



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

