

Ln-C-A

[От. 21 911]

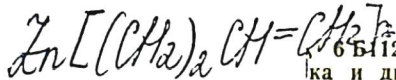
1980

$Zn(CaH_3)_2$

Зорич А.Д., Кутык А.М.,

Получение и анализ
чистых веществ,
Горький, 1980.

Рам, Д.И. и др.



и др.

1984

6 Б 121. Молекулярные структуры дибут-3-енилцинка и дипент-4-енилцинка, изученные методом газовой электронографии. Свидетельство в пользу слабых внутримолекулярных взаимодействий металл/двойная связь C=C. The molecular structures of dibut-3-enylzinc and dipent-4-enylzinc by gas electron diffraction. Evidence for weak intramolecular metal/C=C double-bond interactions. Haaland Arne, Lehmkuhl Herbert, Nehl Hans. «Acta chem. Scand.», 1984, A38, № 7, 547—553 (англ.).

Методом газовой электронографии изучены структуры молекул дибутенилцинка $\text{Zn}[(\text{CH}_2)_2\text{CH}=\text{CH}_2]_2$ (I) и дипентенилцинка $\text{Zn}[(\text{CH}_2)_3\text{CH}=\text{CH}_2]_2$ (II) при т-рах сопла испарителя 25 и 45°С, соотв. Установлено, что 80% молекул I находится в свернутой назад гош-син конформации, в к-рой связь C=C приближена к атому Zn. Расстояние Zn...C(4)=315 (6) пм. По мнению авторов это служит свидетельством в пользу слабого внутримолек. взаимодействия Me/C=C. Энергия этого взаимодействия $-\Delta G^\circ$ оценена в 4,5 кДж/моль. В II по крайней мере 80% молекул существует в виде одной из двух возможных повернутых назад конформаций

геометр. стр,
ΔH, ΔE, ΔF;

X. 1985, 19, № 6

(гош+, гош-, антиклинальная или гош+, гош-, син) с
расстоянием $Zn \dots C(4) = 300(8)$ пм. Оценка величины
 $-\Delta G^\circ$ составляет 6 кДж/моль. В. Спиридонов

$Zn(CH_3)_2$ $Zn(CH_3)_2$

Pat

1984

Соколовский А. Е., Баев А. К.

Термодинамическое изучение процесса испарения диметил- и диэтилцинка.

Журн. общ. химии, 1984, т. 54, вып. 1, с. 103—106.

Библиогр.: 10 назв.

— — 1. Цинкорганические соединения — Испарение — Термодинамические исследования.

№ 36593

14 № 2772

ВКП 5 IV 81

УДК 547.254.7 : 536.423.15

18.5

$Zn(CH_3)_2$
 $Zn(C_2H_5)_2$

1984

12 Б3201. Термодинамическое изучение процесса испарения диметил- и диэтилцинка. Соколовский А. Е., Басев А. К. «Ж. общ. химии», 1984, 54, № 1, 103—106

Статистическим методом с мембранным нуль-манометром изучен процесс испарения диметил- и диэтилцинка. Давл. паров описываются уравнениями: $Zn(Me)_2$ $\lg P_{IIa} = -1586/T + 10,0$; $Zn(Et)_2$ $\lg P_{IIa} = -2025/T + 10,15$. Теплоты и энтропии испарения составили: $Zn(Me)_2$ $\Delta H_T^0 = 30,4 \pm 0,2$ кДж/моль, $\Delta S_T^0 = 96,0 \pm 0,5$ Дж/моль·К, $Zn(Et)_2$ $\Delta H_T^0 = 38,8 \pm 0,4$ кДж/моль, $\Delta S_T^0 = 99,0 \pm 0,8$ Дж/моль·К. Определены т-ры начала заметного термич. разл. указанных соединений.

$P, \Delta H_v$;

Автореферат

Х. 1984, 19, N 12

$Zn(C_3H_7)_2$

1984

Соколовский А. Е., Баев А. К.

Исследование термодинамики испарения ди-и-пропил-
и динизопропилцинка.

