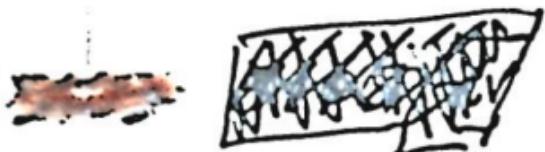


Fig C - Sc-coy

N 1732 1958

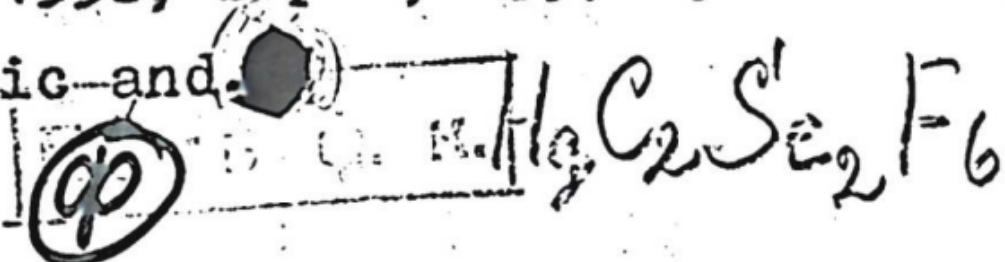


$(CF_3)_2Se$, $(CF_3)_2Se_2$, CF_3SeH (Tb),
 CF_3SeCl_3 (Tm, Ts), CF_3SeCl , CF_3SeCN (Tb),
 $(CF_3Se)_2Hg$ (Tm), CF_3SeOOH (Tm), CF_3SeBr (Tb)
 $CF_3SeHgCl$ (Tm)

Dale J.W., Emeleus H.J., Hazeldine R.N.
J. Chem. Soc., 1958, Sept., 2939-45

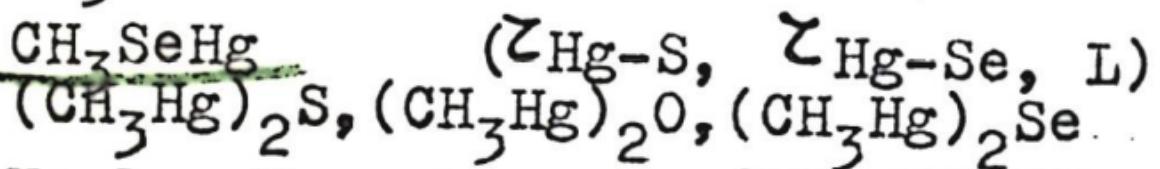
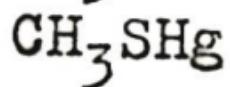
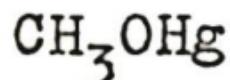
Organometallic and

Be



3011-VI

1964



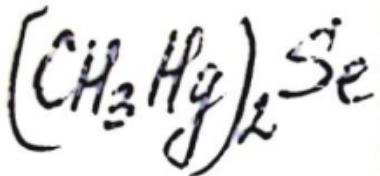
Kesler M.

Groat. Chem. Acta, 1964, 36(3), 165-8

Structural investigations of alkyl mercury sulfide alkyl mercury oxyde and alkyl mercury selenide by dipole moment

J.

CA, 1965, 62, N 7, 7211a



1981

18 В55. Новый метод синтеза бис(метилмеркур)сelenида из хлорида метилртути, селенита натрия и восстановленного глутатиона. Nagamura Akira, Imuta Nobumasa. New method for bis(methylmercuric) selenide synthesis from methylmercuric chloride, sodium selenite and reduced glutathione. «Chemosphere», 1981, 10, № 4, 441—443 (англ.)

(Tm)

Растворением хлорида метилртути в р-ре восстановленного глутатиона (L) в дист. H_2O при pH 7,4 (NaOH) и добавлением к полученному р-ру Na_2SeO_3 при энергичном встряхивании в течении нескольких минут, экстракцией р-ционной смеси бзл. и промывкой экстракта 0,5% водн. р-ром L (pH 7,4) и H_2O , упариванием экстракта до миним. объема, добавлением к остатку EtOH и повторным выпариванием получен $(\text{CH}_3\text{Hg})_2\text{Se}$ (I). Состав полученного соединения подтвержден данными элементного анализа. Комплекс I представляет собой серебристые хлопьевидные кристаллы с т. пл. 130°C , неустойчивые на воздухе при комн. т-ре. Приведен масс спектр I. Проведено сравнение предложенного метода синтеза со способом, описанным в работе (Breitinger D., Horell W., «Inorg. Nucl. Chem. Letters», 1974, 10, 409). Отмечено, что для синтеза I вместо L м. б. использован цистеин. А. С. Вязгин

№ 1981/18