Контрольная работа

Изменения , происходящие с веществами

Вариант -1

1.Записать уравнения. Определить тип реакций

а)алюминий + соляная кислота

б) оксид магния + оксид фосфора (V)

в) оксид фосфора (V) + вода

г) гидроксид железа (III) разлагается

д)оксид натрия +вода

е) литий + вода

ж)водород + бром

з)хлорид железа(III) + гидроксид натрия

и)карбонат лития разлагается

к) гидроксид алюминия + серная кислота

л)оксид натрия +оксид фосфора (V)

2. Решить задачи

А) Вычислить объем водорода , полученного при взаимодействии 150 г калия с соляной кислотой.

Б) Вычислить количество вещества оксида кальция , полученного при взаимодействии 60 г кальция с примесями 20% с кислородом

В) Вычислить массу сульфата магния , полученного при взаимодействии 150 г 20% раствора серной кислоты с оксидом магния

Контрольная работа

Изменения , происходящие с веществами

Вариант -2

1.Записать уравнения. Определить тип реакций

а)железо (III) + серная кислота

б) оксид цинка + оксид фосфора (V)

в) оксид углерода (IV) + вода

г) гидроксид алюминия разлагается

д)оксид лития +вода

е) калий + вода

ж)водород + хлор

з)хлорид алюминия + гидроксид калия

и)карбонат натрия разлагается

к) гидроксид железа (III) + серная кислота

л)оксид калия +оксид азота (V)

2. Решить задачи

А) Вычислить объем водорода , полученного при взаимодействии 60 г алюминия с серной кислотой.

Б) Вычислить количество вещества оксида алюминия , полученного при взаимодействии 50 г алюминия с примесями 20% с кислородом

В) Вычислить массу нитрата кальция , полученного при взаимодействии 120 г 20% раствора азотной кислоты с оксидом кальция