**Контрольная работа по химии**

**за курс 8 класса**

**Вариант 1**

1. Расположите, используя Периодическую систему химических элементов Д.И. Менделеева, следующие элементы в порядке увеличения

металлических свойств их атомов: Мg, Аl, С1.

1. Определите тип химической связи в веществах, дать названия им и записать схему образования связи для выделенных веществ: Са, **NaI,** Cl2, **HF.**
2. Рассчитайте число протонов, электронов и нейтронов для атомов следующих изотопов: 16O и 18О.
3. Дать названия следующим соединениям и определить их класс: NaОН**,** СО2***,*** НСI, МgO, Н2SO4, FеSO4, НNО3, АgС1, СаS, FеI3.
4. Указать степени окисления атомов химических элементов в соединении: Са3(РО4**)**2 **,** СгСI3,
5. Рассчитайте объём углекислого газа ( н.у.) полученного при полном сгорании 2,4 г. углерода.
6. Записатьуравнения реакций в соответствии со схемой:   
   а) гидрооксид меди (II) = оксид меди (II) **+** вода   
   б) соляная кислота **+** кальций **=** хлорид кальция **+** водород   
   в) гидрооксид железа (III) **+** азотная кислота **=** нитрат железа (Ш) **+** вода   
   г) оксид углерода (IУ) **+** оксид кальция = карбонат кальция
7. Имеется 50 г. 10% раствора поваренной соли. Какова будет концентрация раствора, если в него добавить 120 г. воды?
8. Дана схема превращений: С →CO2→К2СO3.→СО2. Составьте молекулярные уравнения реакций.

**Вариант 2**

1. Расположите, используя Периодическую систему химических элементов Д. И. Менделеева, следующие элементы в порядке увеличения

металлических свойств их атомов: K, Ca, Sc

1. Определите тип химической связи в веществах, дать названия им   
   записать схему образования связи для выделенных веществ: I2, K, **NaF, CH4**
2. Рассчитайте число протонов электронов и нейтронов для атомов  
   следующих изотопов: 238Y, 235Y.
3. Дать названия следующим соединениям и определить их класс: КОН, SiO2, Fе(ОН)3, Н2 SO3, НgО, СаСО3, НNО2, СгСI3, Nа2S, AlPO4.
4. Указать степени окисления атомов химических элементов в соединении: LiСI, К2S04.
5. Рассчитайте объём кислорода ( н.у.) , который затратится при полном сгорании 8,24 г. фосфора.
6. Записать уравнения реакций в соответствии со схемой:   
   А) оксид фосфора (V) + вода = фосфорная кислота

Б) соляная кислота + алюминий = хлорид алюминия + водород

В) нитрат серебра + хлорид железа (3) = хлорид серебра + нитрат железа(3)

Г) гидрооксид цинка (II) = оксид цинка (II) + вода

8. К 150 г. 25% раствора поваренной соли добавили 10 г. вещества. Определите массовую долю вещества в полученном растворе.

9. Дана схема превращений: S → SO2 **→** H2SO3 → Na2SO3Составьте

молекулярные уравнения реакций.

**Критерии оценки письменных контрольных работ**

**Оценка «5»:**

•ответ полный и правильный, возможна несущественная ошибка.

**Оценка «4»:**

•ответ неполный или допущено не более двух несущест­венных ошибок.

**Оценка «3»:**

•работа выполнена не менее чем наполовину, допущена одна существенная ошибка и при этом две-три несущест­венные.

**Оценка «2»:**

•работа выполнена меньше чем наполовину или содер­жит несколько существенных ошибок.

**Оценка «1»:**

•работа не выполнена.

При оценке выполнения письменной контрольной рабо­ты необходимо учитывать требования единого орфографи­ческого режима.

Отметка за итоговую контрольную работу корректирует предшествующие при выставлении отметки за четверть, полугодие, год