

## Практическая работа №1

### Приготовление растворов с заданной массовой долей растворенного вещества

**Цель:** приготовить два раствора заданной концентрации путем растворения твердого вещества в воде, разбавления раствора.

**Оборудование и реактивы:** весы, разновесы, штатив, стакан, колба коническая, мерная пробирка, вода, NaCl.

### Ход работы

**Задание:**

Растворенное вещество	Масса раствора №1, г	Массовая доля растворенного вещества, %	
		в растворе №1	в растворе №2
Хлорид натрия (NaCl)	50	10	6

**Приготовление раствора №1.** Рассчитайте массу твердого вещества и объем воды, необходимых для приготовления раствора №1 (исходные данные взять в таблице). С помощью химических весов отмерьте массу твердого вещества и перенесите в коническую колбу. Зная, что плотность воды равна 1г/мл, рассчитайте объем воды, необходимой для приготовления раствора. Мерным цилиндром отмерьте вычисленный объем воды и прилейте его к веществу в колбе. Перемешивая содержимое колбы добейтесь полного растворения вещества в воде.

**Приготовление раствора №2.** Рассчитайте массу воды, которую необходимо добавить к раствору №1, чтобы получить раствор №2 меньшей концентрации. Переведите вычисленную массу воды в единицы объема. Отмерьте необходимый объем воды с помощью мерного цилиндра и добавьте в раствор №1.

**Вывод:** \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_