

C₁₀H₁₈

C₁₀H₁₈

1971

21 Б809. Энтальпии декалинов и смесей *транс*-декалина и *n*-пентана. Lenoir J. M., Hayworth K. E.,

Hipkin H. G. Enthalpies of decalins and of *trans*-decalin and *n*-pentane mixtures. «J. Chem. and Eng. Data», 1971, 16, № 2, 129—133 (англ.)

В проточном калориметре в интервале давл. 0—100 атм и 23,9—315,5° измерены энтальпии *цис*-декалина, *транс*-декалина (I) и 4 смесей I с *n*-пентаном, содержащих 67,8; 43,9; 27,5 и 11,6 мол. % I. Результаты табулированы.

И. Васильев

HT-HO

X. 1971.21

Нафталин

оттиск 1458/1982

$C_{10}H_8$

ΔH

$P, \Delta H_f;$



(41)

X. 1982, 19, N 24

24 Б890. Давления пара и энтальпии сублимации нафталина и бензойной кислоты. Colomina M., Jimenez P., Turrion C. Vapour pressures and enthalpies of sublimation of naphthalene and benzoic acid. «J. Chem. Thermodyn.», 1982, 14, № 8, 779—784 (англ.)

При t -рах близких к комн., измерено давл. пара P кристаллич. нафталина (I) и бензойной к-ты (II) как эталонных в-в, рекомендованных при измерениях давл. пара и энтальпий сублимации. В работе использовался эффузионный метод Кнудсена. Конструктивные изменения позволили улучшить теплопроводность и уменьшить эффект самоохлаждения. Содержание примесей в I составляло менее 0,05 мол.%, чистота II 99,997 масс.%. Эксперим. данные описываются уравнениями вида $\lg P(IIa) = A - B/T$. Для I (271—285 K) $A = 14,01 \pm 0,06$, $B = 3861,8 \pm 15,3$, II (293—313 K) $14,87 \pm 0,02$ и $4719,6 \pm 7,1$. Проведено сопоставление с лит. данными. Для I до 284 K величины P совпадают в пределах

погрешности измерений. Для ΔH (субл. 298,15 К) I и II получены значения $72,8 \pm 0,3$ и $90,6 \pm 0,2$ кДж/моль соотв. Дана сводка лит. данных по ΔH (субл.) I и II. Величина 72,8 для I превышает на 0,2—0,3 кДж/моль последние данные др. авторов. Противоречивость данных по ΔH (субл.) II требует повторных измерений.
Р. Г. Сагитов

$C_2H_5C_6H_4COOH$
бензойная
к-та

