

F. MATHIS

Recherches sur les dérivés organiques de l'hydroxylamine

Annales de la faculté des sciences de Toulouse 4^e série, tome 25 (1961), p. 111-112

<http://www.numdam.org/item?id=AFST_1961_4_25__111_0>

© Université Paul Sabatier, 1961, tous droits réservés.

L'accès aux archives de la revue « Annales de la faculté des sciences de Toulouse » (<http://picard.ups-tlse.fr/~annales/>) implique l'accord avec les conditions générales d'utilisation (<http://www.numdam.org/conditions>). Toute utilisation commerciale ou impression systématique est constitutive d'une infraction pénale. Toute copie ou impression de ce fichier doit contenir la présente mention de copyright.

NUMDAM

Article numérisé dans le cadre du programme
Numérisation de documents anciens mathématiques
<http://www.numdam.org/>

Recherches sur les dérivés organiques de l'hydroxylamine

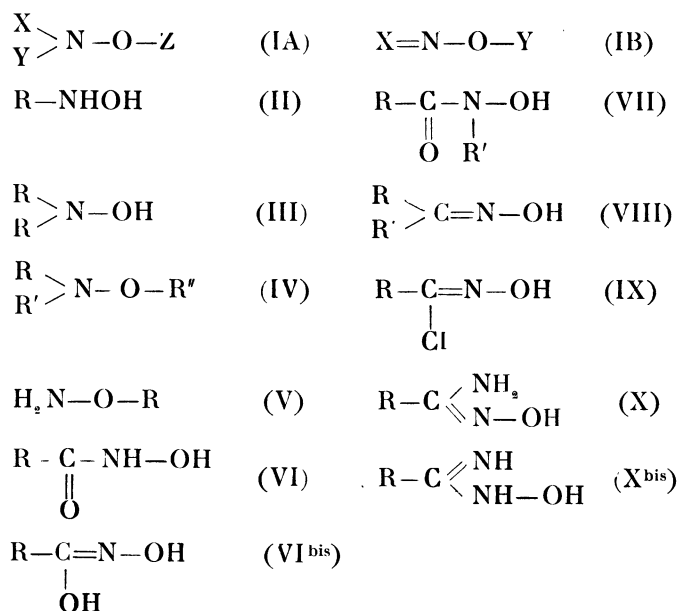
Laboratoire de Chimie (Agrégation), Faculté des Sciences,
38, rue des 36-Ponts, Toulouse (France).

INTRODUCTION

par F. MATHIS.

Il existe un nombre considérable de dérivés organiques de l'hydroxylamine : hydroxylamines primaires (II), secondaires (III) ou trisubstituées (IV), alcoxyamines (V), acides hydroxamiques simples (VI) et N-substitués (VII), oximes (VIII), chloroximes (IX), amidoximes (X), etc...

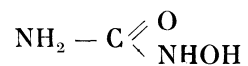
Ces composés sont intéressants à divers titres. Certains d'entre eux posent des problèmes de structure qui ne sont pas tous résolus; en effet il existe, à côté des hydroxylamines substituées (I A), des composés du type oxime (I B), et il y a relativement peu de temps qu'on sait que les acides hydroxamiques sont des N-acylhydroxylamines (VI), relevant du type (I A) et non des oximinoalcools (VI bis) du type (I B), alors que les amidoximes sont des « oximes d'amides » (X) et non des iminohydroxylamines (X bis) ⁽¹⁾.



(1) Jean BARRANS, R. MATHIS-NOËL, F. MATHIS, C.R. Acad. Sci., 245 (1957), 419.

Nombre de dérivés de l'hydroxylamine ont fait l'objet de recherches biochimiques, pharmacologiques et analytiques, auxquelles il sera fait allusion par la suite.

Aux acides hydroxamiques se rattache l'hydroxyurée dont EXNER a montré que c'est l'acide carbamohydroxamique (XI) ⁽²⁾.



Le présent travail résumera l'ensemble des travaux faits depuis plusieurs années au laboratoire sur les acides hydroxamiques, les hydroxylamines substituées et les chloroximes.

(2) O. EXNER, Coll. Czechoslov. Chem. Comm., 23, 272-279 (1958).