



ORGANIZADOR GRÁFICO DE UNIDAD DIDÁCTICA

Asignatura: Química
Fecha: 09 /09/2019

Unidad # 4
Profesor: Oscar Daniel Vélez Osorio

Grado: 8

TÍTULO

Enlace Covalente, Enlace iónico, Electronegatividad, Estructuras de Lewis, Formulas Empírica y Moleculares

HILOS CONDUCTORES:

1. ¿La electricidad como medio para descubrir los enlaces?
2. ¿La solubilidad en líquidos no solo depende de la densidad?

TÓPICO GENERATIVO

“¿Me prestas electrones?”

METAS DE COMPRENSIÓN

Identificar los diferentes tipos de enlace por medio de actividades que involucran cálculos de electronegatividad y actividades experimentales con el fin de comprender las interacciones de los átomos de diferentes elementos.	Determinara la formula empírica y molecular de productos alimenticios, aseo y medicamentos a través de cálculos matemáticos con el ánimo de entender la composición de cada uno de ellos.
--	---

	DESEMPEÑOS DE COMPRENSIÓN	TIEMPO	VALORACIÓN CONTINUA	
			ACCIONES REFLEXIONADAS	FORMAS
ETAPA EXPLORATORIA	Realizar las Estructuras de Lewis de átomos y moléculas teniendo como referente los electrones de valencia.	2 SEMANAS	Elaborando las Estructuras de Lewis de átomos y moléculas por medio de la utilización de dulces y gomitas los cuales ejemplificarán los electrones de valencia. ➤ PS4: Demostrando el equilibrio térmico desde el ámbito físico, químico y biológico por medio de un experimento.	Recopila información y la presenta de una manera organizada y coherente.
ETAPA GUIADA	Identificar los tipos de enlace iónico o covalente en compuestos inorgánicos. Demostrar los tipos de enlace que presentan sustancias de uso común.	4 SEMANAS	Desarrollando ejercicios y actividades que involucren cálculos de electronegatividades y ubicación en la tabla periódica para determinar el tipo de enlace de compuestos. ➤ PS5: Realizando una pre-sustentación en donde los integrantes de cada grupo harán un conversatorio con integrantes que tengan otros proyectos. Experimentando por medio de la electricidad de diferentes sustancias de uso común, con el propósito de conocer los tipos de enlace que presentan estos compuestos.	Consulta información y genera modelos o hipótesis de trabajo acerca de estructuras o fenómenos observados.
PROYECTO DE SÍNTESIS	Realizar el proyecto final el cual contara con resultados, análisis de resultados y conclusiones. El Proyecto de Síntesis será entre el área de ciencias naturales (Química, Biología y Física).	2 SEMANAS	➤ PS6: Presentando el proyecto de síntesis impreso y a través de una presentación frente al curso empleando recursos audiovisuales, este último aspecto solo lo realizarán aquellos proyectos que se destaquen.	Propone explicaciones usando conceptos adquiridos y discute resultados usando un lenguaje apropiado.

Docente: Óscar Daniel Vélez Osorio Asignatura: Química Bimestre IV	<p style="text-align: center;">Metas de Comprensión</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ Identificar los diferentes tipos de enlace por medio de actividades que involucran cálculos de electronegatividad y actividades experimentales con el fin de comprender las interacciones de los átomos de diferentes elementos. ➤ Determinara la formula empírica y molecular de productos alimenticios, aseo y medicamentos a través de cálculos matemáticos con el ánimo de entender la composición de cada uno de ellos.
Docente: Óscar Daniel Vélez Osorio Asignatura: Química Bimestre IV	<p style="text-align: center;">Metas de Comprensión</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ Identificar los diferentes tipos de enlace por medio de actividades que involucran cálculos de electronegatividad y actividades experimentales con el fin de comprender las interacciones de los átomos de diferentes elementos. ➤ Determinara la formula empírica y molecular de productos alimenticios, aseo y medicamentos a través de cálculos matemáticos con el ánimo de entender la composición de cada uno de ellos.