV.* On dissout, selon Jacobs<sup>1)</sup>, 100 mg d'ester d'hédéragénine dans 5 ml d'acétone anhydre et on ajoute peu à peu 50 mg de  $MnO_4K$  pulvérisé. Après deux jours, on termine la décoloration par quelques gouttes d'alcool. On traite comme décrit sous 7) et l'on obtient 25 mg de cristaux, F. 162—167°. Recristallisé dans MeOH, F. 182—186°. Jacobs indique 217—218° pour son ester méthylique de l'acide hédéragonique (VII).

$C_{31}H_{48}O_4$  (484) Calculé C 76,8 H 9,93% Trouvé C 75,8 H 9,88%

10) *Les sucres méthylés.* Les liqueurs-mères de l'hydrolyse décrite sous 3) sont débarrassées de  $SO_4H_2$  par de la baryte et, après concentration, soumises à la chromatographie sur papier. Le chromatogramme révèle la présence de tétraméthyl-2,3,4,6-glucose et de diméthyl-2,3-arabinose à côté d'un peu de glucose et d'arabinose moins méthylés<sup>2)</sup>. Solvant: n-butanol-acide acétique. Révélateur: phtalate d'aniline.

Nous remercions vivement Monsieur Ch. Heinen, Dr ès sciences, de l'appui qu'il a bien voulu accorder à ce travail.

#### RÉSUMÉ.

On montre la présence, dans le bois et dans les feuilles de lierre (*Hedera helix L.*), d'un hétéroside encore inconnu, l'hédéracoside A, pour lequel la constitution d'un glucosido-5-arabinoside de l'hédéragénine (avec participation de l'hydroxyle en C-2 de l'aglucone) est rendue probable. L' $\alpha$ -hédérine de *van der Haar*, qui fournissait à l'hydrolyse du glucose et du rhamnose à côté de l'hédéragénine, n'a pas été retrouvée.

Laboratoire de chimie org. et pharm.  
de l'Université de Genève.

#### Errata.

Helv. **38**, 71 (1955), Abhandlung Nr. 8 von R. Schwyzer, B. Iselin & M. Feurer, 14. Zeile von oben lies: Alkoholations, anstatt Alkoholkations.

Helv. **38**, 146 (1955), Abhandlung Nr. 16 von O. Schindler, 15. Zeile von unten, lies für die Bruttoformel des Decogenins:  $C_{23}H_{30}O_6$ , anstatt  $C_{23}H_{30}O_5$ .

<sup>1)</sup> W. A. Jacobs, J. biol. Chem. **63**, 635 (1925).

<sup>2)</sup> F. Brown et al., Nature **161**, 720 (1948).