**28.04. Тема: Узагальнення знань про основні класи неоганічних сполук.**

**Домашнє завдання:Повторити & 28,29,30. Виконати тестування**

**Оксиди.**

**1 варіант**

1.Вкажіть групу речовин, яка містить лише оксиди:

а) FеО, FеS, NO2;        б) N2O, Na2O, NaСl;     в) FеО, Fе2O3, FеS;

г) К3N, КН, К2O     д). К2O, СгO3, Сг2O3;

2.Визначте і вкажіть речовину А у схемі реакції А + Н2O → Н2SO4:

а)Н2S;      б) SO2;      в) SO;   г) SO3;          д) Н2SO3.

3.Вкажіть хімічну формулу оксиду, який має немолекулярну будову:

а) Fе2O3;        б) СO2;      в) SO2;     г) Н2O;      д) СО .

4.Вкажіть пару оксидів, які, взаємодіючи з водою, утворюють кислоти:

**a**)Si02,N205;                **б**)NO,N2O5;          **в**) Сг03, Сг203; **г)** CO, С02;                                                 **д)**  N205,N02;

5.Вкажіть групу речовин, яка містить лише основні оксиди:

а) К2O, SO2, СuO;       б) SiO2, SO,Мg;      в) АІ2O3, ZnO, BeO;

г) ZnO, K2O, SO3 ;     д) МgO, K2O, BaO.

**6.**  Визначте і вкажіть речовину А у схемі реакції А + КОН → К2SO3:

а) Н2S;      б)  SO3;     в) SO2;     г) SО;       д) Н2SO4.

7.Вкажіть групу речовин, яка містить лише кислотні оксиди:

a) Р205, S02, SO3; б) С02, S03, ВаО;        в) MgO, N205, S02;

**г**)CuO, SOz, S03;   **д**) CI207, MgO, C02.

8.Вкажіть хімічну формулу оксиду, який під час взаємодії з водою утво­рює луг:

**а**) Сг203;  **б**)Fe203;      в) К20;           **г**) FeO;      **д**) ZnO.

9.Вкажіть клас речовин, який утворюється під час взаємодії води з оксида­ми активних  металів:

а) кислоти;   б) луги;     в) кислотні оксиди;    г) солі;   д) несолетворні оксиди.

10.Вкажіть групу речовин, яка містить лише основні оксиди, що реагують з водою:

a) MgO, CuO, СrO;              б) Cu20, FeO, Ni203**;**в) K20, CaO, ВаО;

**г**) Сl2O7, CuO, MgO;      **д**) ZnO, Na20, K20.

11.Встановіть відповідність формул оксидів їхнім характеристикам.
**Характеристика оксиду      Формула оксиду**

**A.**Несолетвірний оксид;                 **1**. АІ203;
**Б**. Змішаний оксид;                       **2**. S03;

**B**. Кислотний оксид;             **3**. CO;
**Г.**  Амфотерний оксид;                   4. Na20;
**Д**. Основний оксид;                         **5.**Fe304.

12.Встановіть відповідність між формулами оксидів і формулами кислот.

**Кислотний оксид                         Кислота**

**A.**N205;                                                  **1.**H2S04;
**Б**.N203**;                                               2**. H2Si03;

**B.**S03;                                                  **3.**H2S03;
**Г.**S02;                                                   **4.**HN03;
**Д**.Si02;                                                 **5.**HN02

13. Встановіть відповідність між реагентами і продуктами реакцій.

**Реагенти                                Продукти реакцій**

**A**  ВаО + Н20  **→;                        1.** BaS04;

**Б**. ВаО + S02   →;                        **2**. Ва3(РО4)2

**B**. ВаО + S03   →;          **3.** BaS03

**Г.** ВаО + Р2О5 →;                        **4**. Ва(ОН)2

**14**Встановіть відповідність між оксидом і основою.

**Оксид                             Основа**

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

**B**. Сu20;                                     **3**. Fe(OH)3;
**Г**. CuO;**4**. CuOH
**Д**. Fe203**5.** Cu(OH)2;

**15.**Визначити об'єм  водню (н.у.), який виділиться при взаємодії Алюмінію із хлоридною кислотою кількістю речовини 2 моль**.**