Изв. АН БССР. Сер. хим. наук, 1984, № 1, с. 115—117.

Рез. англ.

Библиогр.: 5 назв.

— — 1. Цинкорганические соединения — Испарение. — Термодинамика.

№ 51684

14 № 3982

ВКП 17 V 84

УДК 547.254.7 : 536.423.15

18.3

$Zr(C_2H_5)_2$

Rabinovich I.B.,
Sheiman M.S.,
et al., 1985

G, $4 \rightarrow 320K$

Bulletin of Chem.
Thermodyn., 1985,

28, p. 229

$Zn(C_2H_5)_2$

1985

6 БЗ098 Деп. Давление насыщенных паров диэтилцинка. Воронин В. А., Плахотная Л. С., Клымкив А. В., Прохоров В. А.; Львов. политехн. ин-т. Львов, 1985, 8 с. Библиогр. 4 назв. Рус. (Рукопись деп. в УкрНИИНТИ, 18.09.85, № 2231-Ук)

Представлены результаты эксперим. исследования давл. насыщ. паров диэтилцинка. Измерение т-рой зависимости давл. паров диэтилцинка проводилось статич. методом. Получена зависимость давл. насыщ. паров $Zn(C_2H_5)_2$: $P \text{ гПа} = -(3770 \pm 30)/T + (10,94 \pm 0,02)$.

Автореферат

P ;

X. 1986, 19, N 6

Zn - орган. соед.

1985

21 Б3049. Равновесие жидкость—пар алкильных соединений цинка и кадмия. Соколовский А. Е., Баев А. К. «5 Всес. конф. по термодинам. орган. соедин.» Куйбышев, 1985, 77

Статическим методом с мембранным нуль-манометром измерены давл. пара алкильных пр-ных цинка (C_4-C_5) и кадмия (C_1-C_4). Полученные значения коэф. A и B уравнения $\lg P(\text{Па}) = -A/T + B$, ΔH^0 (кДж/моль), ΔS^0 (Дж/моль·К) испарения и исследованные т-рные интервалы составили соотв.: $Zn(n-Bu)_2$ 2645 ± 15 и $10,76 \pm 0,05$, $50,7 \pm 0,3$, $110,4 \pm 0,9$, $305,7-378,8$ К; $Zn(изо-Bu)_2$ 2136 ± 11 и $9,78 \pm 0,03$, $40,9 \pm 0,2$, $91,5 \pm 0,6$, $286,6-372,5$ К; $Zn(втор-Bu)_2$ 2330 ± 10 и $10,21 \pm 0,03$, $44,6 \pm 0,2$, $99,8 \pm 0,6$, $288,5-372,2$ К; $Zn(трет-Bu)_2$ 2577 ± 140 и $11,47 \pm 0,15$, $49,3 \pm 0,8$, $123,9 \pm 2,7$, $299,6-321,3$ К; $Zn(n-Am)_2$ 2816 ± 15 и $10,63 \pm 0,05$, $53,9 \pm 0,3$, $107,8 \pm 0,8$, $316,1-398,9$ К; $Cd(Me)_2$ 1938 ± 4 и $10,14 \pm 0,02$, $37,1 \pm 0,07$, $98,3 \pm 0,2$, $271,0-378,8$ К; $Cd(Et)_2$ 2400 ± 20 и $10,51 \pm 0,07$, $46,0 \pm 0,4$, $106,2 \pm 1,3$, $286,4-361,5$ К.

ΔH^0 ,

41

X. 1985, 19, 221

Cd - орган. соед.

$\text{Cd}(\text{n-Pr})_2$ 2830 ± 20 и $11,39 \pm 0,06$, $54,2 \pm 0,4$, $122,3 \pm 1,2$,
 $311,7-372,8$ К; $\text{Cd}(\text{n-Bu})_2$ 3535 ± 60 и $12,60 \pm 0,20$, $67,7 \pm$
 $\pm 1,2$ $146,5 \pm 3,3$, $336,2-376,3$ К. На основании полу-
ченных данных и результатов пред. исследований уста-
новлено, что зависимость теплот испарения от молек.
массы для алкильных пр-ных цинка и кадмия норм.
строения характеризуется определенной периодичностью.

