Plan de continuidad pedagógica – segunda etapa del año 2020

Escuela secundaria N° 1- Escuela Media Curso: 5 A y B

Introducción a la Química Prof. Cavazza, Claudia

Tema: Clasificación de Hidrocarburos. Nomenclatura.

<u>Introducción:</u> Como ya sabemos el petróleo, fuente energética, es una mescla de hidrocarburos por lo tanto aprenderemos en esta etapa los distintos tipos de hidrocarburos. A seguir aprendiendo juntos!!!!!

Actividad N° 1: La clasificación de los hidrocarburos te la presento en el siguiente PowerPoint, te sugiero que lo copies en la carpeta para tenerlo disponible para trabajar. (El PowerPoint se adjunta)

## **HIDROCARBUROS**

¿Cómo se pueden escribir sus fórmulas?

A través de su:

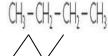
fórmula molecular C<sub>4</sub> H<sub>10</sub>

H H H H H-C-C-C-C-H

fórmula desarrollada

fórmula semidesarrollada

• fórmula de esqueleto



## **Grupo alquilo:**

Eliminando un átomo de hidrogeno de un hidrocarburo saturado se obtiene un GRUPO ALQUILO, que se nombra cambiando la terminación ANO del alcano de origen por el sufijo ILO.

## Metano Meti

Estos grupos no tienen existencia individual pero se los puede hallar, por ejemplo, unidos a otras cadenas carbonadas formando hidrocarburos ramificados.

¿Cómo se nombran los hidrocarburos?

Es tanta la cantidad de cadenas carbonadas existentes que la IUPAC (Unión Internacional de Química Pura y Aplicada), decide ordenar su forma de nombrarlas a través de reglas. Para nombrar los hidrocarburos saturados y no saturados, se utilizan prefijos griegos que indican la cantidad de átomos de carbono presentes en la cadena. La terminación del nombre de un hidrocarburo indica el tipo de enlace covalente entre los carbonos:

Terminación "ano" para enlaces simples, por ej: etano Terminación "eno" para enlaces dobles, por ej: eteno Terminación "ino" para enlaces triples, por ej: etino Además, se debe numerar los carbonos de la cadena para saber donde está ubicado el doble o triple enlace.

Los primeros 10 hidrocarburos tienen los siguientes nombres:

## Alcanos

Nombre	Fórmula
Metano	CH <sub>4</sub>
Etano	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>
Propano	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
n- Butano	CH3(CH2)2 CH3
n- Pentano	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>
n- Hexano	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CH <sub>3</sub>
n- Heptano	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> CH <sub>3</sub>
n- Octano	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> CH <sub>3</sub>
n- Nonano	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> CH <sub>3</sub>
n- Decano	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>8</sub> CH <sub>3</sub>

Observa cómo se nombran los siguientes hidrocarburos para familiarizarte con ellos, te animas a clasificarlos?

$$\begin{array}{ccc} \text{CH}_3 & \textbf{2,2-dimetilpropano} \\ \text{CH}_3\text{-C-CH}_3 & \text{CH}_2 & \text{ciclobutano} \\ \text{CH}_2 & \text{CH}_2 & \text{CH}_2 \\ \end{array}$$