

Ils se trouvent à l'état libre, mais également sous forme d'esters neutres et acides.

2° Ces esters consistent surtout en produits d'estérification d'une fonction OH du diol correspondant à l'époxy-acide, par ce dernier ou par l'acide non saturé.

3° L'obtention de produits acides de fragmentation de l'aldéhyde initial (acides formique, propionique, butyrique, carbonique) est une des caractéristiques de l'intervention d'un «mole-oxyde» dans le mécanisme de réaction.

4° En outre, une partie de l'aldéhyde initial est oxydée par la mise à contribution d'un peracide, isomère probable du «mole-oxyde» primaire. Son évolution se caractérise par la formation transitoire de dérivés formylés et époxy-formylés. La trace de leur formation est révélée par la présence d'éthyl-butyl-cétone et d'hydroxy-4-heptanone-3.

5° La décarbonylation parallèle à l'autoxydation matérialise un transfert de l'énergie d'oxydation sur l'éthyl-2-hexène-2-al et sur son époxyde.

Le *Fonds National de la Recherche Scientifique* a accordé un subside pour un programme de recherches dont le présent travail constitue un résultat partiel. Nous lui en exprimons ici nos remerciements.

Institut de Chimie, Université de Neuchâtel.

255. Bemerkung betreffend Schmelzpunkt des Dihydrothiamins.

von P. Karrer.

(I. XI. 57).

Vor längerer Zeit wurde von uns¹⁾ durch Reduktion von Thiamin Dihydro-thiamin erstmals dargestellt und als dessen Smp. 138° angegeben. Später fanden andere Autoren²⁾ den höheren Smp. 150—151°.

Unsere seinerzeitige Smp.-Angabe war irrtümlich, indem unsere alten Präparate ebenfalls bei 150° schmelzen.

Zürich, Chemisches Institut der Universität.

¹⁾ P. Karrer & H. Krishna, *Helv.* **33**, 555 (1950); **35**, 459 (1952).

²⁾ G. F. Bonvicino & D. J. Hennessy, Abstracts of Papers 117th Meeting Amer. chem. Soc. Philadelphia 1950, 48c; *ibid.* 122nd Meeting Amer. chem. Soc. Atlantic City 1952, 7c; T. Iwatsui, *J. pharm. Soc. Japan* **75**, 677 (1955).