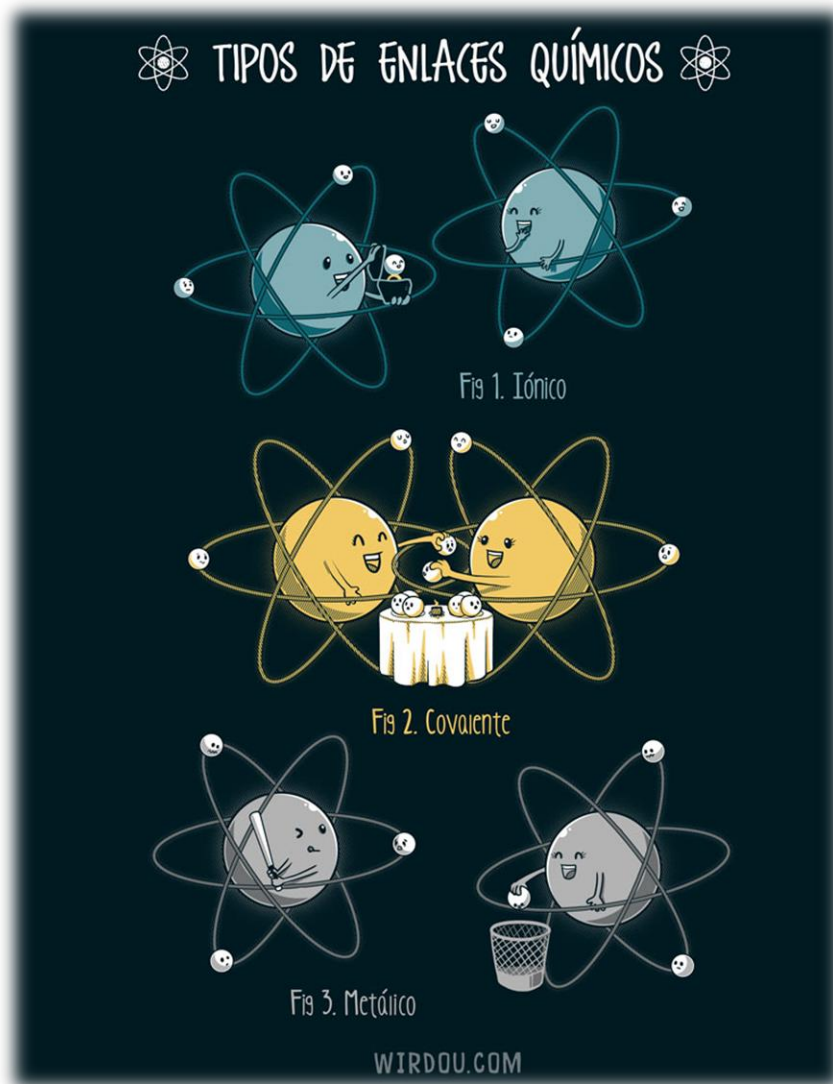


CIENCIAS III QUÍMICA



**MTRA. LETICIA
TAFOYA YESCAS**

INSTRUCCIONES GENERALES

Les pido por favor que entreguen sus trabajos acorde a las siguientes indicaciones:

- 1) Los trabajos se pueden entregar en formato digital, en el cuaderno.
- 2) En un solo archivo formato Word o PDF colocar las actividades terminadas. ***(En caso de que hayas realizado las actividades en el cuaderno, tomar una foto e irlas pegando en orden en un solo documento)***
- 3) Los trabajos se enviarán a la **plataforma Classroom**. Únicamente para los estudiantes que presenten alguna complicación con el manejo de su correo institucional, deberán de enviar sus productos al correo electrónico: leticia.tafoya@aefcm.gob.mx
- 4) Cualquier duda me pueden escribir en la plataforma o bien al correo en el horario antes mencionado y con gusto la aclaramos. En un horario de 8:00 am a 3:00 pm.

