

Тема урока «Истинные растворы. Способы выражения концентрации растворов»

Задание 1. Заполните таблицу.

Физические величины, их обозначение и единицы измерения.

№	Название	Обозначение	Единицы обозначения
1	Температура		
2	Давление		
3	Теплота		
4	Объем		
5	Масса		
6	Масса атома		
7	Относительная атомная масса		
8	Относительная молекулярная масса		
9	Количество вещества		
10	Молярная масса		
11	Число Авогадро		

Задание 2.

- прочитайте текст учебника на стр. 54 -55 §15.
- дополните предложения, в тетрадь запишите предложения целиком:
 - А. Чтобы отмерить 1 моль вещества, нужно взять столько граммов его, какова _____ или _____ масса вещества.
 - Б. Установлено, что 1 моль _____ вещества всегда содержит _____ число молекул. Это число равно _____ .
 - В. Таким образом, 1 моль воды имеет массу _____ и содержит _____ молекул H_2O .
 - Г. Моль – это такое количество вещества, в котором содержится _____ молекул этого вещества.
 - Д. Массу 1 моль вещества называют его _____ и обозначают буквой ____ .
 - в таблицу внесите новые величины «количество вещества», «молярная масса», «число Авогадро», их обозначения и единицы измерения.

Задание 3.

- познакомьтесь с образцами решенных задач на стр. 56 учебника.
- выполните упр.2 на стр. 56 самостоятельно под буквой **а**.