**Практическая работа № 5**

**Приготовление раствора сахара и расчёт его массовой доли в растворе**

**Цель работы:** научиться готовить раствор вещества, рассчитывать массовую долю данного вещества в растворе.

**Оборудование:** мерный цилиндр на 50 мл, коническая колба на 100 мл, стеклянная палочка лабораторные весы.

**Реактивы:** дистиллированная вода, сахарный песок.

**Ход работы**

**1. Инструктаж по технике безопасности** при работе со стеклянной посудой.

2. Выполните работу

* отмерьте мерным цилиндром 50 мл дистиллированной воды и влейте в коническую колбу;
* взвесьте на лабораторных весах чайную ложку сахарного песка, растворите его в колбе с водой;
* рассчитайте массовую долю сахара в растворе;
* рассчитайте число молекул сахара в полученном растворе

*Дано:*

m (сах.) =

V (воды)= 50мл.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Ѡ (сах.) - ?

m (воды) - ?

N (мол. сах.) - ?

3. Оформите отчёт о работе

4. Приведите в порядок своё рабочее место.