

**МБОУ «Инжавинская СОШ»**

Административная контрольная работа по химии для 8 класса (учебник Рудзитес Г.Е.)

**Вариант I**

Часть А

№1 Сложное вещество – это

А) озон Б) вода В) углерод

№2. Физическое явление это:

А) скисание молока Б) получение водорода В) высыхание лужи

Часть Б

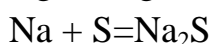
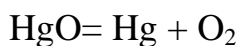
№3. соотнесите знак и название элемента:

1. кислород 2. Фосфор 3. Калий 4. Углерод

А.) Р      Б.) О      В.) Cl      Г.) С      Д.) К      Е.) Ag

№4 Составьте формулы сложных веществ, состоящих из следующих химических элементов: а) натрия и водорода    б) калия и кислорода

№5 расставьте коэффициенты в уравнениях. Определите тип реакции.



Часть С

№6 Рассчитайте массу, количества вещества и число частиц сероводорода объемом 15 литров.

№7 Рассчитайте в каком из веществ содержится кислорода больше: серная кислота или вода.

№8 По уравнению реакции рассчитайте массу и объем кислорода, вступившего в реакцию с 25 граммами фосфора.

№9 Осуществите превращения



№10. Найдите относительную плотность по водороду, по азоту, по воздуху и по кислороду для сероводорода.

**МБОУ «Инжавинская СОШ»**

Административная контрольная работа по химии для 8 класса (учебник Рудзитес Г.Е.)

**Вариант II**

Часть А

№1 Простое вещество – это

А) соляная кислота Б) вода В) азот

№2. Химическое явление это:

А) листопад Б) получение кислорода В) замерзание воды

Часть Б

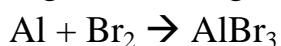
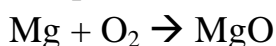
№3. соотнесите знак и название элемента:

1. серебро 2. хлор 3. кальций 4. Углерод

А.) Р      Б.) О      В.) Cl      Г.) С      Д.) Ca      Е.) Ag

№4 Составьте формулы сложных веществ, состоящих из следующих химических элементов: а) кальция и кислорода б) калия и водорода

№5 расставьте коэффициенты в уравнениях. Определите тип реакции.



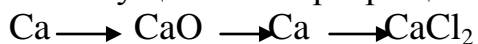
Часть С

№6 Рассчитайте объем, количества вещества и число частиц озона масса которого равна 45 граммам.

№7 Рассчитайте в каком из веществ содержится водорода больше: гидрид натрия или соляная кислота.

№8 По уравнению реакции рассчитайте массу и объем кислорода, вступившего в реакцию с 8 граммами серы.

№9 Осуществите превращения



№10. Найдите относительную плотность по водороду, по азоту, по воздуху и по кислороду для метана.

**МБОУ «Инжавинская СОШ»**

Административная контрольная работа по химии для 8 класса (учебник Рудзитес Г.Е.)

**Вариант III**

Часть А

№1 Сложное вещество – это

А) углерод Б) водород В) серная кислота

№2. Физическое явление это:

А) горение фосфора Б) получение ацетилена В) таяние снега

Часть Б

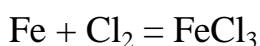
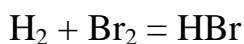
№3. соотнесите знак и название элемента:

1. золото 2. иод 3. ртуть 4. свинец

А.) F      Б.) I      В.) Hg      Г.) Pb      Д.) Ca      Е.) Au

№4 Составьте формулы сложных веществ, состоящих из следующих химических элементов: а) алюминий и кислорода б) азот и водорода

№5 расставьте коэффициенты в уравнениях. Определите тип реакции.



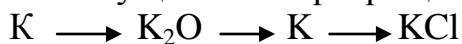
Часть С

№6 Рассчитайте объем, массу и число частиц углекислого газа количество вещества которого равно 4,5 моль.

№7 Рассчитайте в каком из веществ содержится натрия больше: гидрид натрия или оксид натрия.

№8 По уравнению реакции рассчитайте массу и объем кислорода, вступившего в реакцию с 32 граммами углерода.

№9 Осуществите превращения



№10. Найдите относительную плотность по водороду, по азоту, по воздуху и по кислороду для углекислого газа.

**МБОУ «Инжавинская СОШ»**

Административная контрольная работа по химии для 8 класса (учебник Рудзитес Г.Е.)

**Вариант IV**

Часть А

№1 Простое вещество – это

А) хлорид натрия Б) сера В) вода

№2. Химическое явление это:

А) горение угля Б) иней В) плавление металла

Часть Б

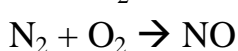
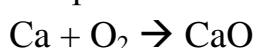
№3. соотнесите знак и название элемента:

1. фтор 2. иод 3. фосфор 4. кальций

А.) F Б.) I В.) Hg Г.) P Д.) Ca Е.) Au

№4 Составьте формулы сложных веществ, состоящих из следующих химических элементов: а) кальций и кислорода б) кислород и водорода

№5 расставьте коэффициенты в уравнениях. Определите тип реакции.



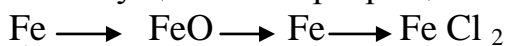
Часть С

№6 Рассчитайте объем, массу и количество вещества метана число частиц которого равно  $18,06 \cdot 10^{23}$ .

№7 Рассчитайте в каком из веществ содержится хлора больше: хлорид натрия или соляная кислота.

№8 По уравнению реакции рассчитайте массу и объем кислорода, вступившего в реакцию с 10 граммами железа.

№9 Осуществите превращения



№10. Найдите относительную плотность по водороду, по азоту, по воздуху и по кислороду для угарного газа (CO).

