

# Тест по химии Вычисления, связанные с использованием понятия Массовая доля растворённого вещества в растворе за 8 класс

Готовые материалы для тестирования Тест по химии Вычисления, связанные с использованием понятия Массовая доля растворённого вещества в растворе за 8 класс с ответами

## Вариант 1

1. Массовая доля поваренной соли в растворе, полученном из 10 г соли и 190 г воды, равна:

- 1) 5,3 %
- 2) 0,53 %
- 3) 0,05 %
- 4) 5 %

2. Масса поваренной соли, содержащейся в 100 г её раствора с массовой долей соли 10 %, равна:

- 1) 0,01 г
- 2) 10 г
- 3) 0,1 г
- 4) 1 г

3. Массы соли и воды, которые необходимы для получения 5 %-ного раствора соли, равны соответственно:

- 1) 5 и 100 г
- 2) 5 и 95 г
- 3) 15 и 150 г

4) 20 и 130 г

## Вариант 2

1. Массовая доля глюкозы в растворе, полученном при добавлении к 290 г её 10 %-ного раствора 10 г глюкозы, равна:

- 1) 0,13 %
- 2) 9,6 %
- 3) 13 %
- 4) 0,96 %

2. Масса фосфорной кислоты, содержащейся в 200 г её 5 %-ного раствора, равна:

- 1) 10 г
- 2) 40 г
- 3) 20 г
- 4) 45 г

3. Массы глюкозы и воды, которые необходимы для получения 120 г 5 %-ного раствора глюкозы, равны соответственно:

- 1) 114 и 6 г
- 2) 120 и 6 г
- 3) 6 и 114 г
- 4) 6 и 120 г

**Ответы на тест по химии Вычисления, связанные с использованием понятия Массовая доля растворённого вещества в растворе 8 класс**

### Вариант 1

- 1-4
- 2-2
- 3-2

### Вариант 2

- 1-3
- 2-1
- 3-3