***Приложение 2. Карта исследования по теме:***

***«Количество вещества. Моль. Молярная масса. Объем»***

*Оборудование:* Весы с разновесами, столовая ложка, фильтровальная бумага.

*Вещества:* Вода, сахар.

*Порядок выполнения работы:*

1. Вспомните правила взвешивания (см. ниже).
2. В таблице расчетов запишите молекулярную формулу сахара, если известно, что в состав её молекулы входят двенадцать атомов углерода, двадцать два атома водорода, и одиннадцать атомов кислорода.
3. Рассчитайте её молярную массу и результат запишите в таблицу.
4. Внесите в таблицу данные о числе молекул сахара. Выполните необходимые расчеты для определения массы сахара.
5. На весах взвесьте необходимую массу сахара для изготовления напитка.

**Правила взвешивания.**

* Весы должны быть уравновешены, т. е. стрелка должна быть в нулевом положении.
* Взвешиваемое вещество помещают на левую чашку весов, а правая предназначена для разновесов.
* Не кладите вещества непосредственно на чашку весов, а используйте для этого фильтровальную бумагу. Обязательно используйте противовес.
* Разновесы нельзя брать руками, а специальным пинцетом.
* Разновесы нужно ставить на чашку весов по порядку, от большей массы к меньшей.
* После того, как будет достигнуто равновесие, посчитайте общую массу гирь и запишите результаты.