

Тест по химии Реакции соединения за 8 класс

Готовые материалы для тестирования Тест по химии Реакции соединения за 8 класс с ответами

Часть 1

1. Верны ли следующие суждения?

А. В ходе реакции соединения из двух или нескольких веществ образуется одно более сложное вещество.

Б. Реакции соединения, как правило, являются эндотермическими реакциями.

- 1) верно только А
- 2) верно только Б
- 3) верны оба суждения
- 4) оба суждения неверны

2. Укажите уравнение реакции соединения.

- 1) $2\text{Fe}(\text{OH})_3 = \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
- 2) $2\text{Fe} + 3\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{FeCl}_3$
- 3) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu} + \text{FeSO}_4$
- 4) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2\uparrow$

3. Укажите уравнение реакции, которая не является реакцией соединения.

- 1) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$
- 2) $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{CO}_3$
- 3) $3\text{H}_2 + \text{N}_2 = 2\text{NH}_3$
- 4) $\text{CO}_2 + 2\text{Mg} = 2\text{MgO} + \text{C}$

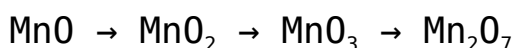
4. Укажите уравнение обратимой реакции.

- 1) $3\text{H}_2 + \text{N}_2 = 2\text{NH}_3$
- 2) $4\text{P} + 5\text{O}_2 = 2\text{P}_2\text{O}_5$
- 3) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 = \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- 4) $\text{P}_2\text{O}_5 + 3\text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_3\text{PO}_4$

5. Укажите уравнение необратимой реакции

- 1) $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 = 2\text{SO}_3$
- 2) $4\text{P} + 5\text{O}_2 = 2\text{P}_2\text{O}_5$
- 3) $3\text{H}_2 + \text{N}_2 = 2\text{NH}_3$
- 4) $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

6. В ряду оксидов марганца



массовая доля металла в оксиде

- 1) увеличивается
- 2) уменьшается
- 3) не изменяется
- 4) сначала увеличивается, потом уменьшается

7. Напишите уравнение реакции соединения по схеме:



Определите сумму коэффициентов в этом уравнении.

- 1) 5
- 2) 6
- 3) 7
- 4) 8

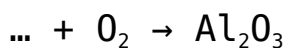
8. Напишите уравнение реакции соединения по схеме:



Определите сумму коэффициентов в этом уравнении.

- 1) 5
- 2) 6
- 3) 7
- 4) 8

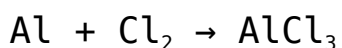
9. Напишите уравнение реакции соединения по схеме:



Определите сумму коэффициентов в этом уравнении.

- 1) 10
- 2) 9
- 3) 8
- 4) 7

10. Напишите уравнение реакции соединения по схеме:



Определите сумму коэффициентов в этом уравнении.

- 1) 10
- 2) 9
- 3) 8
- 4) 7

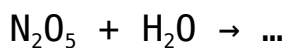
11. Напишите уравнение реакции соединения по схеме:



Определите сумму коэффициентов в этом уравнении.

- 1) 4
- 2) 5
- 3) 6
- 4) 7

12. Напишите уравнение реакции соединения по схеме:



Определите сумму коэффициентов в этом уравнении.

- 1) 7
- 2) 6
- 3) 5
- 4) 4

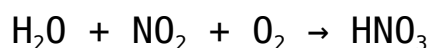
13. Определите объем кислорода (н.у.), необходимый для сжигания 12,4 г фосфора до оксида фосфора (V).

- 1) 10,1 л
- 2) 11,2 л
- 3) 12,3 л
- 4) 13,4 л

14. Оксид фосфора (V) прореагировал с водой с образованием 39,2 г фосфорной кислоты. Определите массу вступившей в реакцию воды.

- 1) 8,8 г
- 2) 9,6 г
- 3) 10,8 г
- 4) 11,4 г

15. Азотная кислота образуется по схеме:



Определите массу прореагировавшего оксида азота (IV), если прореагировало 12,2 л (н.у.) кислорода.

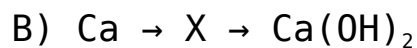
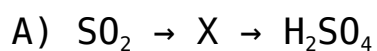
- 1) 100 г
- 2) 110 г
- 3) 120 г
- 4) 130 г

Часть 2

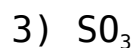
1. Установите соответствие между схемой превращения и

веществом X в этой схеме. Ответ дайте в виде последовательности цифр, соответствующих буквам по алфавиту.

Схема превращений



Вещество X



2. Серу массой 5,88 г сожгли. Полученный оксид серы (IV) каталитически окислили до оксида серы (VI), который растворили в воде. Определите массу (в граммах) образовавшейся при этом серной кислоты. Ответ дайте в виде целого числа без указания единиц измерения.

3. Используя Интернет, установите соответствие между свойством щелочного металла и металлом, для которого характерно подобное свойство. Ответ дайте в виде последовательности цифр, соответствующей буквам по алфавиту.

Свойство

А) горит на воздухе до MO_2

Б) легко реагирует с азотом до M_3N

В) горит на воздухе до M_2O_2

Г) горит в кислороде до M_2O

Металл

1) литий

2) натрий

3) калий

Ответы на тест по химии Реакции соединения 8 класс

Часть 1

1-1

2-2

3-4

4-1

5-4

6-2

7-3

8-1

9-2

10-4

11-1

12-4

13-2

14-3

15-1

Часть 2

1-3142

2-18

3-3121