

## Actividades clase nro 14:

## Ejercicios de Notación de Lewis

## Teoría del octeto Electrónico

**1) Seleccione las palabras correctas:**

**Los electrones ceden, ganan o comparten protones para adquirir la estabilidad.**

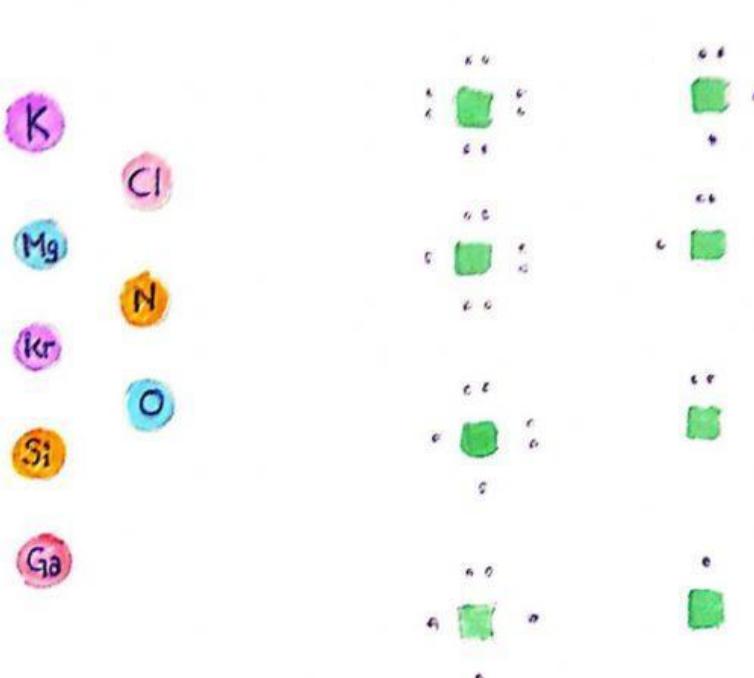
**neutrons** **neutrons**

configuración electrónica del metal más próximo en la Tabla Periódica.

no metal

gas inerte

**2) Arrastrar los símbolos de los elementos hasta su correspondiente notación de Lewis**



**3) Teniendo en cuenta la ubicación de los siguientes elementos en la Tabla Periódica, complete las siguientes afirmaciones y elija la opción correcta.**

- El Li (litio) se ioniza para parecerse al elemento: \_\_\_\_\_ y por ello se transforma en catión / anión.
- El Ca (calcio) se ioniza para parecerse al elemento: \_\_\_\_\_ y por ello se transforma en catión / anión.
- El F (flúor) se ioniza para parecerse al elemento: \_\_\_\_\_ y por ello se transforma en catión / anión.
- El S (azufre) se ioniza para parecerse al elemento: \_\_\_\_\_ y por ello se transforma en catión / anión.
- El Na (sodio) se ioniza para parecerse al elemento: \_\_\_\_\_ y por ello se transforma en catión / anión.
- El I (iodo) se ioniza para parecerse al elemento: \_\_\_\_\_ y por ello se transforma en catión / anión.
- El Sr (estroncio) se ioniza para parecerse al elemento: \_\_\_\_\_ y por ello se transforma en catión / anión.

**4) ¿Cómo tienden a ionizarse estos elementos?**

**(Indique la carga eléctrica correspondiente a cada ión)**

Li

z= 3 se ioniza, ganado / perdiendo electron y adquiere la carga +1 +2 -1 -2

Ca

z= 20 se ioniza, ganado / perdiendo electron y adquiere la carga +1 +2 -1 -2

F

z= 9 se ioniza, ganado / perdiendo electron y adquiere la carga +1 +2 -1 -2

S

z= 16 se ioniza, ganado / perdiendo electron y adquiere la carga +1 +2 -1 -2

$\text{Na}$  z= 11 se ioniza, ganado / perdiendo electron y adquiere la carga +1 +2 -1 -2

$\text{I}$ : z= 53 se ioniza, ganado / perdiendo electron y adquiere la carga +1 +2 -1 -2

$\text{Sr}$  z= 38 se ioniza, ganado / perdiendo electron y adquiere la carga +1 +2 -1 -2

### 5) Elige la opción correcta:

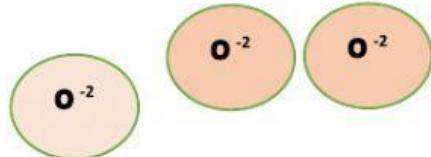
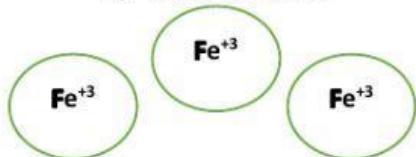
Debido a la intensidad de las fuerzas electrostáticas que mantienen unidos a los iones, las sustancias iónicas son SÓLIDOS – LÍQUIDOS – GASES a temperatura ambiente.

Los cristales iónicos son eléctricamente neutros ya que las cargas eléctricas de aniones y cationes se compensan mutuamente.

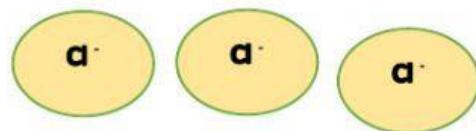
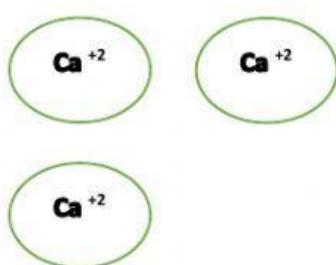
### 6) Armemos fórmulas químicas

a) óxido férrico

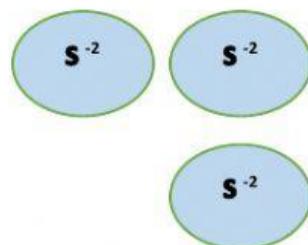
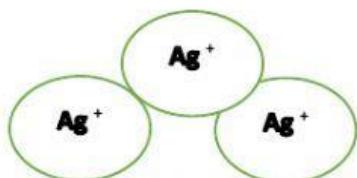
$\text{Fe}_\square \text{O}_\square$



b) Cloruro de calcio  $\text{Ca}_\square \text{Cl}_\square$



c) Sulfuro de plata  $\text{Ag}_\square \text{S}_\square$



7)