

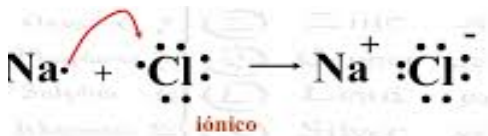
Enlace químico

Un enlace químico es una fuerza de atracción entre dos partículas que las mantiene unidas. La formación de un enlace químico ocurre a nivel de la periferia de los átomos: son los electrones de valencia de los átomos los que se ven involucrados en este proceso, para lograr mayor estabilidad

Tipos de enlaces

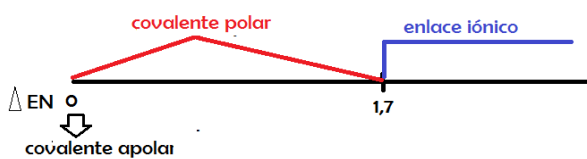
Enlace iónico

- Ocurre entre un átomo METÁLICO y otro átomo NO METÁLICO.
- En este tipo de enlace los electrones se transfieren de un átomo a otro, ganando de esta forma estabilidad, transformándose así en iones (partículas cargadas eléctricamente).
- En este tipo de enlace interaccionan iones formando **compuestos iónicos**



Electronegatividad (EN)

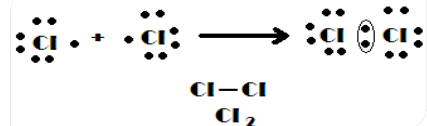
Es la fuerza con que un átomo atrae el par de electrones compartido, generalmente ayuda a determinar el tipo de enlace



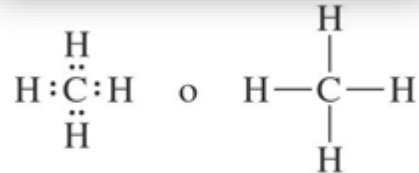
Enlace covalente

- Ocurre entre átomos NO METÁLICOS.
- En este tipo de enlace se «comparten» electrones, generando de esta forma estabilidad para los átomos que se encuentran unidos por medio de este enlace.
- En este tipo de enlaces se unen átomos entre si formando **moléculas**

Apolar



Polar



Ejercicio 1 Leyendo el texto marca la opción correcta en el cuadro

Enlace	Se da entre:		En este enlace se ___ e-		La ΔEn es:			Se forman	
	Metal -no metal	No metal -no metal	Comparte	transfiere	Cero	Entre 0 y 1,7	Mayor a 1,7	moléculas	iones
Covalente polar									
Covalente apolar									
iónico									

Ejercicio 2: Explica por qué los siguientes enunciados son incorrectos

- La molécula de CH₄ se forma cuando los átomos se unen por enlace iónico.
- La sustancia NaCl se forma mediante enlace covalente apolar.

Ejercicio 3. Para los siguientes compuestos: KCl, H₂O, Br₂ determina

- Tipo de enlace. Justifica tu respuesta.
- En caso de ser covalentes, calcula la diferencia de electronegatividad e indica si es covalente polar o apolar.