FECHA DE ENTREGA					
	3° A	3° B	3° C	3°D	3°E
TEMA 11					
PRODUCTO 13	16 DE NOVIEMBRE	16 DE NOVIEMBRE	16 DE NOVIEMBRE	16 DE NOVIEMBRE	16 DE NOVIEMBRE



INSTRUCCIONES: Completa las siguientes tablas, apoyándote de los programas aprende en casa II o con ayuda de tu libro de texto.

Titulo	¿Cómo se forman los compuestos iónicos? ¿Compuestos iónicos o moleculares?
Aprendizajes esperados	+Explica las características de los enlaces químicos a partir del modelo de compartición (covalente) y de transferencia de electrones (iónico). +Diferenciar entre compuestos iónicos y moleculares a partir de sus propiedades.

CANAL	20.1 + 3.2 lunes 9 y martes 10 de noviembre
PRODUCTO	Tablas de enlaces.
13	
PUNTUACIÓN	ESCALA DE 6 A 10
ENTREGA	16 de noviembre



¿Por qué formar enlaces químicos? La respuesta fundamental es que los átomos están tratando de alcanzar el estado más estable (de menor energía) posible. Muchos átomos se vuelven estables cuando su orbital de valencia está lleno de electrones o cuando satisfacen la regla del octeto (al tener ocho electrones de valencia). Si los átomos no tienen este arreglo, "desearán" lograrlo al ganar, perder o compartir electrones mediante los enlaces.

Nota: : En caso de que no puedas mirar los programas de televisión, Puedes consultar el libro de texto **Pág. 134- 142**

Consulta la siguiente página:
<https://www.todamateria.com/enlaces-quimicos/>

TIPOS DE ENLACES QUÍMICOS

INSTRUCCIONES: Investiga en tu libro de texto, internet o en la biblioteca de virtual los siguientes conceptos: enlace químico, enlace iónico, enlace covalente, enlace covalente polar y no polar. Copia las siguientes tablas en tu cuaderno y responde correctamente lo que se te pide.

Tipo de enlace	Concepto
Enlace químico	
Iónico	
Covalente	
Covalente polar	
Covalente no polar	
Metálico	

2.- Investiguen en su libro de texto, internet o en la biblioteca de aula, las características generales de los compuestos iónicos, covalentes y metálicos completando la siguiente tabla:

Compuestos	Propiedades generales
Iónicos	
Covalentes	
Metálicos	

3.- Después de las investigaciones realizadas sobre los diferentes tipos de enlaces, completa el siguiente cuadro:

Nombre del compuesto	Fórmula	Tipo de enlace
Cloruro de sodio		
Bromuro de potasio		
Yoduro de litio		
Fluoruro de calcio		
Cloruro de magnesio		
Fluoruro de berilio		
Yoduro de aluminio		
Oxido de litio		
Oxido magnesio		
Oxido de boro		
Sulfuro de potasio		
Dióxido de carbono		
Agua		

LISTA DE COTEJO

LOS TRABAJOS DE CADA SEMANA TIENEN EL VALOR DE 6 A 10.

CONSIDERA LOS SIGUENTES CRITERIOS, PARA OBTENER LA CALIFICACIÓN MAS ALTA.

- ❖ Revisar las características solicitadas para cada producto (Lista de cotejo).
- ❖ Puntualidad de entrega.
- ❖ Actividades copiadas o falsificadas se cancelan y ya no se reciben.
- ❖ El archivo debe ser en formato Word, PDF o en el cuaderno.

TABLA "ENLACES QUÍMICOS"

CRITERIO	VALOR	SÍ	NO	TOTAL
El alumno sigue las instrucciones para elaborar el producto, además lo entregó en la fecha establecida.	2			
Completó los conceptos de los tipos de enlaces.	2			
Las propiedades de los enlaces son correctas.	2			
Escribió correctamente las fórmulas químicas	2			
Clasificó correctamente en la tabla los tipos de enlaces	2			
OBSERVACIONES:				