

C-7-H

(630-642)

СН₃ + еще 41 мол.
(критич. пост.)

1971

290-IV-ТКВ

Байбуз В.Ф.

Критические постоянные галогензамещенных
метана, 15 с.

CH_2I_2 + еще 41 мол.
(критическ. пост.).

~~1971~~

290-IV-ТКВ

Байбуз В.Ф.

КРИТИЧЕСКИЕ ПОСТОЯННЫЕ ГАЛОГЕНЗАМЕЩЕННЫХ
МЕТАНА, 15 с.

4977
 $\text{C}\text{H}_3\text{J}$ + еще 41 мол.
(критич. пост.)

290-IV-ТХВ

Байбуз В.Ф.

Критические постоянные галогензамещенных
метана, 15 с.

$\text{C}_2\text{H}_5\text{CN}$ (м)
(Тб)

2277-
674-IV-ТКВ

Баскаков В.И.

Температура кипения йодэтена, 1 с.

C_2H_5I (ж, м)

$(C, T_m, T_b, \Delta V H)$

~~2577~~

675-IV-ТХВ

Баскаков В.И.

Теплоемкость, температуры плавления и кипения
и теплота испарения йодэтана, 5 с.

$C_2H_5I(m)$
(76)

1977
675-IV-ТКВ

Баскаков В.И.

Дополнение к обзору.

Температура кипения йодэтана, 1 с.

$^{\circ}\text{C}_2\text{H}_2$ (х)
(Тм)

1971
677-IV-ТКВ

Баскаков В.И.

Температура плавления 1,1-дидодэтена, 1 с.

СНТ СНТ-транс (х, т)
(Т_т, Т_в)

~~2974~~
678-IV-Т.КВ

Баскаков В.И.

Температуры плавления и кипения цис-1,2-ди-
подэтена и транс-1,2-диподэтена и теплота
сублимации транс- $C_2H_2T_2$, 5 с.

СНТСНТ-цис (к, т)
(Т_т, Т_в)

1977
678-IV-ТХВ

Баскаков В.И.

Температуры плавления и кипения цис-1,2-ди-
йодэтена и транс-1,2-дийодэтена и теплота
сублимации транс- $C_2H_2I_2$, 5 с.

$C_2H_4I_2$ (к)

(T_{12} , T_m , T_s , $\Delta S H$)

5571
680-IV-ТКВ

Баскаков В.И.

Температуры перехода, плавления и сублимации
и теплота сублимации 1,2-дидодэтана, 4 с.

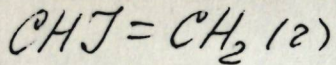
CH_3CH_2 (m)
(TV)

1977

681-IV-ТКВ

Баскаков В.И.

Температура кипения 2,2-дихлорэтана при 25
мм рт.ст., 1 с.



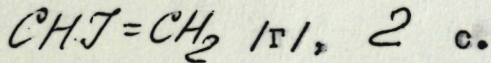
(термод. ф).

1971

674-IV-ТХВ

Васильев И.А.

Термодинамические функции ($C_p, S, H-H^0$)



$CHJ = CHJ$ (2) (чис-форма)

2971

(термод. ф.)

678-IV-ТКВ

Васильев И.А.

Термодинамические функции ($C_p, S, H-H^0$)

чис- $CHJ = CHJ$ 1Г1, 2 с.

$CH_2=CH_2(2)$

(транс)

(термог. ф).

1977

679-IV-TXB

Васильев И.А.

Термодинамические функции ($C_p, S, H-H^0$)

транс- $CH_2=CH_2$ /г/, 5 с.

СМЗ Т(2)

~~2977~~

(ΔfH)

668-IV-ТКВ

Колесов В.П.

Энтальпия образования йодистого метила,

16 с.

СН₃ (m)
(8/11)

~~2971~~
672-IV-ТКВ

Колесов В.П.

Энтальпии образования йодистого метилена,
йодоформа и четырехйодистого этилена, 5 с.

C_2H_2 (m)
(в рн)

~~672~~

672-IV-ТКВ

Колесов В.П.

Энтальпии образования йодистого метилена,
йодоформа и четырехйодистого этилена, 5 с.

$C_2H_5-T(m, 2)$

(ДФН)

~~1974~~
675-IV-ТКВ

Колесов В.П.

Энтальпия образования иодистого этила,
6 е.

