

4° Actividad Int. a la Oca.

ESTA ACTIVIDAD COMO LAS ANTERIORES DEBEN ESTAR EN LA CARPETA DE MANERA IMPRESA O COPIADO A MANO

Continuamos con **ALCANOS**, en esta clase le voy a enseñar como nombrarlos

El sistema para nombrar actualmente los compuestos orgánicos, conocido como sistema IUPAC, se basa en una serie de reglas muy sencillas que permiten nombrar cualquier compuesto orgánico a partir de su fórmula desarrollada, o viceversa. Esta es la "*nomenclatura sistemática*", está formado por un **prefijo**, que indica el número de átomos de carbono que contiene el compuesto, y un **sufijo** que en este caso es **"ANO"**

Cantidad de carbonos	Prefijo
1	Met
2	Et
3	Prop
4	But
5	Pent
6	Hex
7	Hept
8	Oct
9	Non
10	Dec
11	Undec

Ejemplo 1:

$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
 Cantidad de carbonos: 3
 Prefijo: Prop el nombre queda: **Propano**
Prefijo utilizado por la cantidad de carbono Terminación de alcanos

Ejemplo 2:

$\text{CH}_3 - \text{CH}_3$
 En este caso nombre queda: **Etano**
Prefijo utilizado por la cantidad de carbono Terminación de alcanos

1) Completar el siguiente cuadro


Fórmula Molecular	Fórmula Desarrollada	Fórmula simplificada	Fórmula Taquigráfica	Nombre
$\text{C}_{10}\text{H}_{22}$				

	$ \begin{array}{ccccccc} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} \\ & & & & & & \\ \text{H} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{C} - \text{H} \\ & & & & & & \\ & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} \end{array} $			
				octano
		$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ pentano		

2) Investigar:

- Quando se nombra a los alcanos ¿a qué se denomina *Cadena principal*? Y ¿a qué se llama *ramificaciones*?
- ¿Por qué el punto de fusión de los alcanos se incrementa al aumentar el peso molecular?

3) Investigar acerca de los alcanos y marcar la respuesta correcta en cada caso

- ¿La fuente comercial más importante para los alcanos es el...?
 Oro y plata Petróleo y diésel gas natural y petróleo
- ¿El estado físico de los 4 primeros alcanos: metano, etano, propano y butano es ...?
 Plasma líquido sólido gaseoso
- ¿El principal uso de los alcanos es como combustibles debido a la gran cantidad...?
 Calor que libera fluidos explosiones gases radiactivos que libera
- ¿Los alcanos lineales se nombran mediante el sufijo. ?
 urico uro ito ano
- ¿Qué tipo de conductividad tienen los alcanos?
 Los alcanos son buenos conductores de la electricidad
 Los alcanos son malos conductores de la electricidad 

FECHA DE ENTREGA DE LA EJERCITACIÓN:

LOS ALUMNOS QUE ESTÁN EN EL CLASSROOM LO SUBEN A DICHA PLATAFORMA Y NO ENVIARLO POR MAIL

En caso de no tener classroom enviarlo al: **HYPERLINK**

"mailto:aguerregohen@gmail.com " aguerregohen@gmail.com y colocar en el asunto del mail: **APELLIDO Y NOMBRE – CURSO Y N° DE TP**

SI ENVÍAN FOTOS POR FAVOR:

- NO ESCRIBIR CON LÁPIZ
- PEGARLAS DERECHAS

PORQUE CUESTA MUCHO LEER EN LÁPIZ Y CON LA CABEZA TORCIDA.

Cúidense mucho!!! Saludos