

Получены значения стандартных термодинамических функций:

	Содержание $\text{CoC}_2\text{O}_4 \cdot \text{N}_2\text{H}_4$	$\text{CoC}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{N}_2\text{H}_4$
ΔH_{298}° , ккал/моль	-196,440	-183,270
S_{298}° , э.е.	66,67	100,38
C_p , кал/моль·град	60,61	91,26

Поступила
24.VII.1972

ЛИТЕРАТУРА

1. *Л. Одрит, Б. Огг*, Химия гидразина, М., 1954, стр. 58.
2. *М. Х. Карапетьяну*, Ж. физ. химии, 27, 775, 1953.
3. Справочник химика, под ред. *В. П. Никольского*, т. I, Л., 1971, стр. 912.

Статья полностью депонирована в ВИНТИ за № 4996-72 Деп. от 3 ноября 1972 г.

УДК 546.131:546.712

ДАВЛЕНИЕ И СОСТАВ НАСЫЩЕННОГО ПАРА В СИСТЕМЕ $\text{NaCl} - \text{FeCl}_2$

Г. Мирзоев, А. Б. Баев, Г. П. Новиков

Необходимый для исследования безводный FeCl_2 получали обезвоживанием кристаллогидрата $\text{FeCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ марки «ч.д.а.» в атмосфере сухого HCl с последующей дистилляцией дихлорида железа в вакууме. Химический анализ был выполнен на содержание хлорид-ионов и железа. Методом точки кипения измерено давление насыщенного пара в системе $\text{NaCl} - \text{FeCl}_2$, содержащей 25, 50 и 75 мол.% FeCl_2 . Результаты измерения давления пара над расплавами различного состава обработаны методом наименьших квадратов.

Определение брутто-состава пара проводилось также на базе метода точки кипения. Доказано, что в пределах погрешности анализа состав конденсата не зависит от температуры. Рассчитан состав пара в системе и сделан вывод о наличии в газовой фазе комплексного соединения NaFeCl_3 . Исходя из соотношения

$$K_D = \frac{p_{\text{NaCl}} p_{\text{FeCl}_2}}{p_{\text{NaFeCl}_3}}$$

и используя значения парциальных давлений, мы рассчитали константы диссоциации комплексного соединения при различных температурах. Вычисленные нами термодинамические характеристики процесса диссоциации газообразного комплексного соединения NaFeCl_3 равны: $\Delta H_T^\circ = 51,9 \pm 1,4$ ккал/моль; $\Delta S_T^\circ = 33,4 \pm 3,9$ э.е.

Белорусский технологический институт
им. С. М. Кирова
Минск

Поступила
2.X.1972

Статья полностью депонирована в ВИНТИ за № 6339-73 Деп. от 21 июня 1973 г.

УДК 546.623.386

ТЕПЛОТА ОБРАЗОВАНИЯ СЕЛЕНАТА АЛЮМИНИЯ

Н. М. Селиванова, Е. А. Залогина, В. К. Горохов

В данной работе синтезированы $\text{Al}_2(\text{SeO}_4)_3$ и $\text{Al}_2(\text{SeO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$. Теплоты их образования определяли калориметрическим методом, путем измерения теплового эффекта реакции (среднее из 5-10 опытов).



и вычисления теплоты образования $\text{Al}_2(\text{SeO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$ по циклу Гесса. Теплота образования $\text{Al}_2(\text{SeO}_4)_3$ получена на основании сравнения интегральных теплот растворения $\text{Al}_2(\text{SeO}_4)_3$ и $\text{Al}_2(\text{SeO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$ в 0,5 н. КОН, что позволило рассчитать теплоту присоединения 18 молекул H_2O , а затем и ΔH_{298}° безводной соли $\text{Al}_2(\text{SeO}_4)_3$.