

**Тема : Відносна молекулярна маса речовини,
її обчислення за хімічною формулою.**





Епіграф уроку:
***Чого б ти не навчався,
ти навчаєшся для себе.***



Актуалізація опорних знань

Завдання

За відносними атомними масами розгадайте кросворд

По вертикалі: 1 – 108; 2- 127

По горизонталі: 1 – 39; 2 – 222; 3 – 16; 4 – 27;
5 – 127,5; 6 – 63,5.



Вивчення нового матеріалу

1. Відносна молекулярна маса – це фізична величина, що показує відносну масу молекули.
2. Відносна молекулярна маса позначається **Mr**.
Наприклад: $Mr(Cl_2)$; $Mr(H_2SO_4)$; $Mr(Ba(OH)_2)$.
3. Для обчислення відносної молекулярної маси Mr використовують відносні атомні маси A_r елементів.





Алгоритм обчислення Mr:

1) За періодичною системою знайди значення відносних атомних мас елементів Ar, що входять до складу молекули речовини.

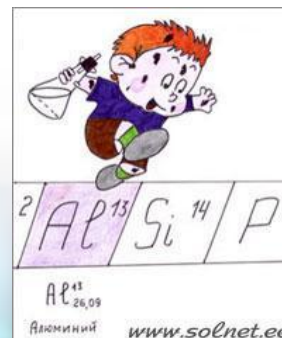
2) Ці значення помнож на число атомів елемента (на індекс).

3) Додай одержані числа.

Це і є відносна молекулярна маса Mr.

4) Відносна молекулярна маса

Mr величина безрозмірна (не має одиниць вимірювання).





Тренувальні вправи

$\text{Mr}(\text{K}_2\text{O})=$

$\text{Mr}(\text{CaCO}_3)=$

$\text{Mr}(\text{H}_2\text{O})=$

$\text{Mr}(\text{Ca}(\text{OH})_2)=$





Узагальнення та систематизація знань

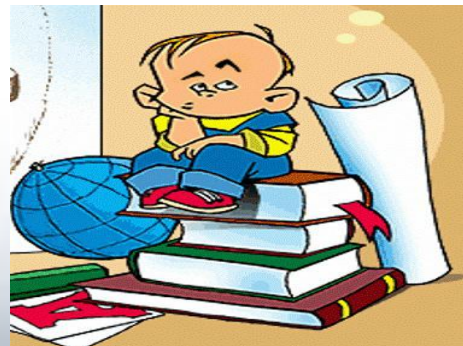
Завдання №1.

Складіть за валентністю формули й обчисліть відносну молекулярну масу

IV

NaO, SO, HS, H₂CO₃

Які дві речовини мають однакове число
відносної молекулярної маси?



Завдання №2

$\text{Mr}(\text{NaH})=$

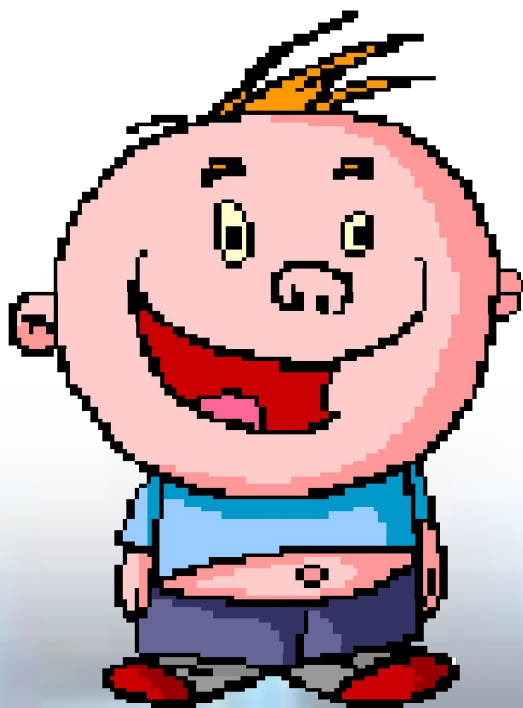
$\text{Mr}(\text{Cr}_2\text{O}_3)=$

$\text{Mr}(\text{AlPO}_4)=$

$\text{Mr}(\text{K}_2\text{O})=$

$\text{Mr}(\text{HBr})=$

$\text{Mr}(\text{BaSiO}_3)=$





домашнє завдання



**Опрацювати § 15 ,
виконати письмово завдання зі
слайдів № 6, 7, 8**