А. С. Гузей

Сн.

п.

$Zn(CH_3)(17)$ [Om 24020] 1986

$Zn(CH_3)^+(17)$ Georgiadis R., Armen-
trout P.B.,

$\Delta \pm H$, J. Amer. Chem. Soc.,
1986, 108, N 9,
2119 - 2126.

$Zn(CH_3)_2$

1986

21 Б3046. Термодинамика алкильных соединений непереходных элементов. Рабинович И. Б., Нистратов В. П., Шейман М. С. «11 Всес. конф. по калориметрии и хим. термодинам., Новосибирск, 17—19 июня, 1986. Тез. докл. Ч. 2». Новосибирск, 1986, 141—142

Измерены t -ры и энтальпии плавления соединений ΔH_{fus} и ΔH_{fus}° , где Δ — непереходный элемент. Значения t . пл. и ΔH_{fus}° составили: для $ZnMe_2$ 230,13 К и 6,825 кДж/моль, $CdMe_2$ 270,48 и 7,825, $AlMe_3$ 288,43 и 8,790, $GaMe_3$ 257,90 и 11,050, $SiMe_4$ 256,76 и 3,096, $SiMe_4$ 174,05 и 6,895, $GeMe_4$ 184,37 и 7,447, $PbMe_4$ 242,92 и 18,800, $SeMe_2$ 185,14 и 8,499, $TeMe_2$ 201,87 и 7,766, $ZnEt_2$ 236,98 и 9,374, $HgEt_2$ 181,45 и 10,502, $AlEt_3$ 225,00 и 10,600, $InEt_3$ 237,60 и 13,250, $SiEt_4$ 190,60 и 13,410, $GeEt_4$ 179,97 и 12,312, $SnEt_4$ 141,90 и 8,929, $PbEt_4$ 142,94 и 8,790, $AsEt_3$ 181,80 и 11,060, $SbEt_3$ 153,90 и 9,352. Определены t -рные зависимости теплоемкости и теплоты твердофазных переходов. Рассчитаны термодинамич. ф-ции и термодинамич. параметры образования. Отмечено, что полученные данные использованы для термодинамич. анализа практически важных процессов с участием элементоорг. соединений.

Р. Г. Сагитов

$T_m, \Delta H_m$

(19)

х. 1986, 19
N 21

$Zn(C_2H_5)_2$

Робинowitz И.Б., Мистратов В.П. и др.,

Тм, ДНт XI Всесоюзная конференция по калориметрии и химической термодинамике, Новосибирск, 1986. Тезисы докладов, ● ч. II, 3-4, 141-142.

$[(CH_3)_2NH_2]ZnCl_4$

1986

Васильев В. Е.,
Гудак В. М.

Ср;

1/1 Всес. конкур. по физ.
сегнетэлектриков, Чер-
новцы, сентяб., 1986. Тез.
докл. Т. 2, ● Киев, 1986, 30.
(см. $[(CH_3)_2NH_2]_2CoCl_4$; I)

$Zn(C_2H_5)_2$

1987

З Е420. Исследование теплоемкости высокочистого диэтилцинка в интервале 18—273 К. Гибин А. М., Гришнова Н. Д., Гусев А. В., Монсеев А. Н., Ремешкова И. И., Салганский Ю. М. «Высокочист. вещества», 1987, № 6, 28—32

В интервале т-р 18—273 К исследована теплоемкость двух образцов высокочистого диэтилцинка с различным содержанием примесей. Фазовых переходов в твердой фазе не обнаружено. Определены т-ра и теплота плавления: $T_{пл} = 239,80 \pm 0,05$ К, $\Delta H_{пл} = 18\,050 \pm 30$ Дж/моль. На основании полученных данных рассчитаны термодинамич. ф-ции диэтилцинка. Резюме

C_p , T_m , ΔH_m



ср. 1988, 18, №3.