$\text{CH}_2\text{I}-\text{CH}_2\text{I}(x)$
(ΔfH)

~~1971~~

680 - IV - ТХВ

Колесов В.П.

Энтальпия образования 1,2-диiodэтана, 5 с.

CH_3J
(ДФК)

~~29.7~~

670-IV-ТХВ

Карачевцев Г.В.

Потенциал ионизации молекулы CH_3J , 3 с.

C_2H_5-J
(ИФН)

~~797~~
676-IV-ТХВ

Карачевцев Г.В.

Потенциал ионизации молекул C_2H_5-J ,

C_2H_5-Br , C_2H_5-Cl , 2 с.

1,2 C₂H₄I₂ (2)
(термод. ф.)

~~1971~~

680-IV-ТКВ

Минкин Д.М.

Значения термодинамических функций / C_p ,
 S , $H-H$) / 1,2 C₂H₄I₂ / г / при $T=298,15K$,
2 с.

CH_3COY (м., з) (ΔH_f) ~~+271~~

ВВЗ-IV ТКВ

Ровная Тл. С.

Энтальпия образования жидкого
и газообразного ацетиленоксида,
 CH_3COY , 4 с.

$\text{CH}_3\text{I} \cdot 17\text{H}_2\text{O}$, $\text{CH}_2\text{Cl}_2 \cdot 17\text{H}_2\text{O}$, $\text{CHCl}_3 \cdot 17\text{H}_2\text{O}$, $\text{C}_2\text{H}_4 \cdot 5,8\text{H}_2\text{O}$, 2224
 $\text{CH}_3\text{Cl} \cdot 7,9\text{H}_2\text{O}$, $\text{CH}_3\text{Br} \cdot 8\text{H}_2\text{O}$, $\text{CH}_4 \cdot 5,8\text{H}_2\text{O}$,
 $\text{C}_2\text{H}_6 \cdot 5,8\text{H}_2\text{O}$, $\text{C}_2\text{H}_2 \cdot 5,8\text{H}_2\text{O}$, $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} \cdot 16\text{H}_2\text{O}$, 669-IV-ТХВ
 $\text{CH}_3\text{CHCl}_2 \cdot 16\text{H}_2\text{O}$, $\text{CH}_3\text{F} \cdot 7\text{H}_2\text{O} (\text{K})$

Талакин О.Г.

Энтальпии образования 12 гидратов, 6 с.

$CH_3T(2)$

(термод. ф.).

668-IV-ТХВ

Хачкурузов Г.А.

Термодинамические функции CH_3T /Г/,

10 с.

~~1974~~
 $C_2H_2I_2(2)$

(термод. ф.).

672-IV-ТхВ

Хачкурузов Г.А.

Термодинамические функции газообразного
дифодметана, 4 с.

CHJ_3 (2)

(термод. ф.).

~~7977~~

673-IV-ТКВ

Хачкурузов Г.А.

Термодинамические функции CHJ_3 1Г1.

4 с.

$\text{CH}_2\text{T}(2)$

(термод. ф.).

~~1971~~
688-IV-ТКВ

Хачатуров Г.А.

Термодинамические функции CH_2T /г/ и

CH_2T /г/, 11 с.

$CH_2DJ(2)$

(термод. ф.).

~~1971~~

688-IV-ТХВ

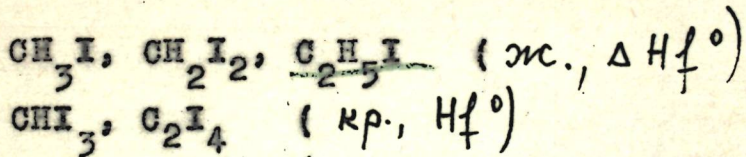
Хачкурузов Г.А.

Термодинамические функции CH_2DJ /г/ и

CH_2DJ /г/, 11 с.

IV - 7305

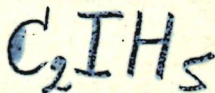
1900



Berthelot

123. Ann. chim. phys. 21, 296 (1900)

M



IV-8736

1906



(Tb, Tm, Hm, Hb)

Rex

1. Z. physik. Chem., 1906, 55, 358

Be



7900 - 10

1913

Malban

1. Z. physik. Chem. 84, 129 (1913)

$\text{CH}_3\text{O}_2\text{N}$, Tb (nitromethane)

$\text{C}_2\text{H}_5\text{J}$, Tb, Hb

Be.



