

702

YO_2^-

Bp - 5668 - III

1958

Morris S.F.C.

(A Hrup) "J. Inorg. Nucl. Chem."

1958, 6, 295-302

O₂I⁻ (ΔH_f° : H₂O; C₂H₅OH
4 CH₂OH-CH₂OH) 11 14

11969

Levanon H., Navon B.

XI ~~11969~~
313

J. Phys. Chem., 1969, 73, 26, 1861-1868/ann.

The spectrum and stability of oxygen iodide charge-transfer complex.

B. Xu, 1970, 3-5113

u

7

$O_2 J^-$

Куст.,
 ΔH_f

3 Б113. Спектр и устойчивость комплекса с переносом заряда кислородидид. Levanon H., Navon G. The spectrum and stability of oxygen iodide charge-transfer complex. «J. Phys. Chem.», 1969, 73, № 6, 1861—1868 (англ.)

1969

Исследованы спектры поглощения в УФ-области комплекса O_2 и J^- при пропускании O_2 через р-р КJ в различных р-рителях. В кач-ве модели исследовались спектры р-ров после пропускания через них N_2 . Определена верхняя граница константы устойчивости комплекса $O_2 J^-$, равная $\leq 0,3 M^{-1}$. Получены значения теплот образования комплекса в H_2O , C_2H_5OH и CH_2OH-CH_2OH , 1,2; 0,0 и $-0,7$ ккал, соотв. На основе зависимости значений интенсивности полосы поглощения и теплоты образования комплекса от р-рителя сделан вывод, что O_2 и J^- взаимодействуют во внешней сфере, образуя комплексы с контактным переносом заряда. Из энергий оптич. переходов оценено вертикальное сродство к электрону кислорода ($E_{O_2}^v$), оказавшееся меньшим 5 ккал.

Я. М. Кимельфельд

X. 1970.3

(+1)

X

1969

O₂Y -

K таб.

54297m. Spectrum and stability of oxygen iodide charge-transfer complex. Levanon, H.; Navon, G. (Hebrew Univ., Jerusalem, Israel). *J. Phys. Chem.* 1969, 73(6), 1861-8 (Eng). Extra absorption spectra due to O iodide charge-transfer interaction in different solvents were studied. Attempts to det. the stability const. of the O_2I^- complex led to an upper limit of $K \leq 0.3M^{-1}$. Heats of formation of 1.2, 0.0, and -0.7 kcal. in H_2O , EtOH, and ethylene glycol, resp., were obtained. From the solvent dependence of the optical absorption intensity and the heats of formation, an outer-sphere type O iodide complex is proposed. From the energies of the optical transitions, a vertical electron affinity of $E_{O_2}^v < 5$ kcal. for O was estd.

RCKG

+1

C.A. 1969. H. 12



IO_2^+ (ΔH_f) XI-5309 1975

Schildcrout S.M., Fortunato F.A.
J. Phys. Chem., 1975, 79, N1, 31-34 (corr.)
A spectrophotometric study of the rate
of the aqueous iodate-iodide reaction.

PHH Num., 1975

1251026

B (P)

OTO⁻

1992

Gilles Mary K.,
Polak M. I.

(ΔfH)

J. Chem. Phys. 1992;
96 (11), 8012-20.

(Cor. ● FO⁻; III).

090

1996

900

Chase, Malcolm W.,

J. Phys. Chem Ref. Data
1996, 25 (5), 1297-1340

memor-
cb - pr,
M. N.

(all. 90; I)

030

2001

Klemm R. Bruce; et al.

(ΔH_f)

J. Phys. Chem. A 2001,
105(9), 1638-42.

(Cu-O • BrO; I)