

Тест по химии Простые вещества 8 класс

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

Тест по химии Простые вещества 8 класс

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

Тест по химии Простые вещества 8 класс

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 NO, занимающего объем, равный $2,8 \text{ м}^3$ (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) $1,806 \cdot 10^{26}$

Тест по химии Простые вещества 8 класс

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