

Оценочные материалы по химии
Демонстрация
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
 CO_2 ; $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$; H_2SO_4 ?
5. Пользуясь периодической таблицей, рассчитайте относительную молекулярную массу веществ, формулы которых
 NaOH ; Fe_2O_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
 H_2O ; $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$; H_3PO_4 ?
5. Пользуясь периодической таблицей, рассчитайте относительную молекулярную массу веществ, формулы которых
 FeSO_4 ; N_2O_5 .

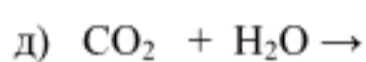
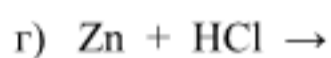
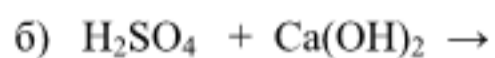
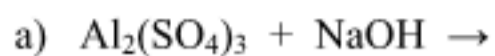
Оценочные материалы по химии
Демоверсия
Промежуточный контроль
8класс.

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
Демонстрация
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
Демонстрация
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; K₃PO₄; K₂CrO₄; Al₂O₃; CrO₃; KMnO₄

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

