

**Оценочные материалы по химии
подготовлены с учетом МР ФИОКО 2021г
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

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
подготовлены с учетом МР ФИОКО 2021г
Демоверсия
Промежуточный контроль**

8 класс

1 вариант

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 или алюминия
 - б) у калия или натрия.

2 вариант

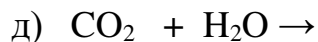
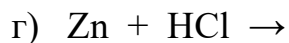
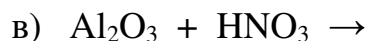
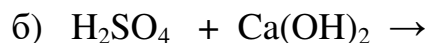
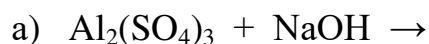
1. Напишите электронную формулу, электронно-графическую схему и распределение электронов по энергетическим уровням для атомов хлора и магния.
2. Посчитайте число протонов, нейтронов и электронов в атомах серы и натрия.
3. У какого элемента неметаллические свойства выражены сильнее?
 - а) у хлора или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

**Оценочные материалы по химии
подготовлены с учетом МР ФИОКО 2021г
Демоверсия
Входной контроль**

9 класс

1 вариант

1. Закончите уравнения реакций, расставьте коэффициенты:



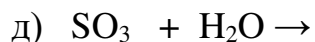
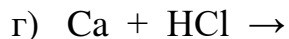
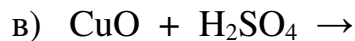
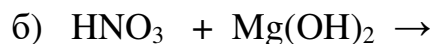
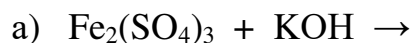
2. Определите степень окисления элементов в соединениях:



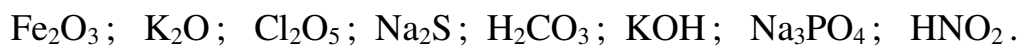
3. Составьте электронные формулы и электронно-графические схемы атомов следующих элементов:
хлора, натрия, алюминия, кислорода.

2 вариант

1. Закончите уравнения реакций, расставьте коэффициенты:



2. Определите степень окисления элементов в соединениях:



3. Составьте электронные формулы и электронно-графические схемы атомов следующих элементов:
серы, калия, магния, хлора.

Оценочные материалы по химии
подготовлены с учетом МР ФИОКО 2021г

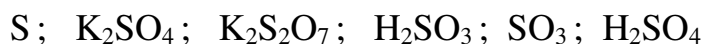
Демоверсия
Промежуточный контроль

9 класс

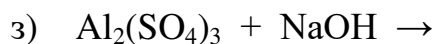
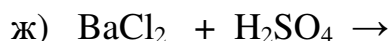
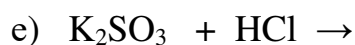
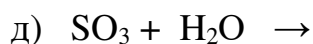
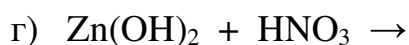
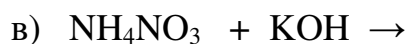
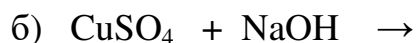
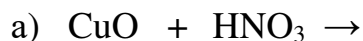
1 вариант

1. Напишите электронные формулы и электронно-графические схемы для атомов серы и хлора.

2. Определите степени окисления серы в следующих соединениях:



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



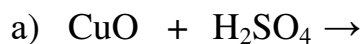
2 вариант

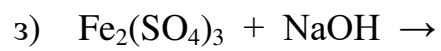
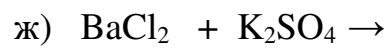
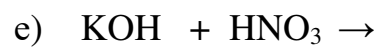
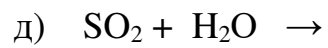
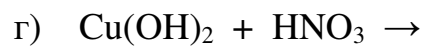
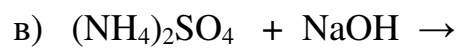
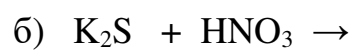
1. Напишите электронные формулы и электронно-графические схемы для атомов азота и углерода.

2. Определите степени окисления азота в следующих соединениях:



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





**ДОКУМЕНТ ПОДПИСАН
ЭЛЕКТРОННОЙ ПОДПИСЬЮ**

СВЕДЕНИЯ О СЕРТИФИКАТЕ ЭП

Сертификат 603332450510203670830559428146817986133868575789

Владелец Садрисламова Валентина Федоровна

Действителен с 22.03.2021 по 22.03.2022