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 вариант1.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→ CO23.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 раствораА)бромид натрия 1)кислотнаяБ)силикат калия 2)нейтральнаяВ)хлорид меди(2) 3)щелочнаяГ)ацетат барияДля соли, водный раствор которой имеет кислотную среду, составьте уравнение гидролиза. | 2 вариант1.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 → MgCl23. 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 раствораА)иодид бария 1)кислотнаяБ)нитрат алюминия 2)нейтральнаяВ)сульфат аммония 3)щелочнаяГ)фосфат натрияДля соли, водный раствор которой имеет щелочную среду, составьте уравнение гидролиза. |

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