

C<sub>6</sub>H<sub>8</sub>

C<sub>6</sub>H<sub>8</sub>

C<sub>6</sub>H<sub>8</sub>=CHCH=CHCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>

1971

C<sub>6</sub>H<sub>8</sub>

з Б861 Деп. О теплоемкости циклогексадиена-1,3.

Чешко Ф. Ф. (Редколлегия «Ж. физ. химии» АН СССР). М., 1971. 7 с., ил., библиогр. 5 назв. № 3316—71  
Деп.

На основе металлич. модели бензольного кольца вычислена изобарная мол. теплоемкость циклогексадиена-1,3, равная 24,798 ккал/моль.

Автореферат

2, 1972, 3.

*C - H<sub>2</sub> - Соединение*

4 Б847. Молярная теплоемкость циклогексадиена-1,4 и циклогексадиена-1,3 в области температур от 10 до 300 К. Geipel G., Wolf G. Die molare Wärmekapazität von Cyclohexadien(1,4) und Cyclohexadien(1,3) im Temperaturgebiet von 10...300 K. «Z. phys. Chem.» (DDR), 1976, 257, № 3, 587—593 (нем.)

В изотермич. низкот-рном калориметре измерены теплоемкости циклогексадиена-1,4 (I) и циклогексадиена-1,3 (II) в интервале т-р 10—300 К, причем измерения теплоемкости жидк. образцов при комн. т-ре проводились в калориметре с двойной оболочкой из посеребренной медной фольги. Значения  $C_p$  табулированы с шагом 5—10°. Для I найдено, что плавление происходит при 224 К с явлением предплавления при 210 К. При 192 К наблюдался твердофазовый переход с энталпией 195,0 кал/моль. II плавился при 161 К. Энталпии плавления I и II равны 1366,0 и 1004,9 кал/моль, станд. энтропии  $S^{\circ}_{298}$  составили 45,26 и 47,15 э. е. соотв. Полученные данные сравнены с соотв-щими лит. данными для циклогексана, циклогексена и бензола и с результатами расчетов на основе модельных представлений.

Б. Ф. Байбуз

1976

$C_6H_8$

( $C_p$ )

X. 1977

№

Arkansas

[Omnick 13958]

1982

Edward G.T.,

Av H, 25

memog  
Oleszku

Can. J. Chem., 1982,  
60, NY, 480-485.

C<sub>6</sub>H<sub>8</sub>

1983

33: 205168f Solubilization of polycyclic arenes in the micelles of ionic surfactants. Krasnoshchekova, R. Ya.; Gubergrits, M. Inst. Khim., Tallinn, USSR). *Kolloidn. Zh.* 1983, 45(2), 341-4 (Russ.). A correlation is given between the distribution coeff. of polycyclic arenes and the Straitweiser polar const. which depends on the arene structure. Free energies, entropies, and heats of solubilization were detd. for 12 arenes and C<sub>6</sub>H<sub>8</sub> in micelles of Na dodecyl sulfate, methyltrimethylammonium bromide, and Na *p*-alkylbenzene sulfates with C<sub>8-12</sub> alkyl groups.

B3H, 16, 8;

c.A. 1983, 98, N24