**Массовая доля растворенного вещества.**

**Решите задачи.**

1. В 60 г воды растворили 20 г щелочи. Вычислите массу полученного раствора и массовую долю растворенного вещества в растворе.
2. Для засолки огурцов приготовили 6%-ный раствор поваренной соли. Вычислите, какие массы соли и воды необходимо взять для приготовления 5 кг такого рассола.
3. Какие массы соли и воды необходимо взять для приготовления 500 г 0,9%-ного раствора? Такой раствор называют физиологическим и используют его в медицине.
4. 200 г 15%-ного раствора сахара упарили на половину. Какой стала после этого массовая доля сахара?
5. Вычислите массы исходных веществ, которые потребуются для приготовления 80 г 20%-ного раствора нитрата калия.

**Проверочная работа.**

**1 вариант.**

1. К 20 г природной поваренной соли добавили 30 г воды. Получили 3%-ный раствор. Вычислите массу раствора и массовую долю вещества в растворе.
2. Какую массу щелочи необходимо взять для приготовления 50 г 16%-ного раствора?

**2 вариант.**

1. К 70 г воды добавили 15 г соли. Вычислите массовую долю растворенного вещества в растворе.
2. Какую массу щелочи необходимо взять для приготовления 50 г 16%-ного раствора?

---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

**Массовая доля растворенного вещества.**

**Решите задачи.**

1. В 60 г воды растворили 20 г щелочи. Вычислите массу полученного раствора и массовую долю растворенного вещества в растворе.
2. Для засолки огурцов приготовили 6%-ный раствор поваренной соли. Вычислите, какие массы соли и воды необходимо взять для приготовления 5 кг такого рассола.
3. Какие массы соли и воды необходимо взять для приготовления 500 г 0,9%-ного раствора? Такой раствор называют физиологическим и используют его в медицине.
4. 200 г 15%-ного раствора сахара упарили на половину. Какой стала после этого массовая доля сахара?
5. Вычислите массы исходных веществ, которые потребуются для приготовления 80 г 20%-ного раствора нитрата калия.

**Проверочная работа.**

1. **вариант.**
2. К 20 г природной поваренной соли добавили 30 г воды. Получили 3%-ный раствор. Вычислите массу раствора и массовую долю вещества в растворе.
3. Какую массу щелочи необходимо взять для приготовления 50 г 16%-ного раствора?

**2 вариант.**

1. К 70 г воды добавили 15 г соли. Вычислите массовую долю растворенного вещества в растворе.
2. Какую массу щелочи необходимо взять для приготовления 50 г 16%-ного раствора?