

Изучение растворимости комплексных соединений общей формулой $aM^nCl_n \cdot mZnCl_2 \cdot pEt_2O$ в среде диэтилового эфира (где $M = Li, Mg, Ca, Sr, Ba$; $a = 1-2$; $n = 1-2$; $m = 1.2$; $p = 2-6$; Et_2O – диэтиловый эфир)

© Михайлов^{1*} Юрий Михайлович, Гатина^{1*} Роза Фатыховна,
Омаров²⁺ Залимхан Курбанович и Шакурская¹ Оксана Николаевна

Федеральное казенное предприятие "Государственный научно-исследовательский институт химических продуктов". Ул. Светлая, 1. г. Казань, 420033. Россия.

Тел.: (843) 544-07-21. E-mail: griihp@bancorp.ru; ²⁾ Тел.: (843) 541-76-02. E-mail: omarov@mail.ru

*Ведущий направление; ⁺Поддерживающий переписку

Ключевые слова: комплексные соединения, диэтиловый эфир, растворимость.

Аннотация

При изотермическом изучении растворимости в системах $M^nCl_n \cdot ZnCl_2 \cdot Et_2O$, 298 К установлены области равновесной кристаллизации комплексов состава: $aM^nCl_n \cdot mZnCl_2 \cdot pEt_2O$ (где $M = Li, Mg, Ca, Sr, Ba$; $n = 1-2$; $m = 1.2$; $p = 2-6$; Et_2O – диэтиловый эфир) и образования хлоридных комплексных соединений: $LiCl \cdot ZnCl_2 \cdot 4Et_2O$, $LiCl \cdot ZnCl_2 \cdot 4Et_2O$, $MgCl_2 \cdot ZnCl_2 \cdot 2Et_2O$, $CaCl_2 \cdot ZnCl_2 \cdot 4Et_2O$, $SrCl_2 \cdot ZnCl_2 \cdot 4Et_2O$, $2BaCl_2 \cdot ZnCl_2 \cdot 6Et_2O$.

Обнаруженные комплексные соединения были выделены. Методом элементного анализа установлен состав фаз, образующихся в системе $aM^nCl_n \cdot mZnCl_2 \cdot pEt_2O$.