

Problema 207: 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.

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