***Карточка №3(запись в тетради) (5мин)***

Химия 8 класс, п. 42 стр.253-254 (Прочитать теорию и выполнить задание)

***Задание №1***

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|   Дать определение.Средние соли – это… | Например (2 примера) : | Записать уравнение диссоциации карбоната калия |
|  Дать определение.Кислые соли – это… | Назовите: NaHCO3 Ca (HSO4)2 | Ca (HSO4) 2Na2HPO4  |
|  Дать определение.Основные соли – это… | Назовите: CuOH NO3 FeOHCL | (CuOH)2CO3 CuOH NO3 |
|  |  |  |

***Задание №2(1 мин)***

**Даны вещества: HCL, Ca (HSO4) 2 ,H2 SO4, CuOH NO3, CaCO3,  NaBr, Mg(HSO3)2 , FeOH NO3**

*1 группа выписывает и называет средние соли;*

*2 группа выписывает и называет средние соли;*

*3 группа выписывает и называет средние соли;*

**Карточка 3** *(5 мин)*

Даны вещества. **: NaHCO3**, **Ca (HSO4) 2 , CuOH NO3, CaCO3,  NaBr, Mg(HSO3)2 , FeOH NO3,**

**CuOH NO3 , (CuOH)2CO3, FeOHCL, NaCL, CaSO4**

**?**

1. Какой класс в-в показан?

2.Можете назвать вещества?

3.Разделить на группы по общим признакам?

 (Записывают формулы солей по группам в тетради)

4.Назвать каждую группу?

**Задание:** Химия 8 класс, п. 42 стр.253-254

*-Изучить теорию*

*- назвать каждую группу*

*-назвать каждую соль*

 **Средние соли**

**NaCL – хлорид натрия**

**CaSO4 - сульфат кальция**

**CaCO3 -- карбонат кальция**

 **NaBr – бромид натрия**

**Кислые соли**

 **NaHCO3**- гидрокарбонат натрия

**Ca (HSO4) 2 -гидросульфат кальция**

 **Mg(HSO3)2  - гидросульфит магния**

**Основные соли**

 **FeOH NO3, - гидроксонитрат железа**

**CuOH NO3  - гидроксонитрат меди**

**, (CuOH)2CO3 -гидроксокарбонат меди**

**FeOHCL -гидроксохлорид железа**

ответы

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Дать определение.Средние соли – это… | Например : KNO3 **Na**2**CO3** | Записать уравнение диссоциации карбоната калияKNO3= K++ NO- 3 |
| Дать определение.Кислые соли – это… | Назовите**: NaHCO3**- --гидрокарбонат натрия **Ca (HSO4)2** гидросульфат кальция | Ca (HSO4)2= Ca2+ + 2(HSO4) - Na2HPO4 =2Na++ HPO4 2- |
|  | **CuOH NO3-**гидроксонитрат меди**FeOHCL-** гидроксохлорид железа | (CuOH)2CO3 =2CuOH+ +CO2-3CuOH NO3= CuOH+ +NO- 3 |
|  |  |  |