**Информация по организации дистанционного обучения по химии 8 класс**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Дата** | **Тема** | **Работа по учебнику** | | **Форма отчета**  (Обратная связь) |
| **Страницы или параграф** | **Задания для закрепления** |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
| **12 мая** | Повторение глава 2 | §12-27 | Работа ***Классы неорганических соединений*** | Отправить выполненное задание на электронную почту - **eliseeva-vera31@mail.ru**  или копия выполненного задания на номер в **WhatsApp:** **89515366518** |
| **14 мая** | Повторение глава 4 | §37-42 | Задание позже | Отправить выполненное задание на электронную почту - **eliseeva-vera31@mail.ru**  или копия выполненного задания на номер в **WhatsApp:** **89515366518** |

***Классы неорганических соединений***

**Часть 1**

|  |
| --- |
| При выполнении заданий этой части выбрать один ответ |

**А1.** Группа формул веществ, включающая формулы основания, кислоты, соли и кислотного оксида:

|  |  |
| --- | --- |
| 1) CuO, Zn(OH)2, AlCl3, K2S | 3) SO2, H2SO4, NaCl, CuO |
| 2) Cu(OH)2, HCl, NaNO3, SO3 | 4) Zn(OH)2 ,HCl, K2S, Na2O |

**А2.** Формула сульфата натрия:

|  |  |
| --- | --- |
| 1) Na2SO4 | 3) Na2S |
| 2) Na2SO3 | 4) Na2SiO3 |

**А3.** Изменение свойств оксидов от кислотных к основным происходит в ряду веществ с формулами:

|  |  |
| --- | --- |
| 1) Li2O — BeO — B2O3 | 3) NO2 — CO2 — SO2 |
| 2) P2O5 — SiO2 — Al2O3 | 4)P2O5 — CаO— SO3 |

**А4.** Пара формул веществ, реагирующих с оксидом серы (IV):

|  |  |
| --- | --- |
| 1) Ca (OH)2, H2O | 3) H2O, NaCl |
| 2) Na2O, Na | 4) SO3, H2SO4 |

**А 5.** Металл, реагирующий с водным раствором хлорида меди (II):

|  |  |
| --- | --- |
| 1) золото | 3) ртуть |
| 2) железо | 4) серебро |

**А6.** Верны ли следующие высказывания?

**А.** В уравнении реакции: Х + HCl = NaCl + H2O веществом Х является вещество с формулой Na.

**Б.** В уравнении реакции: Х + HCl = NaCl + H2O веществом Х является вещество с формулой NaOH.

|  |  |
| --- | --- |
| 1) верно только А | 3) верно только Б |
| 2) верны оба суждения | 4) оба суждения не верны |

**Часть 2**

|  |
| --- |
| Задание В1 на установление соответствия |

**В1.** Установите соответствие между формулой оксида и соответствующего ему гидроксида:

|  |  |
| --- | --- |
| **Формула оксида** | **Формула гидроксида** |
| А) Cu2O | 1) H2SO4 |
| Б) CO2 | 2) Al (OH)3 |
| В) Al2O3 | 3) Cu (OH)2 |
| Г) SO3 | 4) H2CO3 |
|  | 5) CuOH |
|  | 6) H2SO3 |
| Ответом к заданиям В2, В3 является последовательность цифр, которые соответствуют номерам правильных ответов. | | |

**В2.** Металлы, реагирующие с раствором соляной кислоты:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1) Ca | 3) Zn | 5) Ag |
| 2) Mg | 4) Cu | 6) Fe |

**В3.** Вещества, реагирующие с раствором гидроксида натрия:

|  |  |
| --- | --- |
| 1) соляная кислота | 4) хлорид натрия |
| 2) нитрат меди | 5) углекислый газ |
| 3) вода | 6) оксид калия |

**Часть 3**

|  |
| --- |
| Запишите номер задания и полное решение |

**С1.** Предложите два способа получения сульфата магния. Составьте уравнения реакций в молекулярном и ионном виде, укажите тип реакций.