C_2JH_5

✓-6959

1913

Robertson and Acres

1. Am. Chem. J. 49, 474 (1913)

C_2H_5Y ; CH_3Y ; $m(p)$

Circ. 500

5



C_2IH_5

IV- 9164

1914

C₂H₅J, CH₃OH, 1, (P)

Tyrer

4. J. Chem. Soc. 105, 2534 (1914)

Circ. 500

Be

IV - 9131

1928

Timmermans, Martin, Delcourt,
Hennaut-Roland, Pahlovouni,
and Veltmans

1. J. chim. phys. 25, 411 (1928)

CHBr_3 , Tm, $\text{C}_2\text{H}_5\text{I}$, Tm,

$\text{C}_2\text{H}_5\text{OCl}$ Tm, Tb, $\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2$ Tm, Tb (1,2-
(2-chloroethanol) dichloroethane),

C_2HCl_5 Tb

Be

Circ. 500

1931

IV - M-2229

C_2H_5J (Tm)

Gross, Saylor

J. Am. Chem. Soc., 1931, 53, 1744

Be.

$\text{CH}_2:\text{CHJ}$ (T_6) 4968-IV

1933

Spence J.

J. Am. Chem. Soc. 1933, 55, 1290-1

"Preparation of vinyl iodide."

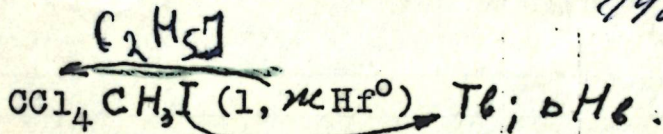
2

Б

✓ (P)
C.A., 1933, 1860

W-8173

1934



~~Kolossowski and Alimov A.~~

1. Bull. soc. chim. France 1,877, 1934

~~W~~ Kolossowsky N., Alimov A.

M Be

CHI₃

Bp-9207-IV

1939.

Van de Vloed A.

Tm; ΔHm "Bull. Soc. chim. Belg."
1939, 48, 229-68.

IV - 9210

1943

C_2H_5Br , CH_3J , C_2H_5J (Tb)

Vogel A.J.

J. Chem. Soc. 1943, 636-47

"Physical propities and ...

Be

C_2H_5I (P; ΔH_v) 4941-IV 1944

Milazzo G.

Gazz. chim. ital. 1944, 74, 49-51

"Vapor pressure and latent heat of
vaporization of some alkyl iodides
at low temperatures"

25

C.A. 1946, 3048⁶

U - 1455

1944

Tb /CH₃J; C₂H₅J; (CH₂)₃J₂; (CH₂)₃Br₂/

Vogel A.J.

Brot. 565, 452, Nov. 10, 1944

"Iodides and bromides from
alcohols".

C.A., 1946, 50669

GJH5

5

4586 - IV

1948

S, F, H, cp (C_2H_3Cl , C_2H_3Br , C_2H_3J)

Richards R.E.

J.Chem.Soc., 1948, 1931-1933

The thermodynamic...

J, M

C_2H_3

4969 - IV

1949

$\text{Cd}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$, $\text{Zn}(\text{CH}_3)_2$, $\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$,
 $\text{C}_2\text{H}_5\text{J}$, (Δ Hf, D),

$\text{Zn}(\text{CH}_3)_2$, $\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$ (Tb)

Carson A.S., Hartley K., Skinner H.A.
Trans. Faraday Soc., 1949, 45, 1159-1167

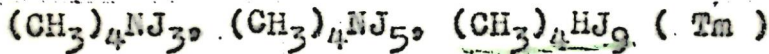
Thermochemistry of metal...

Be.M

C_2H_5

IV - 1930

1952



Buckles R.E., Yuk J.P., Popov A.I.,

J. Am. Chem. Soc., 1952, 74,

4379-81

The stability of the ...

Be



^{2, L}
C₂H₃I (~~unpublished~~)

4966-IV

1952

Morgan H. W., Goldstein J. K.

Phys. Rev., 1952, 87, 172

Microwave spectrum of vinyl iodide

2

to

C. A., 1954, 8023g

IV - 1230

1953

CH_3Cl , CH_3Br , CH_3J , $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$, $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$,

$\text{C}_2\text{H}_5\text{J}$ (T_b)

Varshni Y.P.

