



Tercera Revolución de la Química

ACTIVIDAD

Docente: Edgar Armando Ramirez Santiago

Escuela: Secundaria No.22 Diego Rivera

Asignatura: Ciencias III. Química

Grado: 3° **Grupo:** G



Nombre del Alumno: _____

APRENDIZAJES ESPERADOS: Explica la importancia del trabajo de Lewis al proponer que en el enlace químico los átomos adquieren una estructura estable.

De manera individual lee la descripción de los enlaces químicos y después coloca las imágenes que representa al Enlace de forma correcta.

Tomar captura de pantalla al resultado.

Enlace Químico		
Iónico Este tipo de enlace se manifiesta generalmente entre átomos metálicos y no metálicos.	Covalente Solo se forman entre elementos no metálicos (oxígeno (O), hidrógeno (H), nitrógeno (N), etc.	Metálico Es un tipo de enlace de unión química que se produce únicamente entre los átomos de un mismo elemento metálico.

