**Количество вещества. Молярная масса.**

**1 вариант**

**Задание 1**

Какую массу имеет N2 количеством 0,5 моль?

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 14 г

2) 28 г

3) 7 г

4) 2 г

**Задание 2**

Определите количество вещества Н2, в котором содержится 18,06 · 1023 молекул.

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 0,2 моль

2) 3 моль

3) 0,3 моль

4) 1 моль

**Задание 3**

Определите число молекул кислорода, содержащихся в 2 моль О2.

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 1,204 · 1023

2) 6,02 · 1023

3) 12,04 · 1023

4) 0,602 · 1023

**Задание 4**

Сколько молекул находится в 1,5 моль HCl?

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 24,08 · 1023

2) 60,2 · 1023

3) 6,02 · 1023

4) 9,03 · 1023

**Задание 5**

Масса 1 моль воды равна:

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 32 г

2) 18 г

3) 16 г

4) 36 г

**Задание 6**

Какую массу имеют 3 моль Н2?

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 3 г

2) 6 г

3) 4 г

4) 2 г

**Задание 7**

Молярная масса численно равна :

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) относительной молекулярной массе

2) относительной атомной массе

3) количеству вещества

4) массе молекулы

**Задание 8**

Молярная масса О3?

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 16г/моль

2) 32 г/моль

3) 48 г/моль

4) 8 г/моль

**Задание 9**

Количество вещества обозначается символом:

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) m

2) n

3) NA

4) N

**Задание 10**

Молярная масса обозначается символом:

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) M

2) Mr

3) N

4) NA

**Ответы:**

**1 вариант**

1) Верные ответы: 2;

2) Верные ответы: 2;

3) Верные ответы: 3;

4) Верные ответы: 4;

5) Верные ответы: 3;

6) Верные ответы: 3;

7) Верные ответы: 2;

8) Верные ответы: 3;

9) Верные ответы: 2;

10) Верные ответы: 3;

**2 вариант**

**Задание 1**

Какую массу имеет Cl2 количеством 0,5 моль?

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 70 г

2) 35 г

3) 0,5 г

4) 60 г

**Задание 2**

Определите количество вещества Fe, в котором содержится 18,06 · 1023 молекул.

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 0,2 моль

2) 3 моль

3) 0,3 моль

4) 1 моль

**Задание 3**

Определите число молекул кислорода, содержащихся в 2 моль О3.

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 1,204 · 1023

2) 6,02 · 1023

3) 12,04 · 1023

4) 0,602 · 1023

**Задание 4**

Сколько молекул находится в 1,5 моль NaCl?

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 24,08 · 1023

2) 60,2 · 1023

3) 6,02 · 1023

4) 9,03 · 1023

**Задание 5**

Масса 1 моль H2O2 равна:

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 32 г

2) 18 г

3) 34 г

4) 36 г

**Задание 6**

Какую массу имеют 3 моль Ca?

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 40 г

2) 80 г

3) 120 г

4) 180 г

**Задание 7**

Молярная масса единицы измерения:

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) г

2) г/моль

3) г/л

4) л/моль

**Задание 8**

Молярная масса Na?

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 11г/моль

2) 46 г/моль

3) 23 г/моль

4) 22 г/моль

**Задание 9**

Молярную массу можно найти по формуле:

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) M=n/m

2) M=m/n

3) M=n\*m

4) M=n/Mr

**Задание 10**

Число Авогадро равно:

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 6 · 1020

2) 6,02 · 1021

3) 6,02 · 1023

4) 6,02 · 1022

**Ответы:**

**2 вариант**

1) Верные ответы: 3;

2) Верные ответы: 2;

3) Верные ответы: 3;

4) Верные ответы: 4;

5) Верные ответы: 2;

6) Верные ответы: 2;

7) Верные ответы: 1;

8) Верные ответы: 3;

9) Верные ответы: 2;

10) Верные ответы: 1;