

4. Electronegatividad, electropositividad, radio, afinidad, electronegatividad.

5. El enlace químico es el que une uno o más electrones de un átomo es retenido y se une a otro átomo retenido en positivo o negativo.

Propósito: Identificar que es un enlace covalente

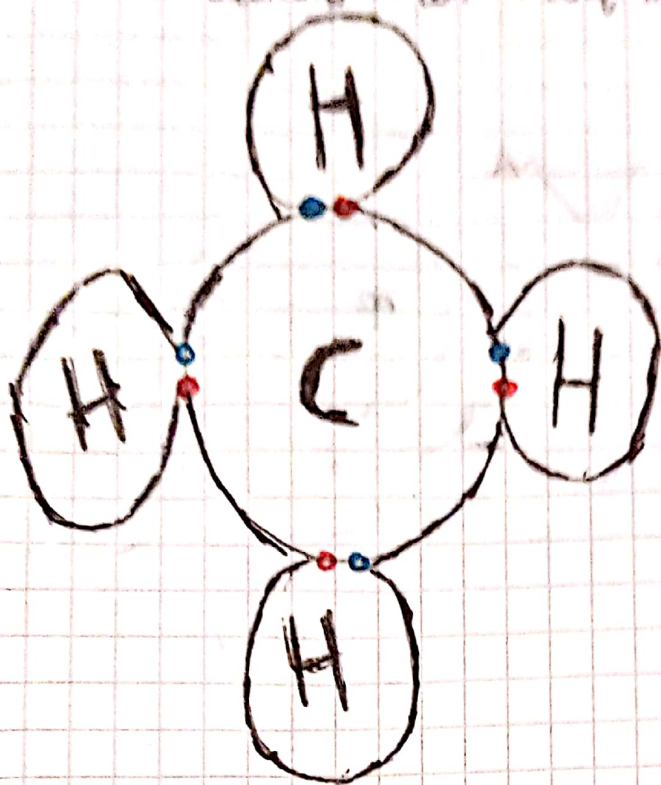
Enlace Covalente

Para que se forme un enlace covalente dos átomos deben estar situados donde se comparten electrones.

Esto hace que los átomos se comporten como una unidad que llamamos molécula. Los átomos interactúan entre sí a través de los electrones más externos formando enlaces.

Los enlaces son las fuerzas que mantienen juntos y a los átomos para formar moléculas y compuestos. A diferencia del enlace iónico es que hay transferencia de electrones entre dos átomos en el enlace.

covalente los enlaces son compatibles entre los
átomos



Enlace iónico

Es un tipo de enlace químico que ocurre cuando un átomo cede un electrón al otro, al fin de que ambos alcancen estabilidad electrónica.

Esta unión normalmente se produce entre elementos metales y no metales con diferente electronegatividad lo que significa que los elementos tienen diferente capacidad para atraer electrones. En general los elementos metales están dispuestos a tomarlos.

