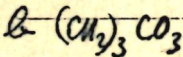
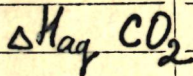
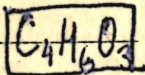


C-H-O

1967



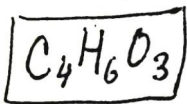
(80444k) Properties of propylene carbonate. Bondareva; T. I.; Kuznetsov, D. A.; Furmer, I. E.; Shakhova, S. F. (USSR). *Tr. Mosk. Khim.-Tekhnol. Inst.* 1967, No. 56, 187-9 (Russ). The soly. of CO_2 in propylene carbonate (I) at 0-120° and pressures up to 760 mm. Hg, the temp. dependences of the d., the viscosity, and the surface tension of I, and the corrosion effects of I on various C and alloy steels were investigated. Henry's law is followed in the whole temp. and pressure range studied. The heat of the dissoln. of CO_2 in I was calcd. as 3500 cal./mole. M. Hubik

C. A. 1968. 69. 20

$(CH_3CO)_2O$ Bp-5836-XIV

1974

ΔH_f



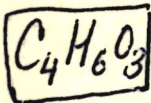
Guthrie J. P.

J. Amer. Chem. Soc.

1974, 96, 111, 3608-15

1976

С-Н-О



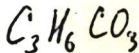
(пропиленкарбонат)

11 Б1062 Деп. Термодинамика синтеза пропиленкарбоната. Шахова С. Ф., Рутенберг О. Л. (Редколлегия «Ж. физ. химии» АН СССР). М., 1976. 7 с., библиогр. 5 назв. (Рукопись деп. в ВИНТИ 12 февр. 1976 г., № 439—76 Деп.).

т.г.ев.

Вычислены термодинамич. параметры р-ции получения пропиленкарбоната. Рассчитаны значения константы равновесия при т-рах от 25 до 225°. По значениям константы равновесия и данным по фазовым равновесиям вычислены равновесные составы и давл. в р-ционной смеси при различных соотношениях окиси пропилена и двуокиси углерода и т-рах от 175 до 225°.

ж 1976 N 11



$(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$

1985

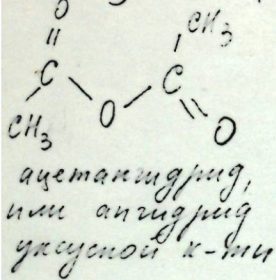
11 Б1054. Исследование вращательных изомеров в ангидридах методами ИК-спектроскопии и МО ЛКАО. Rotational isomers in anhydrides from IR spectroscopy and MO calculations. Colthup N. B. «Appl. Spectrosc.», 1985, 39, № 6, 1030—1032 (англ.)

Неэмпирическим методом МО ЛКАО в базисе 4-31 ГФ проведен расчет конформации ангидрида уксусной кислоты $(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$. Установлено, что минимум полной энергии соотв. углу между плоскостями $\text{O}=\text{C}-\text{O}$ и $\text{O}-\text{C}=\text{O}$, равному 44° . Два симметрично расположенных минимума разделены барьером 0,3 ккал/моль. Из сравнения измеренных частот симм. и антисимм. вал. кол. $\text{C}=\text{O}$, а также интегральных интенсивностей поглощения с соотв. теорет. величинами получено отклонение для обеих групп $\text{C}=\text{O}$, равное 32° . В. А. Болотин

геометр., струк.

X. 1986, 19, N 11

$\text{HNO}_3 + \text{C}_4\text{H}_6\text{O}_3$ (ангидриды карбоновых кислот) 1989



ΔH_f

20 Б3025. Энтальпии взаимодействия азотной кислоты с ангидридами уксусной и трифторуксусной кислот / Цветков В. Г., Шмаков В. А., Сопин В. Ф., Иванов А. В., Иконников А. А., Марченко Г. Н. // Ж. общ. химии.— 1989.— 59, № 6.— С. 1376—1378.— Рус.

В адиабатич. калориметре определены энтальпии смешения ($\Delta_{\text{mix}}H$) ангидридов уксусной (I) и трифторуксусной (II) к-т с азотной к-той (III). Показано, что несмотря на значит. различие в донорно-акцепторной способности I и II концентрац. зависимость их $\Delta_{\text{mix}}H$ с III, а также абс. значения $\Delta_{\text{mix}}H$ близки. Максимум тепловыделения при взаимодействии III с I и II соответствует соотношению компонентов 2:1 и свидетельствует об образовании жидк. ацетилнитрата и трифторацетилнитрата, станд. энтальпии образования к-рых составили —331 и —904 кДж/моль.

Резюме

X. 1989, № 20

C₄H₆O₃

1996

2 Б371. Термическое мономолекулярное разложение уксусного ангидрида в газовой фазе. Thermal unimolecular decomposition of acetic anhydride in the gas phase / Akao M., Saito K., Okada K., Takahashi O., Tabayashi // Ber. Bunsen-Ges. phys. Chem. .— 1996 .— 100 , № 7 .— С. 1237—1241 .— Англ.

(4)
Термическое разл. уксусного ангидрида исследовано за подающей и отраженной ударными волнами при т-рах 750—980К с использованием измерения коэф. поглощения в УФ-области и ИК-излучения. Подтверждено, что разл. происходит с выходом кетена и уксусной к-ты со скоростью р-ции первого порядка. С использованием полученных результатов и имеющихся лит. данных найдено, что константа скорости р-ции разл. при т-рах 470—980К описывается уравнением Аррениуса $k = 10^{12,2} \exp(-145 \text{ кДж} \cdot \text{моль}^{-1} / RT) \text{ с}^{-1}$. В. Ф. Байбуз

X. 1997, N2