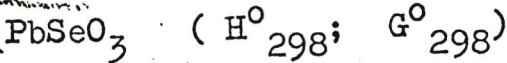
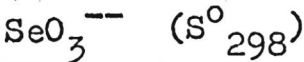


128.

XII 862-ВВ/1962

ВВ-1613-II

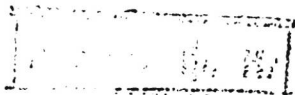
~~4441~~
 $S_{298}^0(SeO_3) =$
 $= 3,9 \text{ кДж/моль}$



Селиванова Н.М., Лещинская З.Л.
 Тр. Моск.хим.-технол. ин-та,
 1962, № 38, 37-42

Физико-химические свойства ...

Be, M



SeO_3^{-2}

[Bsp-1532-II]

1963

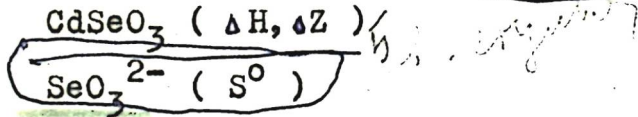
Семёнов Н. М.; Лежневас
З. А.

(5°)

м. март. Химии, 1963, 8
(3), 563-66

(Вор-1657-11)

1963



Лещинская З.Л., Селиванова Н.М.
Тр. Моск. хим.-технол. ин-та
им. Д.И. Менделеева, 1963, вып. 41,
18-21

Термодинамические свойства ...

РХ., 1964, 8Б344

М,В

Есть оригинал.

1972

SeO₂-

3

 ΔG ΔH° ΔS°

132287c Thermochemical studies of hydrolytic reactions.
 11. Polyselenite equilibriums in various ionic media. Arnek, Robert; Barcza, Lajos (Dep. Inorg. Chem., R. Inst. Technol., Stockholm, Swed.). *Acta Chem. Scand.* 1972, 26(1), 213-17 (Eng). The reactions of H^+ and SeO_3^{2-} were studied calorimetrically at 25° in 3 different ionic media, 3M NaClO₄, 1M NaClO₄, and 3M LiClO₄. The enthalpy and entropy changes for the reactions were calcd. using literature equil. consts. The thermodynamic quantities ΔG° , ΔH° , and ΔS° in the various media are given.

C.A. 1972. 76. 22

SeO_3^{2-}

XII-1142

1973

✓) 15 Б593. Энергии кристаллических решеток и теплоемкости селенитов. Клушина Т. В., Лещинская З. Л., Селиванова Н. М. «Изв. высш. учеб. заведений. Химия и хим. технол.», 1973, 16, № 3, 362—364

Рассчитаны энергии крист. решеток для 22 селенитов. Приблизленно оценены теплота образования газ. иона SeO_3^{2-} (газ) и термохим. радиус иона SeO_3^{2-} . Методами сравнительного расчета приблизительно оценена теплоемкость 15 безводн. селенитов и 11 кристаллогидратов селенитов, а также вклад аниона SeO_3^{2-} в теплоемкость селенитов.

Резюме

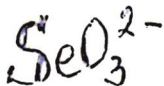
(4H4)

х. 1973

№ 15

④ селениты.





XII - 1142

1973

(414°)

165093f Energies of crystal lattices and specific heats of selenites. Klushina, T. V.; Leshchinskaya, Z. L.; Selivanova, N. M. (Mosk. Khim.-Tekhnol. Inst. im. Mendeleeva, Moscow, USSR). *Izv. Vyssh. Ucheb. Zaved., Khim. Khim. Tekhnol.* 1973, 16(3), 362-4 (Russ). Crystal lattice energies were calcd. for 22 metallic selenites by the equation of A. F. Kapustinskii and from thermodyn. properties, and were compared with similar data for 9 carbonates. From these data the heat of formation of SeO_3^{2-} in the gas phase was estd. as -57 ± 7 kcal/mole at 25° . Heat capacities were calcd. for 15 anhydrous and 5 hydrated selenites.
C. E. Stevenson

C. A. 1973 78 N26

SeO_3^{2-} - (cum. noem.)

$\text{Na}(\text{H}_{1-x}\text{D}_x)_3(\text{SeO}_3)_2$ (Ttr)

1973

~~XXXXXXXXXX~~
X-7898

Torrie B.H.,

Can. J. Phys., 1973, 51, N6, 610-15 (anul)

Raman and infrared spectra
of disodium selenite, sodium
hydrogen selenite, dihydrogen sele-
nite, and sodium trihydrogen se-
lenite.

(10)

(ϕ)

CA, 1973, 78, N22, 142009u

SeO_3^{2-}

1980

Тертман А. К. и др.

Координат. химия,
1980, 6, № 6, 923-7



см SO_4^{2-} и $\bar{\Gamma}$

ΔH

ΔS

SeO_3^{2-} /om. 23459/ 1984

Marceis Y. Loewenschuss A.,
Ann. rept. Progress Chemistry,
S; Section C, Physical Chemist-
ry, 1984, C81, 81-135, Chem.
● Soc. (London)