



Приветствие на урок!
8 класс.

Урок химии
8 класс

Массовая доля вещества в растворе





Массовой долей вещества в растворе называют отношение массы растворённого вещества к массе раствора

$$\omega(\text{р.в.}) = \frac{m(\text{р.в.})}{m(\text{р.})} * 100\%$$

- р.в. - растворенное вещество

- р. - раствор

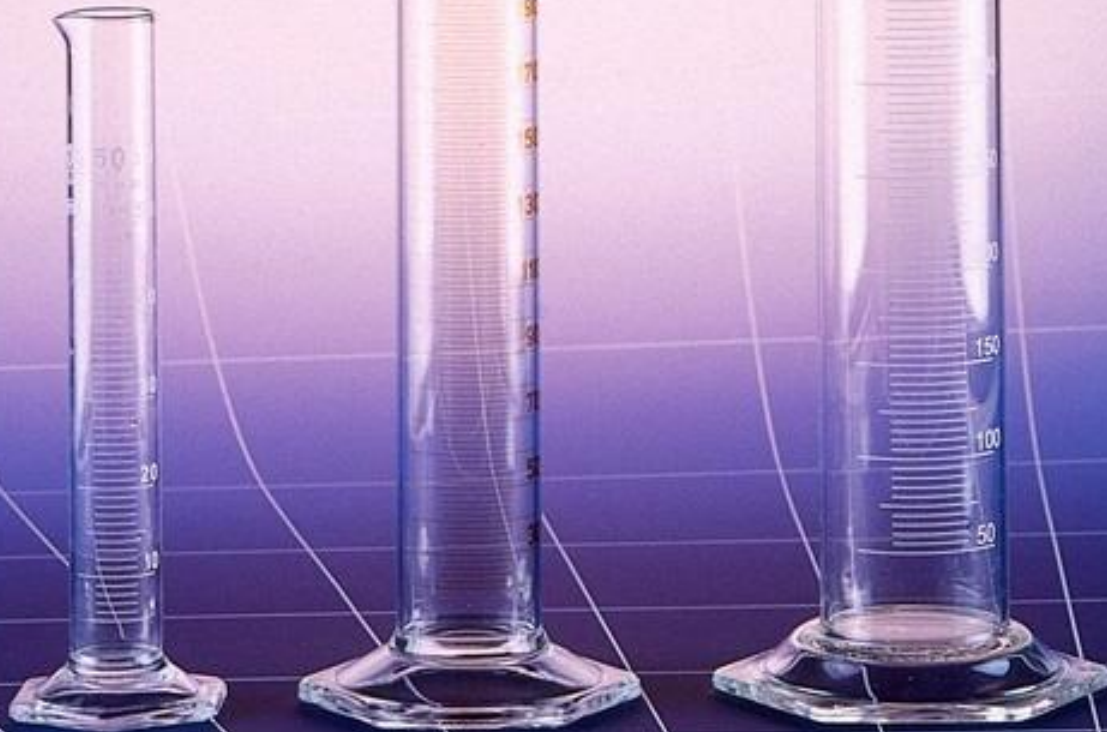
$$m(\text{р.в.}) = \omega(\text{р.в.}) * m(\text{р.}) / 100\%$$

$$m(\text{р.}) = m(\text{растворителя}) + m(\text{р.в.})$$

$$m(\text{воды}) = V(\text{воды}) * \rho(\text{воды}) \quad \rho(\text{воды}) = 1 \text{ г/мл}$$

Решение задач

Приготовление раствора с заданной массовой долей растворённого вещества



Цель работы: решение задач по соответствующим формулам с заданной массовой долей растворенного вещества и массой раствора.

Ход работы

- 1. Рассчитайте массу твёрдого вещества (соль, сахар), необходимого для приготовления раствора в соответствии с вашим вариантом задания.**
- 2. Рассчитайте массу воды (растворитель), необходимой для приготовления раствора.**

Варианты задания к практической работе

Вариант	Растворённое вещество	Масса раствора	Массовая доля растворённого вещества, %
1	Поваренная соль	50 г	10 %
2	Сахар	40 г	20 %

Проверь себя!

Вариант	Растворённое вещество	Масса вещества, г	Масса растворителя (воды), г
1	Поваренная соль	5 г	45 г
2	Сахар	8 г	32 г



Д/З: Задачи. Вариант 1 и 2.

1. В 100 граммах воды растворили 25 граммов соли. Определите массовую долю соли в полученном растворе.

2. Сколько граммов воды и соляной кислоты нужно взять, чтобы приготовить 120 граммов раствора.
