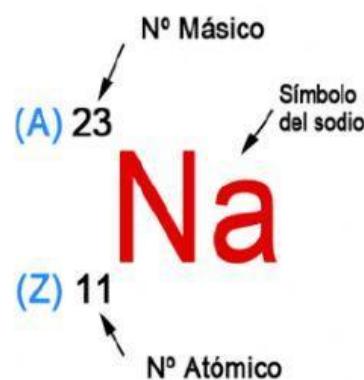


# PROPIEDADES DEL ÁTOMO

- **Número atómico**, se representa con la letra Z, indica la cantidad de protones que presenta un átomo, que es igual a la de electrones.



- **Número másico**, se representa con la letra A, y hace referencia a la suma de protones y neutrones que contiene el elemento .

AulaFacil.com

## ¿Qué es un anión?

Un anión en química se define como un ión que está cargado negativamente porque tiene exceso de electrones. Un anión se forma cuando gana electrones, es decir, gana una o más cargas negativas.

Algunos ejemplos de aniones:

Anión fluoruro: F<sup>-</sup>

Anión sulfuro: S<sup>2-</sup>

Anión fosfuro: P<sup>3-</sup>

## ¿Qué es un catión?

Un catión en química se define como un ión que está cargado positivamente porque perdió electrones de su capa más externa. Los cationes se forman cuando pierden uno o más electrones de su capa de valencia.

Algunos ejemplos de cationes:

Catión litio  $\text{Li}^+$

Catión calcio  $\text{Ca}^{2+}$

Catión aluminio  $\text{Al}^{3+}$

### 1. Señala si es catión o anión:

Ión sodio:  $\text{Na}^+$

Ión cloruro:  $\text{Cl}^-$

Ión potasio:  $\text{K}^+$

Ión hidroxilo:  $\text{OH}^-$

Ión sulfato:  $\text{SO}_4^{2-}$

Ión oxígeno:  $\text{O}^{2-}$

Ión calcio:  $\text{Ca}^{2+}$

Ión sulfuro:  $\text{S}^{2-}$

Ión plata:  $\text{Ag}^+$

Ión amonio:  $\text{NH}_4^+$

2. Completa la siguiente tabla:

Elemento	Símbolo	Representación	P	N	e	Z	A
Magnesio	Mg	$\begin{matrix} 24 \\ 12 \end{matrix}$ Mg	12		12	12	24
Potasio		$\begin{matrix} 39 \\ 19 \end{matrix}$ K	19	20	19		
Flúor	F	$\begin{matrix} 19 \\ 9 \end{matrix}$ F	9			9	19