

Problema0213: O cobre contén dous isótopos:

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

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

Calcula a masa atómica do Cu?

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