

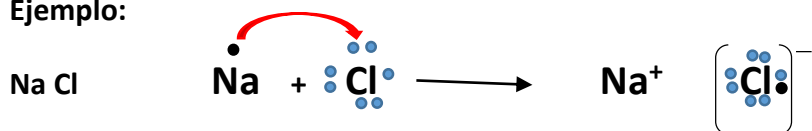
## Trabajo N° 12 de química de 3° "C" huerto (segundo trimestre)

### Representación de uniones químicas

Para realizar la representación de las uniones químicas podemos utilizar la notación de Lewis (solo realizaremos la representación de unión iónica y covalente)

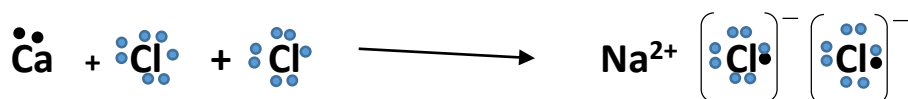
**Unión iónica:** Recordemos que el metal cede electrones quedando con carga positiva (catión) y el no metal acepta electrones quedando con carga negativa (anión).

Ejemplo:



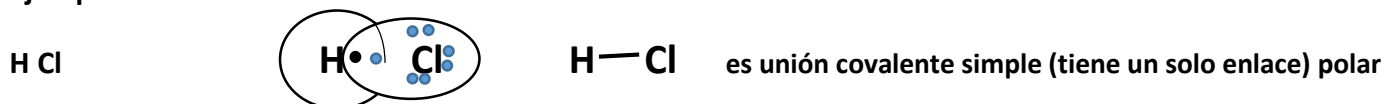
El sodio cede electrones queda positivo como es un solo electrón no se coloca el numero solo el signo. Si fuera más de uno se debe colocar cuantos electrones cede (metal) o gana (no metal)

Ca Cl<sub>2</sub>

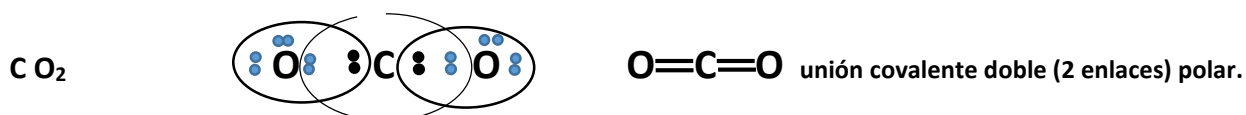


**Unión covalente:** Recordemos que en la unión covalente los electrones se comparten por ambos elementos y ambos elementos deben completar los 8 electrones para cumplir con la regla del octeto, salvo el caso del hidrogeno que completa con solo 2 electrones.

Ejemplos.



Cuando se completa los 8 electrones se encierra con un círculo, el enlace se representa con un guion. Polar porque tiene elementos distintos.



**Actividad 1:** Identifica que tipo de unión química poseen los siguientes compuestos químicos y luego realiza las representaciones de dichas uniones. Puedes guiarte de los ejemplos.

- H F
- Mg O
- Br<sub>2</sub>
- Cl<sub>2</sub> O
- Si O<sub>2</sub>