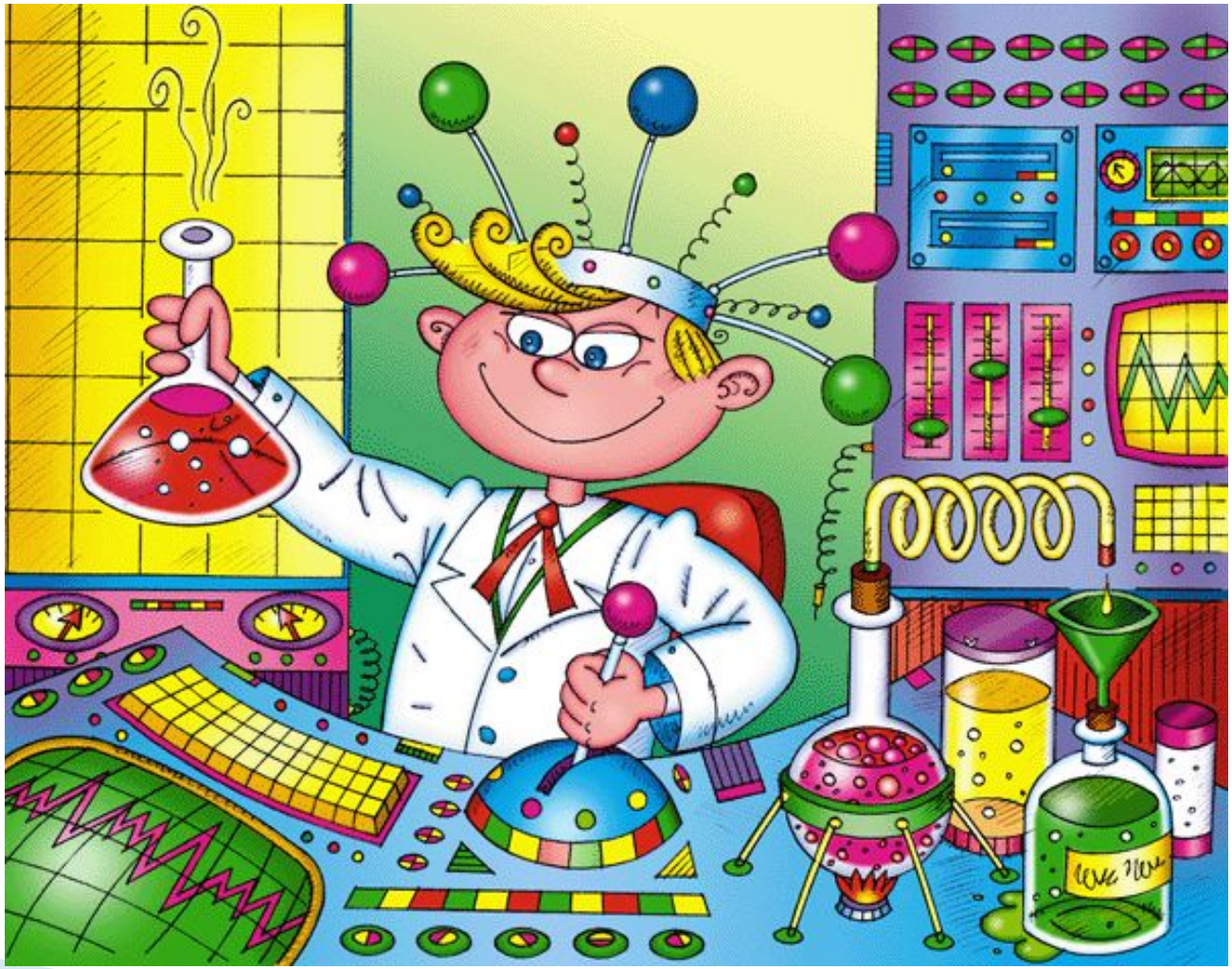
Молярная масса



Вспомним!

- **Если химическую реакцию рассматривать с точки зрения числа частиц (атомов, молекул) то применяют физическую величину *«количество вещества»***

- «НЮ» (моль)

Количества вещества (моль)

Моль – это количество вещества, содержащее столько же частиц (атомов, молекул), сколько содержится атомов углерода в 12 г углерода.

- **Молярная масса вещества – это масса 1 моля вещества**

$$M = \frac{m}{\nu} \qquad \text{(г/моль)}$$

1. Имеется 3 моль азотной кислоты. Сколько молекул азотной кислоты в этой порции?

2. Какое количество вещества составляют

а) 3×10^{23} атомов серы;

б) 12×10^{23} атомов серы?

3) В какой порции углекислого газа и во сколько раз больше молекул?

а) 1 моль и 0,5 моль;

б) 0,5 моль и 0,25 моль?

Решить задачи:

- **№1**
- Дано: $n(Fe_2O_3) = 1,5$ моль
- $n\ (PCl_3) = 0,5$ моль

- N (Fe_2O_3) - ?
- N (PCl_3) - ?

Prezentacii.com

№2

Дано: N (MgO) = 18 x 10^{23}

N (S) = 3 x 10^{23} _____

n (MgO) - ?

n (S) - ?