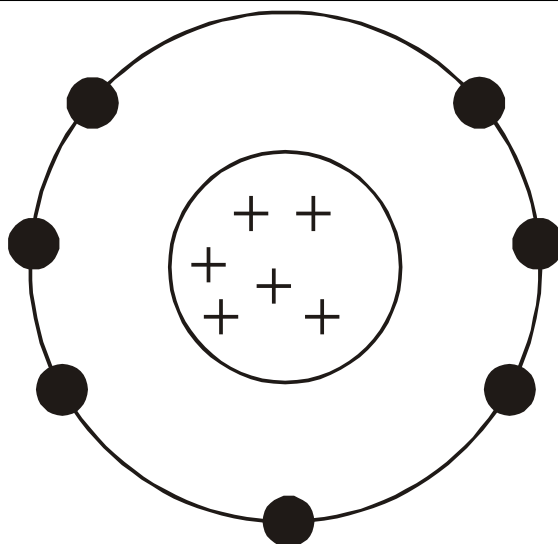




ÁTOMOS - IONES



Observa el átomo de nitrógeno representado aquí.

¿Cuántos protones tiene? _____

¿Cuántos electrones? _____

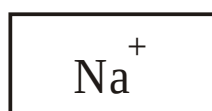
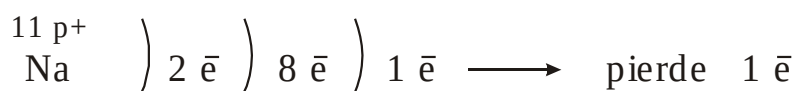
¿Cuántas cargas positivas y negativas? _____

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.

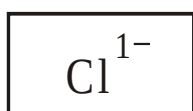
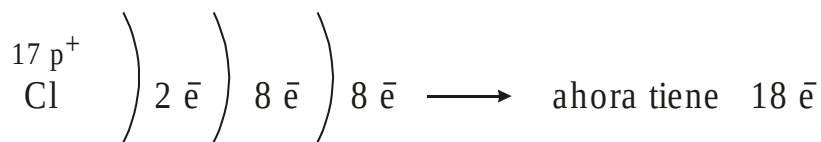
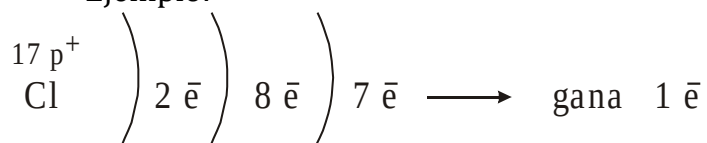
Ejemplo:



IÓN POSITIVO

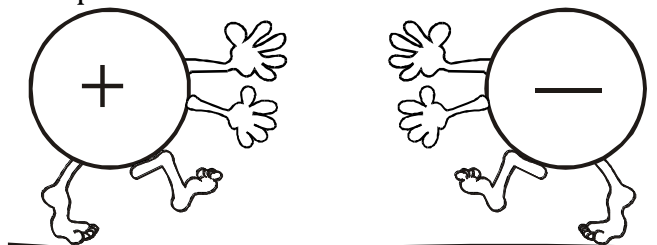
Ión Negativo: Si un átomo gana uno o más electrones, se carga negativamente.

Ejemplo:

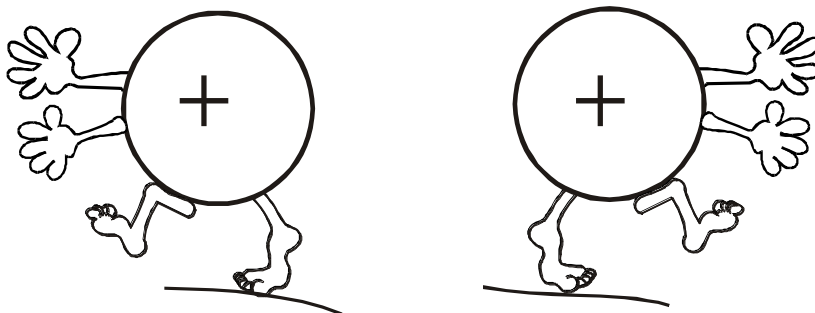


IÓN NEGATIVO

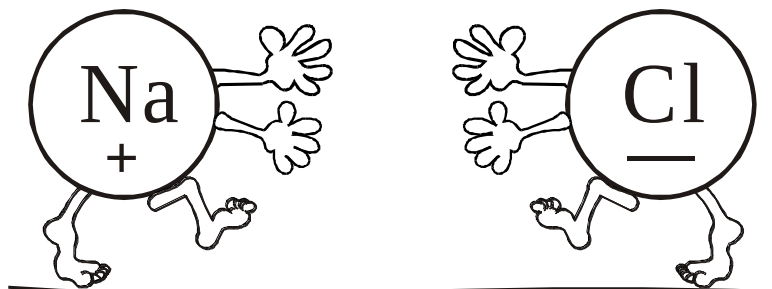
¿Recuerdas que polos opuestos se atraen? + -

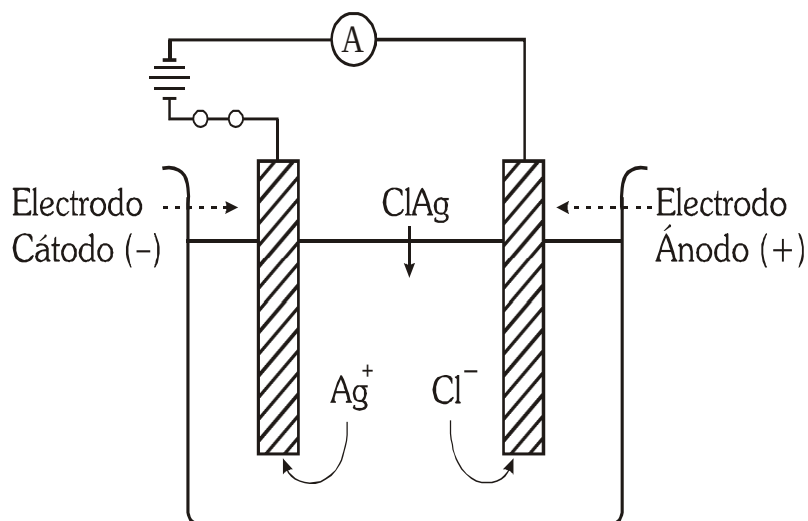


¿Y polos iguales se rechazan?



¿Entonces si el ahora tiene carga positiva y el tiene carga negativa que 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:

CÁTODO Es negativo (-)

CATION Es positivo (+)

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

ÁNODO Es negativo (-)

ANIÓN Es positivo (+)

1. Determina quienes son Aniones y quienes Cationes.

a) NaCl

Cl^- _____

Na^+ _____

b) KI

I^- _____

K^+ _____

c) CaS

S^{--} _____

Ca^{++} _____

d) AlCl_3

Cl^- _____

Al^{+++} _____