

Тема: *Обчислення за хімічними формулами молярної маси й кількості речовини.*

1. Заповнити таблицю:

Фізична величина	Як позначається	Одиниці вимірювання	Формула	Кількість формульних частинок в 1 моль речовини (стала Авогадро), N_A
Кількість речовини				1 моль=

2. Знайти кількість формульних частинок у відповідній кількості речовини:

2 моль NaCl	3 моль Fe	5 моль Cl ₂	4 моль CO ₂	1 моль Ca(OH) ₂

3. Знайти кількість речовини певної кількості формульних частинок:

$6,02 \cdot 10^{23}$ O ₂	$12,04 \cdot 10^{23}$ H ₂ O	$3,01 \cdot 10^{23}$ Mg	$18,06 \cdot 10^{23}$ Na ₂ O	$30,1 \cdot 10^{23}$ HCl

4. Заповнити таблицю:

Фізична величина	Визначення	Як позначається	Одиниці вимірювання	Формула
Молярна маса				

5. Підрахувати молярну масу речовин за хімічними формулами:

$M(\text{NaOH}) =$

$M(\text{CaSO}_4) =$

6. Визначити кількість речовини купрум(II) оксиду, якщо його маса дорівнює 40 г.

Дано:

$m(\text{CuO}) = 40 \text{ г}$

$n(\text{CuO}) = ?$