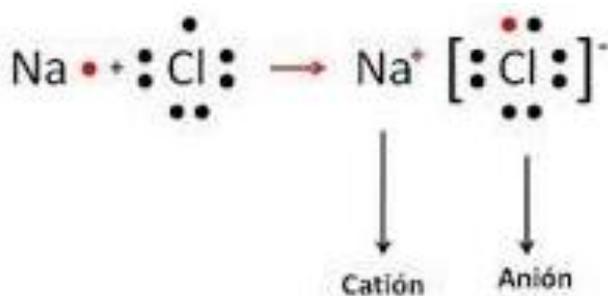


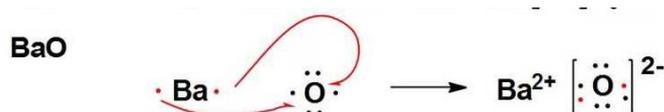
Trabajo practico nº4

Arranquemos con algo de práctica..... Mira la forma de hacer la estructura de Lewis que SOLO aplica para uniones IONICAS

- 1) Nos fijamos en la tabla periódica y vemos que el sodio pertenece al grupo 1 y su CEE es $3s^1$ esto indica que el Na posee 1 electron en su último nivel de energía. observen que el cloro que pertenece al grupo 7^a y cuya CEE es $3s^2 3p^5$ esto indica que el cloro posee 7 electrones en su último nivel de energía.
- 2) Para el sodio es más fácil sacarse en encima a ese electrón y volver a los 8 electrones del nivel de energía anterior ya que esto de tener completo su nivel de energía, le da más estabilidad.
- 3) Para el cloro, que NO puede sacarse de encima a 7 electrones, es más fácil pedir uno y con él, completar la regla del octeto y crear de esta forma estabilidad.
- 4) Por lo tanto.....el Na le cede su electro al cloro, pero como el electrón es negativo, quien se lo saca de encima queda positivo, por eso el Na queda POSITIVO. El cloro, recibe un electrón negativo del Na y queda NEGATIVO (esto se indica entre paréntesis, ven?)



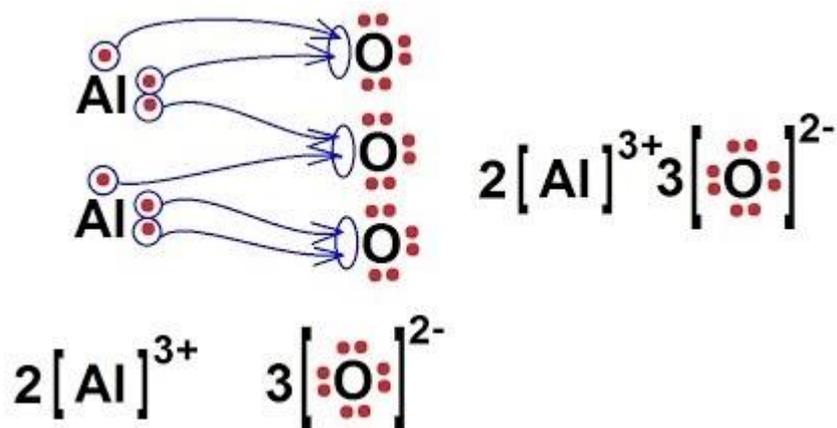
Vean este ejemplo....aca se ponene en juego 2 electrones, por eso es 2-



ULTIMO ejemplo, cuando el compuesto posee dos átomos de un mismo elemento y otro átomo

Al_3O_2 este compuesto es el oxido de aluminio o trioxido de dialuminio

El Al posee 3 electrones y el oxígeno posee 6 electrones.....



Observen que el 2 delante del Al indica que son 2 átomos de Al y 3 de oxígeno.

- 1) Realice la estructura de lewis de los siguientes compuestos iónicos
 - a) Bromuro de potasio KBr
 - b) Oxido de Magnesio MgO
 - c) Oxido de Sodio Na₂O
 - d) Cloruro de estroncio SrCl₂
 - e) Fluoruro de aluminio AlF₃
- 2) Encuentre la fórmula del compuesto iónico formado entre el calcio (Ca) y el oxígeno (O) y realice la estructura de lewis