

Problema0215: O magnesio contém tres isótopos:

²⁴Mg, de masa atómica 23,9850u e unha abundancia de 78,99%

²⁵Mg, de masa atómica 24,9858u e unha abundancia de 10,00%

²⁶Mg, de masa atómica 25,9826u e unha abundancia de 11,01%

Calcula a masa atómica do Mg?

$$M(Mg) = 23,9850u \cdot \frac{78,99}{100} + 24,9858u \cdot \frac{10,00}{100} + 25,9826u \cdot \frac{11,01}{100} = \underline{24,3050u}$$