

Приведенные результаты расчета показывают, что константы диссоциации кислот HCoCl_3 и H_2CoCl_4 по своим значениям весьма близки и не зависят от природы использовавшегося экстрагента. Полученные значения констант диссоциации были использованы при определении констант устойчивости хлорокомплексов кобальта (II) в солянокислых растворах экстракционным методом.

Ленинградский технологический институт
им. Ленсовета

Поступила
10.VI.1976

Статья полностью депонирована в ВИНТИ за № 3692-76 Деп. от 20 октября 1976 г.

УДК 541.122/123:546561.131

ТЕРМИЧЕСКАЯ ДИССОЦИАЦИЯ ХЛОРНОЙ МЕДИ

А. Л. Бузьменко, Г. И. Новиков

Статическим методом с кварцевым мембранным нуль-манометром изучена термическая диссоциация хлорной меди, полученной обезвоживанием кристаллогидрата марки «ч.д.а.». Рентгенографический и химический анализы подтвердили индивидуальность и состав безводных образцов CuCl_2 . Установлено, что процесс диссоциации хлорной меди



в интервале 430—560° С может быть описан уравнением

$$\lg p [\text{атм}] = 14,02 \pm 0,09 - \frac{11220 \pm 80}{T}$$

Полученные данные хорошо согласуются с данными [1, 2].

Используя данные [1], по диаграмме плавкости системы $\text{CuCl} - \text{CuCl}_2$ вычислены значения константы химического равновесия $K = p_{\text{Cl}_2} \cdot N_{\text{CuCl}}^2$. Определены термодина-

мические характеристики процесса диссоциации ΔH_{730}° и ΔS_{730}° , равные соответственно 45,0±0,5 ккал и 54,1±0,5 э. е.

Белорусский технологический
институт им. С. М. Кирова
Минск

Поступила
14.VI.1976

ЛИТЕРАТУРА

1. W. Biltz, U. W. Fisher, Z. anorgan. und allgem. Chem., 166, 290, 1927.
2. A. E. Korvesee, Recueil trav. chem., 50, 505, 1931.

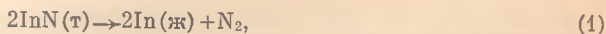
Статья полностью депонирована в ВИНТИ за № 3724-76 Деп. от 20 октября 1976 г.

УДК 536.7

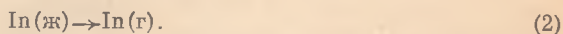
ДАВЛЕНИЕ ПАРА НИТРИДА ИНДИЯ

С. П. Гордиенко, Б. В. Феночка

Масс-спектрометрическим методом при использовании кнудсеновского способа испарения в интервале 700—865 К установлено, что нитрид индия при нагреве диссоциирует на азот и жидкий индий в соответствии с реакцией



а затем происходит испарение индия



Для определения стандартных теплот оценены термодинамические функции $\text{InN}(\text{т})$ от 298 до 1000 К. Теплоты реакций (1) и (2), рассчитанные по II закону термодинамики, составляют 63,0±1,1 и 56,6±0,9 ккал. При калибровке чувствительности масс-спектрометра по индию, как эталону с известным давлением пара, установлена температурная зависимость насыщенного давления диссоциации InN : $\lg p = (10,8843 \pm 0,0655) - (13\,261 \pm 250)/T$. При этом учитывался коэффициент испарения $\alpha = 3,5 \cdot 10^{-3}$, рассчитанный из значений измеренных давлений для ячеек с разными эффузионными отверстиями. Теплоты реакций (1) и (2), определенные по III за-