



Mi Universidad

Nombre del Alumna: Marbella Vázquez Hernández.

Nombre del tema: Tipos de Hidrocarburos. (Tabla comparativa)

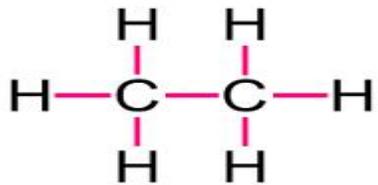
Nombre de la Materia: Química orgánica.

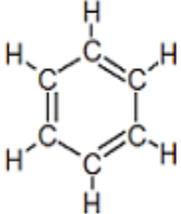
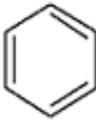
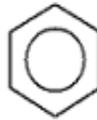
Nombre del profesor: Q.F.B. María de los Ángeles Venegas Castro.

Nombre de la Licenciatura: Nutrición. LNUI7EMCO121-A

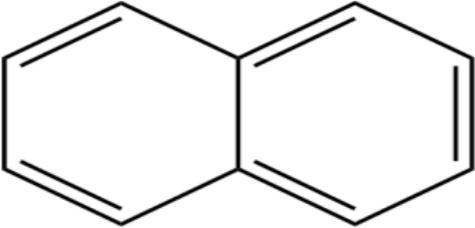
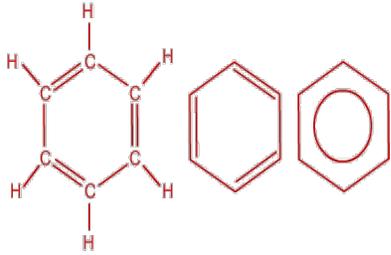
Primer Cuatrimestre Unidad II.

Tabla comparativa

	Definición	Composición	Descripción	Ejemplos
Hidrocarburos alifáticos	Son los compuestos orgánicos no derivados del benceno. Se forman por átomos de carbono e hidrógeno, al igual que podrían estar formando cadenas, las cuales pueden ser cadenas abiertas o cerradas.	Se podría decir que su estructura esta formada de átomos de hidrogeno y de carbono, los hidrocarburos podrían ser lineales o ramificadas, o en dado caso abiertas.	Estarían constituidos por carbono e hidrogeno cuyo carácter no es aromático, y si la cadena alifática se cierra y forma un anillo, al compuesto se le denomina hidrocarburo alicíclico o hidrocarburo alifático cíclico.	Serían los alcanos, alquenos, alquinos. 

<p>Hidrocarburos aromáticos</p>	<p>Los hidrocarburos aromáticos son aquellos hidrocarburos que poseen las propiedades especiales asociadas con el núcleo o anillo del benceno, en el cual hay seis grupos de carbono-hidrógeno unidos a cada uno de los vértices de un hexágono.</p>	<p>Están compuestos de carbono e hidrogeno, son de agrupaciones hidrocarbonadas de forma lineal, su estructura molecular tiene átomos de carbono a los que se unen los átomos de hidrogeno.</p>	<p>Son los que se derivan del anillo de benceno o su núcleo, se mantiene intacto.</p>	<p>El benceno se caracteriza de los dobles enlaces conjugados.</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;">  <p>1</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>2</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>3</p> </div> </div>
---------------------------------	--	---	---	--

<p>Hidrocarburos alifáticos saturados</p>	<p>Cuando sus átomos de carbono están unidos por enlaces sencillos, presentan una fórmula general donde n es el número de carbonos del compuesto y el sufijo es -o y su terminación es en -ano.</p>	<p>Se podría decir que n es su número de átomos de carbono se nombra así por el número de átomos de la cadena que termina en -ano.</p>	<p>Podría ser la fórmula C_nH_{2n+2} donde n es el número de átomos de carbono, se obtienen de del petróleo o de gas natural.</p>	<p>ETANO</p> <pre> H H H - C - C - H H H </pre>
<p>Hidrocarburos alifáticos insaturados</p>	<p>Son los que tienen átomo de carbono, (alquenos son los que tienen enlace doble) o (alquinos con enlaces triples.)</p>	<p>Podrían ser compuestos meta - estables debido a su energía de triple enlace de carbono.</p>	<p>Insaturado son cuando su hidrocarburo no está saturado al átomo de carbono que no está unido a sus otros átomos por enlace Simple, sino que tienen enlaces dobles o triple. Podrían ser lineales no cíclicos.</p>	<pre> 1 1 H H \ / C = C / \ 1 1 H H </pre>

<p>Hidrocarburos aromáticos monocíclico</p>	<p>Sus compuestos se forman de un solo ciclo o anillo aromático y presenta ramificación de hidrocarburo alifáticos se dividen en aislados y condensados.</p>	<p>Sus propiedades están relacionadas al núcleo de benceno, carbono e hidrogeno que están unidos a cada vértice de un hexágono.</p>	<p>Están conformados únicamente por átomos de hidrógeno y carbono, tiene compuesto cíclico y dobles enlaces. Tiene fórmula molecular C_nH_n, como el benceno (C_6H_6) y son compuestos aromáticos.</p>	
<p>Hidrocarburos aromáticos policíclicos</p>	<p>Son sustancias liposolubles que se forman como productos de la combustión del petróleo y residuos del procesamiento del carbón.</p>	<p>cada átomo de carbono ocupa el vértice de un hexágono regular, son compuestos formados por varios anillos bencénicos que se han unido.</p>	<p>Son contaminantes derivados del carbón y el petróleo, y tienden a ser tóxicos.</p>	

Bibliografía

https://e1.portalacademico.cch.unam.mx/alumno/quimica2/u2/carbono_alimentos/hidrocarburos. (s.f.).

<https://www.ipn.mx/assets/files/cecyt5/docs/upis/ns/quimica2020-ns.pdf>. (s.f.).