

РВНх

SiH_4^+ , GeH_4^+ , SnH_4^+ , PbH_4^+ (2)

~~1.2.7.7~~

(1.2.8.11)

2617-IV-ТКВ

Горохов Л.Н.

Потенциалы ионизации молекул силана, SiH_4 ,
германа, GeH_4 , стannана, SnH_4 и плюмбана,
 PbH_4 , 5 с.



$\text{PBH}^+ (\text{gas})$ ΔH°

~~1971~~

Алеханов В.А.

4264-1V7KD

Известные образования PBH_4 ,
 PBH_3^+ , PBH_2^+ и PBH^+ , (gas), 3c.

PbH_4 (gas) ΔH_f

~~177~~
4264-IV ТКВ

Медведев В.А.

Энтальпии образования PbH_4 ,
 PbH_3^+ , PbH_2^+ и PbH^+ (gas), 3с.

PbH_3^+ (2) ΔH_f

~~497~~

4264-IVTKB

Мельберг В.А.

Интенси́вность образования PbH_4 ,
 PbH_3^+ , PbH_2^+ и PbH^+ (газ), 3с.



PbH_2^+ (гас) ΔH_f

~~1971~~

4264-IVTKB

Мельберг В.А.

Энтальпии образования PbH_4 ,
 PbH_3^+ , PbH_2^+ и PbH^+ , (гас), 3с.

PbH_4 (T_b)

39-11-591

1952

English W.D.

J. Am. Chem. Soc., 1952, 74, 2927-8.

Further applications for Egloff's
boilingpoint equation

C.A.; 1953, 7275f

PbH_2

van Muylder J., Pourbaix M.,
 Proc. 6th Meeting Intern. Comm. Electro-
 chem. Thermodynam. and Kinet. 1955,
 342-50; Cebelcor (Centre belge etude
 corrosion), Rappt. tech. N. 14, 6 pp (1954)
 (Ch. Ct. 45, 10095g).

~~Atk~~

$\Delta F_{\text{PbH}_2} =$

$= +69,5 \pm 1,5 \text{ kcal}$

Какова работа по образованию свинца

C.A., 1956, 6215e

PV4₄

B.P. - 12060 - IV

1963

I, ΔH

F.E. Sealford

H.Y. Svec

J. Inorganic Chem. V2, N1, 46-50
(1963)



8826 1963

Saalfeld F.E., Svec H.J.

Inorg.Chem., 1963, 2, 111, 46-50

PX., 1963, 24-556

M 10

orig

РВН₄

Ганн S. R.

1969

Ж. Миср. Семе. , 68, n 4, 949:52

Механизм образования H_2Se
и H_2Te . Коррелиция для
прочих ковалентных
гидри-гов.

(см. H_2Se) I

PbH_{0,19}

1964

15 В24. Гидрид свинца с высокой устойчивостью. Wells B. R., Roberts M. W. A lead hydride of high stability. «Proc. Chem. Soc.», 1964, June, 173—174 (англ.)

Обнаружено, что пленки, полученные испарением Pb в высоком вакууме, поглощают при 0° значительные кол-ва атомарного H, который распределяется во всем объеме Pb. Образующийся при этом перенасыщенный гидрид Pb при увеличении содержания H самопроизвольно распадается с образованием менее насыщ. гидрида состава PbH_{0,19} (I). При нагревании I до 160° наблюдалось постепенное выделение H₂, а при 140° десорбировалось только 25% поглощенного H. Энергия активации десорбции H, выделяющегося до 100°, составляет 16—20 ккал/моль. Предполагается, что в системе Pb—H при 0° существуют фазы различного состава, промежуточного между PbH₄ и Pb. В. Максимов

X. 1965. 15

PbH_{0.19}

1964

Lead hydride of high stability. B. R. Wells and M. W. Roberts (Queen's Univ., Belfast, Ire.). *Proc. Chem. Soc.* 1964(June), 173-4. A stable hydride of the compn. PbH_{0.19} was established intermediate between the highly unstable PbH₄ and the metal. It was discovered during an investigation of the interaction of at. H with Pb films formed by evapn. of pure Pb. J. F. Shultz

C. A. 1964 61 15 5/74/2.

~~CH₄, SiH₄, GeH₄, SnH₄~~, ~~PH₃, CF₄, C₂F₆~~

OF₂Cl₂, CFC₂Cl₃, CCl₄ (Tb)

1965

M 1282

Carpentier J.

Ind.Chim.Belge, 1965, 30(6), 579-88

Boiling points relations among
pure compounds

F

CA., 1965, 63, N10, 12349b

Be

РВ НЧ

Марин Н.В., Агаронов И.П. 1987

Тр. по химии и хим. тех-
нол. (горькее), вып. 1(17),
90-5.

Особенности масс-спектров
лейцинов неорган. нитридов ЭЛ-тов
IV-VI гр. период. с-лов
(см. НЧ)

PbH₄

1975

85: 70425w Plumbane. Porritt, Christopher J. (R. Arsenal, Woolwich, Engl.). Chem. Ind. (London) 1975, (9), 398 (Eng). The addn. of an alk. soln. contg. BH₄⁻, plumbite, and NO₃⁻ ions to a slush of aq. H₂SO₄ at -20° gave copious quantities of Pb and H but no PbH₄ was detected. The failure of methods, successful in the prepn. of other hydrides, to produce PbH₄ may indicate that it cannot exist except at high diln.

C. A. 1976, 85 ~ 10

PbH₄

1973

(ΔS , ΔH , K_p , ΔG)

128533u Thermodynamics of lead(IV) hydride at high temperatures. Shishkin, Yu. A.; Marusin, V. V.; Kolyshev, A. N. (Inst. Fiz.-Khim. Osn. Pererab. Miner. Syr'ya, Novosibirsk, USSR). *Deposited Doc.* 1973, VINITI 6966-73, 5 pp. (Russ). Avail. B.L.D. Free energy, entropy, enthalpy, enthalpy function, and equil. consts. of reaction $\text{Pb(s or l)} + 2\text{H}_2 = \text{PbH}_4$ [15875-18-0] at 298.15-6000 K are tabulated.

C. A. 1977, 86 n18

1981

PfD

C₆H₅-D

Holm Torkil.

Thermochim. acta, 1981,
46, N 3, 323 - 325.

(ΔH_f)

(D₀)

(ver. D[●]Bz.; I).

PBM

1985

Dewar M. J. S.,
Molloway M. R., et al.

$\Delta_f H$,
geowemp,
Y, M,

Organometallics, 1985,
4, 111, 1973-1980.

Paerem.

(ex. PBF; II)

PB H₄

1985

Dewar M. J. S.,
Holloway M. K., et al.

$\Delta_f H$,
reosamp.,
J, M,
pacrem.

Organometallics, 1985,
4, 1111, 1973-1980.

●
(см. PBF; II)

Pb Hy

1986

Shishkin Yu. A.,
Kusner Yu. S.

первог: IZV. Sib. Otd. Akad.
eb-ba Nauk SSSR. Ser. Khim.
Nauk 1986, (4), 11-15.

(ser. Ge Hy ; I)