J. Indian Chem. Soc., 1953, 30, 169
Boiling points of monohalogen-
derivatives of ...

C_2JH_5

C.A., 1953, 10300b

Б

4977

- IV

1954

$\text{JCH}_2\text{-CH}_2\text{J}$ (Δ Hf, s8)

Abrams A., Davis T.W.

J. Amer. Chem. Soc., 1954, 76, №23,
5993-5995

Use of radioactive...

M, J

C_2H_3I (^{2,4}~~propyne~~)

4965-IV

1954

Cornwell C.D., Poynter R.L.

J. Chem. Phys., 1954, 22, 1257

The microwave spectrum of vinyl
iodide.

W

Q

C. A., 1954, 12558i

A, B, C 4967-IV

1954

$\text{CH}_2=\text{CHI}$ / ~~транс изомер~~ $\nu+\epsilon, \bar{\nu}-\epsilon, \chi, \delta$ /

Morgan H.W., Goldstein J.H.

J. Chem. Phys. 1954, 22, N8, 1427-1429 (англ.)

Second order quadrupole effect in asymmetric tops.
The microwave spectrum of vinyl iodide.

РЖХим 1955, 42404

to

2

СЗНЗ У

ВФ-4943-IV

1950

Коршак В., Салгавская К.,
Довольская И.

Тв

м. обш. Химки, 1959 20,
2080-84

auth. chaper G. Schen W. S., Nichol R. J.,

Ubbelohde A. R.,

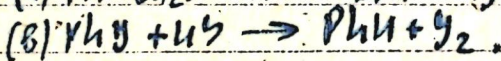
J. Chem. Soc., 1955, Jan., 115.

Термодинамическое выделение сил
связи в некоторых соединениях. Засл. III.

$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2-\text{Y}$.

$\text{Ph}-\text{Y}$.

Силы связей, основанные на резонансе



BOP - 1473-IV

1959

CJ3D

Foel M.T., Leicknam J.P.,
Raty M.

Tr

Bull. Soc. chim. France, 1959,
1922-23

V- 1429

1961



Benson S.W.

J.Chem.Phys., 1961, 34, II 2,
521-526 (*anal.*)

Reaction of cyclopropane with
iodine and ...

PX., 1962, 45411

K_A.

C_2H_5

1962

C_4H_9F

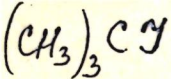
Benson S.W., Amano A.

термод.

J. Chem. Phys., 1962, 37, 197

с. 62

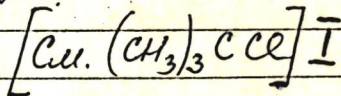
Термодинамические свойства
третичных изобутов



M. G. Krishna Pillai, 1964
U. Radha

J. Annamalai Univ.
Pt. B25, 120-125

Космохимическое пометизматическое
жизни и термодинамическ.
св-ва нек-рых галогенидов
трет-бигенеса.



1965

С₆Н₅¹⁸

3 E273. О фазовом переходе в йодбензоле. Ба-
бушкина Т. А. «Физ. твердого тела», 1965, 7, № 11,
3428—3429

Обнаружен необычный ход температурной зависимо-
сти частоты ЯКР J^{127} низкотемпературной фазы йодбен-
зола. Такой ход можно объяснить своеобразной пред-
подготовкой кристалла к фазовому переходу.

ф. 1966. 38

C_2H_5J ($C_p, S_T^0, -\frac{Z_T^0 - H_0^0}{T}, -\Delta H_f, \Delta G_f$)¹⁹⁶⁵

Андреевский Д. Н., Кабо Т. Я. ХИМ 1232

Изв. Высш. Трудн. Заведений, Химия и
Химич. Технол., 1965, 8(4), 574-8

Термодинамические функции нормо-
алканов

М НО (ф)

СА, 1966, 64, 44, 4343 d

1965
C₂H₅I (n Sp) IV - MISS

Андреевский Д. Н., Кабо

И. през. мими, 1965, 39, N6,
1514-15

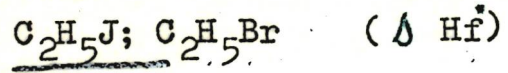
10



40

1965

IV 9529



Ashcroft S.J., Carson A.S.,
Carter W., Laye P.G.
Trans. Faraday Soc., 1965, 61(2),
225-9

Thermochemistry of reduction ...

