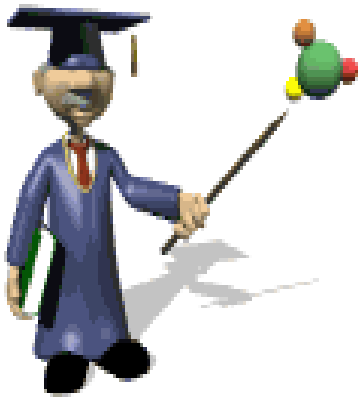
Количество вещества
Молярная масса
Молярный объем

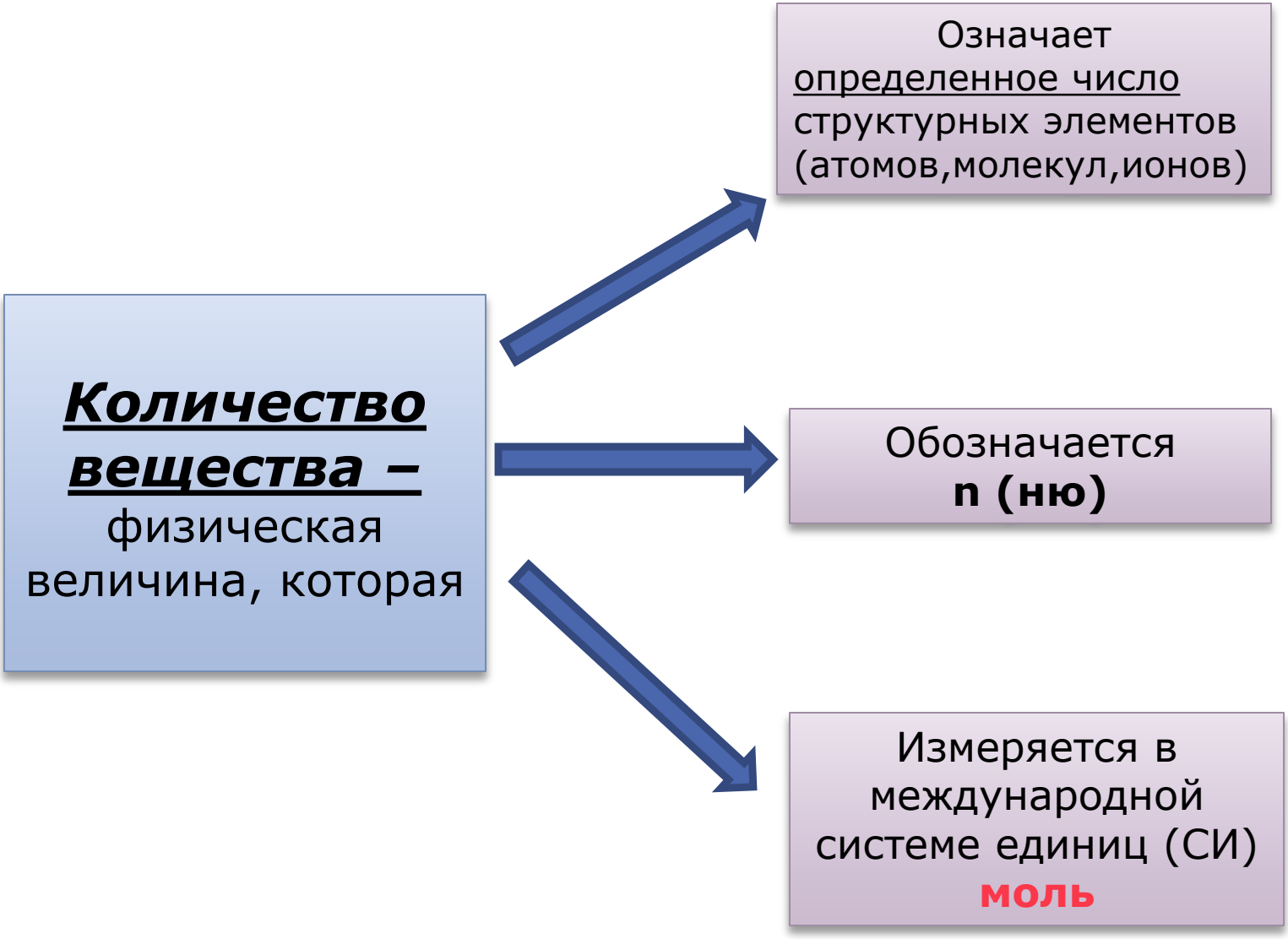


Титова Ирина Николаевна
10/04/20

Эпиграф

«О, физика, наука из наук!
Все впереди!
Как мало за плечами!
Пусть химия нам будет вместо рук.
Пусть станет математика очами.
Не разлучайте этих трех сестер
Познания всего в подлунном мире,
Тогда лишь будет ум и глаз остер
И знанье человеческое шире»

