

Тест по химии Простые вещества 8 класс с ответами

Для проверки знаний по предмету Химия удобно использовать готовые сборники заданий и вопросов. Тест по химии Простые вещества 8 класс с ответами поможет быстро провести аудит у школьников.

1 вариант

1. Какое из указанных свойств характерно для всех металлов?

- 1) газообразное агрегатное состояние при обычных условиях
- 2) хрупкость
- 3) теплопроводность
- 4) хорошая растворимость в воде

2. Газообразным веществом является

- 1) бром
- 2) сера
- 3) хлор
- 4) фосфор

3. Аллотропные модификации **не** образует

- 1) углерод
- 2) кислород
- 3) фосфор
- 4) водород

4. Двухатомные молекулы образуют атомы элемента

- 1) He
- 2) Fe
- 3) N
- 4) P

5. Молярная масса H_3PO_4

- 1) 98 г/моль
- 2) 98
- 3) 98 г
- 4) 98 г/ммоль

6. Масса 5 моль кислорода равна

- 1) 160 г
- 2) 80 г
- 3) 6,4 г
- 4) 3,2 г

7. Количество вещества SO_2 , занимающего объем, равный 5,6 л (н.у.)

- 1) 2,5 моль
- 2) 0,25 моль
- 3) 0,0875 моль
- 4) 125,44 моль

8. $6,02 \cdot 10^{22}$ молекул азота занимают объем (н.у.)

- 1) 224 л
- 2) 22,4 л
- 3) 28 л
- 4) 2,24 л

9. Объем (н.у.) 28,8 г озона равен

- 1) 13,44 л
- 2) 40,32 л
- 3) 20,16 л
- 4) 23 л

10. Число атомов, содержащихся в 28,4 г P_2O_5 , равно

- 1) $1,204 \cdot 10^{23}$

2) $8,428 \cdot 10^{23}$

3) $8,428 \cdot 10^{22}$

4) $1,204 \cdot 10^{22}$

2 вариант

1. Какое из указанных свойств характерно для всех неметаллов?

- 1) жидкое агрегатное состояние
- 2) хрупкость
- 3) теплопроводность
- 4) общие свойства отсутствуют

2. Твердым веществом является

- 1) бром
- 2) углерод
- 3) хлор
- 4) гелий

3. Аллотропные модификации образует

- 1) сера
- 2) азот
- 3) неон
- 4) водород

4. Трехатомные молекулы способны образовывать атомы элемента

- 1) Mg
- 2) F
- 3) O
- 4) H

5. Молярная масса $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

- 1) 164 г/кмоль
- 2) 164 мг/ммоль

3) 164 г

4) 164

6. Объем (н.у.) 4 моль азота равен

1) 89,6 л

2) 112 л

3) 22,4 л

4) 56 л

7. Количество вещества MnO_2 , имеющего массу 26,1 кг

1) 30 моль

2) 3 ммоль

3) 0,3 кмоль

4) 0,3 моль

8. Число молекул, содержащихся в 89,6 л (н.у.), равно

1) $2,408 \cdot 10^{24}$

2) $4,816 \cdot 10^{23}$

3) $2,408 \cdot 10^{23}$

4) $4,816 \cdot 10^{22}$

9. Масса 11,2 л CO_2 (н.у.) равна

1) 4,4 г

2) 8,8 г

3) 2,2 г

4) 22 г

10. Число атомов, содержащихся в 29,4 г H_3PO_4 , равно

1) $1,4448 \cdot 10^{23}$

2) $14,448 \cdot 10^{23}$

3) $1,806 \cdot 10^{23}$

4) $1,806 \cdot 10^{22}$

3 вариант

1. Какое из указанных свойств характерно для всех металлов?

