

# Самостоятельная работа по физике Масса молекулы. Количество вещества. Число частиц за 10 класс

Готовые материалы для тестирования Самостоятельная работа по физике Масса молекулы. Количество вещества. Число частиц за 10 класс с ответами

## Вариант 1

1. В сосуде некоторого объёма содержится  $3 \cdot 10^{23}$  молекул азота. Определите массу газа в этом сосуде.
2. Какое количество вещества содержится в воде массой 54 г?

## Вариант 2

1. Сколько молекул содержится в воде массой 60 г?
2. В некотором объёме содержится 2 моль углекислого газа. Определите массу этого газа.

## Вариант 3

1. В баллоне находится  $18 \cdot 10^{26}$  молекул кислорода. Определите массу газа в этом баллоне.
2. Масса молекулы некоторого газа составляет  $2 \cdot 10^{-23}$  г. Определите количество вещества, содержащегося в сосуде газа массой 12 кг.

## Вариант 4

1. Определите массу  $1,5 \cdot 10^{24}$  атомов углерода.
2. Определите количество вещества, которое содержится в 216 г серебра.

## Вариант 5

1. Что имеет большую массу: 5 моль алюминия или 1 моль свинца? Во сколько раз?
2. За 10 суток полностью испарилось 120 г воды. Определите скорость испарения.

**Ответы на самостоятельную работа по физике Масса молекулы. Количество вещества. Число частиц 10 класс**

### Вариант 1

1. 14 г
2. 3 моль

### Вариант 2

1.  $2 \cdot 10^{24}$
2. 88 г

### Вариант 3

1. 96 кг
2.  $10^3$  моль

### Вариант 4

1. 0,03 кг
2. 2 моль

### Вариант 5

1. 1 моль свинца; в 1,5 раза
2.  $\approx 4,63 \cdot 10^{18} \text{ с}^{-1}$  (молекул в секунду).