



**Тема: «Массовая доля растворённого  
вещества».**



## *План урока:*

1. Вспомнить, что мы уже знаем по этой теме.
2. Узнать, как найти содержание растворённого вещества в растворе.
3. Узнать количественные данные для решения задачи.
4. Решить предложенную задачу.
5. Применить полученные знания при решении других задач.

# 1 Задание:

**Распределите предложенные вещества и смеси на две группы, назовите их:**

Морская вода

смесь медных и железных опилок

сахарный сироп

спиртовая настойка йода

смесь глины с водой

раствор извести для побелки

**«Раствор** - это однородная система, состоящая из молекул растворителя и частиц растворённого вещества, между которыми происходит физическое и химическое взаимодействие».

*«Отношение массы растворённого вещества к общей  
массе раствора называют его **массовой долей**  
**растворённого вещества**».*

### **Задача 1:**

В 150 г воды растворили 50 г фосфорной кислоты. Найдите массовую долю кислоты в полученном растворе.

### **Задача 2:**

Сколько граммов воды и нитрата натрия нужно взять, чтобы приготовить 80 г 5%-го раствора?