05.05.

**Тема: Узагальнення знань про основні класи неорганічних сполук.**

**Домашнє завдання:Повторити & 32,33,39 Виконайте тестування.**

**Оцінюються всі учні ОБОВЯЗКОВО!**

   1.Вкажіть пару речовин, які, взаємодіючи з водою, утворюють луги:

a) ZnO, Na2O;   б) CuO, CaO;  в) Cs2O, BaO; г) FeO, К2O;

2.Вкажіть групу речовин, які взаємодіють з лугами:

a) ZnCl2, S03, К20; б) NaCl, S03, HN03;     в) S02, HCl, ZnCl2;

г) H2S04, N205, MgO;

3.Вкажіть пару речовин, яку потрібно використати для добування цинк гідроксиду:

а) ZnO, NaOH;      б) ZnSO4, НОН: в) Zn(N03)2, Cu(OH)2;

г)ZnCl2, Ва(ОН)2;

4.Вкажіть речовини, які належать до амфотерних основ:

а) АI(ОН)3, CuOH;      б) Zn(OH)2, Ba(OH)2;

в) Ве(ОН)2, Zn(OH)2;     г) Сг(ОН)3, Сг(ОН)2;

**5.** Вкажіть колір, у який забарвлюється фенолфталеїн у лужному середовищі:
а) синій;                б) жовтий;             в) малиновий;

г) рожевий;

**6.**Вкажіть речовину, яка утворюється під час термічного розкладання купрум(ІІ)   гідроксиду:

а)Сu;           б) CuO;        в) Cu20;        г) CuOH;

**7**.Вкажіть основу, яка не розкладається під час нагрівання:
а) цинк гідроксид;              б) алюміній гідроксид;

в)натрій гідроксид;             г) купрум(II) гідроксид;

**8**.Вкажіть хімічну формулу їдкого калі:

а)К20;         б) КОН;        в) KN03 г) KCI;

**9**.Вкажіть групу, яка складається тільки з речовин, що реагують з барій гід­роксидом:

a) HN03, H2S04, C02, CuO;     б) N205, SO3, CuO, CuCl2;

в) N205, S02, C02, HN03;          г) Na20, Н20, НСl, HN03;

.

10.Визначте речовини А і D у схемі реакції CuS04 + А → D↓ + K2S04:

а) KOН, Fe(OH)3;            б) КОН, Сu(ОН)2;             в) К20, CuS04;

г) К, Cu;

11.Встановіть відповідність між реагентами і продуктами реакцій.

**Реагенти                                       Продукти реакцій**

**A.**Fe(OH)3 + HCI →;                               **1**.BaS04;

**Б**. ВаО + Н20 →;                                  **2**. FeCl3, H20;

**B**.ВаО + S03 →;                                   **3**. FeCl2, H20;
**Г**. ВаО + S02 →;                                   **4**. BaS03;

**Д**. Fe(OH)2 + HCI →;                             **5**. Ва(ОН)2.

12.Встановіть відповідність між основою і оксидом, який можна одержати
внаслідок термічного розкладання цієї основи.

**Основа                                                  Оксид**

**A**.Сг(ОН)3;                                               **1**. СrO;
**Б**. CuOH;                                            **2**. Сг203;

**B**. Fe(OH)3                                             **3**. Сu20;
**Г**. Сг(ОН)2;                                              **4**. CuO;
**Д**. Cu(OH)2;                                             **5**. Fe304;

**6.** Fe203.