|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Дата** | **Предмет/тема** | **Задание на урок** | **Контроль** | **Срок сдачи**  **задания** | **Способ**  **передачи**  **заданий** |
| 06.05.2020 | **Химия 9 класс.** Повторение. Классификация и свойства неорганических веществ**.** | Используя, знания 8 и 9 классов выполните задания: | Фото заданий | 07.05.2020 | По  электронной  почте  **nadegda.ezhowa@yandex.ru** |

**№1**.**Распределите вещества по классам и дайте им названия:** СaCl2; BaO;  Fe(OH)2; H2SO4; HNO3; CaO; CO2; Ca(OH)2; ZnSO4; H2SiO3; NaOH; KNO3.

**№2**.**Запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить цепочки превращений** Р → P2O5 → H3PO4 → Ca3(PO4)2. Второе уравнение написать и в ионном виде.

**№3**.**1. Формулы только оксидов приведены вряду**:   1)H2SO4,CaO,CuCl2       2) Na2CO3, Na2O, N2O5  3) P2O5, BaO, SO3       4) NaOH, Na2O, Cu(OH)2

**2.**  **Амфотерными являются те оксиды, которые**

1) взаимодействуют только с кислотами   2) взаимодействуют только со щелочами

3) взаимодействуют и с кислотами, и со щелочами 4) не взаимодействуют ни с кислотами, ни со щелочами

**3.  Химическая реакция, уравнение которой**

**K2O + 2HNO3 = 2KNO3 + H2O относится к реакции** 1) разложения    2) соединения   3) обмена    4) замещения

**4.  Формулы только кислот приведены в ряду1**) H2SO3, H2SO4, H2S    2)  HCl, NaCl, HNO3 3) Ca(OH)2, H3PO4, Ca3(PO4)2         4) Na2O, NaNO3, HNO3

**5.  Оксид, который при взаимодействии с водой, образует кислоту – это**

1) Na2O  2) SiO2    3) P2O5     4) Fe2O3

**6.  Взаимодействие цинка с соляной кислотой относится к реакциям**

1)обмена            2) замещения   3)  разложения        4) соединения

**7.  Формулы только оснований приведены в ряду**  1) Na2CO3, NaOH, NaCl    2) KNO3, HNO3, KOH   3) HCl, BaCl2, Ba(OH)2     4) KOH, Cu(OH)2, Mg(OH)2

**8.   Металл, который реагирует с водой, образует щёлочь, - это**

1) железо  2) медь 3) калий  4) алюминий

**9.  Формулы только солей приведены в ряду**

1) K2CO3, H2CO3, KOH     2) H2S, Ba(NO3)2, BaCl2         3) AlCl3, Al(NO3)3, Al2S3    4) Cu(OH)2, CuSO4, CuS

**10.** **Al2(SO4)3**-  **это**: 1) карбонат алюминия     2) сульфат алюминия   3) сульфит алюминия     4) сульфид алюминия