

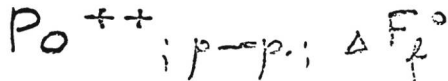
Рo - обзоры

~~II-1163~~ II-1240

I938

Latimer

1. "The Oxidation States of the Elements and Their Potentials in Aqueous Solutions", Prentice-Hall, Inc. New York, N.Y. (I938)



Circ. 500

B



~~II-1161~~ II-1238

Pg (T_m , T_{tr})

1949

Maxwell C.R.

J.Chem.Phys. 1949, 17, 1288-1292.

Physical properties of polonium. I. Melting point, electrical resistance, density and α allotropy.

C.A., 1950, 44, 4743d

Ро -
химия

Богачев К. У.

1956

В кн.: Жизнь ядерного города.
[Докл. на Междунар. конференции
по мирному использованию
атомной энергии, Москва, 1955.
М., Госатомиздат, 1956, 505-510.
Обзор.

Некоторые вопросы жизни
полония. Обзор. Библ. 29 назв.

а-56-20-64680

~~II-1155~~ II-1232

I957

Po (T_m , T_b) Fernelius W.C.

Atomics, I957, 8, N 5, I73-I74 (англ.)
Polonium. The neglected element.

PM., I958, 466.

K



лето 9.12. (9.12.1)

~~II-458~~ II-1235

I960
Tup, Pup (Li, Na, K, Rb, Cs, Be, Mg, Ca, Sr, Ba,
Al, Ga, In, Tl, Si, Ge, Sn, Pb, Sb, Bi, Se, Te, Po, Au, Zn,
Cd, Hg, Mo, W, Mn, Fe, Ni, Pt, Cu, Ag, U)

Gates D.S., Thodos G.

A.J.Ch.E. Journal, I960, 6, N I, 50-
54 (and)

The critical constants of the
elements.

PX, I96I.

75424.

Mr



(V-1)
verb op. r.

18.1.34
у Юлика

1960

Райсень Р.

Ро

Успехи химии, 1960,
29, 15, 686-707.

Химия полимеров.
Обзор. Библи. 147 назв.

обзор

x-60-24-95909

1961

Po

0.8-9

15946 (MLM-1165(Tr)) POLONIUM. M. Haissinsky. Translated by Robert C. Lange (Mound Lab., Miamisburg, Ohio), from p.2041-2122 of "Nouveau Traite de Chimie Minerale, 13: Pt. 2," Published by Masson et C^{ie}, Editeurs, Paris, 1961. 65p.

A review is presented of all aspects of polonium. These aspects include isotopes and nuclear properties, separation and purification, physical and chemical properties, and inorganic and organic compounds. Bibliographies are included. (D.L.C.)

NSA-1964-18-10

II-1418

1-98.

~
Po. (Fr, H)

1962

Poland D.E., Green J.W.,
MaZgrave J.L.

J.Chem.and Engng Data, 1962,
7, 11-3, 389-390 -- (*anal.*)

- Ideal gas thermodynamic
functions of some selected elements

PX., 1963, 14 442

10

Rec'd sp. n.

1965

A-422

7 w.

Ti, Zr, Hf, Th, C, Si, Ge, Sn, Pb, V,
Nb, Ta, Sb, Bi, Cr, Mo, W, U, Se, Te, Po, Mn, Re,
Ni, Co, Ru, Rh, Pd, Os, Ir, Pt (Tm, Tb, p)

Est/F.

Trombe F., Caro P., Blaise M.

Rev. Hautes Temp. Refractaires, 1965,
2(2), 115-36.

Recent Data on vapor pressure of...

Be,

ESTB Q. R.

CA; 1966, 64, N3, 2765b.

Po -
0830p

Bagnall K. W.

1966

New York: Elsevier. 1966. 200p

The Chemistry of Seaborn,
Tellurium and Polonium.

~~For Set~~



1966

VI-4515

 $\text{Mg}_2\text{Si}, \text{Mg}_2\text{Ge}, \text{Mg}_2\text{Sn}, \text{Ca}_2\text{Si},$ $\text{Ca}_2\text{Ge}, \text{Ca}_2\text{Sn}, \text{Po}, \text{Am}, \text{ZnTe}, \text{HgSe}, \text{HgTe}$ (ΔS°_{298})

Шарифов К.А., Разови Ю.Р.

Ж.Физ.Химии, 1966, 40/6/, 1255-8.Расчет энтропии твердых неорганич.
соединений.

Be,

3

CA; 1966; 9833e

TeF₄, Na₂TeO₃ (AHF) BX-1273 1977 126

Carre J., Germain R., Perachon G.,
Thourey J.

"Journées calorim. et anal. therm., Paris-
Orsay, 1977," Saclay, 1977, 1, 3-9 (oppos)
Calorimétrie de réaction en milieu fluorhydrique.

P.H. Van, 1978

215253

M (CP)

Химия Po

1983

17 Б821. Химия полония. The chemistry of polonium. Bagnall K. W. «Radiochim. acta», 1983, 32, № 1—3, 153—161 (англ.)

(Обзор)

Обзор методов получения ^{210}Po (особенно облучением нейтронами Bi), отделения Po от материала Bi-мишени, а также свойств Po. Приведены сведения о важнейших свойствах металлич. Po, различных полонидов, PoO , PoS , PoO_2 , PoO_3 , Po_3N_4 , галогенидов Po (PoX_2 , PoX_4 , PoF_6 , M_2PoX_6), нитратов, сульфатов, селенатов и хроматов Po, а также Po-органич. соединений. Библ. 105. С. С. Бердоносков

Х. 1983, 19, N 17