Диэтилцинк

1987

8 Б3013. Исследование теплоемкости высокочистого диэтилцинка в интервале 18—273 К. Гибин А. М., Гришнова Н. Д., Гусев А. В., Монсеев А. Н., Ремешкова И. И., Салганский Ю. М. «Высокочист. вещества», 1987, № 6, 28—32

В вакуумном адиабатич. калориметре измерена теплоемкость C_p диэтилцинка (I) в интервале 18—273 К. Фазовые переходы в тв. состоянии не обнаружены. Определены $T_{fus} = 239,80 \pm 0,05$ К, $\Delta_{fus}H = 18050 \pm 30$ Дж/моль, $\Delta_{fus}S = 75,30 \pm 0,10$ Дж/моль·К. Рассчитаны термодинамич. ф-ции I в тв. и жидк. состояниях C_p , $H_T^\circ - H_0^\circ$, S_T° и $-(G_T^\circ - H_0^\circ)/T$, равные соотв. для 298,15 К 188,9 Дж/моль·К; 48040 Дж/моль, 276,6 Дж/моль·К и 115,5 Дж/моль·К.

А. Л. М.

$C_p, T_m, \Delta H_m$

Х. 1988, 19, № 8

Диэтилцинк

1987

5 Б3035. Теплоемкость диэтилцинка в интервале 18—273 К. Гибин А. М., Гусев А. В., Ремешкова И. И., Гришнова Н. Д., Моисеев А. Н., Салганский Ю. М. «5 Всес. конф. по термодинам. орган. соедин., 22—24 сент., 1987. Тез. докл.» Куйбышев, 1987, 37

В вакуумном адиабатич. калориметре измерена теплоемкость диэтилцинка (I) в интервале т-р 18—273 К. Получены т. пл. $239,80 \pm 0,02$ К, $\Delta_{fus}H = 18050 \pm \pm 30$ Дж/моль, $H_{298,15}^{\circ} - H_0^{\circ} = 48030$ Дж/моль, $S_{298,15}^{\circ} = 276,8$ Дж/моль·К. Наличие аномалии C_p в области 110—155 К не подтвердилось. По резюме

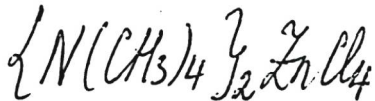
Ср.

Х. 1988, 19, N 5

5 БЗ034. Теплоемкость и термодинамические функции диэтилцинка. Нистратов В. П., Шейман М. С., Камелова Г. П., Федосеев В. Б., Степанова Л. В., Фещенко И. А. «5 Всес. конф. по термодинам. орган. соед., 22—24 сент., 1987. Тез. докл.» Куйбышев, 1987, 33

В интервале 15—300 К в адиабатич. вакуумном калориметре измерена теплоемкость диэтилцинка (I). При 298,15 К получено $C_p = 194,4$ Дж/моль·К, $H_7^0 - H_0^0 = 49,00$ кДж/моль, $S_7^0 = 290,2$ Дж/моль·К. Для плавления I при $236,98 \pm 0,01$ К получено $\Delta_{fus}H = 16\,634 \pm 36$ Дж/моль. Переходу λ -типа с максимумом C_p при $148,4 \pm 0,1$ К отвечают $\Delta_{trs}H = 275,4 \pm 2,8$ Дж/моль и $\Delta_{trs}S = 2,12 \pm 0,02$ Дж/моль·К. Из резюме

 C_p



1987

12 БЗ140. Особенности точки инверсии знака дву-
преломления в кристаллах $\{N(CH_3)_4\}_2ZnCl_4$. В л о х О. Г.,
Китык А. В., Половинко И. И. «Оптика и спектроско-
пия», 1987, 62, № 1, 221—222

