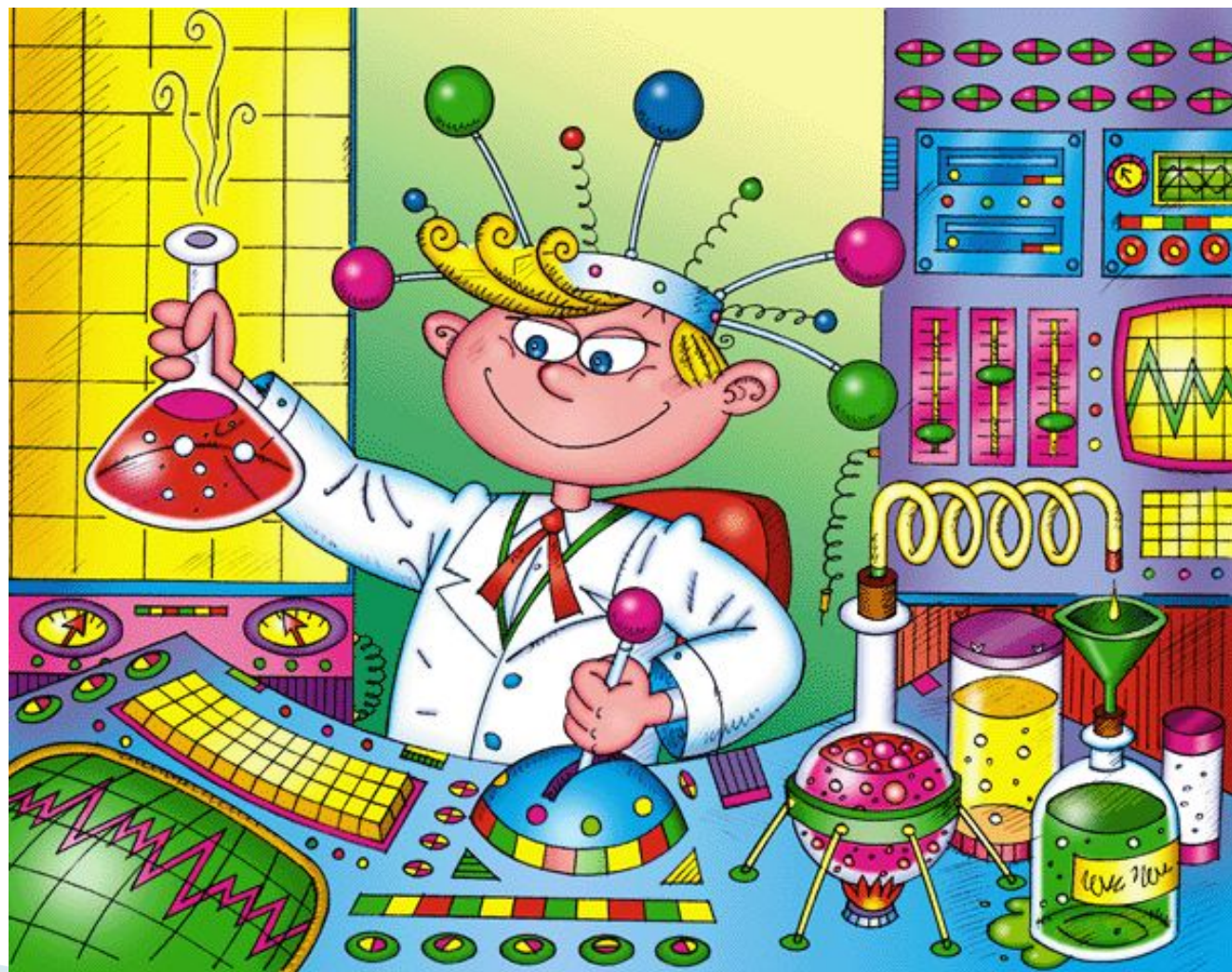


# Молярная масса



# Вспомним!

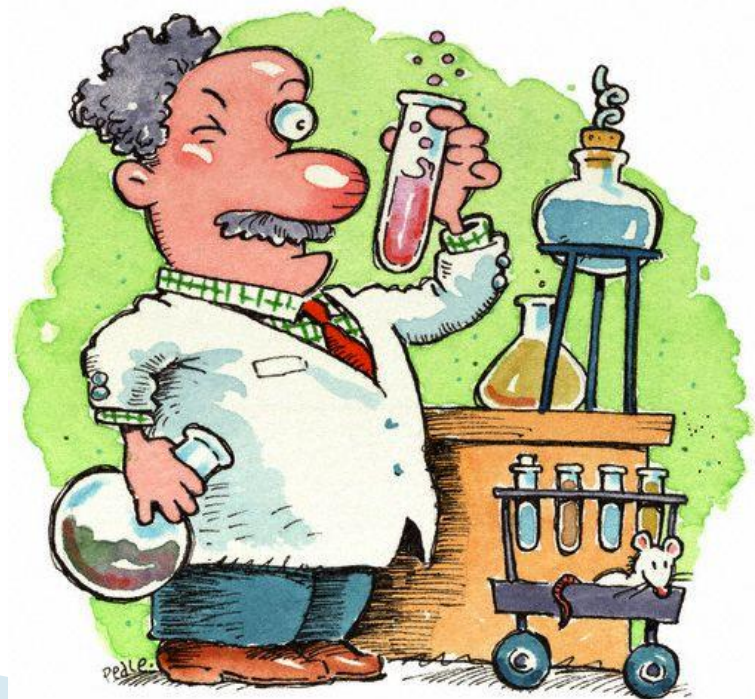
- Если химическую реакцию рассматривать с точки зрения числа частиц (атомов, молекул) то применяют физическую величину **«количество вещества»**

- ~~«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

$$M = \frac{m}{\nu} \quad (\text{Г/МОЛЬ})$$

- 1. Имеется 3 моль азотной кислоты.  
Сколько молекул азотной кислоты в этой порции?**
- 2. Какое количество вещества составляют**
  - а)  $3 \times 10^{23}$  атомов серы;**
  - б)  $12 \times 10^{23}$  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:  $n(\text{Fe}_2\text{O}_3) = 1,5$  моль

▣  $n(\text{PCl}_3) = 0,5$  моль

-----  
▣  $N(\text{Fe}_2\text{O}_3) - ?$

▣  $N(\text{PCl}_3) - ?$



## №2

Дано:  $N(\text{MgO}) = 18 \times 10^{23}$

$N(\text{S}) = 3 \times 10^{23}$

$n(\text{MgO}) - ?$

$n(\text{S}) - ?$

