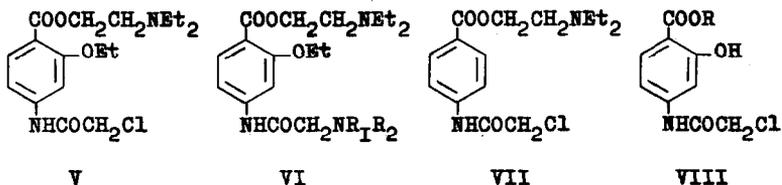






éthanol (4), soit sans solvant (5).



A l'encontre des résultats relatifs à l'ester diéthylaminoéthylique I, les esters alcoylés VIII (R de méthyle à *p*-hexyle) ne donnent pas lieu à des réactions d'alcoolyse, quoique la réaction ait été effectuée dans tous les cas dans l'éthanol comme solvant. Bender (2) a également remarqué que l'ester éthylique de l'acide salicylique ne présente pas d'augmentation de vitesse d'hydrolyse par rapport aux esters éthyliques des acides benzoïque et *o*-méthoxybenzoïque. Nous pouvons en conclure que les esters d'alcoyle, en général, ne réagissent pas d'après le schéma de Bender, tandis que les esters diéthylaminoéthyliques, de même que les esters *p*-nitrophényliques, subissent une catalyse intramoléculaire.

Quoiqu'il soit difficile d'expliquer, comme le fait remarquer Bender, pourquoi les esters *p*-nitrophényliques et, d'après les résultats cités, les esters diéthylaminoéthyliques, soient plus sensibles que les esters d'alcoyle à la catalyse intramoléculaire de la fonction hydroxyle, il semble que la nature des substituants portés par le groupement alcoyle de l'ester n'est pas étrangère à l'apparition de cet effet. La présence, dans les cas cités, du groupement nitré en position para du noyau benzénique ou bien de la fonction aminée en o du groupement éthyle, semblerait indiquer l'intervention d'effets polaire et/ou mésomère, l'intervention d'un effet d'ordre stérique étant vraiment difficile à concevoir sur le schéma envisagé.

L'ensemble des résultats cités ainsi que les preuves de structure des produits nouveaux seront publiés in extenso ultérieurement.

Nous remercions M. le Professeur G. Ourisson (Strasbourg), avec qui nous avons eu d'utiles discussions sur cette note.

#### BIBLIOGRAPHIE

1. M. G. Bender, Chem. Rev., 60, 53 (1960)
2. M. G. Bender, F. J. Kézdy, B. Zerner, J. Am. Chem. Soc., 85, 3017 (1963)
3. G. Tsatsas, C. Sandris, D. Kontonassios, Prakt. Akad.Athenon, 37, 54 (1962)
4. E. Profft, A. Jumar, Arch. Pharm., 289, 90 (1956)
5. E. Epstein, D. Kaminsky, J. Am. Chem. Soc., 79, 5814 (1957).