

27

~~4565~~
ДТ (х, т)

(Т_м, Т_в, S, И-Но)

205-I-ТКВ

Резницкий Л.А.

Энтропия и изменение энтальпии водистого
дейтерия в интервале от 0° К до температуры
кипения, 2 с.

ДТ (к., м).

~~1955~~

$T_{\text{г}}, \Delta t_{\text{гH}}, T_{\text{м}}, \Delta m_{\text{H}},$
 $\Delta V_{\text{H}}, T_{\text{б}}$

205-I-ТКВ

Соловьев В.Б.

Температуры фазовых переходов,
плавления и кипения, энтальпии
фазовых переходов, плавления и ис-
парения, 2с.

ДТ(2)

~~205~~

перенос. ф.

205-I-ТКВ

Юрков Г.Н.

Переносителюские функции

ДТ(2), 2с.

ДТ (к, м) (Т_м, S, T_e, H-H₀)

~~1965~~

205-I-TKB

Резницкий Л.А.

Энтропия и изменение энтальпии йодистого
водорода в интервале от 0^Р К до точки кипения, 2 с.

DT(2), TT(2)
ΔfH

~~4965~~

205-I-TKB

Мигушев В.А.

Меню образования DT и TT(2),
2с.

I .2929

1947

DCI, DBr, DI (ΔH_{tr} , ΔH_m , $S_{mp.t.}$)

Clusius K., Wolf G.

Z.Naturforsch.1947, 2a, 495-504.

"Low-temperature research. The molecular heat, heat of transformation, heat of melting, and entropy of DCI, DBr, and DI".

CH.A., 1948, 8603e

W, K

ϕ

I-2931

HR, PR, HT, BJ (E₀, E₁)

1955

Navriliak E., Cole R.H.

J.Chem.Phys., 1955, 23, 12, 2455-2456

(AMTA.)

On dielectric properties of solid hydrogen and deuterium halides.

PA, 1956, 11 1, 251

HSe, HBr, HJ, DSe, DBr, DJ (T₂) 1972
XI 4341

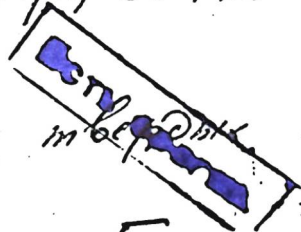
Fujii Yasuhiko, Hoshino Sadao

J. Crystallogr. Soc. Jap., 1972, 14, N6,
326-334 (япон.)

Фазовые переходы
галогенводородов

РИХХИИ, 1975

751036



5

10

N 4183
 $H_2, HCl, HF, HJ, HBz, (Kp, \text{eg } Q)$ 1974
 $HD, HT, DT(\Delta G); D_2; HJ(Kp)$

Bron J., Paul S.O.
J. Chem. Soc. Faraday Trans. 2, 1974,
70(7), 1294-300.

Isotope effects on partition functions
and thermodynamic quantities of the
stable diatomic hydrides.
C.A. 1974, 51 N24.160081m 10, 20.

99

1988

23 Б2064. Кристаллическая структура низкотемпературной модификации иодида дейтерия — нейтронографическое исследование. The crystal structures of the low-temperature modifications of deuterium iodide — a neutron study / Cockcroft J. K., Simon A., Borrmann H., Obermeyer A. // Eur. J. Solid State and Inorg. Chem. — 1988. — 25, № 5—6. — С. 471—481. — Англ.

Нейтронографически изучен (λ 1,9122 и 2,9933 А, метод Ритвельда, МНК до R_{wp} 7,2—8,1, R_N 3,4—4,5%) иодид DI (I) при t -рах 2, 72 и 85 К. Кристаллы низкот-рной модификации I (I—III), устойчивой до 77,3 К, моноклинны, a 11,9896, b 11,8832, c 12,9851 А, β 89,881° (при 2 К), Z 32, ф. гр. $F2/d$; модификация I-II, устойчивая при 77,3—128,3 К, изотипна DBr-II, ромбич., a 6,0114, b 6,0735, c 6,5506 А, Z 4, ф. гр. $Bbcm$. Слишком короткое расстояние D—I в I-II (1,442 А) заставило наложить ограничение на величину этого расстояния при уточнении (1,6 А) и допу-

Кристал.
структура

Х. 1989, № 23

стить локальное смещение (с упорядочением) атомов I из положений с центром симметрии 0, 0, 0 (D...I 2,815 и 2,823 Å). В структуре I-III расстояния D—I 1,613—1,611, D...I 2,872—2,882 Å. Отмечено подобие упорядочения молекул DI в кристаллах I с преобладанием ван-дер-Ваальсовых связей и в ионном кристалле CsSD, где упорядочиваются анионы SD^- .

С. С. Мешалкин



27

1993
Ikram A., Torrie B.H., et al.,

Met. Phys. — 1993, 79, N5,
C. 1037-1049.

см. прим.

(см. DBz;  I)