

L'acide formé, à la suite de cette oxydation, a été neutralisé par le carbonate de plomb. Le sel obtenu, cristallisé en longues aiguilles, a pour formule :

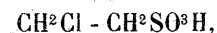


En effet, on a trouvé :

C. . . . .	10.35 au lieu de	10.15
H. . . . .	1.71	1.69
Cl . . . . .	16.01	15.77
Pb . . . . .	45.25	45.51
S et O . . . . .	26.58 (diff.)	26.88
	<hr/>	<hr/>
	100.00	100.00

Ce résultat acquis, on a chauffé le sel de plomb avec une solution d'ammoniaque dans l'eau, à 110°, pendant quatre heures. Le contenu des tubes scellés a été soumis à l'ébullition sur de l'hydroxyde de plomb pour éliminer l'ammoniaque et détruire le chlorure d'ammonium qui s'était formé. On a isolé ensuite, en soumettant le liquide filtré à la cristallisation, un produit réunissant tous les caractères de la taurine. Son point de fusion était compris entre 240° et 250°; il ne réagissait pas avec une solution concentrée d'hydroxyde de potassium, mais il donnait de l'ammoniaque et du sulfite de potassium par l'action de la potasse fondue.

Il résulte de là que l'acide obtenu par l'oxydation du corps  $(C^2 H^4 Cl)_2 S^2$  était bien l'acide *b*-chloréthylsulfonique



qui fournit de la taurine  $CH^2 AzH^2 - CH^2 SO^3 H$ , comme on le sait, tandis que l'acide *a*-chloréthylsulfonique  $(CH^3 - CHClSO^3 H)$  conduit à l'isotaurine qui n'est pas à confondre avec son isomère.

La réaction de Guthrie se passe, par conséquent, de la façon dite normale, c'est-à-dire sans changement de position des atomes dans la molécule.

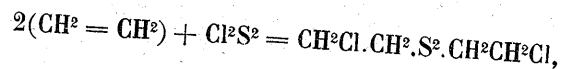
## Sur la constitution de bisulfure d'éthyle chloré de Guthrie.

En collaboration avec Ad. Lecrenier.

(Bulletin du Cercle des Naturalistes hutois, n° 1, 1888.)

Le travail précédent ayant démontré la tendance du chlore à se porter sur les atomes de carbone d'un radical hydrocarboné déjà unis au soufre, il était intéressant de chercher à connaître la structure chimique des dérivés chlorosulfurés qui se forment lors de l'action de l'éthylène, ou de ses homologues, sur le chlorure de soufre.

On se rappelle, en effet, que Guthrie a obtenu, il y a quelques années (\*), par cette action, le corps  $(C^2 H^4 Cl)_2 S^2$  et  $(C^2 H^3 Cl)_2 S^2$ . Si, à la vérité, la combinaison du chlorure de soufre et de l'éthylène s'exprime aujourd'hui plus rationnellement de la manière suivante :



la possibilité d'un changement de structure pendant la réaction ne devait pas être exclue *a priori*.

La tendance du soufre et du chlore à se grouper autour du même atome de carbone d'un radical hydrocarboné, voire à se substituer, soulevait la question de savoir si l'on ne se trouverait pas ici en présence d'un de ces cas de changement de position des atomes dans la molécule, dont la chimie a déjà enregistré de nombreux exemples.

Pour résoudre le problème, nous avons oxydé, à l'aide de l'acide azotique, le produit  $(C^2 H^4 Cl)_2 S^2$  purifié de la réaction de Guthrie.

(\*) *Annalen der Chemie*, t. CXIX, p. 91 et t. CXXI, p. 108.