

ВХОДНЫЕ ТЕСТЫ ПО ХИМИИ

Вариант 1

1. Укажите символ элемента *Водород* (поставьте знак \surd):

O

H

N

2. Вещество – это (поставьте знак \surd):

железо

стакан

стекло

3. Заполните таблицу, используйте такие слова: вода, кислород, соль, железо.

| Простые вещества | Сложные вещества |
|------------------|------------------|
| | |
| | |

4. Выберите химическую формулу оксидов (поставьте знак \surd):

CuO

H₂CO₃

H₂SO₄

Fe₂O₃

CO₂

HNO₃

5. Что означает запись 5H₂? Укажите в этой формуле индекс, коэффициент.

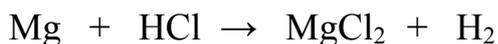
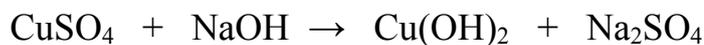
6. Что больше – относительная атомная масса кислорода или относительная молекулярная масса кислорода?

7. Вещества, которые вступают в реакцию, называются (поставьте знак \surd):

реагентами

продуктами реакции

8. Расставьте коэффициенты в уравнениях реакций:



9. Оксиду железа (II) соответствует формула (поставьте знак \surd):

Fe₂O₃

FeO

Cu

10. Закон сохранения массы веществ был сформулирован (поставьте знак \surd):

Д.И. Менделеевым

И.П. Павловым

М.В. Ломоносовым.

ВХОДНЫЕ ТЕСТЫ ПО ХИМИИ

Вариант 2

1. Укажите символ элемента *Железо* (поставьте знак \surd):

Al

Ca

Fe

2. Самый распространенный элемент в природе (поставьте знак \surd):

Al

O₂

Si

3. Заполните таблицу, используйте такие слова: азот, магний, водород, сера, железо, алюминий.

| Металлы | Неметаллы |
|---------|-----------|
| | |
| | |
| | |

4. Какие из перечисленных кислот двухосновные (поставьте знак \surd):

CuO

H₂CO₃

H₂SO₄

Fe₂O₃

CO₂

HNO₃

5. Что означает запись 6O₂? Укажите в этой формуле индекс, коэффициент.

6. В каком веществе массовая доля кислорода больше (поставьте знак \surd):

CuO

Cu₂O

7. Валентность водорода равна (поставьте знак \surd):

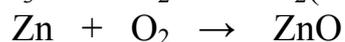
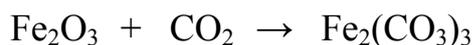
1

3

2

не имеет определенного значения

8. Расставьте коэффициенты в уравнениях реакций



9. Хлориду железа (III) отвечает формула (поставьте знак \surd):

FeCl₃

Fe₂O₃

FeS

10. Общее количество атомов в ходе химической реакции (поставьте знак \surd):

изменяется

не изменяется

в одних реакциях изменяется, а в других нет

ВХОДНЫЕ ТЕСТЫ ПО ХИМИИ

Вариант 3

1. Состав молекулы *кислорода* выражается формулой (поставьте знак \surd):
 O O₂ 2O
2. К химическим свойствам веществ можно отнести (поставьте знак \surd):
 твердость цвет горючесть
3. Выпадение осадка – это признак _____ явления.
(Вставьте пропущенное слово).
4. Какие из перечисленных веществ является кислотой? (поставьте знак \surd):
 Cu NaOH
 HNO₃ NaCl
5. Что означает запись 4H₂O? Укажите в этой формуле индекс, коэффициент.
6. Относительная атомная масса показывает, во сколько раз атом данного элемента больше (тяжелее) (поставьте знак \surd):
 1/12 части молекулы воды 1/12 части молекулы водорода
 1/12 части молекулы углерода
7. Масса одного моля водорода равна (поставьте знак \surd):
 1 г. 2 г. 3 г.
8. Расставьте коэффициенты в уравнениях реакций
$$\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$$
$$\text{Na} + \text{S} \rightarrow \text{Na}_2\text{S}$$
9. Оксиду фосфора (V) отвечает формула (поставьте знак \surd):
 NO P₂O₅ Al₂O₃
10. Слово “атом” обозначает (поставьте знак \surd):
 маленький неделимый
 тот, который входит в состав молекулы.

ВХОДНЫЕ ТЕСТЫ ПО ХИМИИ

Вариант 4

1. Укажите символ элемента *Кислород* (поставьте знак \surd):

S

O

N

2. Самый распространенный элемент в природе (поставьте знак \surd):

O₂

Al

Si

3. Заполните таблицу, используйте такие слова: калий, бор, кислород, медь.

| Металлы | Неметаллы |
|---------|-----------|
| | |
| | |

4. Choose the chemical formula of acids (put the sign of \surd):

CuO

H₂CO₃

H₂SO₄

Fe₂O₃

CO₂

HNO₃

5. Что означает запись 6N₂? Укажите в этой формуле индекс, коэффициент.

6. В каком веществе массовая доля кислорода больше (поставьте знак \surd):

K₂O

K₂O₂

KO₂

7. Валентность кислорода равна (поставьте знак \surd):

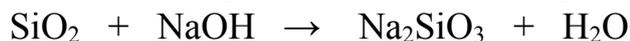
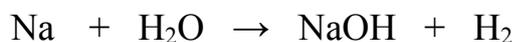
1

3

2

не имеет определенного значения

8. Расставьте коэффициенты в уравнениях реакций



9. Оксиду углерода (IV) отвечает формула (поставьте знак \surd):

CuCl₂

CO

CO₂

10. Общее количество атомов в ходе химической реакции (поставьте знак \surd):

изменяется

не изменяется

ВХОДНЫЕ ТЕСТЫ ПО ХИМИИ

Вариант 5

1. Укажите символ элемента *Углерод* (поставьте знак \checkmark):

В

С

S

2. К химическим свойствам веществ можно отнести (поставьте знак \checkmark):

горючесть

цвет

твердость

3. Заполните таблицу, используйте такие слова: азот, вода, водород, соль.

| Простые вещества | Сложные вещества |
|------------------|------------------|
| | |
| | |

4. Какие из перечисленных кислот двухосновные (поставьте знак \checkmark):

Al_2O_3

H_2SO_4

H_3PO_4

Na_2O

CO_2

HNO_3

5. Что означает запись $3Cl_2$? Укажите в этой формуле индекс, коэффициент.

6. Что больше – относительная атомная масса водорода или относительная молекулярная масса водорода?

7. Валентность натрия равна (поставьте знак \checkmark):

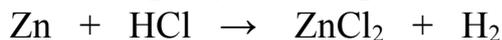
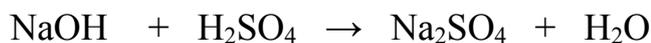
1

3

2

не имеет определенного значения

8. Расставьте коэффициенты в уравнениях реакций



9. Оксиду алюминия отвечает формула (поставьте знак \checkmark):

$CuCl_2$

Al_2O_3

FeS

10. Закон сохранения массы веществ был сформулирован (поставьте знак \checkmark):

Д.И. Менделеевым

М.В. Ломоносовым

И.П. Павловым.