



# **ТЕМА УРОКА**

## ***МАССОВАЯ ДОЛЯ РАСТВОРЕННОГО ВЕЩЕСТВА В РАСТВОРЕ***

# Цели обучения, реализуемые на уроке

- ✓ *вычислять массовую долю растворенного вещества*

## Цели урока

- ✓ *сформировать понятие «массовая доля растворенного вещества»*
- ✓ *научить вычислять массовую долю растворенного вещества в растворе*

# Критерии оценивания

- ✓ *понимать значение массовой доли растворенного вещества в растворе*
- ✓ *умеют вычислять массовую долю вещества в растворе, массой 100 г*

# Подготовительный этап к восприятию нового материала

## *Состав числа 100*

$$100 = 5 + ?$$

$$100 = 4 + ?$$

$$100 = 10 + ?$$

$$100 = 14 + ?$$

$$100 = 15 + ?$$

$$100 = ? + ?$$

$$100 = ? + ?$$

$$100 = ? + ?$$

$$100 = ? + ?$$

$$100 = 7 + ?$$

$$100 = ? + ?$$

$$100 = ? + ?$$

$$m(\text{раствора}) = m(\text{растворенного вещества}) + m(\text{воды})$$

$$\omega(\text{раств. вещества}) = \frac{m(\text{раств. вещества})}{m(\text{раствора})} * 100\%$$

## *Задача 1*

30 г соли растворили в 70 г воды. Вычислите массовую долю соли в полученном растворе.

*Дано:*

$$m(\text{соли}) = 30 \text{ г}$$

$$m(\text{воды}) = 70 \text{ г}$$

**Найти:**

$$\omega(\text{соли}) = ?$$

**Решение:**

$$m(\text{раствора}) = 30 \text{ г} + 70 \text{ г} = 100 \text{ г}$$

$$\omega(\text{соли}) = \frac{30}{100} * 100\% = 10\%$$

*Ответ: 10%*

## *Задача 2*

25 г сахара растворили в 75 г воды. Вычислите массовую долю сахара в полученном растворе.

*Дано:*

$$m(\text{сахара}) = 25 \text{ г}$$

$$m(\text{воды}) = 75 \text{ г}$$

**Найти:**

$$\omega(\text{сахара}) = ?$$

**Решение:**

$$m(\text{раствора}) = 25 \text{ г} + 75 \text{ г} = 100 \text{ г}$$

$$\omega(\text{соли}) = \frac{25}{100} * 100\% = 25\%$$

*Ответ: 25%*

## Ответы

Масса растворенного вещества, г	Масса воды, г	Массовая доля растворенного вещества	Массовая доля растворенного вещества, %
13	87	0,13	13
4	96	0,04	4
5	95	0,05	5
30	70	0,3	30
7	93	0,07	7

## РЕФЛЕКСИЯ

НА УРОКЕ

- Я узнал...
- Я научился...
- Мне понравилось...
- Я затруднялся...
- Моё настроение...

