

Ca-Se-O

1956

V 953

(Pb) (Ag_2SeO_3 , CdSeO_3 , CuSeO_3 ,

ZnSeO_3 , CaSeO_3 , SrSeO_3 , HgSeO_3)

Чухланцев В.Г.

Ж. неорганич. химии, 1956, I, № 10, 2300-2305
Произведение растворимости селенитов
некоторых металлов

Б. С. Т. Ф. К.

РХ., 1957, 47383

Ja

Г

ВФ-IX 2767

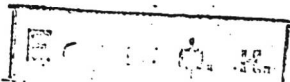
1958

CaSeO₃ (T₁₂)

Семёнова Н.М., Шнейдер В.А.,

Научн. докт. Высш. школы. Химия
и хим. технологии, 1958, № 664-666

5



IX 2788

1958

$\text{Ca SeO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (ΔH_f , ΔF_f° , ΔS_f , S)

$\text{Ca SO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (ΔH_f , ΔF_f°)

Семьбасова Н.М., Шнейдер В.А.,

Хим. наука и пром-ть, 1958, 3,

№ 6, 834-835

ЕСТЬ В. К.

Р.Х., 1959, 56349

М

CaSeO₄

БЗР - V - 2631

1959

Семиванова Н.М., Шнейдер В.А.

CaSeO₄ · 2H₂O

Изв. высших уч. завед. / Химия и хим. технологии /
1959, II, 4, 475

Физико-химия. С-ва селената. V. Температу-
ра плавления селената калия и натрия

$\Delta H_{298,16}$

CaSeO₄ · 2H₂O

- 412,77 ± 0,40 ккал/моль

CaSeO₄

- 270,11 ± 0,40

1959

Семиванова Н. М.,

Ca SeO₄

Мнейдер В. В., Сиреневский И. С.

М. И. Х., 1959, 4, № 1481-1487.

Тверлинское разложение
селенита кальция.

X-60-24-95632

1959

IX 2769

$\text{CaSeO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ($\Delta \text{H}_{\text{aq}}$, Δf , ΔS)

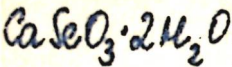
Семько Н.М., Шнигер В.А.,

Изв. вост. учебн. заведения. Хи-
мия и хим. технол., 1959, 2, 15,
651-656

М. В

есть ф.к.

Р.к., 1960, 56224



ВР-18-2653

1963

20 Б374. Термодинамические свойства селенита кальция. Лещинская З. Л., Селиванова Н. М. «Тр. Моск. хим.-технол. ин-та им. Д. И. Менделеева», 1963, вып. 44, 37—40

Калориметрическим методом определена стандартная теплота образования из пористых в-в кристаллич. $\text{CaSeO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ($-385,6 \pm 0,1$ ккал/моль). Из данных растворимости вычислен стандартный изобарный потенциал образования из простых в-в кристаллич. $\text{CaSeO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ($-342,3$ ккал/моль). Стандартная энтропия $\text{CaSeO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (крист.) 59,57 энтр/ед.

Реферат авторов

х. 1964.20

CaSeO_3

BP-IX-2653

1963

Thermodynamic properties of calcium selenite. Z. L. Le-
shchinskaya and N. M. Selivanova. *Tr. Mosk. Khim.-Tekhnol.*
Inst. 1963(44), 37-40(Russ). A calorimetric method was used
to det. the standard heat of formation of crystn. $\text{CaSeO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
from porous materials. Heat of formation was -385.6 kcal./
mole. The standard free energy for formation of the cryst.
material from porous substances is -342.3 kcal./mole accord-
ing to calcns. from soly. data. Standard entropy is 59.57
entropy units. From *Ref. Zh., Khim.* 1964, Abstr. No. 20B374.
MVRK

C.A. 1965. 62. 7

7175c

Ca_2SeO_4

ВР-3901-VI 1963

Семиканова Н. И

(S, Cp) ^{II}

ВР-1612-II

М. Фриз. М. И. М. И.

1963, 37 N4, 850-5

CaSeO_4

1963

15 B261. Некоторые кристаллографические особенности CaSeO_4 и его гидратов. Snyman Hendrik C., Pistorius Carl W. F. T. Some crystallographic properties of CaSeO_4 and its hydrates. «Z. Kristallogr.», 1963, 119, № 1—2, 151—154 (англ., рез. нем.)

