

losiques. En milieu homogène, le camphre et le nitrate de cellulose forment, au moins, une combinaison d'addition stœchiométrique. La plastification du nitrate de cellulose par le camphre résulte donc de la formation d'une combinaison moléculaire pouvant donner, éventuellement, une solution solide avec du camphre en excès.

CHIMIE MINÉRALE. — *Sur les chromithiocyanates de thallium, argent, plomb, mercure et platine.* Note (*) de MM. **TRIPHON KARANTASSIS** et **PAUL SAKELLARIDIS**, présentée par M. Paul Pascal.

Les chromithiocyanates préparés par nous répondent à la formule $[\text{Cr}(\text{SCN})_6]\text{M}_3$ pour le thallium et l'argent, à la formule $[\text{Cr}(\text{SCN})_6]_2\text{M}_3$ pour le plomb et le mercure, et à la formule $[\text{Cr}_2(\text{SCN})_6]_3\text{Pt}_3$ pour le platine.

La méthode employée pour préparer ces sels complexes est l'action d'une solution de $[\text{Cr}(\text{SCN})_6]\text{K}_3$ sur des solutions de sels de Th, Ag, Pb, Hg, Pt.

Chromithiocyanate de thallium. — En faisant agir une solution de $[\text{Cr}(\text{SCN})_6]\text{K}_3$ sur une solution de sulfate, carbonate ou acétate de thallium, on obtient un précipité cristallin gris peu soluble dans l'eau, qui est décomposé par l'acide chlorhydrique à chaud.

L'analyse a montré que ce précipité est un chromithiocyanate correspondant à la formule : $[\text{Cr}(\text{SCN})_6]\text{Th}_3$

%.	Trouvé.	Calculé.
Tl.....	60,31	60,49
Cr.....	5,30	5,13

Chromithiocyanate d'argent. — En opérant de la même manière avec une solution d'azotate d'argent, nous avons obtenu un précipité cristallin rosé qui est insoluble dans l'eau. Il est décomposé par l'acide nitrique à chaud.

A l'analyse, ce sel correspond à la formule $[\text{Cr}(\text{SCN})_6]\text{Ag}_3$:

%.	Trouvé.	Calculé.
Ag.....	44,58	44,70
Cr.....	7,03	7,18

Chromithiocyanate de plomb. — En mélangeant les solutions aqueuses de $(\text{NO}_3)_2\text{Pb}$ et de $[\text{Cr}(\text{SCN})_6]\text{K}_3$ on obtient un précipité brique insoluble dans l'eau.

A l'analyse, ce sel correspond à la formule $[\text{Cr}(\text{SCN})_6]_2\text{Pb}_3$:

%.	Trouvé.	Calculé.
Pb.....	43,24	43,42
Cr.....	7,43	7,33

(*) Séance du 25 février 1952.

Ce complexe est décomposé très vivement par l'acide nitrique avec libération de O_2 , N_2 .

Chromithiocyanate de mercure. — Par mélange des solutions alcooliques des sels $[Cr(SCN)_6]K_3$ et Cl_2Hg nous avons obtenu un précipité rosé insoluble dans l'eau.

A l'analyse ce sel correspond à la formule $[Cr(SCN)_6]_3Hg_3$:

%.	Trouvé.	Calculé.
Hg	42,78	42,90
Cr.....	7,34	7,41

Ce sel est décomposé très vivement par l'acide chlorhydrique à chaud.

Chromithiocyanate de platine. — En faisant agir une solution de $[Cr(SCN)_6]K_3$ sur une solution de Cl_4Pt on obtient un précipité marron qui, pulvérisé, présente une couleur rouge brique. Il est insoluble dans l'eau.

A l'analyse, il correspond à la formule $[Cr(SCN)_6]_4Pt_3$:

%.	Trouvé.	Calculé.
Pt...*	26,65	26,77
Cr.....	9,43	9,51

Ce sel se dissout dans la soude et il est décomposé par les acides chlorhydrique et nitrique à chaud.

CHIMIE ORGANIQUE. — *Sur les combinaisons moléculaires dérivées de l'anhydride tétrachlorophthalique.* Note (*) de MM. N. P. BUU-HOÏ et PIERRE JACQUIGNON, transmise par M. Marcel Delépine.

On étudie la formation des complexes d'addition colorés que donne l'anhydride tétrachlorophthalique avec une série de composés aromatiques et hétérocycliques. Les relations entre la structure moléculaire et la stabilité et la couleur de ces complexes sont examinées.

On connaît le rôle important en chimie organique analytique des composés polynitrés tels que l'acide picrique, le trinitro-1.3.5 benzène, la trinitro-2.4.7 fluorénoné, etc., pour la caractérisation et la séparation des molécules polycycliques. Pfeiffer (1) a montré que l'anhydride tétrachlorophthalique est capable également de fournir des combinaisons moléculaires avec certains composés polycycliques; nous nous sommes demandé dans quelle mesure ce corps pourrait être utilisé, concurremment aux dérivés polynitrés classiques, pour des buts analytiques. Dans le cadre de ces recherches, nous avons préparé les complexes d'addition nouveaux suivants de l'anhydride tétrachlorophthalique :

(*) Séance du 18 février 1952.

(1) *Ber. deutsch. chem. Ges.*, 55, 1922, p. 413.