

cc

Po-Hol

$POCl_2(x)$
(T_m, T_s)

~~Доб~~

227-II-ТХВ

Резницкий Л.А.

Температуры фазовых превращений двуххлористого и двухбромистого полония, 1 с.

$P_0 \text{ Вг}_2 (\text{х})$

(T_m, T_s)

~~1966~~
227-II-ТХВ

Резницкий Л.А.

Температуры фазовых превращений двуххло-
ристого и двухбромистого полония, 1 е.

РД СС₄ (к)
К_р, T_м, T_в, ΔTН, S)

~~228~~ 228 - II - ТХВ

Резницкий Л.А.

Температуры и теплоты фазовых превращений
четырёххлористого полония, 1 с.

Рo Bг₄ (к, м)

~~Р. 230~~

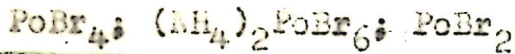
230-II - ТХВ

Резницкий Л.А.

Галогениды полония. Температуры и теплоты
фазовых превращений , 1 с.

II-1316 - BP; BP - 5420 - III

1955



Bagnall K.W., D'Eye R.W.M., Freeman J.H.
J.Chem.Soc., 1955, Nov., 3959-3963
(ann.)

The polonium halides. Part. II. Bromides

PX., 1956, N 15,

46639

5

E. W. P

II-1322-BP;

BP-6072-II

1955

PoCl_2 (T_m)

Bagnall K.W., D'Eye R.W.M., Freeman J.H.
J.Chem.Soc., 1955, July, 2320-2326
(*anal.*)

The polonium halides. Part I. Polonium
chlorides

PX., 1956, N 9,
25385

K

242 ✓ cp

Po²⁻

summa 2924 1956.
K. W. Bagnell, et al.

(K_p)

1956, 3385-3389

The Polonium Halides

part III. Polonium Tetraiodide.

$Po(NO_3)_n$, $Po(SO_4)_n$, $Po(CH_3COO)_n$ 1973

$Po(C_2O_4)_n$ (Кр) XII 1351 ~~XIII 2512~~

Амтелогова Н.И.

Радиохимия, 1973, 15, №6, 813-820

Исследование комплексообразования
полония методом ионного обмена.

РНХУБМ, 1974

8B98

СА74

(Из В. С. С. Р.)

есть в архиве в муз. у. № 1012

Po T₄

Po T₆

XII-1696

1976

7 Б732. Диссоциация иодидов полония и упругость пара в системе полоний — иод. Абакумов А. С., Малышев М. Л. «Радиохимия», 1976, 18, № 6, 894—901

Методом определения давл. пара, основанным на дистанционном измерении кол-ва радиоактивного элемента в известном объеме по его собственному излучению при динамич. равновесии внутри замкнутой вакуумированной ампулы, установлено, что в системе полоний — иод при содержании до 23 ат.% не обнаруживается влияния иода на давл. пара полония. В интервале от 50 до 80 ат.% иода при нагревании системы тетраиодид полония диссоциирует на динодид полония и иод. Т-ная зависимость давл. пара динодида полония выражается ур-нием $\lg P_{\text{мм}} = (8,59 \pm 0,71) - (4905 \pm 362)/T$ при 200—315°. Энтальпия испарения равна 22,4 ккал/моль. В интервале 81—100 ат.% иода система полоний — иод гете-

P, ΔH_v

X 1977 N 7

рогенна и состоит из тетранодидов полония и иода. При давлении иода 30—70 мм в конденс. фазе образуется гексанодид полония, к-рый диссоциирует с образованием тетранодидов полония. Т-рная зависимость давл. пара тетранодидов полония выражается ур-нием: $\lg P_{\text{мм}} = (10,63 \pm 0,52) - (6533 \pm 300)/T$ при 270—350°. Энтальпия испарения равна 29,9 ккал/моль. При давл. иода 760—1100 мм т-рная зависимость давл. пара, вероятно гексанодидов полония, выражается ур-нием: $\lg P_{\text{мм}} = (8,82 \pm 0,48) - (6200 \pm 300)/T$ при 300—405°. Энтальпия испарения равна 28,4 ккал/моль. Резюме



PoI₂

PoI₄

PoI₆

(P, A H₂O)

XII-1696

1976

86: 60689s Dissociation of polonium iodides and vapor pressure in the polonium-iodine system. Abakumov, A. S.; Malyshev, M. L. (USSR). *Radiokhimiya* 1976, 18(6), 894-901 (Russ). Po vapor pressure is independent of I concn. (<23 at. % I). At 50-80 at. % I, $\text{PoI}_4 \rightleftharpoons \text{PoI}_2 + \text{I}_2$ on heating. PoI_2 vapor pressure is given by $\log P(\text{torr}) = (8.59 \pm 0.71) - (4905 \pm 362)/T$ at 200-315° and PoI_2 heat of vaporization is 22.4 kcal/mol. The Po-I system is heterogeneous at 81-100 at. % I, consisting of PoI_4 and I. PoI_6 (which disso. to PoI_4) forms in the condensed phase at 30-70 torr I. PoI_4 vapor pressure at 270-350° is given by $\log P(\text{torr}) = (10.63 \pm 0.52) - (6533 \pm 300)/T$ with a heat vaporization = 29.9 kcal/mol. The apparent vapor pressure of PoI_6 at 760-1100 torr I and 300-450° is given by $\log P(\text{torr}) : (8.82 \pm 0.48) - (6200 \pm 300)/T$ with heat of vaporization = 28.4 kcal/mol.

C.A. 1977. 86. N10

1980

Po F₂

Frolov I. A. et al

Zh. Fiz. Khim. 1980, 54(6),
1425-7

S^o
298

Cell Se F₂ i I