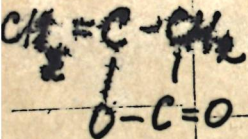


$C_4H_4O_2$

1968

 ΔH_f $\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_2$

X. 1968. 22

22 B827. Энтальпии сгорания и образования дикетена — Månsson Margret, Nakase Yoshiaki, Sunner Stig. The enthalpies of combustion and formation of diketene. «Acta chem. scand.», 1968, 22, № 1, 171—174 (англ.)

Измерены энтальпии сгорания и испарения дикетена и рассчитаны энтальпии образования при 25°: $\Delta H^0(\text{обр., жидк.}) = -55,72 \pm 0,11$ и $\Delta H^0(\text{обр., газ}) = -45,47 \pm 0,13$ ккал/моль. Оценена энергия напряжения дикетена, которая имеет то же значение, что у β -пропиолактона и равна 22,5 ккал/моль. В связи с новой работой по сжиганию эфиров было показано, что более ранние данные по эфирам были неправильно интерпретированы. Величина разности $\Delta H^0(\text{обр., газ углеводород}) - \Delta H^0(\text{обр., газ эфир})$ должна быть равна 71 ± 1 ккал/моль. Это изменяет ранее рассчитанную величину энергии напряжения β -пропиолактона от 25 до 22,5 ккал/моль. Резюме

CH₃COOH (me)
HCOOH (me)

1980

✓92: 170291n Enthalpy data for saturated lower fatty acids.
Chase, J. David (Celanese Chem. Co., Corpus Christi, TX 78404
USA). *Chem. Eng. (N. Y.)* 1980, 87(6), 107-12 (Eng).
A graphical method is proposed for the estn. of the enthalpies of
satd. liq. acetic, formic, propionic, and butyric acids as functions
of temp. Enthalpy values are correlated to superheated vapor
heat capacity data.

(H_T - H₀)

⊕ ⊠

CA 1980 92 N20

$(\text{HCOOH})_2$
(2)

(Dm. 26718)

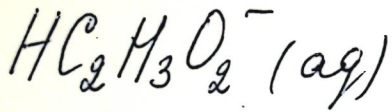
1987

Menderson G.,

J. Chem. Educ., 1987, 64,
N1, 88-90.

$\Delta_f H;$

Heat of Dimerization
of Formic Acid by FTIR.



1988

Oscarson J. L.,

Gillespie S. E. et al.

$K_p, \Delta H, S,$ J. Solution Chem. 1988,

$C_p;$ 17(9), 865-88.

(cell. $\text{HCl aq}; \text{I}$)