



Franklin Delano Roosevelt

Año Escolar 2022
Equipo Pedagógico

Hoja de trabajo

IDENTIFICACION DEL DOCENTE				
Nombre del Docente:		Kelvin Jeovany Garcia Morales		
DATOS DE IDENTIFICACIÓN DEL ÁREA				
Nombre	del	Área	de	QUÍMICA
Formación:				
Año: 2022	Mención: Todas		Sección: 2	
ACTIVIDAD A DESARROLLAR N° 4:				
Fecha de Entrega: 25 de Abril 2022				
Puntuación: 3 %				

Aplicando lo aprendido en clase, desarrollar los ejercicios entre los tipos de enlace covalentes (simples, dobles y triples) Y una portada con sus datos pertinentes al momento de presentarlo con el desarrollo de cada ejercicio.

Molécula o ion	Tipo y número de átomo	Electrones de valencia de cada átomo	Nº total de electrones de valencia	Nombre del enlace covalente (si es simple, doble o triple)
CHCl_3				
NH_4^+				
CO_3^{2-}				
Br_2				
HCl				
HNO_3				
NN				



Conecta la definición con su ejemplo o imagen correspondiente

ENLACES COVALENTES

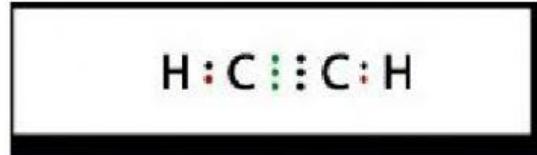
ENLACE COVALENTE SIMPLE:

Ocurre cuando los dos átomos que participan en el enlace comparten entre sí un solo par de electrones.



ENLACE COVALENTE DOBLE

Cuando los átomos presentes deben compartir más de un par de electrones para alcanzar el octeto.



ENLACE COVALENTE TRIPLE

Cuando los átomos que participan en el enlace comparten tres pares de electrones .

