

Problema 249: Calcula la masa atómica del cobre sabiendo que tiene los siguientes isótopos $^{63}_{29}\text{Cu}$, $^{65}_{29}\text{Cu}$, que se presentan en la naturaleza con una abundancia del 69,17% y 30,83%, respectivamente.

$$M(\text{Cu}) = 63u \cdot \frac{69,17}{100} + 65u \cdot \frac{30,83}{100} = \underline{63,62u}$$