

C_2ClH_5

C_2H_5Cl

Bop - 7960 - IV 1912.

Herz W; Rathmann W.

(Tb; ΔHb)

"Chem. Ztg."

1912, 36, 1417-18

C_2H_5Cl

B90 - 7321-IV 1917.

Berthoud A.

(P) "J. Chim. phys"

1917, 15, 3-29.

C_2H_5Cl

ВФ-4604-IV 1935

ΔH

Рудковский Д.

Тригубов А.

Фроет А.

Украинский х.м.м. 1935

16,277-82

C_2H_5Oe

(cp)

BOP-8745-IV

1940

G. Riedel

47 Jahrgang heft 6 B. S. 87.

C_2H_5Cl

Bp - 7186 - IV

1941

Awbery J. H.

(ΔHm)

"Phil. Mag."

1941, 31, 247-53.

C_2H_5Cl

Bq-4597-IV 1948.

Gordon J.
Giangue W.F.

Cr; S; P;
 ΔH_m ; ΔH_v

"J. Am. Chem. Soc."
1948, 70, 1506-10.

$C_2H_5Cl \cdot 15H_2O$

Bp - 8962 - IV

7949

POSTAL SERVICE

Stackelberg, H.

Naturwissenschaften,

1949, 22, 359-362.

Poste Cashhydrate.

(Δ Hf)

C₂H₅Cl

BQP-M2496-IV | 1951.

O' Hara F.B., Fahren R.W.

P, 4H.

"Industrial Eng. Chem."

1951, 43, v12, 2924-2925

C₂H₅Cl

Casey D. W. H. Fordham S.,
Y. Chem. Soc., 1951, 2513

1951

OH₂

C_2H_5Cl

Bop-4598-IV 1952

Howlett K.E.

(Te) "J. Chem. Soc."
1952, 3695-701.

Bd-123D-IV

Varshni Y.P.

C₂H₅Cl

T₆

J. Indian Chem. Soc., 1953,
30, 169

CH_3Cl

Теплово

реакции

CH_3Cl

IV - 1210

Lachar J. R., Emery E., Bohmfarb E.

1956

Patt J. D.,

J. Phys. Chem., 1956, 60, 482

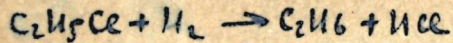
Теплово реакции окислитель-
ных соединений. IV. Вискобел.
растворы карбидов и гидроксид-
ов хлоридов металлов, а также
вещества.

$\text{CH}_3\text{Cl} + \text{H}_2$

$\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{H}_2$

$\text{C}_2\text{H}_3\text{Cl} + \text{H}_2$

От. IV - 1210



$$\Delta H_f \text{ CH}_3\text{Cl} = -20635$$

$$\Delta H_f \text{ C}_2\text{H}_5\text{Cl} = -25740$$

$$\Delta H_f \text{ C}_2\text{H}_3\text{Cl} = +8889$$

$$\Delta H_{298,15}^\circ$$

$$-19,318 \text{ kcal/mole}$$

$$-16559$$

$$-51199$$

1957

Ipsa G. P.

C_2H_5Cl

J. Chem. Phys., 1957, 26, 18.

метод
электр.
удара

Исследование первого электронного удара C_2H_5-Cl , C_2H_5-Br и C_2H_5-I .

Результаты сводятся к $C-Cl$, $C-Br$, $C-I$, $C-C$ и ионизационные потенциалы.

C_2H_5Cl

Bqp-7851-IV 1962

Green J. H. S.

$\Delta H_f; \Delta F_f$. "J. Am. Chem. Soc."
1962, 1794-1801

C_2H_5Cl Mortimer C.T. 1962

ΔH Oxford - London - New York - Paris
Pergamon Press, 1962, XII (ann.)

Reaction heats and bonds strengths.
Based on a series of lectures given
to postgraduate students at a
University of Keele, 1960.

(un. CH₃)

C_2H_5Se

(ΔS_p)

ВФ-М1155-IV

1965

Андриевский Д. Н.,

Кабов Р. Я.,

Исх. рис. химии, 1965, 39, N 6, 1514-15

1966

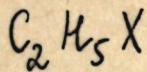
C_2H_5Cl

(J
A.P.)

Baldwin M., Maccoll A.,
Miller S.

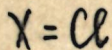
Advan. Mass Spectrom.,
3, 259.

