

**INSTITUCIÓN EDUCATIVA SANTA ELENA**

Nit: 811.017.836-7 Dane 20500101103101  
Aprobado por Resolución No. 0715/2004

**Gestión Académica y Pedagógica  
Plan de Actividades de Recuperación**

**Código:**  
**Versión:01**  
**Página 1 de 2**

<b>Docente:</b> Susana Lucía Mojica Rendón		<b>Área / Asignatura:</b> Química 7°3, 7°4	<b>Grado:</b> 7°_
<b>Semestre:</b> II	<b>Fecha:</b>	<b>Nombre Estudiante:</b>	

**Indicadores de Desempeños a superar**

- Diferencia y establece comparaciones entre los enlaces iónicos, covalentes y coordinados.
- Representación de enlaces químicos utilizando estructuras de Lewis.
- Aplicación de la Ley del octeto en la formulación de estructuras de Lewis.
- Identificación de las características de un enlace iónico.
- Identifica de las características de un enlace covalente.

**Criterios de Evaluación**

Presentación del taller: 30%  
Sustentación escrita u oral: 70%

**Actividades a realizar**



**Resuelve el siguiente taller en hojas cuadriculadas tamaño carta. Recuerda sustentar tus respuestas, de lo contrario no tienen validez:**

1. Explica qué es un enlace y da un ejemplo.
2. Indica las dos características principales de un enlace iónico y da un ejemplo.
3. Indica las dos características principales de un enlace covalente y da un ejemplo.
4. Explica qué es un enlace covalente polar y da un ejemplo.
5. Explica qué es un enlace covalente apolar y da un ejemplo.
6. Explica qué es un enlace covalente sencillo y da un ejemplo.
7. Explica qué es un enlace covalente doble y da un ejemplo.
8. Explica qué es un enlace covalente triple y da un ejemplo.
9. Explica qué es un enlace covalente cuadruple y da un ejemplo.

**Elabora la estructura de Lewis para los enlaces presentes en cada una de las siguientes moléculas y clasifícalo como iónico o covalente, sustentando por qué lo clasificaste así.**

**Para los enlaces que sean covalentes, elabora también su fórmula estructural y clasifícalos también como polares o apolares y también como sencillos, dobles, triples o cuádruples.**

10. NaCl
11. MgS
12. H<sub>2</sub>
13. Cl<sub>2</sub>
14. O<sub>2</sub>
15. N<sub>2</sub>
16. C<sub>2</sub>
17. KI
18. CaO
19. HF
20. S<sub>2</sub>