

Guía de estudio

Química II

Unidad y tema	Reactivos												
Unidad 1 Balanceo de ecuaciones- Q-II	Los coeficientes ____, ____ y ____ balancean por el método de tanteo a la siguiente ecuación química: $\text{H}_2(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \longrightarrow \text{HCl}(\text{g})$ <p style="text-align: center;"> a) 1,1,1 b) 1,1,2 c) 1,2,2 d) 2,2,2 </p>												
Unidad 1 Balanceo de ecuaciones- Q-II	Al balancear la ecuación por el método de tanteo. Determina sus coeficientes ____, ____ y ____ respectivamente. $\text{Ca} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CaO}$ <p style="text-align: center;"> a) 1, 1, 1 b) 1, 1, 2 c) 2, 1, 2 d) 2, 2, 2 </p>												
Unidad 1 Balanceo de ecuaciones- Q-II	Relacionar el nombre de cada uno de los componentes de la siguiente ecuación química. $2\text{Na}(\text{s}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \longrightarrow 2 \text{NaCl}(\text{s})$ <table style="margin-left: auto; margin-right: auto; border: none;"> <thead> <tr> <th style="text-align: left; padding: 5px;">Nombres</th> <th style="text-align: left; padding: 5px;">Componentes</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td style="padding: 5px;">1. Reactivos</td> <td style="padding: 5px;">a) 2, 1, 2</td> </tr> <tr> <td style="padding: 5px;">2. Productos</td> <td style="padding: 5px;">b) (s), (g), (s)</td> </tr> <tr> <td style="padding: 5px;">3. Estados de agregación</td> <td style="padding: 5px;">c) Na + Cl₂</td> </tr> <tr> <td style="padding: 5px;">4. Coeficiente</td> <td style="padding: 5px;">d) NaCl</td> </tr> <tr> <td></td> <td style="padding: 5px;">e) Subíndice 2</td> </tr> </tbody> </table> <p style="text-align: center;"> a) 1a, 2b, 3c, 4d b) 1b, 2c, 3d, 4a c). 1c, 2d, 3b, 4a d) 1d, 2e, 3b, 4c </p>	Nombres	Componentes	1. Reactivos	a) 2, 1, 2	2. Productos	b) (s), (g), (s)	3. Estados de agregación	c) Na + Cl ₂	4. Coeficiente	d) NaCl		e) Subíndice 2
Nombres	Componentes												
1. Reactivos	a) 2, 1, 2												
2. Productos	b) (s), (g), (s)												
3. Estados de agregación	c) Na + Cl ₂												
4. Coeficiente	d) NaCl												
	e) Subíndice 2												

<p>Unidad 1 Balanceo de ecuaciones- Q-II</p>	<p>Los coeficientes ____, ____, ____ y ____ balancean por el método de tanteo a la siguiente ecuación química.</p> $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Mg}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{MgSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ <p>a) 1, 1, 1, 2 b) 1, 1, 2, 3 c) 1, 2, 3, 2 d) 1, 2, 3, 4</p>												
<p>Unidad 1 Balanceo de ecuaciones- Q-II</p>	<p>Identifica los coeficientes de la ecuación química ____, ____ y ____ al balancear por el método de tanteo.</p> $\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \longrightarrow \text{H}_2\text{O}(\text{g})$ <p>a) 1,2,2 b) 2,2,1 c) 1,1,1 d) 2,1,2</p>												
<p>Unidad 1 Balanceo de ecuaciones- Q-II</p>	<p>Relacionar el nombre de cada uno de los componentes de la siguiente ecuación química.</p> $2\text{Na}(\text{s}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \longrightarrow 2 \text{NaCl}(\text{s})$ <table style="width: 100%; border: none;"> <thead> <tr> <th style="text-align: left;">Nombres</th> <th style="text-align: left;">Componentes</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>1. Reactivos</td> <td>a) 2, 1, 2</td> </tr> <tr> <td>2. Productos</td> <td>b) (s), (g), (s)</td> </tr> <tr> <td>3. Estados de agregación</td> <td>c) Na +Cl₂</td> </tr> <tr> <td>4. Coeficiente</td> <td>d) NaCl</td> </tr> <tr> <td></td> <td>e) Subíndice 2</td> </tr> </tbody> </table> <p style="text-align: right;"> a) 1a, 2b, 3c, 4d b) 1b, 2c, 3d, 4a c) 1c, 2d, 3b, 4a d) 1d, 2e, 3b, 4c </p>	Nombres	Componentes	1. Reactivos	a) 2, 1, 2	2. Productos	b) (s), (g), (s)	3. Estados de agregación	c) Na +Cl ₂	4. Coeficiente	d) NaCl		e) Subíndice 2
Nombres	Componentes												
1. Reactivos	a) 2, 1, 2												
2. Productos	b) (s), (g), (s)												
3. Estados de agregación	c) Na +Cl ₂												
4. Coeficiente	d) NaCl												
	e) Subíndice 2												

