



IDENTIFICACION DEL DOCENTE		
Nombre del Docente:	Kelvin Jeovany Garcia Morales	
DATOS DE IDENTIFICACIÓN DEL ÁREA		
Nombre del Área de Formación:	QUÍMICA	
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^{+1}				
CO_3^{-2}				
BrBr				
HCL				
HNO_3				
NN				

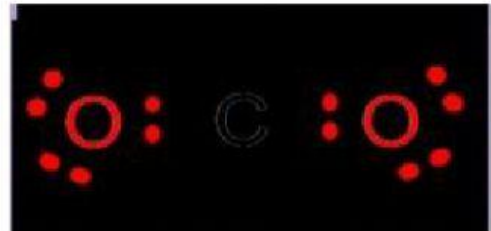


Conecta la definición con su ejemplo o imagen correspondiente

ENLACES COVALENTE

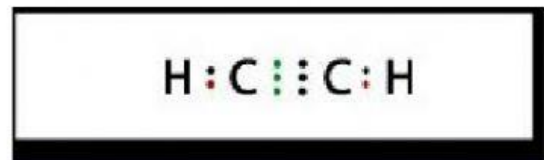
ENLACE COVALENTE SIMPLE:

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.

