


FICHA PEDAGÓGICA

Nombre del video: Hidrocarburos alifáticos

Formato:	Profe Youtuber		
Descripción:	Video explicativo sobre los hidrocarburos alifáticos		
Metabuscadores (tags):	hidrocarburos alifáticos, hidrocarburos, hidrocarburos aromáticos, hidrocarburos saturados, fórmula general de los alcanos		
Área: Ciencias Naturales	Asignatura: Química	Nivel: BGU	
Autor:	Audra Ambrocio	Contenido específico: Los hidrocarburos alifáticos	
Fuente.	<p>Acuña, A.; Tapia, T.; Medina, L. <i>Química Orgánica. Guía de Ejercicios N.º 1. Hidrocarburos alifáticos y aromáticos.</i> Universidad Mayor. Consultado en https://bit.ly/2T62j5s.</p> <p>Pérez Porto, J.; Gardey, A. (2017). <i>Definición de alifático.</i> Consultado en https://bit.ly/2JUEJnU.</p>		
Destreza:	CN.Q.5.1.19. Clasificar, formular y nominar a los hidrocarburos alifáticos partiendo del análisis del número de carbonos, tipo y número de enlaces que están presentes en la cadena carbonada.		
Criterio de evaluación:	CE.CN.Q.5.8. Distingue los hidrocarburos según su composición, su estructura y el tipo de enlace que une a los átomos de carbono; clasifica los hidrocarburos alifáticos, alcanos, alquenos y alquinos por su estructura molecular y sus propiedades físicas y químicas en algunos productos de uso cotidiano (gas doméstico, kerosene, velas, eteno, acetileno), así como también los compuestos aromáticos, particularmente del benceno, a partir del análisis de su estructura molecular, propiedades físicas y comportamiento químico.		

ACTIVIDADES PEDAGÓGICAS

- Previamente mirar el video sobre los hidrocarburos alifáticos para luego responder las siguientes preguntas:
 - ¿Qué son los hidrocarburos alifáticos?
 - ¿Cuáles son los usos más comunes de los hidrocarburos alifáticos?
 - Realizar todos los isómeros de estructura o esqueleto para el pentano y para el hexano.
 - ¿Cuál de los siguientes puntos de ebullición: 36,2 °C y 9,5 °C corresponde al pentano y cuál a su isómero neopentano?, explique esta diferencia.
 - ¿Cuál de los siguientes compuestos tiene el menor punto de ebullición; (78 °C, 46 °C y 42 °C) etanol, propano, fluoroetano. Explique la diferencia.

(Tiempo: 20 minutos)

- Elaborar un mapa conceptual sobre los hidrocarburos alifáticos.
- Como referencia se tiene los siguientes modelos:



- Escribir las fórmulas de cada uno de ellos.

(Tiempo: 25 minutos)