

SIGUIENDO EL MODELO RELLENA LOS HUECOS

El nº atómico es **Z = 20**:

Tiene 20 protones (p^+) en el núcleo.

El nº másico es **A = 48**:

La suma de protones y neutrones es 48.

Nº neutrones = $A - Z = 48 - 20 = 28$

El valor de su carga es **+2**:

Al ser positiva, es un catión.

Tiene 2 electrones menos que protones.

	Nombre del elemento	Nº atómico (Z)	Nº protones (p^+)	Nº másico (A)	Nº neutrones (n)	Carga (q)	Tipo de ion	Nº electrones (e^-)
$^{48}_{20}\text{Ca}^{2+}$	Calcio	20	20	48	28	+2	Catión	18
$^6_3\text{Li}^{2-}$								
$^{26}_{12}\text{Mg}^{2+}$								
$^{34}_{16}\text{S}^{2-}$								
$^{19}_9\text{F}^{1-}$								