

Тест по химии Расчеты по химическим уравнениям за 8 класс

Готовые материалы для тестирования Тест по химии Расчеты по химическим уравнениям за 8 класс с ответами

Часть 1

1. Масса 3 моль гидроксида натрия NaOH

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

2. Масса 0,25 моль сульфата меди (II) CuSO_4

- 1) 35 г
- 2) 40 г
- 3) 45 г
- 4) 50 г

3. Объем (н.у.), который занимает 5 моль оксида углерода (IV) CO_2

- 1) 112 л
- 2) 22,4 л
- 3) 11,2 л
- 4) 448 л

4. Объем (н.у.), который занимает 0,25 моль неизвестного газа,

- 1) 4,48 л
- 2) 22,4 л
- 3) 11,2 л

4) 5,6 л

5. Верны ли следующие суждения?

А. Коэффициенты в уравнении реакции показывают количество вещества реагентов и продуктов реакции в молях.

Б. Объем 1 моль любого газа при любых условиях равен 22,4 л.

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

6. Верны ли следующие суждения?

А. Массовая доля вещества в смеси (растворе) равна отношению массы этого вещества к массе смеси (раствора).

Б. Объемная доля кислорода в воздухе равна 0,21.

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

7. Количество вещества хлорида натрия, который образуется при взаимодействии 2,5 моль соляной кислоты и 3 моль гидроксида натрия,

- 1) 3 моль
- 2) 2,5 моль
- 3) 0,5 моль
- 4) 5,5 моль

8. Количество вещества гидроксида натрия, необходимое для полной нейтрализации 2 моль серной кислоты,

- 1) 1 моль
- 2) 2 моль
- 3) 3 моль
- 4) 4 моль

9. Магний реагирует с соляной кислотой по схеме: $\text{Mg} + \text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\uparrow$. Объем (н.у.) водорода, образующийся при взаимодействии 60 г магния с избытком соляной кислоты,

- 1) 46 л
- 2) 56 л
- 3) 66 л
- 4) 76 л

10. Уголь содержит 89,3% углерода. Объем (н.у.) оксида углерода (IV), образующийся при сгорании 600 г угля,

- 1) 1000 л
- 2) 1100 л
- 3) 1120 л
- 4) 11254 л

11. Объем O_2 (н.у.), необходимый для полного сгорания 50 л (н.у.) ацетилена C_2H_2 до углекислого газа и воды,

- 1) 95 л
- 2) 105 л
- 3) 115 л
- 4) 125 л

12. Объем воздуха (н.у.), необходимый для сжигания 19,2 г серы до оксида серы (IV),

- 1) 48 л
- 2) 56 л
- 3) 64 л
- 4) 72 л

13. Алюминий реагирует с разбавленной серной кислотой по схеме:



Если прореагировало $3,01 \cdot 10^{23}$ атомов алюминия, то объем (н.у.) образовавшегося водорода

- 1) 13,44 л
- 2) 16,8 л
- 3) 11,2 л
- 4) 22,4 л

14. Натрий реагирует с водой по схеме:



Определите число прореагировавших атомов натрия, если образовалось 10 г гидроксида натрия.

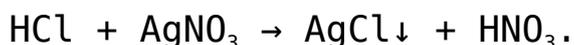
- 1) $1,5 \cdot 10^{23}$
- 2) $2,0 \cdot 10^{23}$
- 3) $2,5 \cdot 10^{23}$
- 4) $3,0 \cdot 10^{23}$

15. Масса 8,91 %-ного раствора фосфорной кислоты, необходимая для полной нейтрализации раствора, содержащего 60 г гидроксида натрия,

- 1) 475 г
- 2) 500 г
- 3) 525 г
- 4) 550 г

Часть 2

1. Соляная кислота реагирует с нитратом серебра (I) по схеме:



Определите массу в граммах 10%-ного раствора соляной кислоты, необходимой для реакции с 400 г 8,5%-ного раствора нитрата серебра (I). Ответ дайте в виде целого числа без указания единиц измерения.

2. При сгорании 4 кг каменного угля выделилось 6347 л углекислого газа (н.у.). Определите массовую долю (в процентах) углерода в каменном угле. Ответ дайте в виде целого числа без указания единиц измерения.

3. Используя Интернет, установите соответствие между устаревшими русскими единицами измерений. Ответ дайте в виде последовательности цифр, соответствующей буквам по алфавиту.

Соотношение единиц

- А) число шкаликов в 1 ведре
- Б) число вершков в 1 аршине
- В) число золотников в 1 фунте
- Г) число фунтов в 1 пуде

Число

- 1) 16
- 2) 32
- 3) 40
- 4) 96
- 5) 200
- 6) 320

Ответы на тест по химии Расчеты по химическим уравнениям 8 класс

Часть 1

- 1-3
- 2-2
- 3-1
- 4-4
- 5-1
- 6-3
- 7-2
- 8-4
- 9-2
- 10-1
- 11-4
- 12-3
- 13-2
- 14-1
- 15-4

Часть 2

1-73

2-85

3-5143