<p>Unidad 1 Balanceo de ecuaciones- Q-II</p>	<p>Los coeficientes ____, ____, ____ y ____ balancean por el método de tanteo a la siguiente ecuación química.</p> $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{BaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ <p>a) 1, 1, 1, 2 b) 1, 1, 2, 3 c) 1, 2, 3, 2 d) 1, 2, 3, 4</p>												
<p>Unidad 1 Balanceo de ecuaciones- Q-II</p>	<p>De la siguiente ecuación química, relaciona el nombre con su componente.</p> $2\text{K}_{(s)} + \text{Cl}_{2(g)} \longrightarrow 2\text{KCl}_{(s)}$ <table border="0" style="width: 100%;"> <thead> <tr> <th style="text-align: left;">Nombre</th> <th style="text-align: left;">Componente</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Reactivo</td> <td></td> </tr> <tr> <td>1. Producto</td> <td>a) 2, 1, 2</td> </tr> <tr> <td>2. Estados de agregación</td> <td>b) (s), (g), (s)</td> </tr> <tr> <td>3. Coeficiente</td> <td>c) K, Cl₂</td> </tr> <tr> <td></td> <td>d) KCl</td> </tr> </tbody> </table> <p>a) 1a, 2b, 3c, 4d b) 1b, 2c, 3d, 4a c) 1c, 2d, 3b, 4a d) 1d, 2a, 3b, 4c</p>	Nombre	Componente	Reactivo		1. Producto	a) 2, 1, 2	2. Estados de agregación	b) (s), (g), (s)	3. Coeficiente	c) K, Cl ₂		d) KCl
Nombre	Componente												
Reactivo													
1. Producto	a) 2, 1, 2												
2. Estados de agregación	b) (s), (g), (s)												
3. Coeficiente	c) K, Cl ₂												
	d) KCl												

<p>Unidad 1 Balanceo de ecuaciones- Q-II</p>	<p>Analiza la siguiente ecuación química y contesta la pregunta.</p> $\text{Ca} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CaO}$ <p>Al balancear la ecuación por el método de óxido-reducción, los coeficientes son ____, ____ y ____ respectivamente.</p> <p>a) 1, 1, 1 b) 1, 1, 2 c) 2, 1, 2 d) 2, 2, 2</p>
<p>Unidad 1 Balanceo de ecuaciones- Q-II</p>	<p>Analiza la siguiente ecuación química y contesta la pregunta.</p> $\text{Ca} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CaO}$ <p>Los siguientes números de oxidación ____, ____, ____ y ____ son con los que trabajan los elementos de la ecuación química.</p> <p>a) 0, 0, +2, -2 b) +1, 0, +2, -2 c) +1, +1, +3, 0 d) +2, -2, +3, 0</p>
<p>Unidad 2 Estequiometría-QII</p> <p>Unidades químicas</p>	<p>Se pesaron 125 gramos de carbonato de sodio, ¿cuántas mol hay en esta masa de sustancia?</p> <p>a) 0.6 b) 1.0 c) 1.5 d) 5.0</p>

<p>Unidad 2 Estequiometría-QII</p> <p>Unidades químicas</p>	<p>¿Cuánto pesan 50 litros de oxígeno si se encuentran en condiciones CNTP?</p> <p>a) 35.7 g b) 71.4 g c) 18.0 g d) 16.0 g</p>
<p>Unidad 2 Estequiometría-QII</p> <p>Unidades químicas</p>	<p>¿Cuántas moléculas de óxido férrico hay en una muestra de 300g?</p> <p>a) 1.129×10^{24} b) 3.226×10^{24} c) 3.212×10^{23} d) 12.04×10^{22}</p>
<p>Unidad 2 Estequiometría-QII</p> <p>Ley de Proust</p>	<p>Al determinar el peso molecular de una muestra se obtuvo un valor de 294 g/mol. ¿Cuál es la fórmula molecular de la sustancia si se sabe que contiene 26.53% potasio, 35.37% de cromo y el resto es oxígeno?</p> <p>a) PCrO b) KCrO c) $K_2Cr_2O_7$ d) $K_2Cr_2O_{14}$</p>
<p>Unidad 2 Estequiometría-QII</p> <p>Relaciones estequiométricas</p>	<p>Utilizando la siguiente ecuación: $2 Na_{(s)} + Cl_{2(g)} \rightarrow 2 NaCl_{(s)}$.</p> <p>¿Cuántos gramos de cloro se obtienen a partir de 5g de cloruro de sodio?</p> <p>a) 0.75 b) 1.51 c) 3.03 d) 6.06</p>

