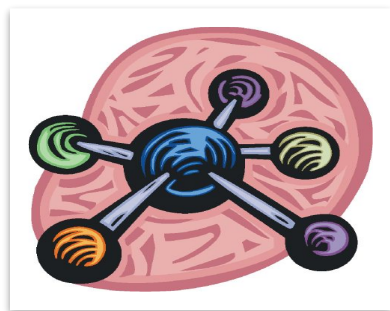
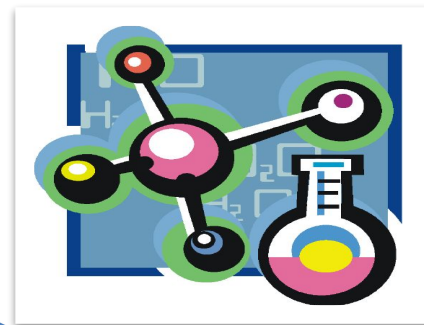


**ХИМИЧЕСКАЯ
ФОРМУЛА.
ОТНОСИТЕЛЬНАЯ
АТОМНАЯ И
МОЛЕКУЛЯРНАЯ
МАССА**

Химическая формула



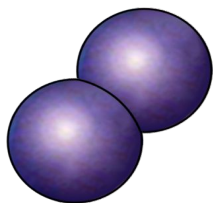
**Атомы
водорода**



**Атомы
кислорода**

индекс

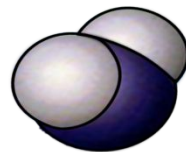
Состав вещества



Молекула
кислорода



Молекул
а воды

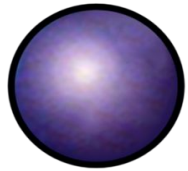


Две
молекулы



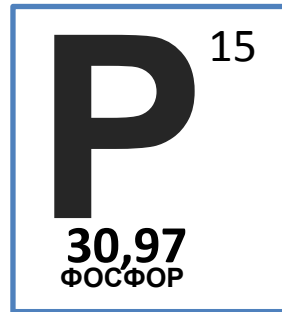
коэффициент

Относительная атомная



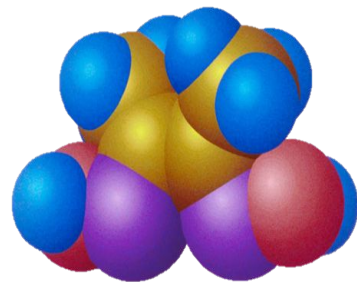
1/12 ЧАСТЬ МАССЫ АТОМА
УГЛЕРОДА

$$\frac{\text{МАССА АТОМА}}{\frac{1}{12} \text{ЧАСТЬ АТОМА УГЛЕРОДА}} = Ar$$



Ar = 31

Относительная молекулярная масса



$$\begin{aligned} Mr (H_2O) &= Ar (H) \cdot 2 + Ar (O) \cdot 1 = \\ &= 1 \cdot 2 + 16 \cdot 1 = 18 \end{aligned}$$



Массовые доли элементов



$$\omega(\text{Э}) = \frac{n \cdot Ar(\text{Э})}{Mr(\text{В} - \text{Ва})}$$

$\omega(\text{Э})$ - массовая доля элемента Э в
веществе;

n - число атомов элемента Э в

веществе;

$Ar(\text{Э})$ - относительная атомная масса
элемента Э;

$Mr(\text{В-Ва})$ - относительная молекулярная масса
вещества

Массовые доли элементов

В воде
 $M_r(\text{H}_2\text{O}) = 18$



$$\omega(\text{H}) = \frac{2 \cdot 1}{18} = 0,11, \text{ или } 11\%$$

$$\omega(\text{O}) = \frac{1 \cdot 16}{18} = 0,89, \text{ или } 89\%$$