M 10

$(CH_2CH)_4^+$

T_m, T_m

ΔH_m

Cleber H., et al.

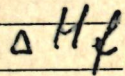
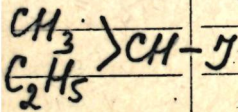
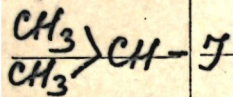
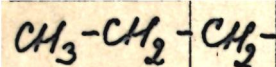
1965

J. Phys. Chem., 1965,

69, 24, 1209.

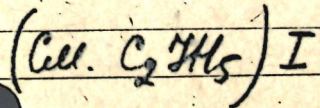
$(Cu-C-H-Cl)^+$

1965



1

Кабо Г. Я.,
 Андреевский Д. Н.
 Инст. ВУЗов, химия и хими-
 технология,
 8, N4, 574
 термодинамические ф-ции
 углеводородов.



Wadsworth (орган.) ВФ-8140-XIV 1968

Wadsö J.

(ΔH₅)

Acta Chem. Scand., 1968,
22, 18, 2438-44.

C₃H₇ J

1969

12 Б1205. Термохимия газофазных равновесий *изо*-C₃H₇J=C₃H₈+HJ, H=C₃H₇J=*изо*-C₃H₇J и C₃H₆+2HJ=C₃H₈+J₂. Furuyaama Shozo. Golden David M., Benson Sidney W. Thermochemistry of the gas phase equilibria *i*-C₃H₇J=C₃H₆+HJ, *n*-C₃H₇J=*i*-C₃H₇J, and C₃H₆+2HJ=C₃H₈+J₂. «J. Chem. Ther modyn.», 1969, 1, № 4, 363—375 (англ.)

Спектрофотометрическим методом в интервале т-р 241—342° К измерены константы равновесия (K) газофазных р-ций: *изо*-C₃H₇J⇌C₃H₆+HJ (1), *n*-C₃H₇J⇌*изо*-C₃H₇J (2), C₃H₈+J₂⇌C₃H₆+2HJ (3). Предложены ур-ния: $\lg K_1 (\text{атм}) = (7,46 \pm 0,25) - (19,70 \pm 0,63) / RT \ln 10$; $\lg K_2 (\text{атм}) = (-0,74 \pm 0,17) - (-2,00 \pm 0,43) / RT \ln 10$ и $\lg K_3 (\text{атм}) = (8,15 \pm 0,30) - (28,54 \pm 0,78) / RT \ln 10$. Вычислены энтальпии образования при 298° К

K_p
ΔH_f

X. 1970. 12

(в ккал/моль): $-9,44$ (изо- C_3H_7J); $-7,37$ (n - C_3H_7J). Для расчета $\Delta H_{обр}^0$ и S при 298° уточнены величины групповых вкладов в $\Delta H_{обр}^0$ ($8,04$ и $10,57$ ккал/моль) и в S^0 ($42,95$ и $21,32$ э. е.) для групп $C-(H)_2(C)$ (J) и $C-(H)-(C)_2$ (J), соотв. Результаты измерений K позволяют также выбрать наилучшие значения констант скорости для прямого и обратного направления р-ций (1) и n - $C_3H_7J \rightleftharpoons C_3H_6 + HJ$.

И. Васильев

C_2H

Kloster-Jensen G.
at all

1940

$20(C:C)$

Helv. chim. Acta
1940, 53(8), 2109-18



$(C_{60}H_2)_{III}$

CHY

Bp-3595-XIV

1972

Tsao Chi-Wing; et al.

ΔH_f

J. Phys. Chem., 1972,
76, N3, 308-11

CHI_3

1972

Bhattacharyya, Subir Nath,
et. al.

1972, 6(5), 935-48

ΔH_f

Int. J. Quant. Chem."

(cor. CH_3F ; I)

CH₃⁻

Egger Kurt W.

Cocks Alan T

1973

23-1600

(AH4)

"Helv. Chim. Acta"

1973, 56, N5, 1516-36.

$C_4H_2N_7$

1973

16 Б709. Напряжение кольца в диодциклобутане.
Sunner Stig, Wulff Claus A. Ring strain in di-
iodocyclobutane. «Acta chem. scand.», 1973, 27, № 1,
315—318 (англ.)

