

# Запам'ятай



- Атомна одиниця маси (а. о. м.) –  $1/12$  маси атома Карбону.

$$1 \text{ а. о. м.} = 1/12 m_a(\text{C}) \approx 1,66 \cdot 10^{-24} \text{ (г)}$$

**Відносна атомна маса** – безрозмірна величина, яку визначають відношенням реальної маси атома до атомної одиниці маси.

*Значення відносних атомних мас хімічних елементів шукай у періодичній системі.*

НАПРИКЛАД:  $A_r(\text{C}) = 12,011 \approx 12$

<b>C</b>	<b>6</b>
Карбон	12,011
Вуглець	

← відносна атомна маса

ВИНЯТОК:  $A_r(\text{Cl}) = 35,453 \approx 35,5$

