

Problema 248: Calcula la masa atómica del magnesio sabiendo que tiene los siguientes isótopos  $^{24}_{12}\text{Mg}$ ,  $^{25}_{12}\text{Mg}$ ,  $^{26}_{12}\text{Mg}$ , que se presentan en la naturaleza con una abundancia del 78,99%, 10,00% y 11,01%, respectivamente.

$$M(\text{Mg}) = 24 u \cdot \frac{78,99}{100} + 25 u \cdot \frac{10,00}{100} + 26 u \cdot \frac{11,01}{100} = \underline{24,32 u}$$