Ionization and appearance
potentials from
a study of alkyl halo-
rides. (cont. CH_3Cl) 1



Lielmežs J.

1966



Nature (Engl.), 211, N5050, 749

Связь между применением
периодических свойств
и свингом колебаний. частоты
в этикетках.

(см. C_2H_5F)

C_2H_5Cl (Trp, prp, p, Cp, H₁-H₀, S) 1968

Das T. R., Kuloor N. R.,
J. Indian Inst. Sci, 1968, 50, N2, 100-111,
Thermodynamic properties of
ethyl-chloride.

BQ-8318a-XIV

B, IX 10

Das T. R.

C_2H_5Cl

OH_{mix}

58.57 + mix

Аммулов Н.Х., и др. 1969

Труды Хим. Хим.
технол., 1969, 1, 14.

(см. CH_3Cl) I

1969

 C_2H_5Cl и др. галогиды

18177m Bond energies in chloroethanes and chloroethyl radicals. Franklin, J. A.; Huybrechts, G. H. (Univ. Bruxelles, Brussels, Belg.). *Int. J. Chem. Kinet.* 1969, 1(1), 3-9 (Eng). C-Cl and C-C bond energies in the chloroethanes and C-H, C-Cl, and C-C bond energies in the chloroethyl radicals are calcd. from known heats of formation of chloroethanes and chloroethylenes and known C-H bond energies in chloroethanes. The results show a dependence of bond energy on the isomeric structure of the mols. and radicals and on the type of bond broken (primary, secondary, or tertiary). Heats of formation and bond energies estd. from group property additivity rules are in close agreement with exptl. values, RCTT

группы
связей

группы ΔH_f

C.A. 1969. 70. 26

CH_3Cl , $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$ (ΔH_c) 14 1971

Fletcher R.A., Pilcher G. XIV 3330

Trans. Faraday Soc., 1971, 67, VII,
3191-3201 (corr.)

Measurements of heats of combustion
by flame calorimetry. Part 7. Chloromethane,
chloroethane, 1-chloropropane, 2-chloropropane.

R.H. Allen, 1972

851283



X

M (95)

C_2H_5Cl

1972

Bhattacharyya, Subir Nath,
et. al.

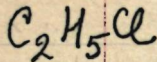
1972, 6(5), 935-48.

Int. J. Quant. Chem "

(esp. CH_3F ; I)

(1Hf)

ион молекул. р-ции



24-5983

ж. 1974. N 24

1974

24 Б84. Ионно-молекулярные реакции в этилхлориде. Łuczyński Z., Wincel H. Ion-molecule reactions in ethyl chloride. «Int. J. Mass Spectrom. and Ion Phys.», 1974, 14, № 1, 29—44 (англ.)

С помощью магнитного масс-спектрометра изучены ионно-молекул. р-ции в газ. $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$ (I) и системе H_2 — $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$ (II) при давлениях от 0,01 до 2 мм и т-рах от 190 до 400° K. В смеси II осуществлялась хим. ионизация I: $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{H}_3^+ \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{ClH}^+ + \text{H}_2$; H_3^+ получался в р-ции $\text{H}_2^+ + \text{H}_2 \rightarrow \text{H}_3^+ + \text{H}$ и при указанных давлениях находился в основном колебательном состоянии. Основными ионами, образующимися в первичном процессе, являются $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}^+$ и C_2H_5^+ ; они реагируют с I и образуют $\text{C}_2\text{H}_5\text{ClH}^+$, к-рый в р-ции с I дает $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{Cl}^+$. Т-ру измеряли термопарой, размещенной непосредственно внутри реакц. камеры, т. к. было показано, что вдоль стенок камеры существует сильный т-рный градиент. Показано, что при т-рах 190—270° K ион $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{Cl}^+$ претерпевает ступенчатую сольватацию через обратимую р-цию $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{Cl}^+ (\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl})_{n-1} + \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} \rightarrow \text{C}_4\text{H}_{10}\text{Cl}^+ (\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl})_n$, где $n=1, 2, 3$ и 4. Для этой р-ции в случае чистого I для равновесий 0,1 и 1,2 получены значения свободной

?

