

Определены дипольные моменты комплексов в бензоле и установлена температурная зависимость дипольных моментов. Высказано предположение о существовании в растворах для данных хелатов конфигурационного равновесия октаэдр (полимер) \rightleftharpoons плоская форма \rightleftharpoons тетраэдр, на положение которого влияют структура лиганда (электронное и стерическое действие заместителей), природа растворителя и температура.

Ростовский-на-Дону государственный университет

Поступила
31.XII.1969

Статья полностью депонирована в ВИНТИ за № 2406—70 Деп. от 17 декабря 1970 г.

УДК 544.123

РАВНОВЕСИЕ ЖИДКОСТЬ — ПАР СМЕСИ ПЕНТАФТОРИДОВ НИОБИЯ И ТАНТАЛА

В. Н. Прусаков, В. К. Ежов

Изучено равновесие жидкость — пар системы пентафторид ниобия — пентафторид тантала термографическим методом при давлениях 10, 20, 30, 40 и 50 мм рт. ст. Экспериментальные значения температуры кипения исследованной смеси совпадают с их расчетными величинами, вычисленными по закону Рауля. Это указывает на идеальное поведение раствора пентафторидов ниобия и тантала.

Зависимость упругости пара растворов пентафторидов ниобия и тантала от температуры описывается уравнением: $P = A - B/T$. Значения коэффициента A и B этого уравнения для различных составов смеси приводятся в данной работе.

Поступила
7.I.1970

Статья полностью депонирована в ВИНТИ за № 2376—70 Деп. от 11 декабря 1970 г.

УДК 541.11

УРАВНЕНИЕ ДЛЯ РАСЧЕТА ТЕПЛОТ ИСПАРЕНИЯ УГЛЕВОДОРОДОВ МЕТАНОВОГО РЯДА В ШИРОКОМ ДИАПАЗОНЕ ТЕМПЕРАТУР

С. Н. Соколов, В. М. Базулев

В статье рассматривается уравнение, которое позволяет вычислять теплоты испарения углеводородов метанового ряда в интервале температур от 0,4 до 0,8 T_k (T_k — критическая температура вещества). Расхождение между вычисленными по уравнению и опытными значениями теплот испарения не превышает 1—2%, что находится в пределах точности опытов по определению этих свойств углеводородов метанового ряда.

Азиационный институт
им. С. Ордженикидзе
Москва

Поступила
7.I.1970

Статья полностью депонирована в ВИНТИ за № 2417—70 Деп. от 17 декабря 1970 г.

УДК 541.11

ТЕРМОДИНАМИКА СТУПЕНЧАТОЙ ДЕГИДРАТАЦИИ $\text{Co}_3(\text{PO}_4)_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$

Л. А. Маринова, В. И. Яглов, Г. И. Новиков

В статье излагаются результаты тензиметрического изучения процесса термической дегидратации $\text{Co}_3(\text{PO}_4)_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$. В статических равновесных условиях измерено давление пара воды над кристаллогидратом в области 0—900°С и установлена последовательность выделения молекул воды. На основе экспериментальных данных выведены уравнения, выражающие зависимость логарифма давления от температуры, и рассчитаны термодинамические характеристики четырех стадий процесса дегидратации.

Белорусский технологический институт
им. С. М. Кирова
Минск

Поступила
23.II.1970

Статья полностью депонирована в ВИНТИ за № 2404—70 Деп. от 17 декабря 1970 г.