

SrH₂

10

$\Phi - B - \bar{X} - 8413$

1930

Se H₂

Kasachowsky I.

Z. Physik 1930, 61, 236-8

E

Zintl E., Harder H. ¹⁹³⁵

Томар "Z. Elektrochem."
1935, 41; 33

[1]

SrH_2

сирякыра

1957

Künnim

Hauptli Gerar

Diss. Dokt. techn. Wiss

Eidgenöss. Techn. Hoch-

schule Zürich, Zürich,

Juris - Verl., 1957, 66 S., ill.

О получении чистых пре-

паратов стирония и

издруда стирония 4 вып

X-59-2-4188 D.

двление давления диссоциа-
ции шрида стронедя

Sgt J. W.

1962

Tolson Thompson Ramo
Wooldridge Inc., Cleveland,
Ohio, NAFA Nb3-22167, 1962

[4]

Sgt 2 ~~Lt~~
Cpre, Sm H

SrH_2

1963
Schulich P., Peik K., Koch E.

Z. Anorg. Allgem. Chem., 324(3-4),
113

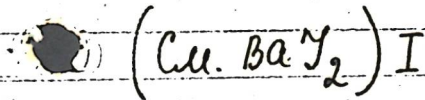
ΔH_f

ATU 6832

Thermochemical measurements
on the hydride-halides of the
alkaline earth metals.

C.A. 1964. 60. 6

6273zh



Sr
SrH₂
T₁₂, T_m

1963

✓ The strontium-strontium hydride phase system. D. T. Peterson and R. P. Colburn (Ames Lab., Ames, Iowa). ~~U.S. At. Energy Comm.~~ IS-613, 13 pp. (1963). The Sr-SrH₂ phase diagram was studied by thermal analysis, chem. analysis of equilibrated phases, and x-ray diffraction. The max. soly. of SrH₂ in Sr metal is 38 mole % at the peritectic temp. of 880°. Sr metal undergoes an allotropic transformation at 555° and melts at 768°. A second transformation was found, at about 240°, in samples contg. H. SrH₂ had an allotropic transformation at 855°. From *Nucl. Sci. Abstr.* 17(24), Abstr. No. 40771(1963).

TCNG

C.A. 1964 G1 N1 78e

IX 2068

1964

Ca, Sr, Ba (s Naq)

опи
 2576 CaH₂, SrH₂; BaH₂; CaHCl, SrHCl, BaHCl;
 CaHBr, SrHBr, BaHBr, CaH₂I, SrHI;
 CaCl₂; SrCl₂; BaCl₂; CaBr₂; SrBr₂; BaBr₂;
 CaI₂; SrI₂; BaI₂, (s Naq, s HF)

Ehrlich P., Reik K., Koch E.,
 Z. anorg. und. allg. Chem., 1963, 324
 2. X 1964 165426 N 3.4, 113-28 M. B.

Sr H_2

Messer Ch. S., Eastman J.C., 1964
Mers R. U., MacLennan A. J.

Inorg. chem., 3 (5), 776-8.

Ternary perovskite phases in
systems of Li hydride with
Ba, Sr, and Ca hydrides.

(see Li H.)

SrH_2

ВФ - 1007 - IX

1966

Т.
Л.

19 Б581. Диаграмма состояния системы стронций — гидрид стронция. Peterson D. T., Colburn R. P. The strontium-strontium hydride phase system. «J. Phys. Chem.», 1966, 70, № 2, 468—471 (англ.)

Фазовое равновесие в системе $\text{Sr}-\text{SrH}_2$ исследовали методами ДТА, рентгеновского и хим. анализов. Между Sr и SrH_2 образуется перитектика при 880° и 38 мол. % SrH_2 , что отвечает макс. р-римости $\beta\text{-SrH}_2$ в куб. объемноцентр. $\beta\text{-Sr}$. Точка плавления $\beta\text{-Sr}$ (768°) повышается с увеличением содержания в нем H_2 до перитектич. т-ры. При 855° $\beta\text{-SrH}_2$ претерпевает аллотропич. превращение

855
123
1128

X. 1966.19

в α -SrH₂, к-рый при 620° образует перитектоид с гексагон. γ -Sr. Перитектоидная точка соответствует 14% SrH₂, т. е. макс. р-римости α -SrH₂ в γ -Sr. Аллотропич. превращение стронция $\gamma \rightarrow \beta$ происходит при 555°, и его т-ра повышается при р-рении H₂ до перитектоидной т-ры. При 236—244° равновесие γ -Sr + α -SrH₂ обратимо переходит в α -Sr (гранецентр. куб.) + α -SrH₂. Выше 1600° SrH₂ диссоциирует. Теплота р-рения α -SrH₂ в β -Sr и γ -Sr составляет соотв. $15,9 \pm 2$ и $3,56 \pm 0,15$ ккал/моль.

