



ESCUELA SECUNDARIA DIURNA 144
“LIC. ADOLFO LÓPEZ MATEOS” TV
TURNO VESPERTINO
CICLO ESCOLAR 2025-26
ACTIVIDAD DE RECUPERACIÓN 2o TRIMESTRE

DATOS GENERALES				
DOCENTE: Ana Centeno Valdez			CAMPO FORMATIVO: Saberes y pensamiento científico	ASIGNATURA: Ciencias III "Química"
TRIMESTRE		CONTENIDO(S)		PROCESO DE DESARROLLO DE LOS APRENDIZAJES
1	2	3	Los compuestos iónicos y moleculares: propiedades y estructura, así como su importancia en diferentes ámbitos	Que el alumno comprenda que es el enlace químico, los tipos que existen y sus características principales.
GRADO: Tercero B, D, F			FECHA DE ENTREGA: 20 de febrero	CALF.

NOTAS	TEMA: ENLACES QUIMICOS																
<p>El trabajo se entregará a mano en hojas blancas. Las respuestas se escribirán con pluma roja. Los ejemplos se realizarán con pluma roja. El trabajo deberá presentar portada con los siguientes datos:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Nombre del alumno - Grado y grupo - Asignatura: Química - Tema: Enlaces químicos. - Nombre del profesor: - Fecha de entrega 	<p>ACTIVIDADES DEL TRABAJO SE UTILIZARÁ EL LIBRO DE TEXTO GRATUITO “SABERES Y PENSAMIENTOS CIENTIFICOS” PARA REALIZAR EL TRABAJO PARTE 1 CONCEPTOS BASICOS Contesta las siguientes preguntas:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1.- ¿Qué es un enlace químico? 2.- ¿Por qué se unen los átomos? 3.- ¿Qué es un ion? 4.- ¿Qué diferencia hay entre catión y un anión? 5.- ¿Qué tipo de enlace se forma entre dos no metales? 6. ¿Qué tipo de enlace comparte electrones? 7.- ¿En qué enlace se forma un mar de electrones? 8.- ¿En qué enlace hay transferencia de electrones? 9.- Es un ion con carga positiva. 10. Es un ion con carga negativa. <p>COMPLETA EL SIGUIENTE CUADRO:</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse; margin-top: 10px;"> <thead> <tr> <th style="width: 30%;">TIPO DE ENLACE</th> <th style="width: 30%;">EN QUE ATOMOS SE FORMA</th> <th style="width: 30%;">QUE OCURRE CON LOS ELECTRONES</th> <th style="width: 10%;">EJEMPLO</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td> </td> <td> </td> <td> </td> <td> </td> </tr> <tr> <td> </td> <td> </td> <td> </td> <td> </td> </tr> <tr> <td> </td> <td> </td> <td> </td> <td> </td> </tr> </tbody> </table>	TIPO DE ENLACE	EN QUE ATOMOS SE FORMA	QUE OCURRE CON LOS ELECTRONES	EJEMPLO												
TIPO DE ENLACE	EN QUE ATOMOS SE FORMA	QUE OCURRE CON LOS ELECTRONES	EJEMPLO														

INSTRUMENTO DE EVALUACIÓN:

Rubrica para evaluar el trabajo

1.- Criterio

Contenido correcto 40%

-responde correctamente las preguntas .

- la información es clara y relacionada con el tema.

2.- Completo 20%

- Contestar todas las preguntas del cuestionario.

- no dejar respuesta en blanco.

3.- Orden y presentación 15%

- Letra legible

- Trabajo limpio y organizado

- Uso correcto de márgenes y títulos

4.- Redacción y ortografía 15%

- Respuestas bien escritas

- Uso adecuado de signos de puntuación.

- Ninguna falta de ortografía.

5.- Entrega puntual 10%

- Entrega en fecha indicada

- Cumple con los requisitos solicitados.

LA ESCALERA SUGERIDA DE CALIFICACION.

90-100 EXCELENTE

80-89 MUY BIEN

70-79 BIEN

60-69 SUFICIENTE

MENOS DE 60 INSUFICIENTE

Vo. Bo.

Vo. Bo.

PROFR.

ANA CENTENO VALDEZ
DOCENTE

PAMELA CORONA LIMON
DIRECTORA

FREDDY PÉREZ HERNÁNDEZ
SUBDIRECTOR ACADÉMICO