***Самостоятельная работа* «Реакции замещения»**

***1 вариант***

Запишите уравнения реакций замещения: а) соляная кислота + магний; б) оксид меди + алюминий; в) нитрат серебра + цинк; г) оксид железа(Ш) + углерод.

Определите массу меди, которая может быть вытеснена алюминием из 450 г 16%-го раствора сульфата меди(II).

***Самостоятельная работа* «Реакции замещения»**

***2 вариант***

1. Запишите уравнения следующих реакций замещения: а) серная кислота + алюминий; б) оксид хрома(III) + углерод; в) хлорид железа(III) + магний; г) оксид свинца(IV) + водород.
2. Определите объем водорода (н.у.), который выделится в результате взаимодействия лития с 300 г 9,8% -го раствора фосфорной кислоты.

***Самостоятельная работа* «Реакции замещения»**

***3 вариант***

* + 1. Запишите уравнения реакций замещения: а) сульфид натрия + хлор; б) оксид марганца(IV) + углерод; в) нитрат ртути(II) + медь; г) железная окалина (Fe304) + водород.
		2. Определите массу металла, которая может быть получена при взаимодействии 2 кг технического оксида меди (II), содержащего 4% примесей, с углеродом.

***Самостоятельная работа* «Реакции замещения»**

***4 вариант***

1. Запишите уравнения следующих реакций замещения: а) сульфат железа(III) + цинк; б) оксид вольфрама(VI) + водород; в) железо + соляная кисло та (степень окисления железа в соли + 2); г) оксид цинка + алюминий.

2. Определите объем водорода (н.у.), который выделится при взаимодействии алюминия с 365 г 15%-го раствора соляной кислоты?

***Самостоятельная работа* «Реакции замещения»**

***1 вариант***

Запишите уравнения реакций замещения: а) соляная кислота + магний; б) оксид меди + алюминий; в) нитрат серебра + цинк; г) оксид железа(Ш) + углерод.

Определите массу меди, которая может быть вытеснена алюминием из 450 г 16%-го раствора сульфата меди(II).

***Самостоятельная работа* «Реакции замещения»**

***2 вариант***

1. Запишите уравнения следующих реакций замещения: а) серная кислота + алюминий; б) оксид хрома(III) + углерод; в) хлорид железа(III) + магний; г) оксид свинца(IV) + водород.
2. Определите объем водорода (н.у.), который выделится в результате взаимодействия лития с 300 г 9,8% -го раствора фосфорной кислоты.

***Самостоятельная работа* «Реакции замещения»**

***3 вариант***

* + 1. Запишите уравнения реакций замещения: а) сульфид натрия + хлор; б) оксид марганца(IV) + углерод; в) нитрат ртути(II) + медь; г) железная окалина (Fe304) + водород.
		2. Определите массу металла, которая может быть получена при взаимодействии 2 кг технического оксида меди (II), содержащего 4% примесей, с углеродом.

***Самостоятельная работа* «Реакции замещения»**

***4 вариант***

1. Запишите уравнения следующих реакций замещения: а) сульфат железа(III) + цинк; б) оксид вольфрама(VI) + водород; в) железо + соляная кисло та (степень окисления железа в соли + 2); г) оксид цинка + алюминий.

2. Определите объем водорода (н.у.), который выделится при взаимодействии алюминия с 365 г 15%-го раствора соляной кислоты?