

C-0-8

СДС 12)

~~СДС 12)~~

(ДФН)

742-IV-ТХВ

Ушакова И.М.

Дополнение к обзорам по энтальпиям обра-
зования СС /г/ и СДС /г/, 3 с.

CO₂(2)
(ΔfH)

~~7521~~
746-IV-TXB

Ушакова И.М.

Стандартная энтальпия образования серо-
окси углерода, 9 с.

СДО (к) (Ттз)

~~1971~~

1-IV ТКВ

Тюшков З. Ю.

Фазовые переходы 17 веществ, входящих в 4 вида веществ, при высоких давлениях, 28с.

$\text{COS}(x, m)$

~~157-1~~

$T_m, \Delta mH, T_b, \Delta \delta H$

746-IV-ТХВ

Диллендорф И.В.

Температуры и теплоты плавления, кипения
и испарения оксисульфида углерода, 4 с.

(OCS)₂

(om. 20 449)

1984

Lobue G.M., Rice J.K.,
Novick L.E.,

спрыкнута

Chem. Phys. Lett.,
1984, 112, N 4, 376-380.

$(\text{OCS})_n$

1985

6 Б4399. Разрешенная по состояниям фотофрагментация мономеров и кластеров OCS. State-Resolved photofragmentation of OCS monomers and clusters. Sivakumar N., Burak I., Cheung W.-Y., Houston P. L., Hepburn J. W. «J. Phys. Chem.», 1985, 89, № 17, 3609—3611 (англ.)

На установке с импульсной сверхзвуковой газовой струей изучали фотодиссоциацию (ФД) мономеров OCS и кластеров $(\text{OCS})_n$ под действием света 222 нм эксимерного лазера на KrCl . Методом лазерно-индуцированной Фл с использованием перестраиваемого лазера в вакуумной УФ-области (четырёхволновое смешивание в парах Mg) регистрировали распределения по внутр. энергиям продуктов ФД-атомов $\text{S}(^1\text{D})$, $\text{S}(^3\text{P})$ и молекул $\text{CO}(X^1\Sigma, v, J)$. Найдено, что при ФД мономера OCS атомы $\text{S}(^1\text{D})$ и $\text{S}(^3\text{P})$ образуются с отношением выходов 0,85 : 0,15, а CO более чем на 98% образуется в колебат. состоянии $v=0$, но с очень большим вращат. возбуждением.

В. Е. Скурат

спектр

X. 1986, 19, № 6

$SO_2 + CO_2$

memorandum,
Do

[Dm. 29903]

1988

Illies A. J.,

J. Phys. Chem., 1988, 92,
N10, 2889-2896.

COS_2

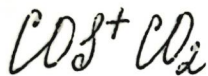
Исабаев С. М.,
Полукаров А. Н. и др.

1988

термическ.
устойчив.

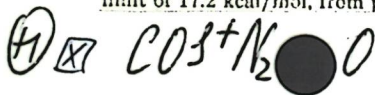
Хим.-метолмур. ин-т
АН КазССР. Караганда, 1988.
11 с. 2 ил. Библиогр.: 13 назв.
Рус. деп. в ВНИИТИ 26.10.88,
N 7705- В88,

(см. CoAs_2 ; I)



1990

113: 139899v Experimental gas-phase ion/molecule clustering of carbonyl sulfide monocation with carbon dioxide and nitrous oxide. Snowden, Kevin; Scanlon, Matthew; Illies, Andreas (Dep. Chem., Auburn Univ., Auburn, AL 36849 USA). *Int. J. Mass Spectrom. Ion Processes* 1990, 97(2), 143-9 (Eng). The gas-phase clustering equil. reactions $\text{COS}^+ + \text{CO}_2 \rightleftharpoons \text{COS}^+\text{CO}_2$ and $\text{COS}^+ + \text{N}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{COS}^+\text{N}_2\text{O}$ were studied as functions of temp. in a pulsed high pressure mass spectrometer. The thermodyn. enthalpy and entropy changes of reaction (detd. from van't Hoff plots) are $\Delta H^\circ = -7.4 \pm 0.3$ kcal/mol and $\Delta S^\circ = -17.3 \pm 0.6$ cal/mol.K for the first reaction and $\Delta H^\circ = -9.2 \pm 0.3$ kcal/mol and $\Delta S^\circ = -18.3 \pm$ cal/mol.K for the second reaction. Std. heats of formation for COS^+CO_2 and $\text{COS}^+\text{N}_2\text{O}$ at the temps. of the expts. are reported. By using the expression recently reported by T. Clark (1989) for odd electron σ bond strengths and data for the mixed clusters, $D^\circ \approx 19.5$ kcal/mol for the COS^+COS cluster. This est. is in reasonable agreement with a lower limit of 17.2 kcal/mol, from photoionization expts.

(Rp, ΔH)

C.A. 1990, 113, N16

C₁₂₀O₈

1999

S. Giesca, et al. "C₁₂₀O₈: the first sulfur-containing
dimeric [60] fullerene derivative"
Chem. Commun. 1999, N 5, 465