**Итоговая работа за 8 класса**

**по теме «Классы неорганических соединений», 8 класс**

|  |  |
| --- | --- |
| I - вариант | II - вариант |
| **Задание №1** – выписать отдельно и дать названия оксидам, основаниям и кислотам, солям: |
| H3PO4, K2O, Cu(OH)2, CuCl2, CaO, Fe2O3, Fe(OH)2, HCl, K2SO3, H2SiO3, NaOH, Fe2(SO4)3,HNO3, СaSO4, Fe(OH)3 | HNO2, Al2(SO4)3, Cu2O, Mg(OH)2, H2SO4*,* Ca2(PO4)3, NaCl, CaO, H2CO3, Al2O3, Fe(OH)3, KOH, N2O, H2S, Cu(NO3)2, Al(OH)3 |
| **Задание №2 –** дописать уравнения и 1 написать в полном и кратком ионном виде, установить соотношения в виде таблицы: |
| А) H3PO4 + Сu(OH)2 = …Б) Cu(OH)2 = …, В) H2SO4 + Al = …Г) C + O2 = … | 1) соединение,2) разложение,3) замещение,4) обмен. | А) Al(OH)3 + HCl = …Б) FeSO3 + Al = …В) Ca + O2 = …Г) Fe(OH)3 = … | 1) соединение,2) разложение,3) замещение,4) обмен. |
|

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

 |

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

 |
| **Задание 3 –** составить формулу по названию: |
| гидрид железа (II);, оксид серы (VI), гидроксид цинка | Оксид железа (III), гидроксид магния, гидрид меди (II) |
| **Задание 4** – осуществить цепочку превращений записав формулами, вместо чёрточек поставить стрелочки: |
| Углерод ------ углекислый газ ----- карбонат кальция ----- углекислый газ ----- карбонат бария ------ углекислый газ ----- угольная кислота | карбонат магнрия ----- оксид магния ----- сульфат магния ----- сульфат бария ----- гидроксид бария ----- сульфат бария ----- хлорид бария |