

A

MÉMOIRES
DE
L'ACADÉMIE IMPÉRIALE DES SCIENCES DE ST.-PÉTERSBOURG, VII^e SÉRIE,
TOME XVII, N^o 9.

SUR

L'OXYDATION DU TRIMÉTHYLCARBINOL

ET DES

ALCOOLS TERTIAIRES EN GÉNÉRAL

PAR

M. A. Boutlerow.

Lu le 5 octobre 1871.

—•••—

ST.-PÉTERSBOURG, 1871.

Commissionnaires de l'Académie Impériale des sciences:

| | | | |
|--|---------------|-------------------------|------------------|
| à St.-Petersbourg: | à Riga: | à Odessa: | à Leipzig: |
| MM. Eggers et C ^{ie} , H. Schmitzdorff, | M. N. Kymmel; | M. A. E. Kechribardshi; | M. Léopold Voss. |
| J. Issakof et A. Tcherkessoff; | | | |

—

Prix: 25 Kop. = 8 Ngr.

Imprimé par ordre de l'Académie Impériale des sciences.

Novembre 1871.

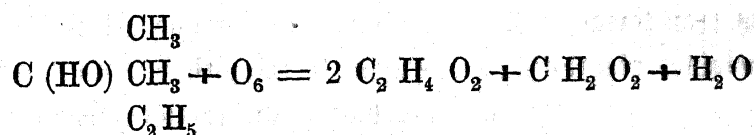
C. Vessélovski, Secrétaire perpétuel.

Imprimerie de l'Académie Impériale des sciences.

(Wass.-Ostr., 9 ligne, № 12.)

En publiant mes premiers résultats sur l'oxydation des alcools tertiaires, j'ai cru pouvoir dire que selon toute probabilité «non seulement la nature, mais aussi les quantités relatives des acides formés (dans ces réactions) dépendent d'une manière constante de la nature de l'alcool soumis à l'oxydation.» Vu la quantité insignifiante de faits, j'ai pensé alors qu'il était encore prématuré de chercher à les généraliser. Des observations nouvelles, qu'on a fait depuis en oxydant les alcools tertiaires, et la régularité, que M. Popoff a découverte par rapport à l'oxydation des acétones, nous permettent, je crois, en ce moment d'arriver à certaines vues générales. Il paraît que les alcools tertiaires $C_n H_{2n-2} O$ s'oxydent à l'instar des acétones, de sorte que l'un des trois radicaux alcooliques (primaires) renfermés dans leur molécule—et notamment le radical le plus simple ou l'un des plus simple, lorsque ces radicaux ne sont pas identiques—forme un acide de la série $C_n H_{2n} O_2$, tout en restant uni à l'atome de carbone combiné à l'hydroxyle, tandis que les deux autres radicaux alcooliques se transforment, chacun de son côté, en un acide de la même série. Le premier membre de cette série, l'acide formique, étant éminemment oxydable, sa plus grande partie peut se transformer dans ces réactions en acide carbonique, de même que cela arrive pendant l'oxydation de l'acétone ordinaire. Ceci admis et abstraction faite du triméthylcarbinol, on trouve que la manière de voir qui vient d'être exposée, s'accorde avec les faits.

Le diméthyle-éthylcarbinol fournit à l'oxydation de l'acide acétique (et de l'acide formique ou bien de l'acide carbonique?) (Popoff):



Le méthyle-diéthylcarbinol produit de l'acide acétique (Boutlerow):

