**Тема уроку. Контрольна робота «Оксиди, основи».**

**Мета: перевірити рівень засвоєння знань про склад і властивості оксидів та основ.**

**1).** Найпоширеніший оксид на Землі :

а) Аl203; б)СаО; в)Н20; г)Fе203.

**2).** Формула плюмбум (II) оксиду:

1. PbS04; б) РЬО; в) РЬС12; г) Р205.

**3).** До основ належить:

а) СаСl2; б) Сr203; в) Н2S04; г) Мn(ОН)2.

**4).** Дані речовини розподіліть за класами неорганічних сполук:

КОН, HCl, P2O5, CaCl2, Cu(OH)2, K2O, HNO3, CuSO4.

**5)**. Однією лінією підкресліть формули лугів, а двома — нерозчинних гідроксидів. Інші формули підкреслювати не потрібно.

NaOH, H2SO4, Mg(OH)2, KOH, Cu(OH)2, LiOH, H2SiО3, H2S, Fe(OH)3, K2SO4.

**6)**. Складіть рівняння реакцій взаємодії оксидів з водою:

а) SO2 + H2O → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

в) CaO + H2O → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

б) N2O5 + H2O → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

г) Na2O + H2O → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**7).** Яка маса фосфор (V) оксиду прореагувала з водою, якщо в результаті утворилося 9,8 г ортофосфатної кислоти (Н3РО4)?