В. Нешпор

1966

B9 - 1007-IX

Sr-SrH₂
 - phase
 diagram
 + Sr, SrH₂
 + reaction

The strontium-strontium hydride phase system. D. T. Peterson and R. P. Colburn (Iowa State Univ., Ames). *J. Phys. Chem.* 70(2), 468-71(1966)(Eng). The Sr-SrH₂ phase diagram was studied by thermal analysis, chem. analysis of equilibrated phases, and x-ray diffraction. The max. soly. of SrH₂ in Sr metal is 38 mole % at the peritectic temp. of 880°. Sr metal undergoes an allotropic transformation at 555° and m. 768°. A 2nd transformation was found, at ~240°, in samples contg. H. SrH₂ had an allotropic transformation at 855°. RCKG

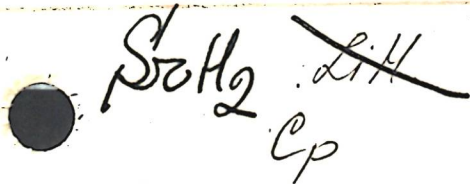
C.A. 1966. 64. 7

8979 f

Ильинский Э. Э.,
Яковлев К. А.

Толстой Гурьевский
Москва, 1972
изд-во стандартов,

[3]



Sr H₂

1977

Burke J, et al.

293-1000 (nc)

v. II; p. 675

(coll. Ag-I)

SrH₂

1982

Wakamori Koji, Sawaoaka
Akira.

T_{tz}; 7. Less-Common Metals,
1982, 88, N1; Proc. Int. Symp.
Prop. Appl. Metal Hydrides,
May 30 June 4, 1982. Part 1, 217-
220. ● (cer. CaH₂; I)

SrD_2

1990

4 Б2045. Получение и кристаллическая структура SrD_2 и $SrND$ и параметры валентных связей для гидридов. Synthesis and crystal structure of SrD_2 and $SrND$ and bond valence parameters for hydrides / Brese N. E., O'Keeffe M., von Dreele R. B. // J. solid state chem.— 1990.— 88, № 2.— С. 571—576.— Англ.

Структура SrD_2 (I) и $SrND$ (II), полученных вз-вием Sr_2N и D_2 при 400—470°С, исследована с помощью времяпролетной нейтронографии (Ритвельдовское уточнение по профилям пиков отражений) и рентгенографически. Параметры ромбич. решетки I: a 6,3706, b 3,8717, c 7,3021 А, ф. гр. $Rnma$; кубич. решетки II: a 5,4474 А, ф. гр. $Fm3m$. I относится к СТ С23 ($PbCl_2$). Sr координирован по трехшапочной тригон. призме, координация Sr вокруг D по тетрагон. пирамиде. Межатомные расстояния: I Sr—D 2,427—2,860, Sr—Sr 3,776—4,134 А. II кристаллизуется в СТ NaCl с вращат. разориентацией групп ND. Межатомные расстояния: II Sr—Sr 3,8519, N—D 1,01, Sr—N 2,6106—2,8379, Sr—D 1,967—3,117 А.

А. Ю. Шашков

⊞ (4)

Х. 1992, № 4

Кристал-
структура

SrH_2

1991

Бокеев В. М.,

Пиронцкая Е. Л. и др.

Ж. неорган. химии.

1991. 36, № 2. С. 299-

301.



(сер. CaH_2 ; I)

синтез

SiDa

1996

Sichla T., Jacobs H.,

Eur. J. Solid State
and Inorg. Chem. — 1996. —
33, N 5, — C. 453-461

Krueger
CMP-PA

(all. CaDa;  I)