В калориметре с вращающейся запаянной бомбой в
р-ре CCl_4 при 78 и 99° измерена энтальпия р-ции обра-
зования диодциклобутана (I) при взаимодействии би-
циклобутана (II) с крист. йодом. При 298° K вычислена
энтальпия р-ции $II \text{ (газ)} + J_2 \text{ (крист.)} = I \text{ (газ)}$ $-5,1 \pm$
 ± 2 ккал/моль и энтальпия образования I в жидк.
 $32,2 \pm 1,5$ и газ. состоянии $46,2 \pm 2$ ккал/моль. Оценена
энергия напряжения кольца в I 32 ккал/моль.
И. Васильев

ΔH_f

X. 1973. N 16

$\text{CH}_3\text{I} + \text{I}^-$

Dougherty v Ralph. 1974

"Org. Mass Spectrom"

1974, 8, Jan 81-83 (all)

(see $\text{CH}_2\text{Cl} + \text{Cl}$;

Alf

$\text{CF}_3\text{CH}_2\text{I}$ Wu E. Chung, 1974
Rodgers Alan S.

ΔH_f "J. Phys. Chem" 1974, 78,
N23, 2315-2317 (anal)

(cu CF_3CH_3 ; I)

H-CH₂I

OTT. 4824

1975

CH₂I (ΔH_f) Kerr J. A., et al.
(Do) Handbook Chem. Phys.,
55th Ed., 1974-75.

K-CHJ₂

OTT. 4824

1975

CHJ₂ (ΔH_f)

(Do)

Kerr J. A., et al.
Handbook Chem. Phys.,
55th Ed., 1974-75.

C-И-Т (система)

1974

2 Б1374. Применение рефрактометрии для изучения стехиометрии и определения констант равновесия реакций образования молекулярных комплексов. Комплексы триэтиламин — йод и фенол — нафталин. Singh R. A., Bhat S. N. Use of refractometry in the study of stoichiometries & equilibrium constants of molecular complexes: triethylamine — iodine & phenol — naphthalene complexes. «Indian J. Chem.», 1977, A15, № 12, 1106—1107 (англ.)

При 35° рефрактометрически в циклогексане изучено образование мол. комплексов триэтиламин — J_2 (I) и фенол — нафталин (II) состава 1:1. Константы образования I и II равны соотв. $2,25 \cdot 10^3$ и 6,35. Отмечено, что рефрактометрич. метод может быть с успехом использован для исследования взаимодействий между полярными соединениями. А. С. Соловкин

Н. 1975 и 2

C₁₀H₇I

1980

6 Б867. Давление пара α -иодонафталина. Pellico M., Ferro D., Piacente V. Vapour pressure of α -iodonaphthalene. «Thermochim. acta», 1980, 41, № 3, 297—304 (англ.)

При t -рах 322—424 К тремя различными методами: динамич. методом с помощью газа-носителя, эффузионным методом Кнудсена и торзионным эффузионным методом измерено давл. пара α -иодонафталина. Результаты различных методов удовлетворительно согласуются друг с другом. Значения давл. в кПа выражаются уравнением $\lg P = 8,82 \pm 0,29 - (3719 \pm 300)/T$, где T — абс. t -ра. Получены след. значения констант уравнения Антуана: $A = 6,258$, $B = 2010$ и $C = 171$. Среднее значение стандартной энтальпии испарения составляет $69,4 \pm \pm 40$ кДж/моль.

В. Г. Юркин

(P)

2.1981. №6

$C_{10}H_7I$

1981

Khanna M.S., et al.

методом. Indian J. Chem., 1981,
A20, N 6, 544-546.

(ср. $C_{10}H_7Cl$; I)

$C_6H_5J^+$

1981

Pratt S. T., et al.

ΔH_f°

Chem. Phys., 1981, 62,
N1-2, 153 - 163.

($\bullet$ $C_6H_5X^+ ; \bar{I}$)

CH₂(2) [Om. 21314] 1982

McC Miller D.F., Golden D. M.,

$\Delta_f H$; Ann. Rev. Phys. Chem. 1982,
33: 493-532.

