

PBz₃



Vost, D. M.

1938

PB₄₃

Proc. Indian Acad.
Sci. 8A, 333, (1938)

143

1392-5027-II

Тч-г.
св-ва

PV_2
1500°

Впр-1368-III

Стевенсон и Чест. 1941
Stevenson D.P, Don M. Yest.
У. Chem. Phys. 9, 403

Термодин. св-ва фосфора, фосфор
ла и некоторых галеноидов фосфора

РВзз

1954
Жанс Ж. Кубаевский О.
М-х в. Мебаанургии

S₂₉₈

$$S_{298} = 83,4 \pm 2,0 - (115) -$$

ссылка на Кеппи 1241

1961

P. R. 3

Lewis G., Randall M.,
Ditzer K., Brewer L.

T. P.

Thermodynamics, 2d IImeasuring $G_T - H_0 / T$ q cal $T = 298, 15, 500, 1000, 1500, 2000^\circ K$ $H_{298} - H_0 \quad \Delta H_0$

PBr₃

G. Nagarajan

1964

Indian J. Pure Appl. Phys.

2(8), 237.

T. f.p.

50-2000°K

B92-3703-III

Mean amplitudes of vibration and thermodynamic functions of some Group I trihalides.

(see. NF₃) III

PBr_3 (vap)

MANAF

1965

m. p.

100-6000°K

PBr_3

т. т.

200-2000°K

Müller f. u. gr. 1988

Z. Naturforsch., 23 b,
N 5, 588.

Косебатерские центры
и перемещение f-ядер

(см. PF_3) III

PBr_3
(Ideal gas)
 $100-6000^\circ K$
(1963)

JANAF
Fig

1971

1974

PBr₃

T.g. op

Clarke R. J. H.
Rippon P. A.
J. Mol. Spectrosc., 1974,
52, No. 58-71.

(cm. PF₃; III)

PBr₃(2)

1977

Barin J, et al

~~O.I. p. 538~~

O.I.; p. 512.

298-2000

(corr. Ag-I)

оттиски 6193

1977

PBr_3

Тимошинский В.С.,
Козлов В.Т.

т.г.ф. Рук. деп. ВИНЛТИ
Литонев 1977г, N 2139-77

ж. 1977, N 19.

(см. PF_3 ; II)

PB₃

coll. Osmatuk 6193

1978

Timoshinin, V.S. et. al.

Zh. Fiz. Khim., 1978,
52-(I), 243.

m.g.p.

coll. PF₃-II

$PBr_3(2)$

1984

Pankratz L.B.,

m.p.
298.15
2000 K

U.S. Bureau of Mines,
Bull. 674, p. 500.

PBr₃

[om. 32761]

1989

Stølevik R.,

m. op. r. Acta Chem. Scand, 1989,
pacrem. 43, n 8, 758-762.