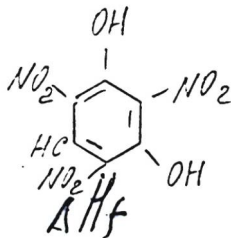
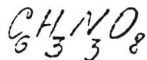


(динитроаминны)

C-A-H-O
(кислоты)

1990



) 8 Б3017. Термохимия нитрорезорцинов. I. 2,4,6-тринитрорезорцин (стифниновая кислота). Thermochemistry of nitroresorcinols. I. 2,4,6-trinitroresorcinol (styphnic acid) / Finch A., Payne J. // Thermochim. acta.— 1990. — 170.— С. 209—212.— Англ.

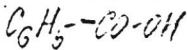
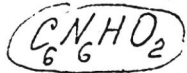
В калориметре с кислородной бомбой определена энтальпия сгорания 2,4,6-тринитрорезорцина (I), составившая $-2322,31 \pm 6,86$ кДж/моль. Рассчитанная на основе этого значения величина $\Delta_c H^\circ$ (I) равно $-467,50 \pm 6,90$ кДж/моль, что выше лит. значения.

Ж. Г. Василенко

Х. 1991, № 8

1990

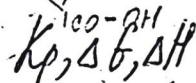
C-N-H-O (исследования)



бензойная



+ NH

изоникотиновой
к-та

19 БЗ077. Термодинамика реакций кислотно-основного взаимодействия в водных растворах гидразидов изоникотиновой и бензойной кислот / Гаравин В. Ю., Васильев В. П., Ибрагим Б. // 6 Всес. конф. по термодинам. орган. соед., Минск, 24—26 апр., 1990: Тез. докл.—Минск, 1990.— С. 116.— Рус.

Исследованы равновесия кислотно-основного взаимодействия гидразидов изоникотиновой (INH) и бензойной (BH) к-т в водн. р-рах. Экстраполяцией к нулевой ион-

ной силе определены при 298 К станд. значения $\Delta_r H^0$, $\Delta_r S^0$ и $-\Delta_r C_p^0$, составившие соотв.: $\text{INH}_3^{2+} \rightleftharpoons \text{INH}_2^+ + \text{H}^+$ $23,70 \pm 0,17$ кДж/моль, $50,8 \pm 3,1$ Дж/моль·К и 4 ± 12 Дж/моль·К; $\text{INH}_2^+ \rightleftharpoons \text{INH} + \text{H}^+$ $13,64 \pm 0,16$, $22,8 \pm 1,3$ и -41 ± 12 ; $\text{INH} \rightleftharpoons \text{IN}^- + \text{H}^+$ $32,86 \pm 0,20$, $-99,2 \pm 1,5$ и 21 ± 14 ; $\text{BH}_2^+ \rightleftharpoons \text{BH} + \text{H}^+$ $23,44 \pm 0,25$, $20,0 \pm 2,3$ и 2 ± 16 . Обсуждается схема последовательного депротонирования а также влияние т-ры и конц-ии фонового электролита на изученные равновесия. А. С. Гузей

Л. 1990. № 19