

Кимёвий боғ ва мода тузилиши

1. NaClO_4 молекуласидаги кимёвий боғлар қандай?

- А) қутбли ва қутбсиз ковалент боғланиш В) қутбли ковалент ва ион боғ
С)) қутбли ковалент ва металл боғ Д) ион ва металл боғ Е) ион ва водород боғ

2. Ион боғли бирикмаларни белгиланг:

- А) NaCl , BaCl_2 В) Fe , CuO С) O_2 , H_2O Д) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, CH_3COOH
Е) I_2 , H_2

3. Қуйидаги MgCl_2 ва AlBr_3 моддалардаги гибридланиш турлари:

- А) sp^3 и sp^2 В) sp и sp^3 С) sp^2 и sp^3 Д) sp и sp^2 Е) sp и s^2p

4. Углерода +2 и +4 оксидларидаги боғ тури?

- А) қутбсиз ковалент В) ион С) водород Д) металл Е) қутбли ковалент

5. Қутбсиз ковалент боғли бирикмалар:

- А) O_2 , H_2O В) Cl_2 , H_2 С) Fe , SiO Д) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, V_2O_5 Е) HCl , H_2SO_4

6. Металлическую и ионную связь может образовать:

- А) натрий В) кремний С) теллур Д) селен Е) бор

7. Қайси мода атом кристалл панжарага эга:

- А) кислород В) алмаз С) вода Д) водород Е) олтингугурт

8. Сув молекуласидаги кимёвий боғ:

- А) қутбсиз ковалент В) ион С) водород Д) металл Е) қутбли ковалент

9. Водород боғли моддалар:

- А) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, CH_3COOH В) NaCl , BaCl_2 С) Fe , Cu Д) I_2 , H_2
Е) O_2 , H_2O

10. Кремний оксиди қандай кристалл панжарага эга:
А) атом В) ион С) металл Д) молекуляр Е) эга эмас