

ОТЗЫВ

на автореферат диссертации Суздальцева Андрея Викторовича «Электродные процессы при получении алюминия и его лигатур в расплавах на основе системы $KF - AlF_3 - Al_2O_3$ », представленный на соискание ученой степени доктора химических наук по специальности 2.6.9. – технология электрохимических процессов и защита от коррозии

Диссертационная работа соискателя посвящена важной теме – выявлению и установлению закономерностей электродных процессов в расплавах на основе системы $KF - AlF_3 - Al_2O_3$ и разработке основ технологии получения лигатур алюминия из оксидного сырья при электролизе.

В результате использования современных методов и методологии исследования автором установлены: - потенциалы алюминиевого и газового электродов в оксидно-фторидных расплавах;

- закономерности анодного и катодного процессов на стеклоуглероде и платине в стационарном и нестационарном режимах и их описание;

- предложен способ производства лигатур алюминия, в том числе получения лигатур $Al-Sc$ из расплавов системы $KF - AlF_3 - Al_2O_3 - NaF - Sc_2O_3$.

С учетом данных об ионном составе расплавов системы $KF - AlF_3 - Al_2O_3$ предложено модельное описание анодных процессов в виде последовательно-параллельных протекающих реакций на углероде и на платине. Показано также, что растворение диоксида циркония и оксида скандия (111) в расплавах сопровождается рядом суммарных реакций, в которых образуются оксидно-фторидные анионы циркония и скандия.

По автореферату возникло несколько вопросов:

1. Рассматривать систему $KF - AlF_3 - Al_2O_3$ можно как подсистему тройной взаимной системы $KF - AlF_3 - Al_2O_3 - K_2O$. Поэтому возможна реакция обмена. Проводился ли термодинамический расчет направления реакции обмена. И являются ли исходные соединения KF , AlF_3 , Al_2O_3 вместе стабильными.

2. Также аналогично можно рассматривать, например, подсистему $KF - AlF_3 - Al_2O_3 - NaF$ как часть четырехкомпонентной взаимной системы $KF - AlF_3 - Al_2O_3 - K_2O - NaF - Na_2O$, в расплавленных смесях которой возможно несколько реакций обмена.

3. На стр.29 автореферата приведены реакции 14-19. Проводился ли термодинамический расчет возможности их протекания.

Однако приведенные вопросы не влияют на полученные автором результаты диссертационной работы, которая в целом выполнена на высоком научном уровне.

Считаю, что автор диссертации, Сузdal'cov A.V., заслуживает присуждения ученой степени доктора химических наук по специальности 2.6.9. Технология электрохимических процессов и защита от коррозии.

Доктор химических наук, профессор
кафедры общей и неорганической химии
ФГБОУ ВО «Самарский государственный
технический университет»

(Шифр и номенклатура специальности, по которой
защищена докторская диссертация: 02.00.04 – «Физическая химия»)
443100 г. Самара,
ул. Молодогвардейская, 244;
тел. 8(846)278-44-77;
baschem@samgtu.ru



Гаркушин Иван Кириллович
10.03.2022



Подпись Гаркушина И.К.
удостоверяю заместитель начальника, глашатая
по персоналу и делопроизводству № 30 СамГТУ
Сараева Н.И.

