

Problema 206: Calcula la masa atómica del boro sabiendo que tiene los siguientes isótopos $^{10}_5\text{B}$ $^{11}_5\text{B}$, que se presentan en la naturaleza con una abundancia del 19,9% y del 80,1%, respectivamente.

$$M(\text{B}) = 10\text{u} \frac{19,9}{100} + 11\text{u} \frac{80,1}{100} = 10,801\text{u}$$