**Практическая работа № 5**.

Тема: Приготовление раствора с определенной массовой долей растворённого вещества.

Цель: Научиться решать задачи, в условии которых неизвестна массовая доля вещества.

***Задача 1***. Определите массовую долю растворённого вещества в растворе, полученном при смешивании двух массой 730 г и массовой долей 9% и 340 г и массовой долей 29%?

***Задача 2***. Сахар массой 5 г растворили в воде массой 20 г. Какова массовая доля сахара (%) в растворе?

***Задача 3***. Какие массы нитрата калия и воды необходимо взять для приготовления 2 кг раствора с массовой долей KNO3, равной 5%.

***Задача 4***. При выпаривании 500 г 10% - го раствора сульфата лития получили раствор массой 200 г. Какова процентная концентрация полученного раствора?

***Задача 5***. К 250 г 10% - го раствора глюкозы прилили 150 г воды. Какова массовая доля (%) глюкозы в полученном после разбавлении растворе?

\***Задача 6**. Определите массовую долю вещества в растворе, если к раствору объёмом 385 мл (плотность 1,73 г/мл) добавили 250 г воды и 120 г вещества?