- 1) твердое агрегатное состояние при обычных условиях
- 2) летучесть
- 3) характерный запах
- 4) электропроводность

2. Жидким веществом является

- 1) бром
- 2) железо
- 3) фтор
- 4) неон

2. Аллотропной модификацией серы не является

- 1) пластическая сера
- 2) жидкая сера
- 3) ромбическая сера
- 4) моноклинная сера

4. Крайне низкая химическая активность благородных газов объясняется

- 1) высокой прочностью связи между молекулами
- 2) наличием 8 или 2 электронов на внешнем энергетическом уровне атомов
- 3) молекулы газов одноатомные
- 4) агрегатным состоянием простых веществ

5. Молярная масса K_2SO_3

- 1) 158 кг/моль
- 2) 158 кг
- 3) 158 г/моль
- 4) 158 г/ммоль

6. Масса 0,4 моль фтора равна

- 1) 95 г
- 2) 15,2 г
- 3) 7,6 г
- 4) 47,5 г

7. Количество вещества N_2 , занимающего объем, равный 2,8 м³ (н.у.)

- 1) 12,5 моль
- 2) 0,125 моль
- 3) 0,125 кмоль
- 4) 1,25 кмоль

8. $3,01 \cdot 10^{23}$ молекул гелия занимают объем (н.у.)

- 1) 11,2 л
- 2) 22,4 л
- 3) 4,48 л
- 4) 2 л

9. Объем (н.у.) 30,8 г N_2O равен

- 1) 7,84 л
- 2) 23 л
- 3) 22,4 л
- 4) 15,68 л

10. Число атомов, содержащихся в 4 кг NaOH , равно

- 1) $6,02 \cdot 10^{23}$
- 2) $18,06 \cdot 10^{21}$
- 3) $6,02 \cdot 10^{25}$
- 4) $1,806 \cdot 10^{26}$

4 вариант

1. Число твердых, при обычных условиях, неметаллов среди перечисленных веществ: Ne, S, Cl₂, O₂, I₂, P не равно

- 1) 2
- 2) 3
- 3) 4
- 4) 8

2. Резкий запах имеет

- 1) медь
- 2) бром
- 3) водород
- 4) азот

3. К аллотропным модификациям углерода **не** относится

- 1) алмаз
- 2) карбин
- 3) углекислый газ
- 4) графит

4. Тип связи в молекулах простых веществ неметаллов

- 1) ковалентная неполярная
- 2) ковалентная полярная
- 3) ионная
- 4) металлическая

5. Молярная масса CuSO₄

- 1) 160 г
- 2) 160 кг/ммоль
- 3) 160 кг/ммоль
- 4) 160 г/моль

6. Объем (н.у.) 0,5 кмоль фтора равен

- 1) 11,2 л
- 2) 11,2 м³
- 3) 11,2 мл
- 4) 11,2 дм³

7. Количество вещества SiO₂, имеющего массу 150 мг

- 1) 2,5 моль
- 2) 0,25 моль
- 3) 0,25 ммоль
- 4) 2,5 ммоль

8. Число молекул, содержащихся в 67,2 л водород (н.у.) равно

- 1) $18,06 \cdot 10^{23}$
- 2) $18,06 \cdot 10^{22}$
- 3) $1,806 \cdot 10^{22}$
- 4) $1,806 \cdot 10^{23}$

9. Масса 17,92 л (н.у.) хлора равна

- 1) 28 г
- 2) 56 г
- 3) 28,4 г
- 4) 56,8 г

10. Число атомов, содержащихся в 6,3 г HNO₃, равно

- 1) $6,02 \cdot 10^{23}$
- 2) $3,01 \cdot 10^{23}$
- 3) $6,02 \cdot 10^{22}$
- 4) $3,01 \cdot 10^{22}$

Ответы на тест по химии Простые вещества

1 вариант

1-3

2-3

3-4

4-3

5-1

6-1

7-2

8-4

9-1

10-2

2 вариант

1-4

2-2

3-1

4-3

5-2

6-1

7-3

8-1

9-4

10-2

3 вариант

1-4

2-1

3-2

4-2

5-3

6-2

7-3

8-1

9-4

10-4

4 вариант

1-2

2-2

3-3

4-1

5-4

6-2

7-4

8-1

9-4

10-2