



Mi Universidad

Cuadro Comparativo.

Nombre del Alumno: Citlaly Díaz Ramírez.

Nombre del tema: Unidad II. Nomenclatura De Compuestos Orgánicos Común Y Sistemática.

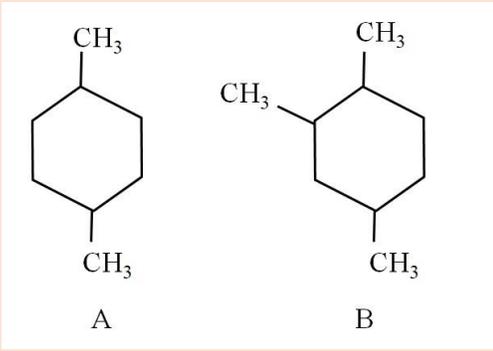
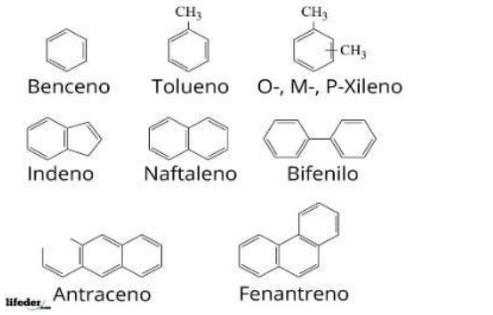
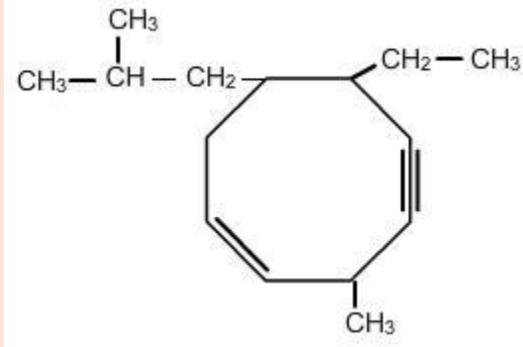
Parcial: II

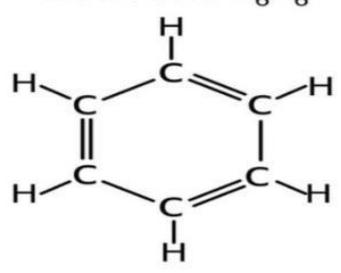
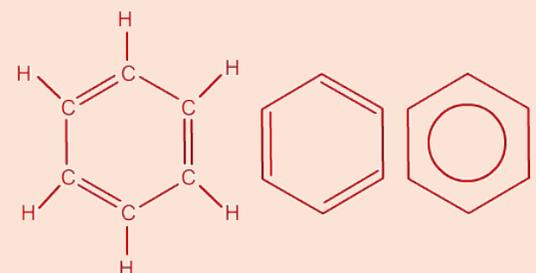
Nombre de la Materia: Química Orgánica.

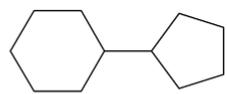
Nombre del profesor: María De Los Ángeles Venegas Castro.

Nombre de la Licenciatura: Nutrición.

Cuatrimestre: I "A".

