

GeBr

6eBr

1967

Hastie J. W. Margrave J. L

Ionization Potentials
and Molecule Ion Dissociation
Energies for Diatomic
Metal Halides

GeBr

отчет не होने
открыто)

1965

($\Delta H_1, \Delta H_2$)

Fever R.C.

GeBr

Rept. ZA-3164, UC-4

Chemistry TID-4500,

Системе Ge-Туссеговская

Zeror'ou и Jona, Zeror и Wendt.

Оба участвуют ● $Ge(16) + Ge(17) = 2Ge(16)$

Наименее среднее знач. $\Delta H_{2900}^0 = 37,0 \pm 0,7 \text{ ккал}$

Для р-ции $\text{GeI}_4(\text{г}) = \text{GeI}_2(\text{г}) + \text{I}_2(\text{г})$

$\Delta H_{2900}^0 = 38,3 \pm 1,0$ наименее надеж

Из точек $\text{Ge}(\text{тв})$, $\text{I}_2(\text{г})$, $\text{GeI}_2(\text{г})$

привед. Кален $\Delta H_{2900}^0 = \text{GeI}_4(\text{г}) = -10,4 \text{ ккал/моль}$

из ΔH эквив. Желтом и Кален

Абсор приводят $\Delta H_{2900}(\text{г}) \text{ GeI}_2 = 14,9$

GeCl_2 -34.

GeBr_2

GeCl_2 -29

GeBr_2 -37

GeI_2 -45

GeI_4

6385-IV.

1952

(b)

Folly W. L., Latimer W. M.

J. Am. Chem. Soc., 1952, 74, 5754

Давление на GeI_4 , GeI_2 ,

GeF_4 , GeCl_4 и GeBr_4 измерено

Измерено время пере Ce^{IV} на
 Ce^{IV} методом перекреста

$$\text{Ce}^{IV}(+h\nu) = \text{Ce}^{IV}(2)$$

Найдено время существования

$$\tau_{\text{Ce}}^0 = 22,5 \text{ нс} - 8T$$

$$\tau_{280} = 20,1 \text{ нс}$$