

PB My

6727

1958

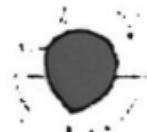
InCl_2 , PbBr_2 , SnI_2 , NbCl_2 , PbBr_4 ,
 PbJ (mol., str.) PbF_2 , SnF_2

Акимов Н.А., Смирнов В.Н.,
Ходченко А.П.

Ж. физ. химии, 1958, 32, № 7, 1679-1681

К вопросу об ...

3



PBBr₄

Александровская А. Н. и др. 1959
Диаграмма Р. В. Годлевский Н. Н.
Опубликовано в журн., 1959, № 844 - 846

Оценка

и.п.

Частью коры. Изолирована из почвы
свежего.

	γ	$\gamma_1(1)$	$\gamma_2(2)$	$\gamma_3(3)$	$\gamma_4(4)$
PBBr ₄	2,57	206	58	246	40
	2,58	207	60	215	46
	204	59	231	43	

См. PBF₄

Б93-10081-IV

1962

РБ Br.

Годлев И.Н., Амурская обл.
Сердюченко А.С.

Н.с. фу. - жицес., 1962, № 6, N 12, 2609

О соотношении синевы
посинувших цветов ХУЧ и
ХУ, в штв. определении Х при-
лагая  цвета подгрупп
IV B, a  Y-распол.

Х. 1963.12

PfBry 62 NAG. 1962

Nagrajan S.

et. al. - Bull. Soc. Chim.

Belges,

1962, H, ~~pp.~~ p. 119-~~120~~

3242

B92-M1235-IV

1963

PbBr₄

Cuse. not.

Urey-Bradley force field: XY₄-type Pb halides. M. Radha-krishnan (Annamalai Univ., Annamalainagar). *Indian J. Pure Appl. Phys.* 1(11), 402-3(1963). The 4 force consts., K , H , F , and F' , involved in the evaluation of the Urey-Bradley potential function have the following values in 10^3 dynes/cm. for PbF₄, PbCl₄, PbBr₄, and PbI₄, resp.: $K = 3.1814, 1.9224, 1.5819$, and 1.1137 . $H = 0.0461, 0.0164, 0.0131$, and 0.0038 . $F = 0.0959, 1.0749, 1.1095$, and 0.0834 . $F' = -0.0425, -0.0203, -0.0160$, and -0.1187 .

Thomas A. Wilson

C.A. 1964. 60.5
4823f

PB Bry

(τ_i, γ_i)

121
+ 9785
+ 89
B & C

Nagarajan G.
Indian J. Pure and
Appl. Phys., 2, N5, 145

1964

Спектр асемметрического
излучения нек-рой межпа-
ттерноковых мод-й магн
ХЛ. V. температуре-
где H_f и РБ.

(Coll. Helly) III

DOP-M-1562-IV

PBBy 69 S/N 1969

Singh S. P.

Ch. II. - Gobind Singh J. Sci.

and Technol.

1969, A.Y., ~~N.C.P.~~ 185-186

100
60

PB₄

Wendling Sd.,

1941

Mahmoudi S.

Ces.

n° 61

Bull. Soc. chim. France,

1941, n° 1, 3-12.

Ces. n° 65.



(Ces. Ch₄)^{II}

Сил. пост. ($Mdyn/A^0$)				Частоты колеб. (cm^{-1})				
1	2	3	4	ν_1	ν_2	ν_3	ν_4	S_{opt}
CF_4	(42)			909	435	1283	632	
I A	5.751	0.7265		716.8	441.3	1426.4	490.1	77700
II A	6.490	1.141		761.4	319.3	1368.2	680.2	44700
III A	2.924	1.546	-0.5751	902.0	435.3	1283.0	641.8	146
IV A	4.583	0.3333	1.216	918.6	458.1	1279.8	606.7	1280
V A	4.640	0.3663	0.6013	918.8	462.5	1279.7	603.0	1700
VII	4.031	0.1645	1.305, ^{0.3200}					
VI A	4.452	0.9112	0.6039	910.7	444.5	1282.8	623.2	171
VIII	4.211	0.6529	0.6298	0.2055				

Pb Br₂₄

1972

Nitish K. Dixit Z.

Proc. Nat. Acad. Sci India,

" 1972, 42 (Pt I) 75-85 (aure)

Cu. noem.

Molecular Genetic constants...

(Cu. Zn F₄; III)

Sax. 24

PBBr₄

Rai. S.L. 36.4L. 1972

(Co. 3) " Indian J. Raro and Apple Raro."
1972, M.R., 520-525.

(ca. 22L, § III)

PbBr₄

Sanyal Nitish K.
et al.

1973

*4-1735

(C.n)

"Ind. J. Pure and Appl. Phys"

1973, 11, N1, 58-60.

PB Brey

1975

Evans S., Orchard A.F.,
J. Electron Spectrosc. and
Relat. Phenom., 1975, 6(3),
207-213.

(g)

(see. Tl-analog, II)

PbBr₄

1977

Thirugnanasambandam,
et al.

nomens. n.

CuI. noet.

Indian J. Phys., 1977,
B51(5), 342-56.



(CuI·CF₄)^{III}

PbBr₄

PbBr₄²⁻

pacem
ad. compax

1948

Gimarc, B.M. et al.

J. Am. Chem. Soc., 1978, 100(8),
2340-5.

err. ClF₄⁺-II

PB Bry

Commun 10345 | 1980

Lohr L.L., et al.

Kb. est.
power

Int. J. Quant. Chem.
1980, 18(2), 347-355

PbBr₄ [OM:30900] 1988

Попченко Г.Н., Бураев В.И.
ЛГП.

зарядка.

однородное
однородное

жк. симметрич. структуры,
1988, 29, №, 70-76.