SYNTHESE DE NOUVEAUX HETEROCYCLES PYRROLIQUES A NOYAUX CONDENSES

MM. J. Duflos, D. Letouzé, G. Queguiner et P. Pastour

Institut National Supérieur de Chimie Industrielle de Rouen. Institut Scientifique de Haute-Normandie. 76130 - Mont Saint-Aignan.

(Received in France 16 July 1973; received in UK for publication 23 July 1973)

La synthèse du méthyl-1 diformyl-3,4 pyrrole $\frac{1}{2}$ nous a permis d'accéder aux hétérocycles à noyaux condensés suivants : la méthyl-6 pyrrolo $\left[3,4-d\right]$ pyridazine $\frac{5}{2}$, le méthyl-2 oxo-6 $\left[6H\right]$ cyclohepta (c) pyrrole $\frac{3}{2}$ et la méthyl-2 carbéthoxy-6 pyrrolo $\left[3,4-c\right]$ pyridine $\frac{6}{2}$. Dans ces séries ayant pour cycle de base le N méthyl pyrrole, seuls quelques termes étaient connus (1)(2)(3).

Le méthyl-1 diformyl-3,4 pyrrole $\underline{1}$ a été obtenu à partir du méthyl-1 pyrrole dicarboxylate d'éthyle-3,4 (4). Ce diester est réduit en méthyl-1 dihydroxyméthyl-3,4 pyrrole, puis l'alcool obtenu est oxydé à l'aide du carbonate d'argent (5) en $\underline{1}$. F = 169°C. R.M.N. (CDCl₂) Réf. interne TMS δ ppm : 3,77 s 3H ; 7,30 s 2H ; 10,13 s 2H (ald).

Le méthyl-1 diformyl-3,4 pyrrole $\underline{1}$ et l'oxo-3 pentane-dioate de méthyle sont condensés en présence d'acétate de pipéridinium dans le benzène. On obtient le méthyl-2 diméthoxy carbonyl-5,7 oxo-6 [6H] cyclohepta (c) pyrrole $\underline{2}$. Après hydrolyse et décarboxylation du sel d'argent de l'acide en présence d'hydrogène, nous obtenons : le méthyl-2 oxo-6 [6H] cyclohepta (c) pyrrole $\underline{3}$. F = 132°C.

R.M.N. (CDC1₃) $\int ppm : 3,78 \text{ s } 3H \text{ ; } 7,02 \text{ s } 2H \text{ ; } 6,39 \text{ m } 2H \text{ ; } 7,25 \text{ m } 2H \text{ ; } J_{H_4-H_5} \text{ et } J_{H_7-H_8} = 12 \text{ Hz}.$

La condensation du méthyl-l diformyl-3,4 pyrrole $\frac{1}{4}$ avec la diéthyl cétone conduit au triméthyl-2,5,7 oxo-6 [6H] cyclohepta (c) pyrrole $\frac{4}{4}$. F = 132°C.

R.M.N. (CDCl₃) $\int ppm : 2,20 \text{ d } 6H ; 7,44 \text{ q } 2H ; J_{H_4} - (CH_3)_5^{\text{et }} J_{H_8} - (CH_3)_7^{\text{= 1 Hz}} ; 6,96 \text{ s } 2H ;$

3,80 s 3H (N-CH₃).

La condensation du méthyl-1 diformyl-3,4 pyrrole avec l'hydrazine en milieu méthanolique très dilué à température ordinaire nous donne la méthyl-6 pyrrolo $\begin{bmatrix} 3,4-d \end{bmatrix}$ pyridazine $\underline{5}$. F = 92°C en tube scellé. R.M.N. (CDCl₃) δ ppm : 4,06 s 3H ; 7,26 s 2H ; 9,19 s 2H.

Avec l'amino acétate d'éthyle en présence de diéthylamine, au reflux de l'éthanol, nous obtenons la méthyl-2 carbéthoxy-6 pyrrolo $\begin{bmatrix} 3,4-c \end{bmatrix}$ pyridine $\underline{6}$. F = 111°C. R.M.N. (CDCl₃) δ ppm : 4,01 s 3H (N-CH₃) ; 4,45 q 2H (CH₂éthyle); 1,41 t 3H (CH₃éthyle) J=7 Hz ; 7,21 m 1H; 7,30 m 1H; 8,32 m 1H; 9,01 m 1H.

REFERENCES :

- 1) R. G. Jones, J. Am. Chem. Soc., 1956, 78, 159.
- 2) R. Kreher et G. Vogt, Angew. Chem., 1970, 9, 955.
- 3) W. L. F. Armarégo, A. B. Milloy et S. C. Sharma, J. Chem. Soc., 1972, 20, 2485.
- 4) E. C. Kornfeld et R. G. Jones, J. Org. Chem., 1954, 19, 1677.
- 5) M. Fétizon et M. Golfier, C. R. Acad. Sci. Paris, 1968, 267, (C), 900.