

Материалы тестового контроля по теме: «Изменения, происходящие с веществами»

1. Установите соответствие (например, **1А2Б**):

Явление	Вид явления
1. Горение сахара	А. Физическое
2. Плавление сахара	Б. Химическое

2. Установите соответствие (например, **1А2Б**):

Тип реакции	Определение
1. Соединение	А. реакции, в которых из одного сложного вещества образуются два и более новых простых или сложных веществ
2. Разложение	Б. реакции между простым и сложным веществами, в результате которых атомы простого вещества замещают атомы одного из элементов в сложном веществе
3. Замещение	В. реакции между простыми или сложными веществами, из которых образуется одно более сложное вещество
4. Обмен	Г. реакции, при которых два сложных вещества обмениваются своими составными частями

3. Установите соответствие (например, **1А2Б**):

Тип реакции	Реакция
1. Соединение	А. $\text{CaCO}_2 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
2. Обмен	Б. $\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$
3. Разложение	В. $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3 \uparrow$
4. Замещение	Г. $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

4. Установите соответствие (например, **1А2Б**):

Тип реакции	Реакция
1. Экзотермическая	А. $C + O_2 \rightarrow CO_2 + Q$
2. Эндотермическая	Б. $2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2 - Q$

5. Установите соответствие (например, **1А2В**):

Тип реакции	Реакция
1. Экзотермическая	А. $2H_3 + O_2 = 2H_2O + 572kJ$
2. Эндотермическая	Б. $2HgO = 2Hg + O_2 - 180kJ$

6. Разделение смеси

{
I. Сахара с битым стеклом
II. Поваренной соли с речным песком
}

1. отфильтровать
2. собрать прибор для фильтрования
3. растворить в воде
4. выпарить раствор
5. собрать прибор для выпаривания

Запишите алгоритм разделения смесей в виде последовательности номеров действий, например, **54**

7. Выберите номер правильного ответа:

Если содержание кислорода в воздухе $\left\{ \begin{array}{l} \text{увеличивается} \\ \text{уменьшается} \end{array} \right\}$ скорость горения __

1. возрастает
2. убывает
3. не изменяется

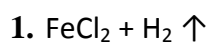
8. Установите соответствие (например, **1А2В**):

Исходные вещества	Продукты реакции
1. $CuO + HCl \rightarrow$	А. $Na_2SO_4 + H_2O$
2. $NaOH + H_2SO_4 \rightarrow$	Б. $ZnCl_2 + H_2 \uparrow$
3. $Zn + HCl \rightarrow$	В. $CuCl_2 + H_2O$
4. $SO_3 + H_2O \rightarrow$	Г. H_2SO_4

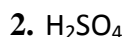
9. Установите соответствие (например, **1A2B**):

Продукты реакции

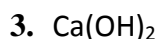
Исходные вещества и условия реакции



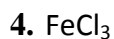
А. оксид кальция



Б. оксид Серы (VI); Вода



В. железо; соляная кислота



Г. железо; хлор; нагревание

10. Дополните:

Количество вещества $\left\{ \begin{array}{l} \text{I. Кислород} \\ \text{II. Оксид меди (II)} \end{array} \right\}$, необходимое для реакции с $\left\{ \begin{array}{l} \text{I. Серой} \\ \text{II. Водородом} \end{array} \right\}$ массой $\left\{ \begin{array}{l} \text{I. 64г} \\ \text{II. 1г} \end{array} \right\}$ по уравнению $\left\{ \begin{array}{l} \text{I. } \text{S} + \text{O}_2 = \text{SO}_2 \\ \text{II. } \text{CuO} + \text{H}_2 = \text{Cu} + \text{H}_2\text{O} \end{array} \right\}$ равно _____ моль.

11. Дополните:

Масса $\left\{ \begin{array}{l} \text{I. Гидроксида калия} \\ \text{II. Гидроксида натрия} \end{array} \right\}$, необходимая для нейтрализации раствора азотной кислоты массой $\left\{ \begin{array}{l} \text{I. 630 г} \\ \text{II. 400 г} \end{array} \right\}$ с массовой долей $\left\{ \begin{array}{l} \text{I. 0,5} \\ \text{II. 0,2} \end{array} \right\}$ примесей вещества составляет _____ граммов.