

Problema0213: El cobre contiene dos isótopos:

$^{63}\text{Cu}$ , de masa atómica 62,9296u y una abundancia de 69,17%

$^{65}\text{Cu}$ , de masa atómica 64,9278u y una abundancia de 30,83%

¿Calcula la masa atómica del Cu?

$$M(\text{Cu}) = 62,9296u \cdot \frac{69,17}{100} + 64,9278u \cdot \frac{30,83}{100} = \underline{63,5456u}$$