Исследована т-рная зависимость спектрального поло-
жения точек инверсии двойного лучепреломления (изо-
тропных точек) крист. тетрахлоцинката тетраметилам-
мония в интервале т-р 291—299 К в окрестности фазо-
вого перехода несоразмерной (НФ) в параэлектрич.
при $T_i = 296,6$ К. Т-рная зависимость двупреломления
 $\delta(\Delta n_i)$ для НФ в окрестности T_i не соответствует
обычной ф-ции типа $(T - T_i)^{2\beta}$, где $2\beta < 1$ — нек-рый
крит. индекс. Это связано с необходимостью учета
вкладов УФ- и ИК-осцилляторов в Δn_i . А. С. Гузей

Π_{tr}

X. 1987, 19, N. 12.

Zn (C₂H₅)₂
(X, a)

1987

109: 136102m Study of the heat capacity of high-purity diethylzinc at 18-273 K. Gibin, A. M.; Grishnova, N. D.; Gusev, A. V.; Moiseev, A. N.; Remeshkova, I. I.; Salganskii, Yu. M. (Inst. Khim., Gorkiy, USSR). *Vysokochist. Veshchestva* 1987, (6), 28-32 (Russ). A vacuum adiabatic calorimeter was used to det. the heat capacity of diethylzinc synthesized by the reaction of Et iodide with Zn-Cu vapor and purified by distn. Exptl. values (140 points) are tabulated and cover the temp. interval 18.47-194.23 K and the melting region 196.23-269.69 K. The heat and entropy of fusion (239.80 ± 0.05 K) are 18,050 ± 30 J/mol and 75.30 ± 0.10 J/K.mol, resp. Std. thermodyn. properties were derived and are tabulated for the solid and liq. (to 298.15 K) phases.

$\Delta_m H, \Delta_m S,$
пермол. сб-ба

C. A. 1988, 109, N 16.

1988

$(CH_3)_2Zn$ Кокорев В.Н., Александров Ю.А.
и др.,

$\Delta H_f, 3$ Квасцоволихан. расчет тер-
(расчет) мей-характеристик элемент
мономат. естественный элемент
характер элемент и их перо
сложв.

XII Всесоюзная конференция
по химической 60

термодинамике и кван-
тизации, тезисы студен-
ческих докладов,
ч. I, стр. 60, Горький, 1988г.

Диэтилцинк

1988

9 E509. Низкотемпературная теплоемкость и термодинамические функции диэтилцинка. Рабинович И. Б., Нистратов В. П., Федосеев В. Б., Шейман М. С., Камелова Г. Н., Каратаев Е. Н., Фещенко И. А. «Ж. физ. химии», 1988, 62, № 5, 1349—1352

В адиабатическом вакуумном калориметре изучена теплоемкость диэтилцинка в области 15—300 К. Определены термодинамич. параметры плавления и перехода в твердом состоянии; рассчитаны ф-ции $H^0(T)$ — $H^0(0)$, $S^0(T)$ и $G^0(T)$ — $H^0(0)$ в изученной области температур. Резюме

С, 3;

ф. 1988, 18, № 9

Дуэмен ууека
 $(C_2H_5)_2Zn$

1988

109: 14208x Low-temperature heat capacity and thermodynamic functions of diethylzinc. Rabinovich, I. B.; Nistratov, V. P.; Fedoseev, V. B.; Sheiman, M. S.; Kamelova, G. P.; Karataev, E. N.; Feshchenko, I. A. (Nauchno-Issled. Inst. Khim., Gor'k. Gos. Univ., Gorkiy, USSR). *Zh. Fiz. Khim.* • 1988, 62(5), 1349-52 (Russ). The heat capacity of $(C_2H_5)_2Zn$ was measured by adiabatic calorimetry at 15-300 K. Thermodyn. parameters for transition (148.4 ± 0.1 K) and fusion (236.72 ± 0.1 K) were detd. Std. thermodyn. data are tabulated for the solid and liq. states.