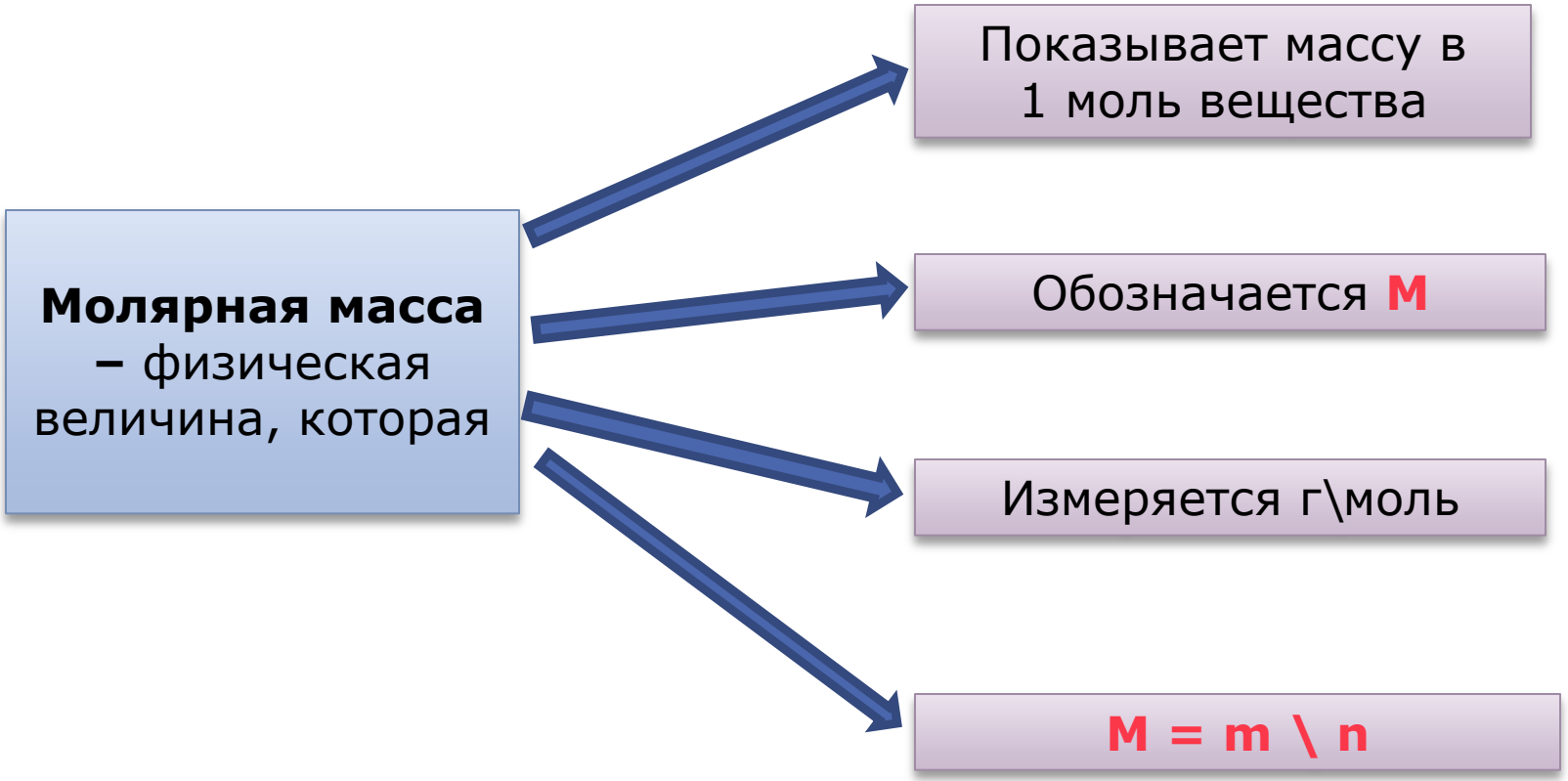
(отрывок из поэмы М. Алигер «Ленинские горы»)


Количество вещества –
физическая величина, которая
Означает определенное число структурных элементов (атомов,молекул,ионов)
Обозначается **n (ню)**
Измеряется в международной системе единиц (СИ) **моль**

число Авогадро

- Показывает число структурных частиц в **1 моль** вещества
- Обозначается N_A
- Измеряется в **моль $^{-1}$**
- Имеет числовое значение **$6{,}02 \cdot 10^{23}$**

Молярная масса численно равна относительной молекулярной массе вещества



Молярный объем – физическая величина, которая

- Показывает объем, который занимает любой газ количеством вещества **1 моль**
- Обозначается V_m
- Измеряется **л \ моль**
- $V = n \cdot V_m$

При н.у.

V_m = 22,4л\моль