

Problema0214: A prata contém dúas isótopos:

^{107}Ag , de masa atómica 106,9051u e unha abundancia de 51,84%

^{109}Ag , de masa atómica 108,9048u e unha abundancia de 48,16%

Calcula a masa atómica da Ag?

$$M(\text{Ag}) = 106,9051 \text{ u} \cdot \frac{51,84}{100} + 108,9048 \text{ u} \cdot \frac{48,16}{100} = \underline{107,8682 \text{ u}}$$