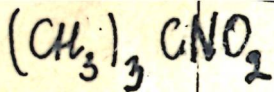
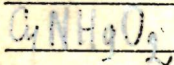


$C_4NH_9O_2$



1970


$$\Delta H_c$$

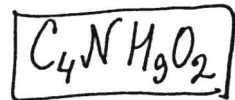
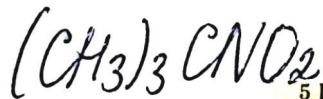
✓ 13 Б836. Теплота сгорания 2-метил-2-нитропропана и энергии диссоциации связи C—N в моонитропроизводных пропана и бутана. Кнобеля Ю. К., Мирошниченко Е. А., Лебедев Ю. А. «Докл. АН СССР», 1970, 190, № 2, 348—350

Измерена теплота сгорания твердого 2-метил-2-нитропропана ($-628,7 \pm 0,6$ ккал/моль) и рассчитана энтальпия образования этого соединения в газовой фазе ($-42,2$ ккал/моль). Обсуждается порядок энергий диссоциации связи C—N в ряду 1-, 2- и 2-метил-2-нитропропанов и бутанов. На основе термодим. расчета оценена энтальпия образования трет-изобутильного радикала (~ 9 ккал/моль)

Автореферат

X. 1970. 13

1981



$$T_{2e};$$

5 Б1030. Изучение фазовых переходов в пластических кристаллах методами ЯМР. II. Эффективное время релаксации протона в *t*-нитробутане. Blicharski J. S., Müller R., Nosei W. Investigation of the phase transitions in plastic crystals by NMR methods. II. Effective proton relaxation time in *t*-nitrobutane. «Acta phys. pol.», 1981, A60, № 2, 279—281 (англ.)

В диапазоне т-р 149,3—299,2 К (точка плавления) на резонансной частоте 60 МГц измерено эффективное время релаксации протона T_{2e} в поликрист. $(\text{CH}_3)_3\text{CNO}_2$. Полученные значения т-р фазовых переходов I—II 260,1 К и II—III 215,3 К точно согласуются с лит. данными, полученными др. методами. Активационная энергия молекул. движения фазы I вдали от точки фазового перехода составляет 65 кДж/моль, а для фаз II и III равна и составляет 7,7 кДж/моль. В. А. Ступников

Х. 1982, 19, N5.