

$C_2 H^+$
 $C_2 M^-$

C₂H⁺

Bop-2084-LV
1953

Franklin γ.
Field F.

(ΔH_f)

Some Aspects of the Dissociation
of Benzene . . .

50116.4729

Ex-AR/BAT-z,
Ma, Ch, TC

96559

C₂H⁺ (K)

1974

2897

качественные результаты

Miasiek P.G., Beauchamp J.L. A novel trapped-ion mass spectrometer for the study of ion-molecule reactions. "Int. J. Mass Spectrom. and Ion Phys.", 1974, 15, N 1; 49-66

(англ.)

НДІ
ІМК

249 255

273

ВИНИТИ

C₂H₅)₂

1978

Mc Kay G.I., Bohme D.K.,

Int. J. Mass Spectrom.

Ion Phys., 1978, 26, N.Y.,
327-343.

Proton transfer reactions
in nitromethane at 297 K.

C₂H

Lommel 10624 | 1980.

Jug K., et al.

(ΔHf)

kl. uex.
faccer

Theor. okim. acta,
1980, 57, 107 - 130.

C_2H^+

Омск 11834

1981

24 Б897. Термодинамика образования C_2H^+ . Опо У.,
Нг С. У. The heat of formation of C_2H^+ . «J. Chem.
Phys.», 1981, 74, № 12, 6985—6986 (англ.)

ΔH_f

Определена кривая эффективности фотоионизации для процесса $C_2H_2 + h\nu \rightarrow C_2H^+ + H + e$, где e — электрон. Молек. пучок C_2H_2 получался при сверхзвуковом расширении. Найденная величина для энергии появления составила $16,79 \pm 0,03$ эВ. С использованием этой величины и лит. данных для ΔH° (обр., 0 К) C_2H^+ получено значение $389,9 \pm 0,8$ ккал/моль. Если принять согласно лит., что ΔH° (обр., 0 К, C_2H) = 129 ± 3 ккал/моль, то значение энергии ионизации C_2H составит $11,31 \pm 0,13$ эВ.

Р. Г. Сагитов

Х. 1981, 19, N24

C_2H_{12}

[Om. 27354]

1985

Wodtke A.M., Lee Y.T.,

$\Delta_f H^\circ$, J. Phys. Chem., 1985,
M.N. 89, 4744-51.

HCC- [om. 27155] 1987

Cybulska S., Scheiner S.,

$\Delta_f H^\circ$,
kcal/mol.
paracresol

J. Amer. Chem. Soc.,
1987, 109, N 14,
4199 - 4206.

GK

Om 32758

1989

Fey E, Wiegratz S,
Ondruschka B.,

ΔHf;
Z. Phys. Chem. (DDR),
1989, 270 ●, N5, 1047-
1050