

Problema0215: El magnesio contiene tres isótopos:

^{24}Mg , de masa atómica 23,9850u y una abundancia de 78,99%

^{25}Mg , de masa atómica 24,9858u y una abundancia de 10,00%

^{26}Mg , de masa atómica 25,9826u y una abundancia de 11,01%

¿Calcula la masa atómica del Mg?

$$M(\text{Mg}) = 23,9850 \text{ u} \cdot \frac{78,99}{100} + 24,9858 \text{ u} \cdot \frac{10,00}{100} + 25,9826 \text{ u} \cdot \frac{11,01}{100} = \underline{24,3050 \text{ u}}$$