**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***. В растворе массой 100 г содержится хлорид бария массой 20 г. Какова массовая доля хлорида бария в растворе?

***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 мл воды. Какова массовая доля (%) глюкозы в полученном после разбавлении растворе?

***Ответы к задачам практической работы № 5.***

***Задача 1***. ω(BaCl2) = 0,2 или 20 %.

***Задача 2***. ω(сахара) = 20 %.

***Задача 3***. m(KNO3) = 100 г; m(H2O) = 1900 г.

***Задача 4***. ω2(Li2SO4) = 25 %.

***Задача 5***. ω2(глюкозы) = 6,25 %.