



РОЗРАХУНКИ ЗА ХІМІЧНИМИ ФОРМУЛАМИ

Урок 2. Кількість речовини. Молярна маса.

1. Встановіть відповідність між фізичними величинами та їх позначеннями

Кількість речовини	m
Молярна маса	n
Відносна молекулярна маса	M_r
Відносна атомна маса	M
Маса	A_r

2. Молярна маса чисельно дорівнює молекулярній масі.

$$M_r(\text{H}_2\text{O}) = 2 \cdot 1 + 16 = 18; \quad M(\text{H}_2\text{O}) = 18 \text{ г/моль}$$

Визначте молярну масу 1 моль таких речовин:

вуглекислий газ $M(\text{CO}_2) =$

крейда $M(\text{CaCO}_3) =$

глюкоза $M(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6) =$

3. Заповнити таблицю, виконавши попередньо розрахунки (2 рядок таблиці - зразок) ☀

Назва речовини	Хімічна формула	Mr	M	m	n
Кухонна сіль	NaCl	58,5	58,5 г/моль	117 г	2 моль
Кисень	O ₂				3 моль
Питна сода	NaHCO ₃			42 г	
Вода	H ₂ O				1,5 моль