

POF₃



POF₃

1961
Ziemek J. S., Piotrowski E. A.

м. ф.

J. Chem. Phys., 1961, 34, 1087.

200-1000°K

Анализ корреляционных коэффи-
циентов и разностное междо-
установление св-ва диссо-
циационного, молекулярно-
кларификационного и диссоциационного.

См. I

POF_3

1955
Zionek J.S., Piotrowski S.A.,
Walsh S.W.

T. 9.

Phys. Rev., 98, 243.

Качество и расчет пер-
мидов. ф-ций of POCl_3 ,
 POF_3 , POCl_3 и др.

(см. POCl_3)

ВФ-10003-III

1961

POF₃

Ziomek J.S., Piotrowski E.A.^{1/2}

Т.Щ.

J. Chem. Phys., 1961, 34, 1087.

200-1000°K

Анализ нормальных координат и рассчитанные термодинамические св-ва
фосфорилхлорида, тиофосфорилхлорида
и фосфорилидхлорида.

1962

POF₃POCl₃POBr₃PSF₃PSCl₃PSBr₃

т. с.

6 Д56. Силовые постоянные и термодинамические свойства галондных фосфориллов и тиофосфориллов. Nagajjan G. Potential constants and thermodynamic properties of phosphoryl and thiophosphoryl halides. «J. Scient. and Industr. Res.», 1962, B21, № 8, 356—359 (англ.)

Используя эксперим. значения частот колебаний, методом Вильсона рассчитаны силовые постоянные молекул POF₃, POCl₃, POBr₃, PSF₃, PSCl₃ и PSBr₃. Найдено, что квазиупругая постоянная связи P—O в рассмотренных молекулах практически не меняется, квазиупругие постоянные связей P—F; P—Cl; P—Br последовательно убывают. Аналогичные результаты получены также для фосфортнигалондов. Из эксперим. значений частот колебаний в приближении жесткого ротатора и гармонич. осциллятора найдены свободная энергия, энтальпия, энтропия и теплоемкость рассмотренных молекул при 20 различных значениях т-ры в интервале 50—1600°K.

У. Зирнит

III-10004-111
взр 10004-111
сва

ф. 1963. 6А

Р.О.Ф.

Гурвич Л.В. и др.

1982

наз.

Москва, 1982

т.ф.

Периодическое
св-ва индивидуаль-
ных веществ.

1965

POF_3 (vial)

JANAF

T. d.

100 - 6000°K

POF_3

т. т.

250-6000°K

1967

Анютин А. А., Маслов П. П.

ис. прикл. химии, 40,
N 12, 2787.

Энергетич. св-ва ряда
газобразных соединений
как функции от
температуры (см. SiO_2) II

1948

POF₃

m. q.

100257g Mean vibrational amplitudes of phosphoryl, thiophosphoryl, and vanadyl trihalides and of rhenium trioxide chloride and trioxide bromide. Thermodynamic functions of phosphoryl trifluoride and vanadyl trifluoride. Nagarajan, G.; Mueller, Achim (Allen Univ., Columbia, S. C.). *Z. Phys. Chem. (Leipzig)* 1968, 237(5-6), 297-304 (Ger). The mean vibrational amplitudes for bonded and unbonded atoms of phosphoryl, thiophosphoryl, and vanadyl trihalides, and of ReO_3Cl and ReO_3Br were calcd. with the Cyvin method for 298°K. The results are listed and discussed. The thermodynamic functions of POF_3 and VOF_3 were calcd. assuming the model of a rigid rotator and a harmonic oscillator in the temp. range of $200 < T(^{\circ}\text{K.}) < 2000$.

Friedrich Epstein

C.A. 1968. 69. 24

[X]

1969

 POF_3

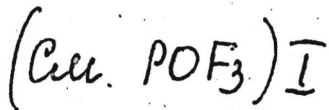
Чернов В. Э.

5° ,
 чернов
 сб-ва

Diss. Abstr., B 1969,
29, 12, 4613

The thermodynamic properties of phosphoryl fluoride from 12°K to 240°K. Its entropy from molecular and spectroscopic data. The thermodynamic

properties of nitrogen-argon
solutions. The solid-state
transition.



POF JINAF
(Ideal gas) 1149

1941

100-6000°
(1969)

POF_3

Clark Robin J.H.

1974

Mol. Phys 1974, 28(2)

305-19 (eng)

(see POF_3 ; III)



m.g.f.:

Р0Т₃ (2)

1976

Книга у Юмшана
Рез. Салкит Н.П.

И.г.р.

Осм. св-ва неорган. гетеридов

Анонсуат 1976, Москва
стр. 264-323

1978

POF₃ (2) Турвар Л.В. и др.

т. ср. Термогидроаэро. сб-ва
изд. 6-6, 3-изд. т. 1.
стр. 290.

М., Наука, 1978.