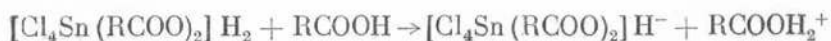


М. И. УСАНОВИЧ и Н. ШИХАНОВА

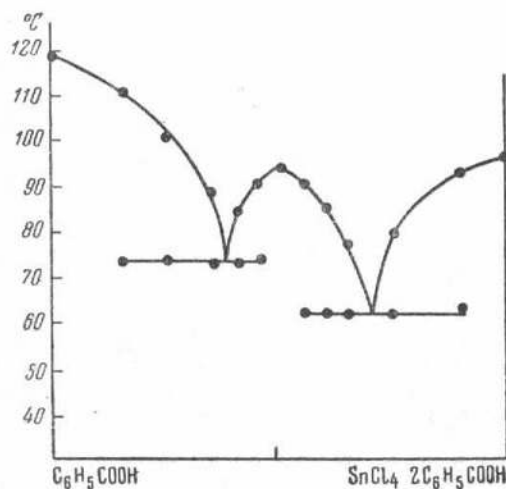
О СОЕДИНЕНИЯХ SnCl₄ с C₆H₅COOH

Хлорное олово, как известно, легко присоединяет различные вещества, содержащие в своем составе кислород или азот. При этом образуются продукты присоединения общей формулы SnCl₄·2A.

В числе других веществ хлорное олово присоединяет и C₆H₅COOH, образуя комплекс SnCl₄·2C₆H₅COOH. Получив соединения SnCl₄·3CH₃COOH [1] и SnCl₄·3HCOOH [2], мы высказали естественное предположение, что SnCl₄·3HCOOH (а также SnCl₄·3CH₃COOH) имеет отвечающее нормальному координационному числу Sn⁴⁺ строение и образуется по реакции



аналогично



Фиг. 1.

Можно было думать, что и другие органические кислоты способны давать с SnCl₄ комплексные соединения состава SnCl₄·3RCOOH, причем 2 молекулы RCOOH входят во внутреннюю сферу комплекса, а третья присоединяется, как показано выше.

Для проверки этого предположения мы изучили взаимодействие SnCl₄ с бензойной кислотой. Пфейффер [4] установил, что в этой системе обра-

зуется соединение $\text{SnCl}_4 \cdot 2\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$, плавящееся около 90° . Мы произвели термический анализ системы $\text{SnCl}_4 (\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH})_2 - \text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$.

Из полученных нами результатов, изображенных на фигуре, видно, что компоненты нашей системы дают соединение эквимолекулярного состава с температурой плавления 95° .

Таким образом, хлорное олово присоединяет не только 2, но и 3 молекулы $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$.

Поступило в редакцию 10 августа 1949 г.
Казахский государственный университет
им. С. М. Кирова, г. Алма-Ата

ЛИТЕРАТУРА

1. М. И. Усанович и Е. И. Калабановская. Изв. Сектора платины, вып. 21, 228 (1948).
2. М. И. Усанович и Е. И. Калабановская. ЖОХ 17, 1235 (1947).
3. М. И. Усанович и А. Наумова. ЖОХ 5, 712 (1935).
4. P. Pfeiffer. Ann. Chem. 376, 285 (1910).