

## ERRATUM

M. BÉJAUD, L. MION, J. TAILLADES and A. COMMEYRAS: Systèmes de Strecker et Apparentes—  
IV. Etude comparative de la réactivité des  $\alpha$ -aminonitriles secondaires et tertiaires en  
solution aqueuse entre pH 10 et 14. Hydrolyse des  $\alpha$ -aminonitriles secondaires et son  
importance dans la formation prébiotique des acides aminés naturels. *Tetrahedron* 31,  
403–410 (1975).

The last paragraph of the article on p. 409 should read:

### *Passage nitrile-amide*

Les cinétiques d'hydrolyse de l' $\alpha$ -amino-propionitrile et de son  
homologue N-méthylé sont effectuées à 5, 15 et 35°C, à partir de  
solutions tampon de pH 10 à 12 et de solutions de carbonate de  
sodium, contenant 0.2 M/l de nitrile pur et ceci à force ionique  
pratiquement constante ( $\approx 0.3$  M).

Parallèlement, le pH des solutions est mesuré à la température de  
l'expérience et à divers temps; il demeure constant au cours de la  
réaction d'hydrolyse. La concentration en  $\text{OH}^-$  est déterminée par:

$$\log [\text{OH}^-] = \log |\text{OH}^-| - \log \gamma$$

$$\log [\text{OH}^-] = \log K_a + \text{pH} - \log \gamma.$$

$K_a$  étant la constante d'acidité de l'eau à la température de  
l'expérience.

$$\log \gamma = -0.19 \text{ pour une force ionique de } 0.3 \text{ M}^{37}.$$

Les cinétiques d'hydrolyse de l' $\alpha$ -diméthylamino-propionitrile et  
du propionitrile sont conduites dans des solutions de potasse N et  
2 N respectivement à 32 et 43°C et à 39, 49 et 58°C. Dans ces cas,  
nous ne notons pas de variation de pH appréciable et nos résultats  
vérifient l'équation:

$$k_{\text{exp}} = k[\text{OH}^-].$$

La concentration en ion  $\text{OH}^-$  est déterminée par dosage.

Les cinétiques d'hydrolyse du dérivé N-phénylé sont effectuées  
en milieu eau-méthanol 10/90 pour des raisons de solubilité. Le  
composé N-méthylé est hydrolysé dans le même milieu comme  
point de comparaison.

### *Passage amide-acide*

Les cinétiques d'hydrolyse du propionamide et des  $\alpha$ -amino-  
propionamides non substitué et N-méthylé sont effectuées à partir  
de solutions de potasse de normalité comprise entre 1 et 3,  
contenant 0, 1 M/l de chlorhydrate d'amide pur (pour les dérivés  
 $\alpha$ -aminés). Les solutions basiques sont dosées et nous avons tenu  
compte, pour la détermination de  $[\text{OH}^-]$  de la quantité d'acide  
chlorhydrique introduite sous forme de chlorhydrate.

Nous avons également vérifié l'équation:

$$k_{\text{exp}} = K [\text{OH}^-] \text{ aux températures considérées.}$$

L' $\alpha$ -diméthylamino-propionamide ne donne pas lieu dans les  
mêmes conditions à la réaction d'hydrolyse en acide  $\alpha$ -amino-  
propionique.