

$C_7H_{14}O_2$

$H-C_6H_{13}COOH$ Aveyard R.,
Mitchell R.W.,

1968

$C_4H_{14}O_2$

Trans. Far. Soc.,
64, NF, 1757

$\Delta H_{sol. aq.}$

($Cal. C_2H_5OH$) I

$C_7H_{14}O_2$

1991

16 Б3011. Теплоемкость и теплофизические свойства n-гептановой кислоты от 5 до 350 К. Heat capacity and thermophysical properties of n-heptanoic acid from 5 to 350 K / Labban Abdul Karimer, Westrum Edgar Francis (Jr.) Cheda Jose Antonio Rodriguez // Can. J. Chem. — 1991.— 69, № 11.— С. 1796—1803.— Англ.; рез. фр.

При t -рах 5—350 К калориметрически измерена теплоемкость C_p гептановой (энантановой) к-ты $CH_3(CH_2)_5COOH$ (I). При 219,99 К наблюдался резкий твердофазный α — β -переход первого рода с теплотой и энтропией перехода, равными 2163 ± 8 Дж/моль и $9,412 \pm 0,033$ Дж/(моль·К) соотв. Плавление I происходит в тройной точке при 265,98 К, а теплота и энтропия плавления равны 15138 ± 12 Дж/моль и $57,3 \pm 0,1$ Дж/(моль·К) соотв. Проведено сравнение полученных данных с результатами предыдущих исследований I. Обсуждено фракционное плавление I. Из сглаженных значений C_p рассчитаны и приведены в таблицах термодинамич. св-ва тв. α - и β -фаз и жидкой фазы I в интервале температур 5—350 К.
В. Ф. Байбуз

$C_p, T_{\pm 2}, \Delta H_{\pm 2},$
 $T_m, \Delta H_m$

Х. 1992, № 16