В системе $\text{CaSeO}_4\text{—H}_2\text{O}$ рентгенографически (дифрактометр Филипса, λ Co- K_α) исследованы твердые фазы $\text{CaSeO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (I), $\text{CaSeO}_4 \cdot 0,5 \text{H}_2\text{O}$ (II) и CaSeO_4 (III). I изоморфен $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (Jong W. F. de, Bouman J., «Z. Kristallorg.», 1939, 100, 275—276). Параметры монокл. решетки I: a 5,829, b 15,523, c 6,594 Å, β $116^\circ 47'$, ρ (выч.) 2,728, ρ (изм.) 2,676, $Z=4$, ф. гр. I $2/a$. II получен нагреванием I при t -ре 200° в течение 1,5 часа. Параметры гексагон. решетки II: a 7,083, c 6,694 Å, ρ (выч.) 3,288, $Z=3$, вероятные ф. гр. $P3m1$ или $P31m$. II аналогичен соответствующему сульфату $\text{CaSO}_4 \cdot 0,5 \text{H}_2\text{O}$ (Caspari W. A., «Proc. Roy Soc. (London)», 1936, A 155, 41—48.). III получен нагреванием I при t -ре 300° в течение 3 час. Дифракционная картина III,

Крист.,
структ.

Х. 1964. 15

полученная в высокотемпературной камере, отлична от картины соответствующего сульфата CaSO_4 (РЖХим, 1956, № 4, 9110). Параметры ромбич. решетки III: a 6,645, b 7,092, c 5,345 Å, ρ (выч.) 4,827, $Z=4$, вероятная ф. гр. $R 2_12_12_1$. Допускается, что III может быть моноклинным с $\beta \approx 90^\circ$. Тогда III изоморфен с PbCrO_4 . Измерены коэф. термич. расширения и соответствующие параметры решетки в интервале t -р 20—650°. Не отмечено никаких полиморфных превращений до начала распада ($\sim 700^\circ$). Приведены значения I и $d(hk-l)$ для I, II и III.

Н. Баталнева

MSeO₃ (• G₂₉₈)
M=Cu⁺⁺, Ag⁺, Zn⁺⁺, Cd⁺⁺, Ca⁺⁺, Sr⁺⁺, Mg⁺⁺, Hg⁺,
Ni⁺⁺, Co⁺⁺, Mn⁺⁺, Pb⁺⁺, Fe³⁺, Ge³⁺, Fe⁺⁺, Hg⁺⁺,
Be⁺⁺, Ba⁺⁺, Cu⁺, Tl⁺, Li⁺, Na⁺, K⁺, Rb⁺, Cs⁺.

Букетов Е.А.

Вестник АН Каз.ССР, 1965, 21/8/, 30-5.

М, F CA, 1966, 64, N2, 1417d

A-1216

1968

Сульфаты, селенаты, Теллуриды
Ca, Sr, Ba, Se, La, Ac, Th, Лантаноиды,
Ti, V, Hf, Zr (и Hf)

Амосов В.М., Пынов В.Е.,

Изв. высш. ун. заведений. Химия
и химич. технологии, 1968, 11, 1128-1134
М., Изд-во. Каз, В, Из

NiSeO_3 , CoSeO_3 , CuSeO_3 , ZnSeO_3 , 1968
 CdSeO_3 , BeSeO_3 , MgSeO_3 , CaSeO_3
 SrSeO_3 , BaSeO_3 (НР)
Ripon R., Vericeanu G. VI 5262

Studia Univ. Babeş-Bolyai Ser. Chem., 1968, 13,
11, 31-32 (рум.)

Определение пропускания растворов
некоторых соединений кобальта в
кислоте.

РМ Хим, 1969

261192

ЕСТЬ Д. К.

1976

 CuSe_2O_5 CuSeO_3 Cu_2SeO_4

№ 6 Б434. Кристаллографические константы для CuSe_2O_5 , CuSeO_3 и Cu_2SeO_4 . Meunier Georges, Bértaud Michel. Constantes cristallographiques de CuSe_2O_5 , CuSeO_3 et Cu_2SeO_4 . «J. Appl. Crystallogr.», 1976, 9, № 4, 364—366 (франц.; рез. англ.)

В процессе изучения системы SeO_2 — CuO при 450° выделены 3 соединения (в виде порошка и монокристаллов): CuSe_2O_5 (I), CuSeO_3 (II) и Cu_2SeO_4 (III). Рентгенографически (дифрактометрич. метод порошка, методы Лауэ, Вейсенберга и прецессии, λCu) найдены параметры монокл. решетки (уточнены МНК): I a 12,254, b 4,858, c 7,960 Å, β 110,7°, ρ (изм.) 4,49, ρ (выч.) 4,52, $Z=4$, ф. гр. Cc или $C2/c$; II 7,718; 8,266; 10,529 Å, 127,2°, 4,73; 4,75; 8, $P2_1/c$. Кристаллы III кубич., a 8,928 Å, ρ (изм.) 5,01, ρ (выч.) 5,04, $Z=8$, ф. гр. $P2_13$ или $P4_232$. Приведены I , $d(hkl)$ порошкограмм I—III.

З. А. Старикова

кристал.
структ.

X. 1977 № 6