C_p , мерный.
CB-1A

C.A. 1988, 109, N 6

Диэтилцинк

1988

18 Б3026. Низкотемпературная теплоемкость и термодинамические функции диэтилцинка. Рабинович И. Б., Нистратов В. П., Федосеев В. Б., Шейман М. С., Камелова Г. П., Каратаев Е. Н., Фещенко И. А. «Ж. физ. химии», 1988, 62, № 5, 1349—1352

В вакуумном адиабатич. калориметре определена теплоемкость диэтилцинка (I) в области 15—300 К. На кривой T -ной зависимости C_p обнаружена аномалия, отнесенная к переходу λ -типа. Рассчитаны и табулированы с шагом 5—10 К термодинамич. функции I во всей изученной области T -р. При 298,15 К $C_p^\circ = 194,4$ Дж·моль⁻¹·К⁻¹, $H^\circ(T) - H^\circ(0) = 49,00$ кДж·моль⁻¹, $S^\circ(T) = 290,2$ Дж·моль⁻¹·К⁻¹, и $G(T) - H^\circ(0) = 37,52$ кДж·моль⁻¹. Определены T -ра, энтальпия и энтропия плавления и λ -перехода I равные соотв. $236,98 \pm 0,01$ К, $16,634 \pm 36$ Дж·моль⁻¹, $70,19 \pm 0,16$ Дж·моль⁻¹·К⁻¹ и $148,4 \pm 0,1$ К, $275,4 \pm 2,8$ Дж·моль⁻¹, $2,12 \pm 0,02$ Дж·моль⁻¹·К⁻¹.

Автореферат

$C_p, T_m, \Delta H_m$

X. 1988, 19, 118:

Диметилцинк

1990

18 Б3059. Термодинамика испарения диметилцинка, диметилселена и их растворов / Герасимчук С. И., Каратаев Е. Н., Фещенко И. А., Степанова Л. В. // 6 Всес. конф. по термодинам. орган. соед., Минск, 24—26 апр., 1990: Тез. докл.— Минск, 1990.— С. 72.— Рус.
Статическим методом с мембранным нуль-манометром в интервале t -р 273—340 К изучена термодинамика испарения диметилцинка (I), диметилселена (II) и эквимолек. смеси этих в-в (III). Приведены коэф. ур-ния t -рной зависимости давления и рассчитанные по ним энтальпии испарения $\Delta_{\text{vap}}H$), равные соотв. для I—III $29,46 \pm 0,20$; $30,73 \pm 0,18$ и $65,61 \pm 0,74$ кДж/моль. Рассчитана энтальпия взаимодействия I и II в жидк. фазе ($-5,42 \pm 0,79$ кДж/моль). По резюме

$P, \Delta H_v$

(4) 



Диметилселен

X. 1990, № 8



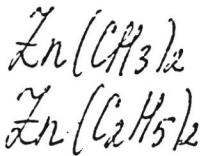
X.1990, N 16

1990
16 Б3063 ДЕП. Температурная зависимость давления пара диметилцинка и диметилселена / Герасимчук С. И., Павловский Ю. П., Сергеев В. В., Каратаев Е. Н., Фещенко И. А., Гатилов М. Ю.; Львов. политехн. ин-т.— Львов, 1990.— 10 с.: ил.— Библиогр.: 14 назв.— Рус.— Деп. в УкрНИИНТИ 09.04.90, № 607—Ук90

Тензиметрическим методом в интервале 273—330 К исследована т-рная зависимость давл. пара диметилцинка и диметилселена. Эксперим. данные аппроксимированы ур-нием Клапейрона—Клаузиуса: $\ln p(\text{Па}) = -3543 \pm 24/T + 22,735 \pm 0,084$ — для диметилцинка; $\ln p(\text{Па}) = -3697 \pm 21/T + 22,700 \pm 0,070$ — для диметилселена. Коэф. корреляции составил 0,999. Рассчитаны энтальпии испарения диметилцинка и диметилселена (кДж/моль): $29,46 \pm 0,20$ и $30,73 \pm 0,18$ соотв. Расчет средн. молек. массы исследуемых в-в в паре по эксперим. данным показал, что диссоциация и ассоциация в парах отсутствуют. Автореферат

