

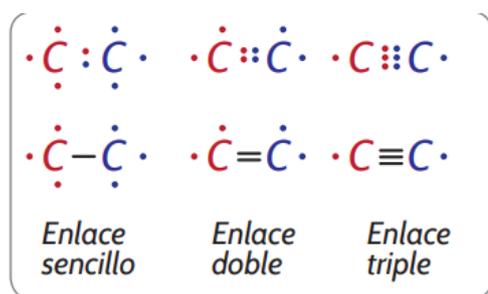
	GIMNASIO SABIO CALDAS (IED) Nuestra escuela: una opción para la vida PLAN ESCOLAR NO PRESENCIAL	Código	PENP - 01
		Versión	001
		Fecha	18/03/2020
		Proceso	Gestión Académica

DOCENTE	Mónica Pinto	GRADO	Octavo
ASIGNATURA	Química		
Correo electrónico de contacto			
Fecha de envío	30 de marzo	Fecha de entrega	03 de abril
Tiempo de ejecución de la actividad	1 hora		
TEMA	Electronegatividad y tipos de enlace		

Contextualización

Enlace iónico Se establece entre átomos que tienen grandes diferencias de electronegatividad, y tienden a ceder electrones con facilidad, por esta razón se forma de la unión de elementos metálicos y no metálicos. Ejemplo: el átomo de sodio transmite su electrón de valencia al cloro.

Enlace covalente Los enlaces covalentes están formados por átomos no metálicos. Los átomos no metálicos no pueden ceder ni ganar electrones entre sí, se unen compartiendo electrones de valencia.



Enlace covalente simple: se forma cuando dos átomos comparten solo un par de electrones. Cl₂

Enlace covalente doble: se forma cuando dos átomos comparten dos pares de electrones. Ejemplo dióxido de carbono CO₂

Enlace covalente triple: se forma cuando dos átomos comparten tres pares de electrones. Ejemplo el acetileno C₂ H₂

Enlace covalente apolar: este tipo de enlace se da en átomos con la misma electronegatividad, los electrones compartidos son atraídos por ambos núcleos. Sin generar polos o cargas parciales.

Enlace covalente polar: este tipo de enlace se da en átomos con diferente electronegatividad; uno de los átomos atrae con mayor intensidad los electrones compartidos, originando diferencia de cargas en los extremos de los enlaces.

Enlace metálico Los enlaces metálicos se presentan entre elementos metálicos, debido a que tienen pocos electrones en su última capa de valencia, por lo general 1 y 3. Ejemplo: dos átomos de cloro se unen para formar. Cl₂

Descripción de la actividad sugerida

Determina en los siguientes compuestos a qué tipo de enlace corresponde, indicando también si presenta enlace sencillo, doble o triple y dibuja la estructura de Lewis.

H₂O
CO₂
Li₂O
NaCl
N₂
O₂

Webgrafía/material fotocopiado (Anexo)

https://aprende.colombiaaprende.edu.co/sites/default/files/naspublic/ContenidosAprender/G_8/S/SM/SM_S_G08_U02_L01.pdf

Criterios de Evaluación

A partir de la información de la guía los estudiantes deben aplicar los conceptos de esta para dar solución a los problemas planteados.