

Bop-1556-IV

1949

$(CH_3)_2SO_2$ Barrow G. U., Pitzer K. S.

Ind. Eng. Chem., 1949, 41, 2737.

т. 8. Темпер. св-ва сероуглерода
до 1000°K

Свойства

Б.р. - 2378 - И

1962

$(\text{CH}_3)_2\text{SO}_2$

$(\text{CH}_3)_2\text{SO}$

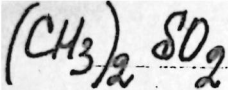
т.р. 30

21 Б154. Термодинамические свойства диметилсульфоксида и диметилсульфона. Mackle H., O'Hare P. A. G. Thermodynamic properties of dimethyl sulphoxide and dimethyl sulphone. «Trans. Faraday Soc.», 1962, 58, № 10, 1912—1915 (англ.)

На основании литературных данных по мол. структуре и колебательным спектрам вычислены термодинамич. функции диметилсульфоксида (I) и диметилсульфона (II) в идеальном газовом состоянии. Учитывалось внутреннее вращение с барьерами, в кал/моль: для I 2600 и для II 2900. Для I в интервале 298,16—1000° K через 100° табулированы $-(G^0 - H_0^0)/T$, $(H^0 - H_0^0)/T$, $H^0 - H_0^0$, S^0 , C_p^0 , $-\Delta H_f$, $-\Delta G_f$, $\lg K_p$. Значения теплоемкости I аппроксимированы термическим уравнением обычного типа. Для II проведена оценка значений указанных выше термодинамич. функций при 298,16° K. Результаты вычислений значений энтропии I и II при 298,16° K сравнены с данными других авторов.

В. Байбуз

X-1963-21

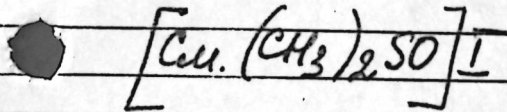


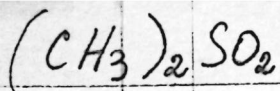
m. p. 2.

Cleaver H. L.,
Westrum S. F.

1970

J. Phys. Chem.,
1970, 44, ~6, 1309.





1975

Трицаев Е.У. и др.

т.г.ф.

(Резюме, т.физ. химии"
АН СССР) М, 1975, N 2368-75 деп)