|  |  |
| --- | --- |
| ***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+Cuб) Fe2O3+H2SO4→Fe2(SO4)3+H2O1. 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 кислотаб) 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+O2б) P+Cl2→PCl51. 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+железо1. 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→AlI3б) MnO2+Mg→MgO+Mn1. 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 алюминия1. 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→FeCl3б) Ca+H3PO4→Ca3(PO4)2+H21. 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 калияб) гидроксид железа (III)→оксид железа (III)+вода1. Какая масса серебра выделится при взаимодействии 67,5 гр технического алюминия, содержащего 40% примесей с нитратом серебра?
 |