

$(NPF_2)_3$



1967

(NPF₂)₃

2 Б622. Термодинамические функции (NPF₂)₃, (NPCl₂)₃ и (NPBr₂)₃. Manley T. R., Williams D. A. Thermodynamic functions of (NPF₂)₃, (NPCl₂)₃ and (NPBr₂)₃. «Spectrochim. acta», 1967, 23 A, № 5, 1221—1226 (англ.)

Т.ф.

50-2000°
К

На основании литературных данных по основным частотам и мол. постоянным в предположении модели жесткий ротатор — гармонический осциллятор вычислены термодинамич. функции (NPF₂)₃, (NPCl₂)₃ и (NPBr₂)₃ в идеально-газовом состоянии. Предполагалось, что длины связей P—N и P—F в (NPF₂)₃ такие же, как в (NPF₂)₄, в то время как углы между связями — такие же, как в (NPCl₂)₃. В интервале 50—2000° К табулированы C_p^0 , H^0/T , F^0/T и S^0 . В. Байбуз

х. 1968. 2



1967

15502x . Thermodynamic functions of $(\text{NPF}_2)_3$, $(\text{NPCl}_2)_3$, and $(\text{NPBr}_2)_3$. T. R. Manley and D. A. Williams (Rutherford Coll. Technol., Newcastle-upon-Tyne, Engl.). *Spectrochim. Acta, Part A* 23(5), 1221-6(1967)(Eng). The thermodynamic functions of heat capacity, heat content, free energy, and entropy were calcd. for the mols. $(\text{NPF}_2)_3$, $(\text{NPCl}_2)_3$, and $(\text{NPBr}_2)_3$ at 50-2000°K. at 1 atm. pressure in the ideal gas state by using the observed fundamental frequencies and mol. parameters. A rigid rotator harmonic oscillator model is assumed for the 3 planar D_{3h} trimer-mols. RCSQ

C. A. 1967. 67. 4