

S₃

II-154

B9p-154-II

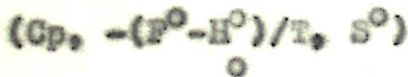
1955

S₈

S₆

S₄

S₃



Luft N.W.

Monatsh.Chem., 1955, 86, N 3, 474-484()

Über die Dissoziationsenergien von S-S-Bindungen und verwandte Probleme.

PX, 1956, 18483

40 u

E₉₇ ϕ

II-1566

$S_2, S_3, S_4, S_5, S_6, S_7, S_8$ (P, H) 1963

S (T_b) , $S_2(D_0)$

Berkowitz J., Marquart J.R.

J.Chem.Phys., 1963, 39(2), 275-83

Equilibrium composition of ...

CA., 1963, 59, N 4,

3333h

K 10

ESTD Q. R.

S₂, S₃, S₄, S₅, S₆, S₇ (SHs) XII 567 1967

Detay D., Drowart J., Goldfinger P.;

Keller H., Rickett H., Z. Phys. Chem.

(Frankfurt am Main), 1964, 55(5/6),
314-19

Thermodynamics of sulfur vapors
Mass spectroscopic investigation using
the electrochemical Knudsen cell.

b (p) : 6 Aug 67

ECT 0468

XII 236

1968

Кр (CS_4^{2-} , S^{2-} , CS_3^{2-} , S_3^{2-}) 12.
14

Кривер В.А., Захарова Л.А.

Магистры В.А. Захарова-техн. колледж, 1967,
"Укр. гос. ин-т хим. ин-т, "Харьков,
Харьков. ун-т, 1968, 99-104.

Спектротомическое исследование
раствора между пероксидом и
сульфидом натрия в водной среде.

Рис. 10, 1969, 155-164 10-8

1971

S₃

Meyer B., et al.

J. Phys. Chem.,

1971, 75, 4, 912.

сущ-ие

сб. ба?

(сущ. S₄ / I)

$S_3^{2-}, S_4^{2-} (\Delta H_f)$ XII 1123 1972

Угоров М.З., Рустембеков К.Т.,
Ахметов К.М., Букетов Е.А.
Тр. Хем.-металлург. ин-та. АН КазССР,
1972, 17, 77-84.

Термографическое исследование взаимно-
действия элементарной серы со щелочными
растворами.

РН Хем., 1973
95772

с. 6
Уф М, В (ф)

S₃²⁻

XII-1381

1974

(Kp)
177697i Determination of sulfur species arising from the reaction of sulfur and sulfide in a (potassium, sodium) thiocyanate eutectic melt. Cescon, Paolo; Pucciarelli, Filippo; Bartocci, Vito; Marassi, Roberto (Ist. Chim. Gen., Univ. Genova, Genoa, Italy). *Talanta* 1974, 21(7), 783-6 (Eng). S and sulfide ions react in (K, Na)SCN eutectic melt with the formation of polysulfide. The electrolytic oxidn. of SCN⁻ at 155° forms S₄ which gives S₅²⁻ with S²⁻; at 165° the sulfide electrogenerated is S₂ that reacts according to S₂ + S²⁻ = S₃²⁻. The equil. consts. of these reactions have been obtained by voltammetric measurements. The formation of S₂ at 155° by irradiation from a Xe lamp was confirmed. The S₂ reacts with S²⁻ to give S₃²⁻, and the equil. const. for this reaction is the same as that found for the reaction at 165°.

Cid. 1974. 81N26

$K_2S, K_2S_2, K_2S_3, K_2S_4, K_2S_5, K_2S_6$ | 1974
($\Delta H_{aq}, \Delta H_f$), $S_2^{2-}, S_3^{2-}, S_4^{2-}, S_5^{2-}$ (ΔH_f) $\bar{x}$ 8511
Letoffe J.-M., Joly R.D., Thoury J.,
Pezachon Guy, Bousquet J.
J. chim. phys. et phys.-chim. Biol., 1974, 71, N3,
427-430 (франц.)

Определение энтальпии образования поли-
сульфидов калия

РНХим, 1974
196894

Е. К. В. М. (Ф) 10

50407.6621

Ch, TC, DB

54970

S_3^-

1975

3172

радикал

Seel F., Güttler H.-J.

ESR-spektrometrischer Nachweis des
Polysulfidradikations S_3^- . "Z. Natur-
forsch.", 1975, 30b, N 1, 88-90

(нем., рез. англ.)

0340 пик

310 310 3 3 2

ВИНИТИ

S₃⁺

1977

Rosenstock H. M. et al

J. Phys. Chem. Ref. Data,
1977, 6. Suppl. VI, p 1-416

T. G.

CB-ba

S₃⁻

[OM. 24212]

1986

Nimlos M.R., Ellison G.B.

ΔH_f° 298.

J. Phys. Chem., 1986,

90, N 12, 2574-2580.



J-J-J

[om. 33714]

1990

Binnewies M.,
Schnöckel M.,

J, термод.
данные

Chem. Rev. 1990, 90,
N 1, 321-330.



F: S3

P: 3

1997

22Б1175. Нарушение правила неполного непересечения между полностью симметричными состояниями с замкнутыми оболочками в валентно-изоэлектронном ряду O[3], S[3], SO[2] и S[2]O. Violation of the weak noncrossing rule between totally symmetric closed-shell states in the valence-isoelectronic series O[3], S[3], SO[2] and S[2]O / Ivanic Joseph, Atchity Gregory J., Ruedenberg Klaus // J. Chem. Phys. - 1997. - 107, 11. - С. 4307-4317. - Англ.

С использованием многоконфигурационного метода ССП в полном валентном пространстве и базисов cc-pVTZ исследованы поверхности потенциальной энергии (ПЭ) указанных в заголовке систем в основных и низших возбужденных ($\{1\}A[1]$) состояниях. Показано, что во всех случаях взаимопревращение изомеров с открытой и циклической структурой происходит с помощью переходных состояний $C[2v]$, вблизи которых наблюдается коническое пересечение $1\{1\}A[1]$ - и $2\{1\}A[1]$ -поверхностей ПЭ.

РЖХ, 1998, №22