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 ; $Al_2(SO_4)_3$; H_2SO_4 ?

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

NaOH; Fe₂O₃.

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

H₂O; Ca₃(PO₄)₂; H₃PO₄?

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:
 - a) $Al_2(SO_4)_3 + NaOH \rightarrow$
 - 6) $H_2SO_4 + Ca(OH)_2 \rightarrow$
 - B) $Al_2O_3 + HNO_3 \rightarrow$
 - Γ) Zn + HCl \rightarrow
 - д) $CO_2 + H_2O \rightarrow$
- 2. Определите степень окисления элементов в соединениях:

 Al_2O_3 ; Na_2O ; P_2O_5 ; K_2S ; H_2SO_3 ; NaOH; K_3PO_4 ; HNO_3 .

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

2 вариант

- 1. Закончите уравнения реакций, расставьте коэффициенты:
 - a) $Fe_2(SO_4)_3 + KOH \rightarrow$
 - 6) $HNO_3 + Mg(OH)_2 \rightarrow$
 - B) $CuO + H_2SO_4 \rightarrow$
 - Γ) Ca + HCl \rightarrow
 - д) $SO_3 + H_2O \rightarrow$
- 2. Определите степень окисления элементов в соединениях:

 $Fe_2O_3\,;\ K_2O\,;\ Cl_2O_5\,;\ Na_2S\,;\ H_2CO_3\,;\ KOH\,;\ Na_3PO_4\,;\ HNO_2\,.$

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:

$$S$$
; K_2SO_4 ; $K_2S_2O_7$; H_2SO_3 ; SO_3 ; H_2SO_4

- 3. Закончите уравнения реакций, напишите молекулярные и ионные уравнения:
 - a) CuO + HNO₃ \rightarrow
 - б) $CuSO_4 + NaOH \rightarrow$
 - B) $NH_4NO_3 + KOH \rightarrow$
 - Γ) Zn(OH)₂ + HNO₃ \rightarrow
 - д) $SO_3 + H_2O \rightarrow$
 - e) $K_2SO_3 + HC1 \rightarrow$
 - ж) BaCl₂ + $H_2SO_4 \rightarrow$
 - 3) $Al_2(SO_4)_3 + NaOH \rightarrow$

2 вариант

- 1. Напишите электронные формулы и электронно-графические схемы для атомов азота и углерода.
- 2. Определите степени окисления азота в следующих соединениях:

$$N_2$$
; KNO_3 ; N_2O_5 ; HNO_3 ; NO_2 ; HNO_2

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

a) CuO +
$$H_2SO_4 \rightarrow$$

б)
$$K_2S$$
 + HNO_3 \rightarrow

в)
$$(NH_4)_2SO_4 + NaOH \rightarrow$$

$$\Gamma) \quad Cu(OH)_2 \ + \ HNO_3 \ \rightarrow$$

д)
$$SO_2 + H_2O \rightarrow$$

e) KOH +
$$HNO_3 \rightarrow$$

ж) BaCl₂ +
$$K_2SO_4 \rightarrow$$

3)
$$Fe_2(SO_4)_3 + NaOH \rightarrow$$

ДОКУМЕНТ ПОДПИСАН ЭЛЕКТРОННОЙ ПОДПИСЬЮ

СВЕДЕНИЯ О СЕРТИФИКАТЕ ЭП

Сертификат 603332450510203670830559428146817986133868575789 Владелец Садрисламова Валентина Федоровна

Действителен С 22.03.2021 по 22.03.2022