**Оксиды 8 классВариант 1**

**1**. Оксидом является вещество а) HCl б) CuO в) NaOH г) KCl

**2**.Кислотный оксид а) CO2 б) K2O в) CuO г) H2SO4

**3**.Основный окид а) BaO б) P2O5 в) NaCl г) NaOH

**4.** С серной кислотой будут взаимодействовать оксиды а) CO2 б) K2O в) CuO г) P2O5

**5.** Со щелочью будут взаимодействовать оксиды а) BaO б) P2O5 в) SO3 г) CuO

**6.**С водой **не будет** вступать в реакции оксид а) SiO2  б) P2O5 в) SO3 г) CO2

**7.**Найдите ряд основных оксидов а) CO2, P2O5 б) K2O, BaO в) SO3, CuO г) N2O5, HCl

**8.**Формула речного песка а) CO2 б) P2O5 в) SO3 г)SiO2

**9.**При горении метана может образоваться а) углерод и водород б) Углекислый газ и вода в) угарный газ и вода

**Вариант 2**

**1.** Оксидом является вещество а) BaO б) CaCl2 в) NaCl г) NaOH

**2**.Кислотный оксид а) CO2 б) K2O в) CuO г) Li2O

**3**. Основный окид а) CO2 б) P2O5 в) SO3  г) MgO

**4.** С соляной кислотой будут взаимодействовать оксиды а) CO2, б) P2O5 в) K2O г) N2O5

**5.** Со щелочью будут взаимодействовать оксиды а) CO2 б) K2O в) CuO г) P2O5

**6.**С водой **не будет** вступать в реакции оксид а) CuO б) K2O в) SiO2 г) MgO

**7.**Найдите ряд кислотных оксидов а) CO2, P2O5 б) K2O, BaO в) SO3, CuO г) N2O5, HCl

**8**.Формула негашеной извести а) CO2 б) K2O в) CaO г) P2O5

**9**.При горении SiH4  образуется а) кремний и вода б) оксид кремния IV и вода в) сернистый газ и вода

**Вариант 1**

**1**. Оксидом является вещество а) HCl б) CuO в) NaOH г) KCl

**2**.Кислотный оксид а) CO2 б) K2O в) CuO г) H2SO4

**3**.Основный окид а) BaO б) P2O5 в) NaCl г) NaOH

**4.** С серной кислотой будут взаимодействовать оксиды а) CO2 б) K2O в) CuO г) P2O5

**5.** Со щелочью будут взаимодействовать оксиды а) BaO б) P2O5 в) SO3 г) CuO

**6.**С водой **не будет** вступать в реакции оксид а) SiO2  б) P2O5 в) SO3 г) CO2

**7.**Найдите ряд основных оксидов а) CO2, P2O5 б) K2O, BaO в) SO3, CuO г) N2O5, HCl

**8.**Формула речного песка а) CO2 б) P2O5 в) SO3 г)SiO2

**9.**При горении метана может образоваться а) углерод и водород б) Углекислый газ и вода в) угарный газ и вода

**Вариант 2**

**1.** Оксидом является вещество а) BaO б) CaCl2 в) NaCl г) NaOH

**2**.Кислотный оксид а) CO2 б) K2O в) CuO г) Li2O

**3**. Основный окид а) CO2 б) P2O5 в) SO3  г) MgO

**4.** С соляной кислотой будут взаимодействовать оксиды а) CO2, б) P2O5 в) K2O г) N2O5

**5.** Со щелочью будут взаимодействовать оксиды а) CO2 б) K2O в) CuO г) P2O5

**6.**С водой **не будет** вступать в реакции оксид а) CuO б) K2O в) SiO2 г) MgO

**7.**Найдите ряд кислотных оксидов а) CO2, P2O5 б) K2O, BaO в) SO3, CuO г) N2O5, HCl

**8**.Формула негашеной извести а) CO2 б) K2O в) CaO г) P2O5

**9**.При горении SiH4  образуется а) кремний и вода б) оксид кремния IV и вода в) сернистый газ и вода