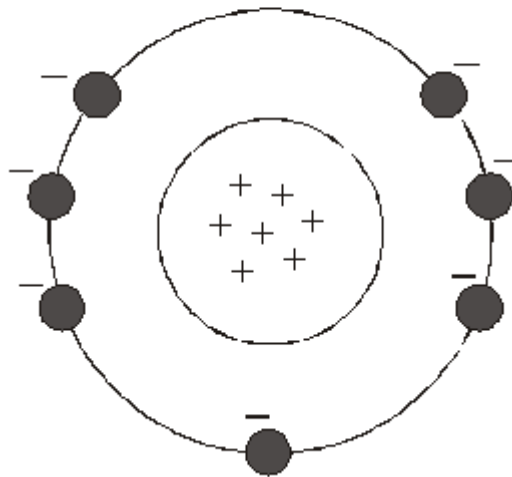




## ÁTOMOS - IONES

### ÁTOMOS - IONES



Observa el Átomo de Nitrógeno representado aquí.

¿Cuántos protones tiene? \_\_\_\_\_.

¿Cuántos electrones? \_\_\_\_\_.

¿Cuántas cargas positivas y negativas?

Átomo neutro es: \_\_\_\_\_.

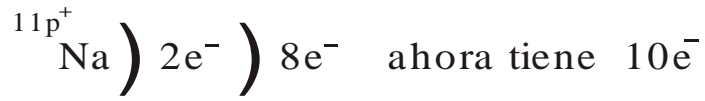
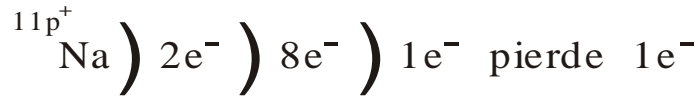
\_\_\_\_\_.

\_\_\_\_\_.

**Ión:** Si un átomo gana o pierde uno o más electrones, se convierte en un ión positivo o negativo.

**Ión Positivo:** Cuando pierde uno o más electrones se carga positivamente.

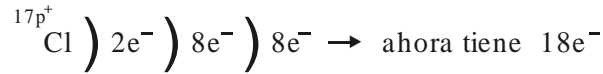
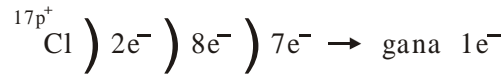
Ejemplo:



$\text{Na}^+$  ión positivo

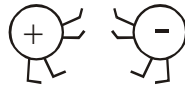
**Ión Negativo:** Si un átomo gana uno más electrones, se carga negativamente.

Ejemplo:

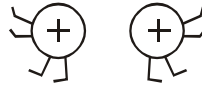


$\text{Cl}^-$  ión negativo

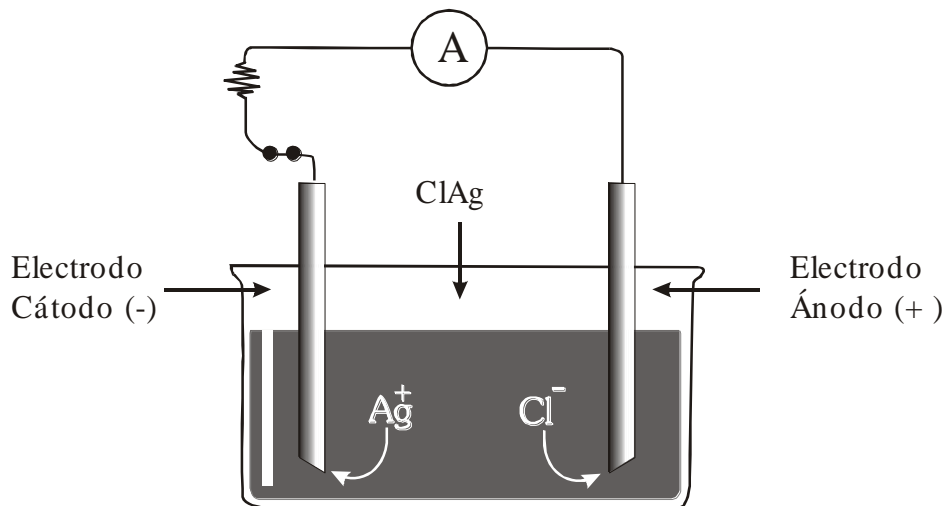
¿Recuerdas qué polos opuestos se atraen?



¿Y polos iguales se rechazan?



¿Entonces si el  $\text{Na}^+$  ahora tiene carga positiva y el  $\text{Cl}^-$  tiene carga negativa qué va a suceder?



En un circuito de electrólisis un compuesto iónico se disocia y observaremos:

- \* Los iones \_\_\_\_\_ son atraídos por el electrodo negativo (cátodo), por ese motivo se denominan cationes:

CATODO → Es negativo ( - )

CATION → Es positivo ( + )

- \* Los iones \_\_\_\_\_ son atraídos por el electrodo positivo (Ánodo), por ese motivo se denominan Aniones:

ÁNODO → Es positivo ( + )

ANIÓN → Es negativo ( - )

A. Determina quiénes son Aniones y quiénes Cationes.

1. Cl<sup>-</sup> Na<sup>+</sup>

Cl<sup>-</sup> \_\_\_\_\_

Na<sup>+</sup> \_\_\_\_\_

3. S<sub>2</sub>Ca

Cl<sup>-</sup> \_\_\_\_\_

Na<sup>+</sup> \_\_\_\_\_

2. IK

I<sup>-</sup> \_\_\_\_\_

K<sup>+</sup> \_\_\_\_\_

4. Cl<sub>3</sub> Al<sup>-</sup>

Cl<sup>-</sup> \_\_\_\_\_

Al<sup>3+</sup> \_\_\_\_\_