

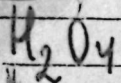
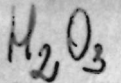


1972

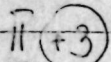
22 Б646. Термохимия полиоксидов водорода H_2O_3 и H_2O_4 . Giguère Paul A. Thermochemistry of the hydrogen polyoxides H_2O_3 and H_2O_4 . «Trans. N. Y. Acad. Sci.», 1972, 34, № 4, 334—343 (англ.)

С использованием оценочных величин молек. постоянных рассчитаны термодинамич. функции $(-(G_T^0 - H_0^0)/T, (H_T^0 - H_0^0)/T, S^0; C_p)$ H_2O_3 , H_2O_4 , D_2O_3 и D_2O_4 . Оценены энтальпии образования H_2O_3 и H_2O_4 из свободных радикалов в матрице H_2O и H_2O_2 ниже 100°K , оказавшиеся равными -46 и -25 ккал/моль, соотв. Сделан вывод, что последним гомологом в ряду полиоксидов водорода является H_2O_4 и что практич. использование H_2O_3 и H_2O_4 невозможно вследствие их быстрого разл. до воды.

П. М. Чукуров



(T.g.p)



X. 1972. 22

H₂O₃

Некрасов Л. У.

1973

(Т.г.ф.)

"ис. физ. хим." 1972,
46, № 11, 2743-2746.

(см H₂O₂, II)