Утвержденная научная специальность ВАК: 1.4.2. Аналитическая химия; 1.4.4. Физическая химия; 2.6.7. Технология неорганических веществ

Идентификатор ссылки на объект – ROI: jbc-01/25-82-6-81 Цифровой идентификатор объекта – DOI: 10.37952/ROI-jbc-01/25-82-6-81

Фазовый комплекс стабильного пентатопа LiF-K₂CrO₄-Rb₂CrO₄-LiKCrO₄-LiRbCrO₄ четырехкомпонентной взаимной системы Li⁺,K⁺,Rb⁺||F⁻,CrO₄²⁻

© Бурчаков*+ Александр Владимирович, Бурчакова Евгения Олеговна

Самарский государственный технический университет. ул. Молодогвардейская, 244. г. Самара, 443100. Россия. E-mail: av-burchakov@yandex.ru

*Ведущий направление; +Поддерживающий переписку

Поступила в редакцию 8 мая 2025 г. УДК 544.014 + 544.016.2 + 543.579.

Ключевые слова: физико-химический анализ, хроматы щелочных металлов, многокомпонентная система, непрерывный ряд твердых растворов, полиморфное превращение, 3D модель фазового комплекса.

Аннотация

Хроматы, относящиеся к классу пассивирующих радикалов, обычно используются в качестве водных ингибиторов коррозии в промышленности. Они обычно классифицируются как пассивирующие вещества. Они широко используются в различных отраслях промышленности как водные ингибиторы коррозии в охлаждающей воде, в теплообменниках, автомобильных радиаторах, дизельных и газовых двигателях, силовых выпрямителях, силовых трансформаторах, котлах в состоянии покоя и т.д. Низкоплавкие расплавы на основе эвтектических смесей солей хроматов и галогенидов щелочных металлов могут найти применение в качестве электролитов плавкости в химических источниках тока.

В работе впервые изучена квази-четырехкомпонентная система LiF- K_2 CrO₄-Rb₂CrO₄-LiKCrO₄-LiRbCrO₄, которая является стабильным пентатопом четырехкомпонентной взаимной системы Li⁺, K⁺, Rb⁺||F,CrO₄²⁻. Проведен анализ фазовых диаграмм для систем – элементов огранения, построена развертка граневых элементов системы. В системе прогнозируется два моновариантных равновесных состояния: L \rightleftarrows LiF + γ -LiK_xRb_{1-x}CrO₄ + α - K_{2x} Rb_{2-2x}CrO₄ и L + β - K_{2x} Rb_{2-2x}CrO₄ \rightleftarrows LiF + α - K_{2x} Rb_{2-2x}CrO₄. Нонвариантного фазового равновесия не наблюдается. Методами дифференциального термического анализа и проекционнотермографического метода проведено экспериментальное изучение фазовых равновесий в системе. Выбрано и изучено двухмерное политермическое сечение в объёме первичной кристаллизации фторида лития. Выполнено изучение фазовых диаграмм политермических сечений, проходящих по диагоналям данного квадрата. Определены положения проекций линий моновариантного равновесия на плоскость сечения. Определено положение линии моновариантного равновесия L \rightleftarrows LiF + γ -LiK_xRb_{1-x}CrO₄ + α - K_{2x} Rb_{2-2x}CrO₄ в объёме пентатопа. Построена 3D модель фазового комплекса системы в виде проекции гиперповерхности ликвидуса 4D температурно-концентрационной фазовой диаграммы квази-четверной системы в объём концентрационного 3D пентатопа, представляющего фигуру равносторонней квадратной пирамиды. Модель отображает области состава первичной, вторичной и третичной кристаллизации фаз.

Выходные данные для цитирования русскоязычной печатной версии статьи:

Бурчаков А.В., Бурчакова Е.О. Фазовый комплекс стабильного пентатопа LiF- K_2 CrO₄-Rb₂CrO₄-LiKCrO₄-LiRbCrO₄ четырехкомпонентной взаимной системы Li⁺,K⁺,Rb⁺||F⁻,CrO₄²⁻. Бутлеровские сообщения. **2025**. Т.82. №6. С.81-92. DOI: 10.37952/ROI-jbc-01/25-82-6-81

Выходные данные для цитирования русскоязычной электронной версии статьи:

Бурчаков А.В., Бурчакова Е.О. Фазовый комплекс стабильного пентатопа LiF- K_2 CrO₄-Rb₂CrO₄-LiKCrO₄-LiRbCrO₄ четырехкомпонентной взаимной системы Li⁺,K⁺,Rb⁺||F⁻,CrO₄²⁻. *Бутлеровские сообщения А.* **2025**. Т.10. №2. Id.14. DOI: 10.37952/ROI-jbc-01/25-82-6-81/ROI-jbc-RA/25-10-2-14

The output for citing the English online version of the article:

Alexander V. Burchakov, Evgenia O. Burchakova. The phase complex of the stable pentatope LiF-K₂CrO₄-Rb₂CrO₄-LiKCrO₄-LiRbCrO₄ of the quaternary reciprocal system Li⁺,K⁺,Rb⁺||F⁻,CrO₄²⁻. *Butlerov Communications A.* **2025**. Vol.10. No.2. Id.14. DOI: 10.37952/ROI-jbc-01/25-82-6-81/ROI-jbc-A/25-10-2-14