**10.04.2020г. Предмет: Химия**

**Тема урока: Соли. Химические свойства**

1. Посмотрите видеоурок по ссылке <https://www.youtube.com/watch?v=mMx0zPiyy4E>
2. Онлайн консультация состоится в программе Zoom в пт 10.04.2020 года в 11.00 по ссылке ﻿<https://us04web.zoom.us/j/386833110>
3. Прочитайте текст §47
4. Выполните следующие задания теста:

**Часть 1.**

1. Сульфат натрия относят к классу:

а)  оксидов   б) оснований   в) кислот    г) солей

2.  Карбонат калия не взаимодействует с

а) азотной кислотой

б) соляной кислотой

в) кремниевой кислотой

г) серной кислотой

1. Раствор хлорида железа (II) реагирует с каждым из двух веществ:

а)  HCl и  H2SiO3

б) H2O и  Cu(OH)2

в) O2 и  HNO3

г) NaOH и  AgNO3

1. С гидроксидом натрия, железом и хлоридом бария может реагировать

а)  KNO3     б)   CuSO4        в)   Li2SO4          г)  MgCl2

1. Хлорид меди (II) нельзя получить взаимодействием  соляной кислоты и

а) меди                   б) оксида меди(II)                 в)  гидроксида меди(II)                  г) карбоната меди(II)

1. Химическая реакция возможна между

а) Zn и  KCl      б) Fe и  Na3PO4     в)  Ag  и  Mg(NO3)2     г) Zn и  FeCl2

1. Химические соединения  CaCO3, Ca(HCO3)2, Ca(OH)Cl относят к

а) кислотам      б) основаниям     в) солям        г) оксидам

1. Соль нельзя получить при взаимодействии

а) кислотного оксида и щелочи

б) соли и кислоты

в) металла и неметалла

г) кислотного оксида и воды

1. Между собой взаимодействуют

а) угольная кислота и хлорид натрия

б) гидроксид натрия и сульфат железа(II)

в) ртуть и соляная кислота

г) сульфат алюминия и азотная кислота

1. Молекулярная масса сульфата натрия равна

а)  142           б)  119         в)   126          г) 87

**Часть 2.**

    1. Установите соответствие между названием вещества и классом (группой) неорганических соединений.

|  |  |
| --- | --- |
| Формула соединения | Класс (группа) неорганических соединений |
| А. HClO4  Б. KMnO4  В. Cl2O7  Г. Mn(OH)2 | 1) кислородсодержащая кислота  2) кислотный оксид  3) соль  4) щелочь  5) нерастворимое основание  6) бескислородная кислота |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| А | Б | В | Г |
|  |  |  |  |

    2. Установите соответствие между реагирующими веществами и         продуктами их взаимодействия.

|  |  |
| --- | --- |
| Реагирующие вещества | Продукты взаимодействия |
| А) CO2 + H2O  Б) CO2 + CaO  В) CO2 + Ca(OH)2  Г) CaCO3 + H2SO4 | 1. CaCO3  2. CaCO3 + H2O  3. CO + H2  4. CaSO4 + H2O + CO2  5. CaSO4 + CO2  6. H2CO3 |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| А | Б | В | Г |
|  |  |  |  |

  3. Соли можно получить в результате взаимодействия

а) основного оксида с кислотным оксидом

          б) нерастворимого основания и соли

          в) соли малоактивного металла и щелочи

         г) кислоты и основного оксида

          д) кислотного оксида и щелочи

          е) кислотного оксида и воды

**Часть 3.**

1. Даны вещества: сульфат железа(II), хлорид бария, гидроксид калия, цинк, серная кислота.

Приведите уравнения пяти возможных реакций между этими веществами.

*Сдать на проверку: ответы на представленные вопросы в виде фото тетради (на каждом фото должна быть видна фамилия и имя ученика)*