

как взаимодействие ионной пары с молекулами растворителей гораздо слабее взаимодействия ионов с растворителем. Этим объясняется обнаруженная нами линейная зависимость коэффициентов B от констант ионной ассоциации солей в кетонах.

Поступила
25.XII.1974

ЛИТЕРАТУРА

1. V. Vand, J. Phys. Chem., 52, 277, 1948.
 2. Р. Робинсон, Р. Стокс, Растворы электролитов, Изд-во иностр. лит., М., 1963.
- Статья полностью депонирована в ВИНТИ за № 592-75 Деп. от 10 марта 1975 г.

УДК 621.348.8

МАСС-СПЕКТРОМЕТРИЧЕСКОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ ФОСФАТОВ ГАЛЛИЯ И ИНДИЯ

В. А. Ашуйко, А. В. Лавров, И. А. Ратковский

Масс-спектрометрическим методом в сочетании с эффузионной методикой Кнудсена исследованы процессы парообразования ортофосфата галлия и метафосфата индия. Показано, что основными газовыми компонентами для GaPO_4 являются PO_2 и O_2 , а для $\text{In}(\text{PO}_3)_2-\text{P}_4\text{O}_{10}$.

Рассчитаны термодинамические характеристики процессов:



равные соответственно: $258,4 \pm 4,5$ ккал/моль, $115,6 \pm 1,3$ э.е. и $46,7 \pm 2,1$ ккал/моль, $24,3 \pm 1,2$ э.е.

Рассчитаны термодинамические характеристики конденсированных фосфатов GaPO_4 , $\text{In}(\text{PO}_3)_3$ и оценены термодинамические характеристики $\text{Ga}(\text{PO}_3)_3$ и InPO_4 . равные соответственно: $-330,7 \pm 4,5$ ккал/моль, $25,1 \pm 1,3$ э.е.; $-701,9 \pm 2,1$ ккал/моль, $56,0 \pm 1,2$ э.е.; (725) ккал/моль и (50) э.е.; (315) ккал/моль и (28) э.е.

Белорусский технологический
институт им. С. М. Кирова
Минск

Поступила
27.XII.1974

Статья полностью депонирована в ВИНТИ за № 604-75 Деп. от 10 марта 1975 г.

УДК 541.123.22

ПРОТОНИЗАЦИЯ n -АМИНОБЕНЗОАТ-ИОНА В ВОДНЫХ РАСТВОРАХ KCl И NaCl

Н. П. Комарь, Ю. М. Хорошевский, В. П. Колесник

При $25 \pm 0,1^\circ \text{C}$ определены коэффициенты активности $f_{\text{H}_2\text{A}}$ n -аминобензоат-ионов A^- и продуктов его протонизации HA и H_2A^+ в водных растворах KCl и NaCl. Измерения проводили в интервале ионных сил $0,05 \leq I \leq 3,00$. Установлено, что зависимость экспериментальных значений $\lg f_{\text{H}_2\text{A}}$ от I наилучшим образом описывается уравнениями:

$$\lg f_{\text{A}^-} = - \frac{0,5115 I^{1/2}}{1 + 0,3291 a I^{1/2}} + b I, \quad (1)$$

$$\lg f_{\text{HA}} = \sum_{i=1}^n a_i' I^i, \quad (2)$$

$$\lg f_{\text{H}_2\text{A}^+} = - \frac{0,5115 I^{1/2}}{1 + 0,3291 a'' I^{1/2}} + \sum_{i=1}^n b_i'' I^i. \quad (3)$$