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?