

HNCs



1963

HMCS

Venkateswarlee K., Rajalaksh-  
mi K. V., Miss.Indian J. Pure and Appl.  
Math. , 1963, 1, N2, 62.Синговое поле Тори-Бредли  
и перемог. св-ва мачеи-  
сов  нима AXYZ.

X. 1964. ч.

(Расчёт числ. пост. и-л AXYZ)

1964

1 / 3 Б462. Термодинамические свойства молекул, содержащих серу. Изотиоциановая и дейтероизотиоциановая кислоты. Mackle H., O'Hare P. A. G. Thermodynamic properties of sulphur-containing molecules. «Trans. Faraday Soc.», 1964, 60, № 4, 666—668 (англ.)

На основании известных мол. параметров и частот в предположении гармонич. колебаний и жесткого ротатора вычислены и табулированы термодинамич. функции  $(G^0 - H_0^0)/T$ ,  $(H^0 - H_0^0)/T$ ,  $H^0 - H_0^0$ ,  $C_p^0$  и  $S^0$  HNCS (I) и DNCS (II) в идеальном газовом состоянии для интервала т-р 273—1000° К (РЖХим, 1964, 2Б354). Найдены коэф. степенного ряда, аппроксимирующего в интервале 0—800° К значения теплоемкости  $C_p^0$  I и II. Для I, а также SCl<sub>2</sub> (газ), S<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> (газ) и CH<sub>3</sub>NCS табулированы в указанном выше интервале, кроме того  $\Delta H^0$  (обр.),  $\Delta G^0$  (обр.) и  $\lg K$  (обр.) из элементов в стандартном состоянии.

И. Годнев

HNCS  
DNCS

8.99.

еще

+3

SCl<sub>2</sub>,S<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>, CH<sub>3</sub>NCS

X. 1965.3

+3 (I)

K

1964

HNCS  
DNCS  
SCl<sub>2</sub>, S<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>  
H<sub>2</sub>CS

2 Thermodynamic properties of sulfur-containing molecules. Isothiocyanic acid and deuterioisothiocyanic acids. H. Mackle and P. A. G. O'Hare (Queen's Univ., Belfast, Ire.). *Trans. Faraday Soc.* 60(496), 666-8(1964). The molal thermodynamic properties in the ideal gas state of HNCS and DNCS were computed from the relevant calorimetric, spectroscopic, and mol. structure data by statistical thermodynamics. For HNCS, all the molal thermodynamic functions at 0-1000°K. are tabulated; for DNCS the  $\Delta H_f$ ,  $\Delta G$ , and  $\log K_f$  terms are not yet available. These latter terms are reported for the formation of SCl<sub>2</sub>, S<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>, and MeNCS from the elements. Wendell L. Dilling

Thermodynamics of irreversible processes. Gyula Fay and Borisz Zselev. *Energia Atomtech.* 16(7), 285-92(1963). Brief review of the basic principles of irreversible thermodynamics. A. G. Tsuk

C. A. 1964 Co N13 15214 J.

