

·CH<sub>3</sub>CHO

$\text{CH}_3\text{CHO}$

14-8. 8/20  
80 7270

1545

Pitzer KS. Weltner Wm.  
JACS 1949, 71, 2842

Периодика и конев  
спектр ацетальдегид

1950

CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>

Kobe K.A., Pennington R. E.

m.g.

Petr. Refiner, 1950, 29, 29, 135.

~ 15000

CH<sub>3</sub>CHO

CD<sub>3</sub>CHO

13Ф-17-IV

1959

Ю.З. Журавлев Е.З., Рабинович И.Б.

*изотопный эффект*  
*функции*  
*соединений*  
Изотопный эффект в термодинамических функциях некоторых органических дейтеросоединений в идеальном газовом состоянии.  
- Тр. по химии и хим. технол. (Горький), 1959, вып. 3, 475 - 485.

х.1961.6Б380

$\text{CH}_3\text{CHO}$ 

 Lewis G., Randall M.,  
 Pitzer K., Brewer L.

 Т. ф.  
 79706

Thermodynamics. Vol II

 Заголовок  $G_T - H_0 / T$ 
 $g_{\text{свл}} T = 298, 15, 500, 1000, 1500, 2000^\circ \text{K}$ 
 $\text{H}_2\text{O}_g - \text{H}_0 \quad \Delta H_0$

СН<sub>3</sub> СНО

Johansen H.

1964

расчет  
связи. связи

Z. phys. Chem. (DDR),  
227, N 5-6, 305.

Анализ нормальных координат  
многоточечных молекул  
и статистическая тер-  
модинамика изотопных мо-  
лекул.

III (см. СН<sub>3</sub>СНО [спектр])

1965

СН<sub>2</sub>СНО  
СН<sub>2</sub>СНО

2 Б482. Термодинамические функции ацетальдегида и дейтероацетальдегида. Васильев И. А., Введенский А. А. «Ж. физ. химии», 1965, 39, вып. 8, 2052—2053

т. 9.

На основании новых литературных данных уточнены величины термодинамич. функций ацетальдегида и дейтероацетальдегида. Величины рассчитанных термодинамич. функций несколько отличаются от имеющих в литературе. Резюме авторов

ж. 1966. 2

$\text{CH}_3\text{CHO}$  (2)

m.p.

||

Das T.R., Kuloor N.R. 1968  
J. Indian Inst. Sci.,  
50, N2, 45-56

термодинамические св-ва  
ацетальдегида.

(Сил.  $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$ ) I



$\text{CH}_3\text{CHO}$

Hagen G.

1941

Acta Chem. Scand  
1941, 25, N3, 813-822

m.p. ?

( $\text{C}_2\text{H}_5\text{CHO}$ )<sup>III</sup>

$\text{CH}_3\text{CHO}$

1975

$\text{HCN}$

9 Г242. Термодинамические функции некоторых альдегидов при высоких температурах. Шершавина А. А., Крылова И. А. В сб. «Исслед. плазмохим. процессов и плазмен. устройств». Минск, 1975, 138—148.

Рассчитаны значения энтропии муравьиного альдегида, ацетальдегида, пропионового альдегида и приведенного изобарно-изотермич. потенциала в интервале  $T-P$  300—5000° К с использованием модели жесткий ротатор — гармонич. осциллятор при давл. 1 атм.

Автореферат

м.г.ор

(+1)



Ф. 1975 № 9

1985

№ 20 БЗ025. О расчете термодинамических функций полициклических ароматических углеводородов в газовой фазе. Дорофеева О. В., Гурович Л. В. «5 Всес. конф. по термодинам. орган. соедин». Куйбышев, 1985, 50

Вычислены термодинамич. функции газ. нафталина (I), антрацена (II), фенантрена (III), тетрацена, трифенилена, хризена, пирена, пентацена, перилена и коронена из лит. данных по молек. постоянным. Отмечено, что уже для I—III эксперим. данные по колебательным спектрам довольно противоречивы и достигнуть согласия расчетных и эксперим. значений энтропии ( $S^\circ$ ) удастся путем не всегда обоснованного выбора тех значений частот, к-рые лучше отвечают  $S^\circ_{\text{эксп}}$ . Это не позволяет использовать метод аддитивности вкладов связей для более сложных полициклич. ароматич. соединений, опираясь на вычисленные ф-ции 10 перечисленных ключевых соединений. Еще менее оправдано

т.р. 2.

X. 1985, 19, N 20

использование в кач-ве ключевых ф-ций, вычисленных для более сложных молекул, для к-рых отсутствуют надежные значения  $S^{\circ}_{\text{эксп}}$ , а интерпретация колебательных спектров еще более затруднительна. К лучшему согласию с  $S^{\circ}_{\text{эксп}}$  для I—III приводит использование модели упрощенного силового поля. А. С. Гузей