1991

Грасимчук С.И.,



Автореферат диссертации
на соискание ученой степе-
ни К.Х.Н., Львов, 1991

(р, ΔH_3)

$Zn(Cl_3)_2$
 $Zn(Cl_5)_2$

1991

Kuniya Yasuo, Deguchi
Yieichi et al.,

(p, xp)

Appl. Organometal.
Chem. 1991, 5, N⁴,

337-347

(cell. $Cd(Cl_3)_2$, I)



1995

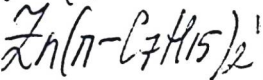
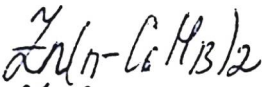
) 23 Б3113. Термораспад диэтилцинка / Соколовский А. Е., Баев А. К. // Ж. общ. химии. — 1995. — 65, № 5. — С. 747—751. — Рус.

Изучены кинетические характеристики термического разложения диэтилцинка, установлен состав газообразных продуктов термораспада диэтилцинка и его смеси с пропаном и бутаном, этиленом и пропиленом. Процесс разложения ZnEt_2 и его смеси с пропаном и бутаном протекает по одному и тому же механизму. Установлена температурная зависимость констант скорости процесса разложения ZnEt_2 .

термическое
разложение

Х. 1995, № 23

1996



16Б317. Термодинамические свойства и особенности ассоциативного взаимодействия алкильных соединений теллура / Баев А. К., Подковыров А. И., Козыркин В. И. // Изв. вузов. Химия и хим. технол.— 1996.— 39, № 6.— С. 10—14.— Рус.

Статическим методом измерены давления насыщенного и ненасыщенного пара в широком интервале т-р для ряда алкилов теллура. Рассчитаны коэффициенты уравнения $\lg P = B - A/T$, теплоты и энтропии испарения. Показано, что все алкилы теллура в парах мономерны. Обоснованы корреляционные уравнения зависимости теплот испарения алкилов цинка, кадмия и теллура. Оценены теплоты испарения $\text{Zn}(\text{n-C}_6\text{H}_{13})_2$, $\text{Zn}(\text{n-C}_7\text{H}_{15})_2$, $\text{Cd}(\text{C}_5\text{H}_{11})_2$, $\text{Te}(\text{n-C}_6\text{H}_{13})_2$, $\text{Te}(\text{изо-C}_6\text{H}_{13})_2$.

$P, \Delta H_v$

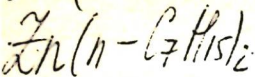
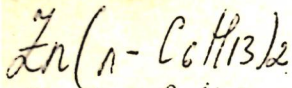


(42)



X. 1997, N 16

1996



127: 24370n Thermodynamic properties and associative interactions of alkyl compounds of tellurium. Baev, A. K.; Podkovirov, A. I.; Kosirkin, V. I. (Beloruss. Gos. Univ., Minsk, Belarus). *Izv. Vyssh. Uchebn. Zaved., Khim. Khim. Tekhnol.* 1996, 39(6), 10-14 (Russ), Ivanovskaya Gosudarstvennaya Khimiko-Tekhnologicheskaya Akademiya. Satd. and unsatd. vapor pressures of alkyl tellurides were measured by the static method in wide temp. range. Coeffs. of the equation $\lg P = B - A/T$ and enthalpies and entropies of evapn. were calcd. Correlation equations for the evapn. enthalpies of zinc, cadmium and tellurium alkyl compds. were derived. The evapn. enthalpies of $\text{Zn}(\text{n-C}_6\text{H}_{13})_2$, $\text{Zn}(\text{n-C}_7\text{H}_{15})_2$, $\text{Cd}(\text{C}_5\text{H}_{11})_2$, $\text{Te}(\text{n-C}_6\text{H}_{13})_2$, and $\text{Te}(\text{i-C}_6\text{H}_{13})_2$ were estd. using the correlation equations.

 $(\Delta_v H)$

72

72

C. A. 1997, 127, N 2