

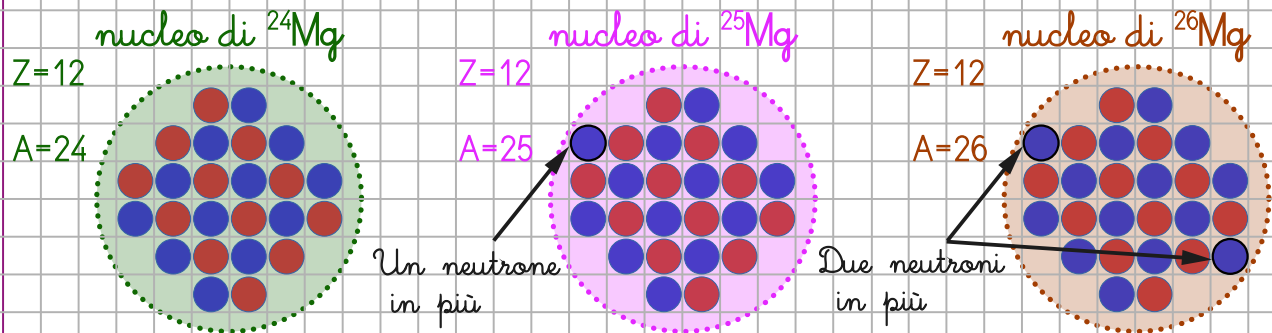
Quanti nucleoni ci sono in media nel magnesio?

Il magnesio (Mg) è l'elemento 12 della tavola periodica perché ha 12 protoni (numero atomico $Z=12$).

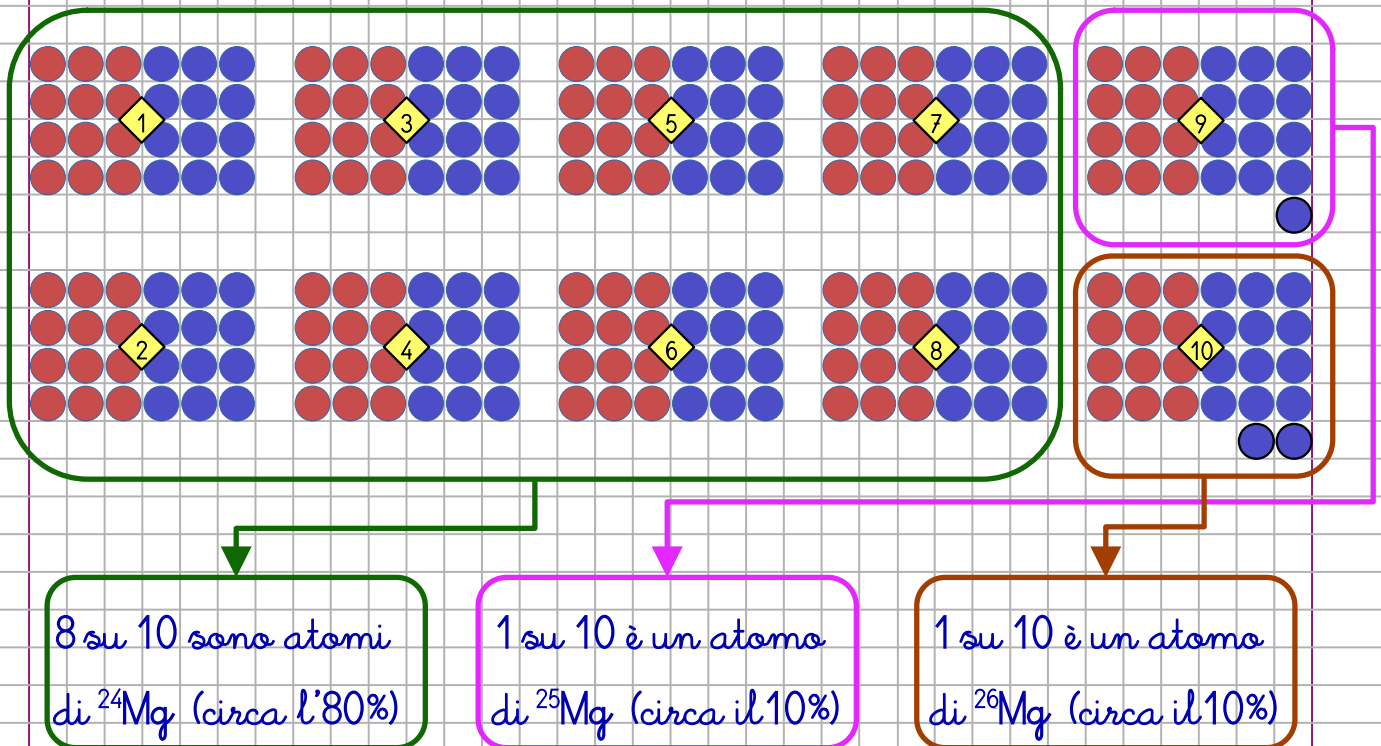
In natura ci sono tre isotopi stabili del magnesio:

1) magnesio 24 (^{24}Mg) 2) magnesio 25 (^{25}Mg) 3) magnesio 26 (^{26}Mg)

I loro nuclei si distinguono per il numero di neutroni e quindi hanno un diverso numero di massa (A)



Gli isotopi di un elemento sono sempre mescolati nelle stesse proporzioni, la miscela isotopica del magnesio è:



La quantità media di nucleoni di un atomo di magnesio si ottiene facendo la media pesata $\frac{24 \cdot 8 + 25 + 26}{10} = 24,3$