

GeH₃



GeH_2

Ковальчук Д.С.
и др.

1977

м.г.ф. "Ис. гру. химии", 1977,
51, №, 1626-1627.

(см. GeH_3) II

GeH_3

1977

GeH_2

GeH

22 Б798. Термодинамические функции радикалов — гидридов германия. Ковальчук Д. С., Ковтун Н. А., Петрик А. Г., Макаров Г. Г. «Ж. физ. химии», 1977, 51, № 7, 1626—1627

Для идеального газового состояния в интервале t -р 300—1200° К получены термодинамич. функции (энтропия, приведенный изобарно-изотермич. потенциал, приведенная энтальпия) радикалов GeH_3 , GeH_2 , GeH на основании фундаментальных частот колебаний, вычисленных ранее. Проведен анализ изменения термодинамич. функций в зависимости от изменения валентного угла связи, к-рый показал, что при изменении γ на 5° энтропия и приведенный изобарно-изотермич. потенциал изменяются на 1—1,3%.

Резюме

т.г.ср

Ж. 1977 № 22

(+2) ∇

GeH

1977

GeH₂

GeH₃

m.g.p.

87: 107453y Thermodynamic functions of radicals - germanium hydrides. Koval'chuk, D. S.; Kovtun, N. A.; Petrik, A. G.; Makarov, G. G. (Dnepropetr. Khim.-Tekhnol. Inst., Dnepropetrovsk, USSR). *Zh. Fiz. Khim.* 1977, 51(7), 1626-7 (Russ). Thermodyn. functions (entropy, enthalpy function, free energy function) were calcd. for the radicals GeH₃, GeH₂, and GeH at 300-1200 K by using fundamental vibration frequencies. Study was made of the change in the thermodyn. functions with the change of valence bond angle.



C.A. 1977, 87, 214

GeH_3

1978

Мадур В.Н., Слюжков В.П.

Темсоргу. Вис. темер.,
1978, 16 (5), 946-50.

m.g.p.

● (см. CH_2 II)

GeA₂

Шабур В.Н., Морозов В.П. 1978

Женелогу. вие. теепер,

1978, 16(5), 946-50.

m.g.p.



(сир. CH₂ II)

6eD3

1948

Шабур В. Н., Морозов В. П.

Тензоручка высокие
температуры, 1948, 16(5),
946-50.

т.г.ср.

(см. с. 2 II)