необ

энергии $\Delta G^{\circ}_{300} = -2,6$ и $-2,5$ ккал/моль; энтальпии $\Delta H^{\circ} = -5,2$ и $-4,8$ ккал/моль; энтропии $\Delta S^{\circ} = -8,7$ и $-7,7$ э. ед. соответственно. И. Г. Городецкий

ОСН

1977
CMLs ce^+ Rosenstock H. M. et al

J. Phys. Chem. Ref. Data,
1977, 6. Suppl. N1, p 1-463

T. G.
CBBa

C_2H_5Cl

$T + \tau$

1978

4 Б834. Сравнение двух методов исследования с помощью одноимпульсной ударной трубы. Термическое разложение хлористого этила и хлористого н-пропила. Evans P. J., Ichimura T., Tschuikow-Roux E. A Comparison of two single-Pulse Shock-Tube techniques: The thermal decomposition of ethyl chloride and n-propyl chloride. «Int. J. Chem. Kinet.», 1978, 10, № 8, 855—869 (англ.)

На примере р-ций разложения C_2H_5Cl и н- C_3H_7Cl по схемам $C_2H_5Cl \rightarrow C_2H_4 + HCl$ и н- $C_3H_7Cl \rightarrow C_3H_6 + HCl$ изучены возможности исследования кинетики газофазных процессов с помощью одноимпульсной ударной трубы. Для определения констант скорости использованы метод сравнения скорости р-ции изучаемого компонента с известной скоростью взаимодействия стандартного в-ва, а также метод, в к-ром изменялись абс. значения скорости. Использован спец. кран, отсекающий секцию вблизи торца ударной трубы для последующего газохроматографич. анализа. Константы скорости разложе-

Q: 1979, 14

ия $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$ и $n\text{-C}_3\text{H}_7\text{Cl}$, полученные обоими методами в диапазоне t -р 960—1100 К, хорошо согласуются с лит. данными. Точные значения констант скорости могут быть получены абс. методом при тщательном учете газодинамич. параметров. Обсуждаются ограничения, присущие сравнительному методу. В. М. Заманский



C_2H_5Cl

1978

19 Б871. Термодинамика газофазного хлорирования этана. Фагаращ М. Б., Бабаева Э. П., Моин Ф. Б. «Ж. прикл. химии», 1978, 51, № 3, 581—585

равновесия
состав

Проведены расчеты термодинамически равновесных составов продуктов хлорирования этана в интервале т-р 400—900 К при давл. 1, 10 и 30 ата для соотношений $Cl_2:C_2H_6$ в исходной смеси, равных 1, 2 и 3. Результаты расчетов приведены на графиках. Отмечается, что в указанном диапазоне продукты р-ции практически не содержат свободного хлора. При низких т-рах (400 К) и соотношении $Cl_2:C_2H_6=1$ преобладающим продуктом хлорирования является C_2H_5Cl . При повышении т-ры конц-ия C_2H_5Cl падает в результате его распада на этилен и HCl . В связи с этим при т-рах 800—900 К для давл. 1 ата при соотношении $Cl_2:C_2H_6=1$ этилен становится почти единственным равновесным продуктом р-ции. При повышении давл. возрастает конц-ия C_2H_5Cl и уменьшается конц-ия C_2H_4 . При т-ре 450° и выше, давл. 1 ата и соотноше-

2.1978, N19

ний $\text{Cl}_2 : \text{C}_2\text{H}_6 = 3$ дихлорэтилены являются практически единственными продуктами хлорирования. Определены оптим. условия максим. равновесных выходов винилхлорида, винилиденхлорида и 1,1,1'-трихлорэтана.

В. Ф. Байбуз



$\text{CaMg} \cdot \text{HCl}$ [Оттиск 14354] 1982

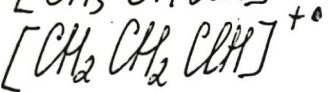
Сергеев П.Б., Смирнов В.В.,
и др.,

Вестн. МГУ, Химия,
1982, 23, N 4, 369-
372.



[om. 28 003]

1987



Blanchette M.C.,
Holmes J.L., et al.

Org. Mass Spectrom.,
1987, 22, N 11, 701-
-709.

ΔH_f ;

CaH₅Cl

[DM 34596]

1990

Alberty R. A., Cheung M. B.

J. Phys. and Chem. Ref.

ΔH_f° ;

Data 1990, 19, N2,

● 321-348.

$\text{CH}_2\text{Cl}-\text{CH}_3$

(DM 32553)

1997

Brenda Thies Colegrove,
Tyler B. Thompson,

ΔH_f^{298}
ab initio
paren

J. Chem. Phys., 1997,
106 (4), 1480