**18.04.20 Домашнее задание группа № 19. Основы приготовления проб и растворов. Машанова М.В.**

**Тема: Решение задач по приготовлению растворов неточной концентрации**

**Решение задач с кристаллогидратами.**

**Задачи для самостоятельного решения:**

**Учитывайте, что кристаллизационная вода не входит в массу навески соли и не влияет на полученную концентрацию!!! (это основная ошибка).**

1. Определите массовую долю сульфата железа (II) в растворе, полученном при растворении 55,6 г семиводного кристаллогидрата в 344,4 г воды.
2. Определите количество кристаллогидрата MgС12∙6H2О, которое нужно растворить в 159,4 г воды, чтобы получить 10%-ный раствор хлорида магния.
3. В какой массе воды следует растворить 100 г Na2CO3⋅10Н2О для получения раствора, содержащего 4 % безводной соли?
4. В 450 г воды растворили 100 г CuSO4⋅5H2O. Вычислить процентное содержание кристаллогидрата.