**04. 05.Тема: Узагальнення знань про основні класи неоганічних сполук.**

 **Кислоти**

**Домашнє завдання:Повторити & 34,35,36 . Переконайтеся, чи знаєте формули та назви кислот? Виконайте тестування. Оцінюються всі учні ОБОВЯЗКОВО!**

1.Вкажіть валентність кислотного залишку борної кислоти Н3В03:

а) один;     б) два;       в); п’ять       г) чотири;     д) три.

2.Вкажіть речовини, з якими може реагувати хлоридна кислота:
а) Сu,СuО;        б) Нg, НgO;  в) Аg, КОН;

г) Zn, ZnO;            д) NaNO3, Сu.

3.Вкажіть формулу кислоти, яка утворюється під час взаємодії фосфор(У) оксиду з водою:    а) Н3Р04**;**б) НР03;         в) Н3Р03**;**г) H4Р207;       д) Н3Р02.

4.Вкажіть групу речовин, яка містить лише кислоти:

a) H2Si03, NaCІ03, Н2С03;               б) Н3Р04, HNO3, HClO;
в) HCl, NaCl, H2S04;                       г) KCN, H2S, Na2S;

д) HClO3, KCl03, HClO4.

5.Вкажіть групу речовин, яка містить лише двохосновні кислоти:

а) HN03, HN02, HF, Н2С03;                 б) H2Se04, H2S, H2Si03, H2S04;

в) H2S, HN03, H3P04, HBr;                    г) H2S, HN02, H2Se, K2S;
д) HNO2, HBr, HN03, HCIO

6.Вкажіть групу речовин, яка містить лише оксигеновмісні двохосновні кислоти:

a) H2Se03, HN02, HN03;  б) Н2СО3, H2S03, H2Si03;

в) H2S, H2Se, H2S04,       r) HN02. H2S03, H2Si03;

д) НР03,Н3Р04,Н3Р03.

7.Вкажіть кислоту, всі солі якої розчинні у воді:а) НСl;           б)HN03; в) Н2С03; г) H2S04;  д) H2S.

8.Вкажіть ознаку , за якою можна розпізнати сульфатну кислоту:

а) кисла на смак, змінює забарвлення лакмусу на червоний , добре  розчинна у воді;

б) має різкий запах ,обвуглює папір і деревину, вбирає воду з повітря;

в) не змінює забарвлення фенолфталеїну, в’язка рідина, димить на повітрі;

г) майже в два рази важча за воду, змінює забарвлення метилоранжу на рожевий, кисла на смак.

9. Встановіть відповідність між реагентами і продуктами реакції

**Реагенти                   Продукти реакції**

**А**. Са+ НСl                                              **1.**CаSO4 і  Н2О

**Б**.  Fe( OH)3+ HN03                                **2**.AgCl і  НNО3

**В**. AgNO3+ НСl                                      **3**.СаCl2і  Н2

**Г**.  CaО+  H2S04                                        **4**.Fe(N03)3  і  Н2О

10. Складіть рівняння реакцій що лежать в основі схеми . Вкажіть суму коефіцієнтів у всіх  рівняннях реакцій.    S→ SО2→Н2SО3

11.Визначте масову часку Оксигену в ортофосфатній кислоті.