

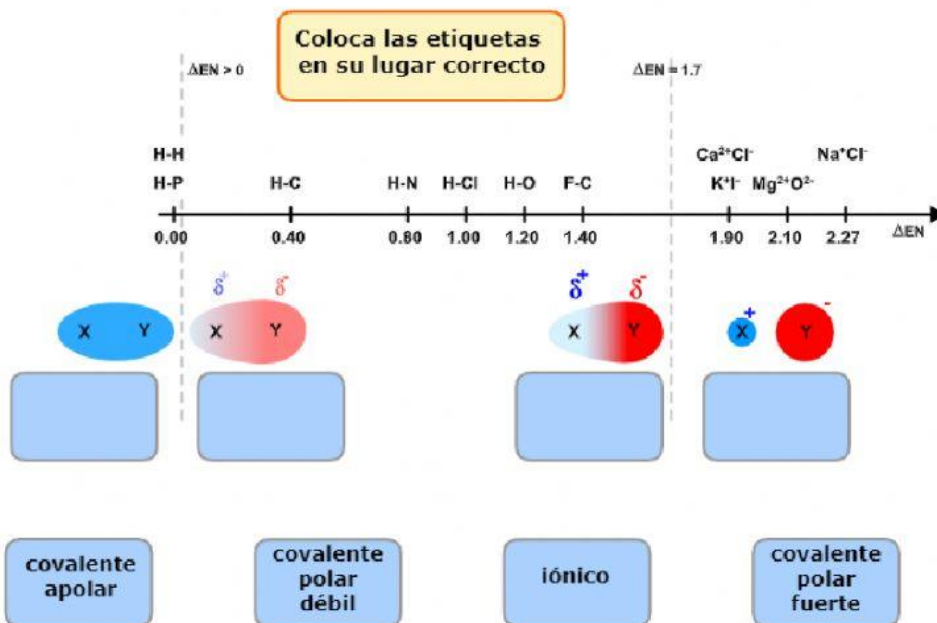


INSTITUTO TÉCNICO DE COMERCIO BARRANQUILLA
ASIGNATURA: QUÍMICA GRADO: 10° TEMA: ENLACE QUÍMICO

1. Con base a la escala de polaridad de enlace de Pauling, coloca las etiquetas en su lugar correcto.

Escala de polaridad de enlaces de Linus Pauling.

Tipo de enlace	Diferencias en las electronegatividades entre los átomos enlazados.
Covalente apolar	Menor o igual a 0,4
Covalente polar	De 0,5 a 1,7
Iónico	Mayor a 1,7



2. Completa la siguiente información:

El átomo de sodio (su configuración electrónica es $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$), tiene en su última capa y la capa anterior está formada por el octeto. Por tanto, tiene tendencia a un electrón para adquirir la estructura electrónica de gas noble, formando el ion Na^+ .

El átomo de cloro (su configuración electrónica es $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$), tiene en su última capa . Por tanto, para adquirir la estructura de gas noble, tiene tendencia a 1 electrón formando el ion Cl^- .

Al reaccionar ambos átomos, se forman iones de carga opuesta que se atraen fuertemente. La atracción electrostática que los une constituye el .