

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

protones

electrones

neutrones

neutrones

átomos

átomos

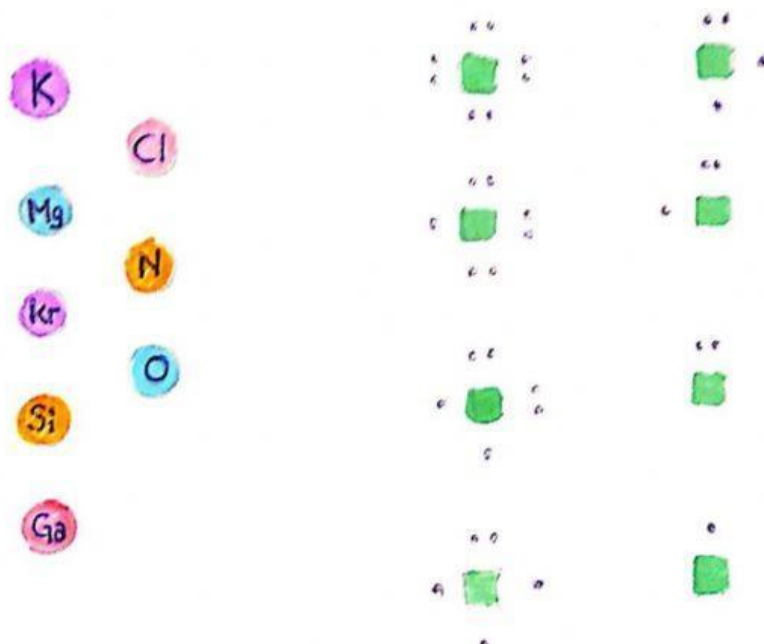
configuración electrónica del metal

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 (yodo) 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)



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



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



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



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

Na $z=11$ se ioniza, ganando / perdiendo electron y adquiere la carga +1 +2 -1 -2

I $z=53$ se ioniza, ganando / perdiendo electron y adquiere la carga +1 +2 -1 -2

Sr $z=38$ se ioniza, ganando / perdiendo electron y adquiere la carga +1 +2 -1 -2

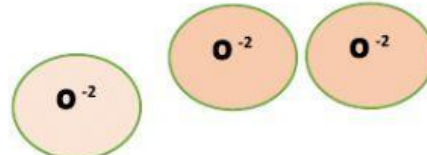
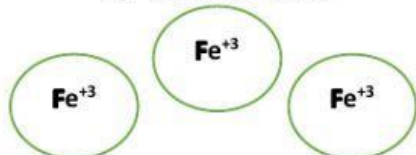
5) Elige la opción correcta:

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

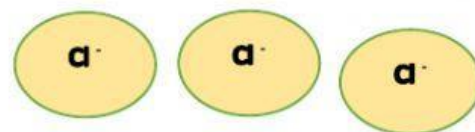
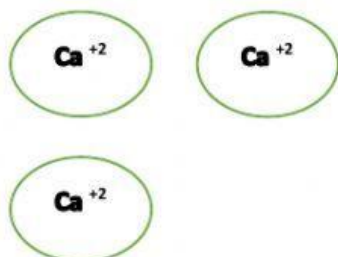
Los cristales iónicos son eléctricamente neutros ya que las cargas eléctricas de aniones y cationes se compensan mutuamente.

6) Armemos fórmulas químicas

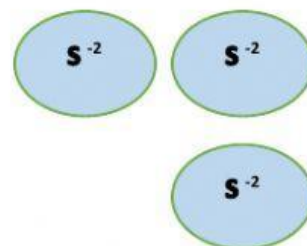
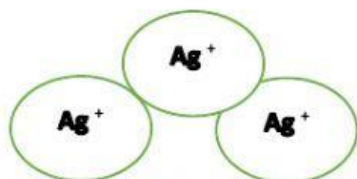
a) óxido férrico Fe__O__



b) Cloruro de calcio Ca__Cl__



c) Sulfuro de plata Ag__S__



7)