

**Оценочные материалы по химии**  
**Демоверсия**  
**Входной контроль**  
**8 класс**

**1 вариант.**

1. Что такое физическое явление?
2. Что такое атом?
3. Что такое химическая формула?
4. Сколько атомов каждого элемента входит в состав молекулы с формулой

$\text{CO}_2$  ;  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  ;  $\text{H}_2\text{SO}_4$  ?

5. Пользуясь периодической таблицей, рассчитайте относительную молекулярную массу веществ, формулы которых

$\text{NaOH}$  ;  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  .

**2 вариант.**

1. Что такое химические реакции?
2. Что такое молекула?
3. Что такое индекс?
4. Сколько атомов каждого элемента входит в состав молекулы с формулой

$\text{H}_2\text{O}$  ;  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$  ;  $\text{H}_3\text{PO}_4$  ?

5. Пользуясь периодической таблицей, рассчитайте относительную молекулярную массу веществ, формулы которых

$\text{FeSO}_4$  ;  $\text{N}_2\text{O}_5$  .

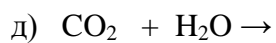
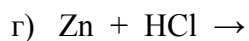
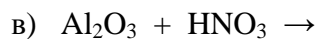
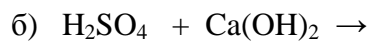
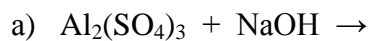
**Оценочные материалы по химии**  
**Демоверсия**  
**Промежуточный контроль**  
**8класс.**

**Контрольная работа №1 «Атомы химических элементов».**

1. Напишите электронную формулу, электронно-графическую схему и распределение электронов по энергетическим уровням для атомов кислорода и алюминия.
2. Посчитайте число протонов, нейтронов и электронов в атомах углерода и калия.
3. У какого элемента металлические свойства выражены сильнее?
  - а) у магния и алюминия
  - б) у калия или натрия.

**Оценочные материалы по химии**  
**Демоверсия**  
**Входной контроль**  
**9 класс**

1. Закончите уравнения реакций, расставьте коэффициенты:



2. Определите степень окисления элементов в соединениях:



3. Составьте электронные формулы и электронно-графические схемы

атомов следующих элементов:

хлора, натрия, алюминия, кислорода.

**Оценочные материалы по химии**  
**Демоверсия**  
**Промежуточный контроль**  
**9 класс.**  
**Контрольная работа по теме «Металлы».**

1. Напишите электронные формулы и электронно-графические схемы для следующих металлов: Na, Al, Ca, Mg, Fe.
2. Опишите строение кристаллической решетки металлов, их общие физические свойства.
3. Определите степени окисления металлов в следующих соединениях:

NaOH; K<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>; K<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>; Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; CrO<sub>3</sub>; KMnO<sub>4</sub>

4. Закончите уравнения реакций, напишите молекулярные и ионные уравнения:

