

74-P

A-340

$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_6 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$, $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_6$, $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_6$ (Vi 1961
иона $\text{S}_2\text{O}_6^{2-}$)

$\text{Na}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_6$, $\text{K}_4\text{P}_2\text{O}_6$, $\text{Li}_4\text{P}_2\text{O}_6$. NH_2O ,
 $\text{Li}_4\text{P}_2\text{O}_6 \cdot \text{H}_2\text{O}$, $\text{Mg}_2\text{P}_2\text{O}_6 \cdot \text{H}_2\text{O}$, $\text{Ba}_2\text{P}_2\text{O}_6$,
 $\text{Ce P}_2\text{O}_6 \cdot \text{H}_2\text{O}$, $\text{Te}_4\text{P}_2\text{O}_6$, $\text{Pb}_2\text{P}_2\text{O}_6$,
 $\text{Ag}_4\text{P}_2\text{O}_6$, $[\text{Co}(\text{NH}_3)] \cdot \text{NaP}_2\text{O}_6 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ (Vi иона $\text{P}_2\text{O}_6^{4-}$)

Palmer W.C.

Z. chem. Soc., 1961, Apr.,
1552-1562

PX, 1962, 19587 y

orig.

TlH_2PO_4

1976

TlD_2PO_4

спектр

х. р.

15 Б225. Исследование дигидрофосфатов таллия TlD_2PO_4 и TlH_2PO_4 методом спектроскопии комбинационного рассеяния. Hung P. V., Couzi M., Vignali J. R., Tranquard A. A Raman spectroscopic study of thallium dihydrogen phosphates TlH_2PO_4 and TlD_2PO_4 . «Proc. 3rd Int. Conf. Light Scat. Solids, Campinas, 1975». Paris, 1976, 845—849 (англ.)

В области 30—3300 см⁻¹ измерены спектры КР (возбуждающие линии 488,0 и 514,5 нм Ag^+ -лазера) и ИК-спектры поглощения дигидрофосфатов таллия TlH_2PO_4 (I) и TlD_2PO_4 (II) при т-рах 77—300° К. Показано, что в области внутренних колебаний фосфат-ионов спектры I и II существенно различаются, в силу отличий в крист. структурах соединений (D_{2h}^{16} , Z=8 для I и C_{2h}^3 , Z=4 для II), причем наиболее четко это различие

х. 1977 N 15

проявляется в спектрах КР. Проведено отнесение колебательных частот в соответствии с разделением колебаний на внутренние и внешние колебания крист. решеток. Для I показано, что при т-ре около 200° К имеет место фазовый переход второго рода. Колебательные спектры исследованных соединений сходны со спектрами др. дигидрофосфатов. Отмечено наличие в I и II сильных Н-связей.

В. В. Кравченко

1978

TlP
AlSb
TlSb

89: 81042c Determination by mass spectrometry of the dissociation energy of gaseous molecules of Groups IIIA-VA elements. Piacente, V.; Balducci, G. (Ist. Chim. Fis., Univ. Roma, Rome, Italy). *Adv. Mass Spectrom.* 1978, 7A, 626-30 (Eng). The dissociation energies of the newly identified gaseous mols. TlP, AlSb, and TlSb were derived from the enthalpy changes for the reactions $TlP(g) = Tl(g) + 0.5 P_2(g)$, $TlP(g) + In(g) = InP(g) + Tl(g)$, and $AlSb(g) + Sb(g) = Al(g) + Sb_2(g)$, evaluated from the measured equil. consts. The Knudsen cell-mass spectrometric technique was used. The dissociation energies of the phosphides and antimonides exhibit a linear behavior and decrease from Al to Tl. The free energy functions were calcd. from the estd. mol. parameters.

Do; 2G



(+2)



P.A., 1978, 89, N10

1984

Tl₂P₂S₆

10 Б1219. Спектры комбинационного рассеяния расплава гексатиодифосфата таллия Tl₂P₂S₆. Raman-Spektren von geschmolzenem Thalliumhexathiometadiphosphat Tl₂P₂S₆. Becker R., Brockner W. «Z. Naturforsch.», 1984, A39, № 11, 1120—1121 (нем.; рез. англ.)

Измерены спектры КР расплава Tl₂P₂S₆ (I) и расплавов смесей I с щел. бромидами. I не р-ряется в воде и орг. р-рителях, в конц. к-тах и р-ре NH₃ — разлагается. Спектры КР записаны для тв. образца при 20 и 400°, расплава при 500 и 550° ($T_{пл}=450\pm5^{\circ}$) и смесей со щел. бромидами при 550°. Тв. I существует в виде димера P₂S₆²⁻ (симметрия D_{2h}); при 500° С наступает равновесие димер ⇌ мономер PS₃⁻ (симметрия D_{3h}): появляется интенсивная поляризованный линия при 476 см⁻¹ [$\nu_1(PS_3^-)$] и две слабые широкие линии при 540 и 695 см⁻¹ [ν_2 и $\nu_3(PS_3^-)$ соотв.]. Для мономера предполагают плоскую структуру с делокализацией заряда. Аналогом мономера по структуре является NO₃⁻ (симметрия D_{3h}), а димера — изоэлектронная молекула Al₂Cl₆. Е. Разумова

42

X. 1985, 19, N/10

Сүйреккіңісер 1984

TlPO₃

(одзоп)

Rambidi N. G.,
Stepanov N. F.,

et al.
Khim. Svyaz Str.

Mol. 1984, 5-20.

(ае. Сүйреккіңіса MNO₂; III)