DEFINICIÓN.	COMPOSICIÓN.	DESCRIPCIÓN.	EJEMPLOS.
<p>Hidrocarburos Alifáticos.</p>	<p>Son compuestos orgánicos formados únicamente por átomos de carbono e hidrógeno.</p>	<p>Se pueden clasificar en alcanos, alquenos y alquinos según los tipos de enlace que unen entre sí los átomos de carbono, ya sea en cadenas abiertas, lineales o ramificadas.</p>	<p>Cuando la cadena alifática se cierra formando un anillo, el compuesto se denomina hidrocarburo alicíclico o hidrocarburo alifático cíclico. De estos, los más sencillos son los Cicloalcanos. Pueden disolver sustancias aceitosas, grasas, resinas, etc.</p> 
<p>Hidrocarburos Aromáticos.</p>	<p>Hidrocarburos cíclicos, llamados así debido al fuerte aroma, se consideran compuestos derivados del benceno, la estructura cíclica del benceno se encuentra presente en todos los compuestos aromáticos.</p>	<p>Forman una familia de compuestos que tienen un núcleo común, "el benceno".</p>	<p>Es una estructura cerrada con forma hexagonal regular, pero sin alternancia entre los enlaces simples y los dobles (carbono-carbono). Sus seis átomos de carbono son equivalentes entre sí, son derivados mono sustituidos, lo que les hace ser idénticos.</p> <p>Hidrocarburos aromáticos</p> 
<p>Hidrocarburos Alifáticos Saturados.</p>	<p>Alcanos y Cicloalcanos.</p> <p><i>Alcanos:</i> Son hidrocarburos alifáticos, constituidos por carbonos e hidrógenos unidos por enlaces sencillos.</p> <p><i>Cicloalcanos:</i> Compuestos orgánicos pertenecientes al</p>	<p>Los alcanos, tanto lineales como ramificados, son compuestos de carbono e hidrógeno, la fórmula general de los alcanos es C_nH_{2n+2}, donde n representa el número de átomos de carbono.</p> <p>Son hidrocarburos de cadena cerrada. Según tengan o no insaturaciones.</p>	<p>Se clasifican en: Hidrocarburos monocíclicos saturados (Cicloalcanos). Hidrocarburos monocíclicos saturados no (cicloalquenos y cicloalquinos).</p> 

	grupo de los Hidrocarburos.			
<p>Hidrocarburos Alifáticos Insaturados.</p>	<p>Alquenos y Alquinos.</p> <p><i>Alquenos:</i> No se encuentran saturados, en cuya molécula se encuentra presente un doble enlace, responden a la fórmula C_nH_{2n}.</p> <p><i>Alquinos:</i> No saturados, cuya estructura se encuentra presente un triple enlace, sigue la fórmula C_nH_{2n-2}.</p>	<p>Hidrocarburo en el que algún átomo de carbono no está unido a otros cuatro átomos por enlace simple, sino que tiene algún enlace doble o triple.</p>	<p>Un hidrocarburo metaloide insaturado es aquel que en algún átomo de carbono no está saturado y tiene algún enlace doble o triple.</p>	<p style="text-align: center;">Benceno C_6H_6</p>  <div style="display: flex; justify-content: space-around; margin-top: 20px;"> <div style="text-align: center;"> CH_3-CH_3 etano (saturado) </div> <div style="text-align: center;"> $CH_2=CH_2$ eteno (insaturado) </div> <div style="text-align: center;"> $CH \equiv CH$ etino (insaturado) </div> </div>
<p>Hidrocarburos Aromáticos Monocíclicos.</p>	<p>El sustituyente podrá unirse a cualquiera de los seis átomos de C del anillo, ya que todos ellos son equivalentes.</p>	<p>Compuestos conformados por un solo ciclo o anillo aromático y presentan ramificaciones de hidrocarburos alifáticos. Se pueden clasificar en Monosustituidos, disustituidos y polisustituidos</p>	<p>Para nominar los derivados con más sustituyentes es necesario numerar a los átomos de carbono que constituyen al benceno.</p> <p>Los sustituyentes en los derivados di sustituidos pueden ir colocados de tres maneras o posiciones diferentes, y vendrán nombrados en el orden alfabético siguiente: Carbonos 1 y 2 Carbonos 1 y 3 Carbonos 1 y 4.</p>	

<p>Hidrocarburos Aromáticos Policíclicos.</p>	<p>Son de gran importancia, entre ellos se encuentran sustancias como las hormonas y vitaminas, al igual que los condimentos, perfumes, etc.</p>	<p>Se pueden encontrar asociados entre sí en diferente número. Compuestos aromáticos: Naftaleno, Coroneno, Pireno, Hexaheliceno, Pentaceno, etc.</p>	<p>Las características y su posibilidad de formar cadenas laterales en los anillos, justifican la gran cantidad de compuestos aromáticos que se conocen.</p>	<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;">  <p>hexano (monocíclico)</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>ciclopentilciclohexano (policíclico)</p> </div> </div>
--	--	--	--	---