

Problema0212: O cloro contém dous isótopos:

^{35}Cl , de masa atómica 34,9689u e unha abundancia de 75,78%

^{37}Cl , de masa atómica 36,9659u e unha abundancia de 24,22%

Calcula a masa atómica do Cl?

$$M(\text{Cl}) = 34,9689 \text{ u} \cdot \frac{75,78}{100} + 36,9659 \text{ u} \cdot \frac{24,22}{100} = \underline{35,4526 \text{ u}}$$