29.04.20 Тема для обобщения **«СОЛИ».**  2 урока

Сегодня повторим классификацию, номенклатуру солей, их химические свойства и способы получения.

1. Посмотрите видео по ссылке <https://youtu.be/bW_lRZfj-AE>

2.Запишите формулы и названия ( систематические и тривиальные) упоминаемых в видеоматериале солей, указав области их применения ( можно использовать материал п. 24 в учебнике).

3. С помощью видеоматериала <https://youtu.be/KKcRuGAn9cs> повторите гидролиз солей.

4. Решите задания варианта, на котором вы сидите на уроке химии

|  |  |
| --- | --- |
| 1 вариант  1.Даны вещества: фосфор, оксид бария, раствор серной кислоты, гидроксид калия, оксид серы(4), вода. Какие из них будут взаимодействовать между собой? Напишите уравнения реакций и назовите образующиеся вещества.  2.Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:  H2 → H2O → NaOH → Na2CO3→ СаCO3→ CO2  3.Рассчитайте количество вещества и массу сульфата железа(3) ,если было взято 214 г гидроксида железа(3).  4.Распределите по классам предложенные соединения:  NO2,H3PO4,NaHSO4,SiO,Al2(SO4)3,HI.  5.Установите соответствие:  Соль среда раствора  А)бромид натрия 1)кислотная  Б)силикат калия 2)нейтральная  В)хлорид меди(2) 3)щелочная  Г)ацетат бария  Для соли, водный раствор которой имеет кислотную среду, составьте уравнение гидролиза. | 2 вариант  1.Даны вещества: кальций, соляная кислота, вода, оксид кальция, медь, гидроксид натрия. Какие из них будут взаимодействовать между собой? Напишите уравнения реакций и назовите образующиеся вещества.  2.Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:  P → P2O5 → Na3PO4  ↓  Mg3(PO4)2→ Mg → MgCl2  3. Рассчитайте количество вещества и массу гидроксида кальция, если было взято 80 г кальция.  4. Распределите по классам предложенные соединения:  SO3,H2SiO3,MgOHCL,N2O,H2S,Na3PO4 .  5.Установите соответствие:  Соль среда раствора  А)иодид бария 1)кислотная  Б)нитрат алюминия 2)нейтральная  В)сульфат аммония 3)щелочная  Г)фосфат натрия  Для соли, водный раствор которой имеет щелочную среду, составьте уравнение гидролиза. |

Форма контроля: оценка будет выставлена за выполнение в тетради заданий 2,4 этих уроков.