

Problema0215: El magnesio contiene tres isótopos:

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

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

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

¿Calcula la masa atómica del Mg?

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