



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	Mr
Відносна атомна маса	M
Маса	Ar

2. Молярна маса чисельно дорівнює молекулярній масі.

$$Mr(H_2O) = 2 \cdot 1 + 16 = 18; \quad M(H_2O) = 18 \text{ г/моль}$$

Визначте молярну масу 1 моль таких речовин:

вуглекислий газ $M(CO_2) =$

крейда $M(CaCO_3) =$

глюкоза $M(C_6H_{12}O_6) =$

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