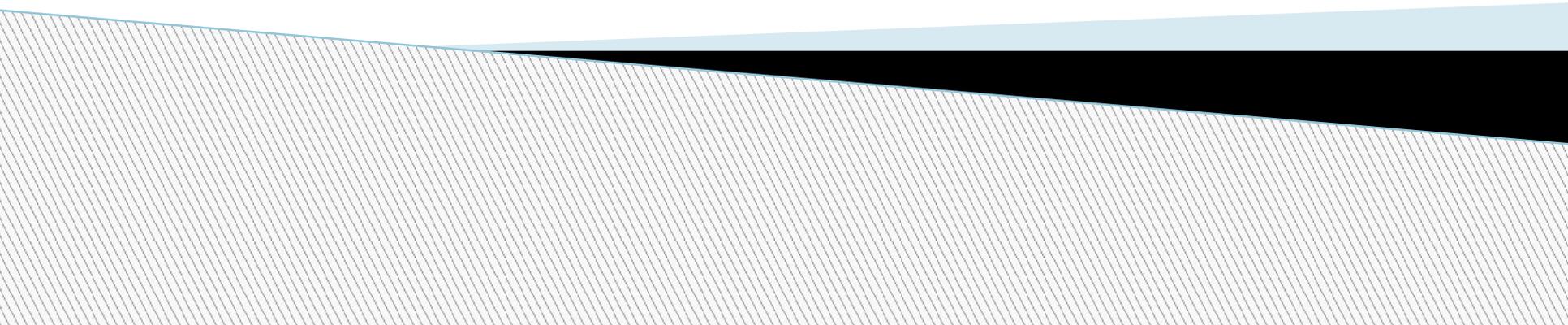


Относительная атомная и молекулярная массы



**□ 1 атомная единица массы
(1 а.е.м.)**

**- это 1/12 часть массы
изотопа углерода ^{12}C**

(впереди сверху указана масса изотопа)

$$\square m_{a(0)} = 16 \text{ a.e.M.}$$

Задание 1.



Что означают следующие записи?

$$m_{a(s)} = 32 \text{ а.е.м.}$$

$$m_{a(\text{Fe})} = 56 \text{ а.е.м.}$$

II. Относительная атомная масса

□ Обозначается A_r

A_r показывает во сколько раз
масса атома данного
химического элемента
больше $1/12$ части массы
изотопа ^{12}C .

Задание 2. Запишите значения относительных атомных масс элементов

№ 5

$$A_{r(B)} = 1$$

№ 11

$$A_{r(Na)} = 23$$

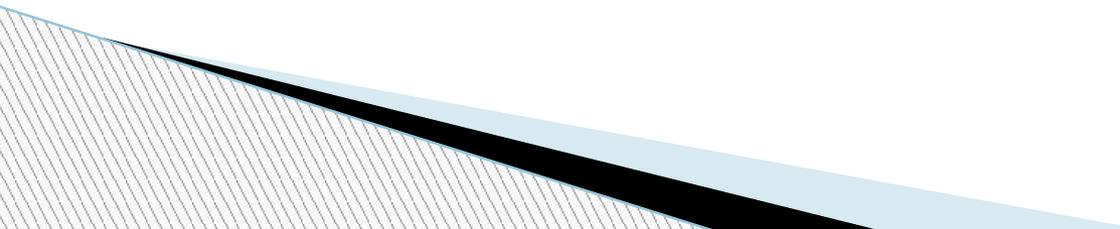
№ 18

$$A_{r(Ar)} = 40$$

III. Относительная молекулярная масса

- ▣ Обозначается M_r
- ▣ M_r показывает во сколько раз масса атома данного химического элемента больше $1/12$ части массы изотопа ^{12}C

M_r рассчитывается путем сложения относительных атомных масс элементов, умноженных на индексы



Расчет относительных молекулярных масс кислорода и воды

$$\square M_r(\text{O}_2) = 2 A_r(\text{O}) = 2 \times 16 = 32$$

$$\square M_r(\text{H}_2\text{O}) = 2 A_r(\text{H}) + A_r(\text{O}) = 2 \times 1 + 16 = 18$$

закрепление

□ Выполните задание
№ 1 - 33 из задачника

Домашнее задание

- ▣ Конспект выучить (параграф)
- ▣ Письменно задания №№
1-32, 1-34, 1-38 из
задачника