

Problema 250: Calcula la masa atómica de la plata sabiendo que tiene los siguientes isótopos  $^{107}_{47}\text{Ag}$ ,  $^{109}_{47}\text{Ag}$ , que se presentan en la naturaleza con una abundancia del 51,84% y 48,16%, respectivamente.

$$M(\text{Ag}) = 107 u \cdot \frac{51,84}{100} + 109 u \cdot \frac{48,16}{100} = \underline{107,96 u}$$