

**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

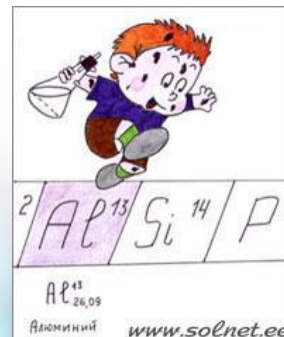
1. Відносна молекулярна маса – це фізична величина, що показує відносну масу молекули.
2. Відносна молекулярна маса позначається **Mr**.
Наприклад: $Mr(Cl_2)$; $Mr(H_2SO_4)$; $Mr(Ba(OH)_2)$.
3. Для обчислення відносної молекулярної маси Mr використовують відносні атомні маси A_r елементів.





Алгоритм обчислення M_r :

- 1) За періодичною системою знайди значення відносних атомних мас елементів A_r , 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 M_r .
- 4) Відносна молекулярна маса M_r величина безрозмірна (не має одиниць вимірювання).





Тренувальні вправи

Mr(K₂O)=

Mr(CaCO₃)=

Mr(H₂O)=

Mr(Ca(OH)₂)=





Узагальнення та систематизація знань

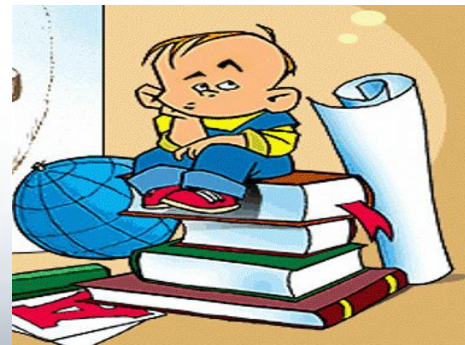
Завдання №1.

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

$Mr(\text{NaN})=$

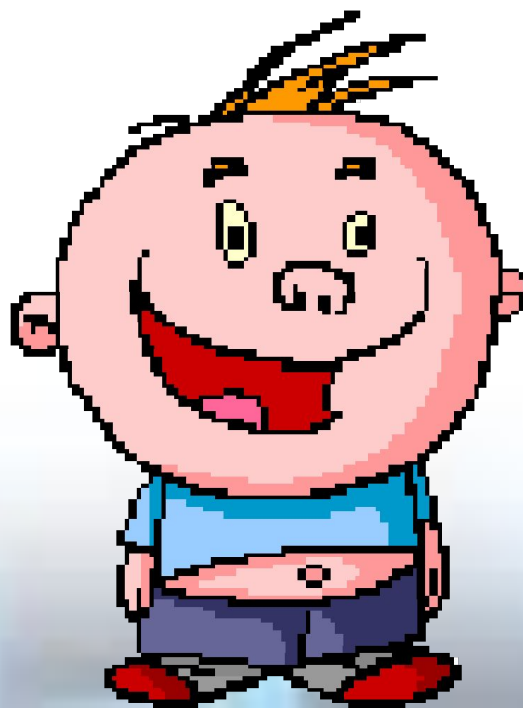
$Mr(\text{Cr}_2\text{O}_3)=$

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

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

$Mr(\text{HBr})=$

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





ДОМАШНЄ ЗАВДАННЯ

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

