|  |  |
| --- | --- |
| ***Контрольная работа №2***  ***по теме «Изменения, происходящие с веществами»***  **Вариант 1**   1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций. Укажите тип химических реакций   а) CuCl2+Al→AlCl3+Cu  б) Fe2O3+H2SO4→Fe2(SO4)3+H2O   1. Допишите уравнения химических реакций   а) K2O+Cl2O5→  б) Zn+HBr→   1. Запишите уравнения химических реакций при помощи формул.   Расставьте коэффициенты. Укажите тип химических реакций.  а) оксид фосфора (V)+вода→ортофосфорная кислота  б) оксид азота (I)+углерод→азот+оксид углерода (IV)   1. Какая масса соли выделится при взаимодействии алюминия с 300 гр 29,4%-го раствора серной кислоты? | ***Контрольная работа №2***  ***по теме «Изменения, происходящие с веществами»***  **Вариант 2**   1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций. Укажите тип химических реакций   а) KNO3→KNO2+O2  б) P+Cl2→PCl5   1. Допишите уравнения химических реакций   а) Cu2O→  б) Na2S+HCl→   1. Запишите уравнения химических реакций при помощи формул.   Расставьте коэффициенты. Укажите тип химических реакций.  а) оксид азота (II)+кислород→оксид азота (IV)  б) алюминий+хлорид железа (II)→хлорид алюминия+железо   1. Какой объём кислорода потребуется для взаимодействия с 10 гр магния, содержащего 28% примесей? |
| ***Контрольная работа №2***  ***по теме «Изменения, происходящие с веществами»***  **Вариант 3**   1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций. Укажите тип химических реакций   а) Al+I2→AlI3  б) MnO2+Mg→MgO+Mn   1. Допишите уравнения химических реакций   а) Mg(NO3)2+KOH→  б) Ba+H2O→   1. Запишите уравнения химических реакций при помощи формул.   Расставьте коэффициенты. Укажите тип химических реакций.  а) хлорид железа (III)+железо→хлорид железа (II)  б) сульфат алюминия+нитрат бария→сульфат бария+нитрат алюминия   1. Какую массу оксида железа (III) необходимо взять для реакции с 50 гр 43,8%-го раствора соляной кислоты? | ***Контрольная работа №2***  ***по теме «Изменения, происходящие с веществами»***  **Вариант 4**   1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций. Укажите тип химических реакций   а) FeCl2+Cl2→FeCl3  б) Ca+H3PO4→Ca3(PO4)2+H2   1. Допишите уравнения химических реакций   а) K+Cl2→  б) Zn+Fe(NO3)3→   1. Запишите уравнения химических реакций при помощи формул.   Расставьте коэффициенты. Укажите тип химических реакций.  а) серная кислота+гидроксид калия→вода+сульфат калия  б) гидроксид железа (III)→оксид железа (III)+вода   1. Какая масса серебра выделится при взаимодействии 67,5 гр технического алюминия, содержащего 40% примесей с нитратом серебра? |