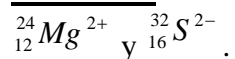


**Cuestión 1.** Calcula el número de protones, electrones y neutrones de los elementos:



Respuesta:

Elemento	Número de protones	Número de electrones	Número de neutrones
${}_{12}^{24}\text{Mg}^{2+}$	12	$12 - 2 = 10$	$24 - 12 = 12$
${}_{16}^{32}\text{S}^{2-}$	16	$16 + 2 = 18$	$32 - 16 = 16$

**Cuestión 2.** Escribe la configuración electrónica de los elementos  ${}_{79}\text{Au}$  y  ${}_{34}\text{Se}$ .

Respuesta:

- ${}_{79}\text{Au}$ :  $1 s^2 2 s^2 p^6 3 s^2 p^6 d^{10} 4 s^2 p^6 d^{10} f^{14} 5 s^2 p^6 6 s^2 5 d^9$
- ${}_{34}\text{Se}$ :  $1 s^2 2 s^2 p^6 3 s^2 p^6 d^{10} 4 s^2 p^4$