

ДАВЛЕНИЕ НАСЫЩЕННОГО ПАРА ХЛОРИДОВ ГОЛЬМИЯ, ТУЛИЯ И ЛЮТЕЦИЯ

Г. П. Дудчик, О. Г. Поляченко, Г. П. Новиков

В интервале 1000—1370°С методом «точки кипения» измерено давление насыщенного пара безводных хлоридов Ho, Tu и Lu.
 Рассчитаны термодинамические характеристики процессов испарения этих хлоридов, представленные в таблице. Там же приведены соответствующие характеристики

Хлорид	lg мм рт. ст. = A - (B/T) - 6,0 lg T		ΔH° , ккал/моль	ΔH° т. кип., ккал/моль	ΔS° т. кип., э. е.	Температура кипения, °С
	A	B				
LaCl ₃	30,974	16463	75,3	51,5	26,0	1708
CeCl ₃	31,084	16347	74,8	51,7	26,9	1651
NdCl ₃	30,845	15769	72,1	49,3	25,9	1630
HoCl ₃	30,735	14946	68,4	46,8	26,1	1523
ErCl ₃	30,740	14816	67,8	46,6	26,3	1496
TuCl ₃	30,571	14463	66,2	45,1	25,6	1488
LuCl ₃	30,940	14718	67,3	47,0	27,7	1422

стики для ранее изученных хлоридов La, Ce, Nd и Er, полученные в результате пересчета экспериментальных данных по давлению насыщенного пара этих хлоридов с использованием более вероятного значения ΔS° процесса испарения, равного -12 кал/град·моль.

Статья полностью депонирована в ВИНТИ за № 849 Деп. от 17 июля 1969 г.

Белорусский технологический институт
Минск

Поступила
5.XI. 1968

УДК 541.122.3

РАВНОВЕСИЕ ЖИДКОСТЬ — ПАР В СИСТЕМАХ МОНОМЕТИЛОВЫЙ ЭФИР АЦЕТАТЭТИЛЕНГЛИКОЛЯ — ВОДА И МОНОМЕТИЛОВЫЙ ЭФИР АЦЕТАТЭТИЛЕНГЛИКОЛЯ — МЕТАНОЛ

Г. П. Степанищева, Р. И. Бурмистрова, К. В. Вильшау

Рассматриваются бинарные системы образованные монометилловым эфиром ацетатэтиленгликоля (МЭАГ) с водой и метанолом. Состав смесей МЭАГ — вода и МЭАГ — метанол определяли рефрактометрически. Предварительно были определены

Значения коэффициентов активности компонентов и их логарифмов

Система МЭАГ — вода						Система МЭАГ — метанол					
x, мольные %	γ_1	lg γ_1 , эксперимент	lg γ_1 , расчет	γ_2	lg γ_2 , эксперимент	lg γ_2 , расчет	x, мольные %	γ_1	lg γ_1 , эксперимент	lg γ_1 , расчет	lg γ_2 , расчет
—	—	—	—	—	—	—	5	2,51	0,41	0,40	0,091
10	4,64	0,67	0,65	6,45	0,80	1,23	10	2,43	0,38	0,38	0,072
20	4,55	0,66	0,60	3,33	0,52	0,68	20	2,11	0,32	0,35	0,40
30	3,43	0,53	0,53	2,22	0,34	0,39	30	2,01	0,30	0,31	0,24
40	2,75	0,44	0,47	1,65	0,22	0,23	40	1,91	0,28	0,27	0,14
50	2,20	0,33	0,39	1,33	0,12	0,13	50	1,71	0,23	0,23	0,08
60	2,02	0,30	0,31	1,11	0,05	0,07	60	1,51	0,18	0,18	0,04
70	1,57	0,196	0,23	0,93	-0,03	0,03	70	1,29	0,12	0,12	0,02
80	1,37	0,13	0,13	0,85	-0,08	0,01	80	1,13	0,05	0,07	0,007
90	1,27	0,104	0,08	0,69	-0,16	0,002	90	1,005	0,02	0,02	0,002