$\text{CH}_2\text{I}\text{CH}_2\text{OH}$ [OM. 24021] 1986

Chitale S. M., Jose Ch. J.,

Kp,
mercur.
cb-ba

J. Chem. Soc. Faraday
Trans., 1986, Pt. 1, 82, N 3,
663-679. ●

[CH₃-I-I-CH₃]⁺

1991

18 БЗ027. Оценка энергии трехэлектронной связи иод — иод в [CH₃-I-I-CH₃]⁺. Estimate of the iodine — iodine two-center three-electron bond energy in [CH₃-I-I-CH₃]⁺ / Livant P., Illies A. // J. Amer. Chem. Soc. — 1991. — 113, № 5. — С. 1510—1513. — Англ.

Масс-спектрометрическим методом исследовано ион-молек. равновесие $\text{CH}_3\text{I}^+ + \text{CH}_3\text{I} + \text{M} \rightleftharpoons [\text{CH}_3-\text{I}-\text{I}-\text{CH}_3]^+ (\text{I}) + \text{M} (1)$ и бач-газе SF₆ при 503 К. Для кажущейся константы равновесия (1) получено $\ln K_{app} = 12,8-13,1$. С использованием оценочного значения $-\Delta_r S(1) = 20-25$ э. е. найдено $-\Delta_r H(1) = 23-26$ ккал/моль при 503 К. Это приводит к энергии связи иод — иод в кластере I, равной 23—26 ккал/моль. Указано, что полученная величина является первой реальной оценкой энергии двухцентровой трехэлектронной (2с — 3е) связи гетероатомов иод — иод в орг. молекуле в газовой фазе. Измерения ПТ появления использованы для обсуждения ион-молек. р-ций, приводящих к образованию (CH₃)I⁺, [C₂H₅I₂]⁺ и I при различных энергиях ионизирующих электронов.

А. С. Гузей

(ΔH)

X. 1991, № 18

С. 499

1992

21 БЗ152. Энтальпии растворения и межмолекулярные силы. трет-Бутилгалогениды в гидроксилсодержащих растворителях. Enthalpies of solution and intermolecular forces. tert-Butyl halides in hydroxylic solvents /Goncalves Raquel M. C., Albuquerque Lidia M. P. C., Martins Filomena E. L., Simoes Ana M. N., Ramos Joaquim J. Moura //J. Phys. Org. Chem. .—1992 .—5 ,№ 2 .—С. 93—100 .—Англ.

При температуре 25° С калориметрич. методом измерены и табулированы энтальпии р-рения трет-BuI при бесконечном разбавлении (ΔH_p^∞) в воде и 13 спиртах. На основе этих результатов и соотв-щих лит. данных для трет-BuCl в трет-BuBr оценены и табулированы также энтальпии сольватации указанных галогенидов (BuX). Результаты проанализированы в рамках теорий р-ра и линейных соотношений энергии сольватации с целью определения межмолек. сил, действующих между р-ренным в-вом (PB) и р-рителем. Сделан вывод, что дипольные

(ΔH_p^∞)

X. 1993, N 21

вз-вия РВ — р-ритель и специфич. вз-вия, включающие гидроксильные протоны воды и спиртов и неподеленные электронные пары РВ, являются доминирующими в процессе р-рения трет-BuX. Предложено эмпирич. ур-ние, связывающее ΔH_p^∞ с выбранными св-вами РВ и растворителей. Библ. 43.

И. Е. Кузинец

CHJ

1994

Born Morique, Ingemann,
Steen, et al.

ΔH_f

J. Amer. Chem. Soc. 1994,
116, N 16. C. 7210-7217.

(corr. CHF; I)

F: CHI

P: 3

22Б1444. ИК-спектры и геометрия галогенкарбенов в основном состоянии. IR spectra and geometry of halocarbenes in ground state. A theoretical study / Senchenya I. N., Menchikov L. G., Nefedov O. M. // 6 Междунар. конф. "Химия карбенов и родств. инртермедиатов", Санкт-Петербург, 28-30 мая, 1998: Progr. и тез. докл. - СПб, 1998. - С. 65. - Англ.

На основе неэмпирич. расчетов по теории возмущений второго порядка с разными базисными наборами рассчитаны равновесные геометрии и колебат. частоты галогенкарбенов CHX и CHY , где $\text{X}, \text{Y} = \text{F}, \text{Cl}, \text{Br}, \text{I}$. Результаты хорошо совпадают с имеющимися эксперим. данными.

1998

РХИ, 1998, №22

Chg

10m. 40107

1999

Δ_{5H}
(panel)

Martin Schwartz⁺
and Paul Marshall
J. Phys. Chem. A 1999,
103, 7900 - 7906