<p>Unidad 2 Estequiometría-QII Relaciones estequiométricas</p>	<p>Utilizando la siguiente ecuación:</p> $2 \text{Na}_{(s)} + \text{Cl}_{2(g)} \rightarrow 2 \text{NaCl}_{(s)}$ <p>¿Cuántos litros de cloro gaseoso se obtienen a partir de 25 g de sodio?</p> <p>a) 6.08 b) 12.17 c) 24.34 d) 48.69</p>
<p>Unidad 2 Estequiometría-QII Relaciones estequiométricas</p>	<p>Utilizando la siguiente ecuación:</p> $2 \text{Na}_{(s)} + \text{Cl}_{2(g)} \rightarrow 2 \text{NaCl}_{(s)}$ <p>¿Cuántos átomos gramo de sodio se requieren para reaccionar con 3 mol de cloro?</p> <p>a) 6 b) 3 c) 2 d) 1</p>
<p>Unidad 2 Estequiometría-QII Reactivo limitante y en exceso</p>	<p>Utilizando la siguiente ecuación:</p> $2\text{NH}_3(g) + 3 \text{N}_2\text{O}(g) \rightleftharpoons 4\text{N}_2(g) + 3 \text{H}_2\text{O}(l)$ <p>¿Cuántos gramos de nitrógeno se producen al reaccionar 150g de NH₃ con 150g de N₂O?</p> <p>a) 35.41 b) 127.27 c) 494.11 d) 635.29</p>

<p>Unidad 2 Estequiometría-QII pureza del reactivo</p>	<p>Utilizando la siguiente ecuación:</p> $2\text{NH}_3(\text{g}) + 3 \text{N}_2\text{O}(\text{g}) \rightleftharpoons 4\text{N}_2(\text{g}) + 3 \text{H}_2\text{O}(\text{l})$ <p>¿Cuántos gramos de nitrógeno se producen al reaccionar 30g de NH₃ cuya pureza es del 70%?</p> <p>a) 17.29 b) 24.70 c) 69.17 d) 98.82</p>
<p>Unidad 2 Estequiometría-QII Porcentaje de rendimiento</p>	<p>Al realizar una síntesis en el laboratorio se obtuvieron 345g de producto, sin embargo el cálculo teórico indicó que se debían obtener 500g de producto ¿Cuál es el rendimiento de la reacción?</p> <p>a) 50% b) 69% c) 100% d) 144%</p>
<p>Unidad 2. Estequiometría-QII</p>	<p>Se considera la cantidad de sustancia en gramos, equivalente al peso molecular de una sustancia:</p> <p>a) Peso atómico b) Mol c) 22.4 L d) Átomo – gramo</p>

<p>Unidad 2. Estequiometría-QII</p>	<p>Valor numérico que corresponde al Número de Avogadro.</p> <p>a) 22.4×10^{23} b) 0.082×10^{23} c) 6.023×10^{23} d) 6.023×10^{22}</p>
<p>Unidad 2. Estequiometría-QII</p>	<p>Número que corresponde al volumen molecular gramo (volumen que ocupa un mol de gas en condiciones normales de presión y temperatura).</p> <p>a) 22.4 b) 0.082 c) 6.022×10^{23} d) 6.23×10^{23}</p>
<p>Unidad 2. Estequiometría-QII</p>	<p>Dos moles de cloro puro (Cl_2) en condiciones normales de presión y temperatura ocupan un volumen de:</p> <p>a) 22.4 L b) 3 L c) 44.8 L d) 67.2 L</p>
<p>Unidad 2. Estequiometría-QII</p>	<p>Una muestra de 5.6 gramos de plata, expresada en moles corresponde a:</p> <p>a) 0.0518 mol b) 19.28 mol c) 604.8 mol d) 1 mol</p>

Unidad 2. Estequiometría-QII	La masa molecular del hidróxido de calcio es: a) 102 g/mol b) 74 g/mol c) 198 g/mol d) 85 g/mol
Unidad 2. Estequiometría-QII	La masa molecular del borato de lantano es: a) 122 g/mol b) 47 g/mol c) 198 g/mol d) 152 g/mol
Unidad 2. Estequiometría-QII	Determina el porcentaje de oxígeno presente en el óxido de aluminio. a) 47.05 % b) 19.02 % c) 15.23 % d) 52.34 %
Unidad 2. Estequiometría-QII	Determinar el porcentaje de oxígeno presente en el fosfato de calcio: a) 74.05 % b) 95.02 % c) 53.23 % d) 41.29 %

<p>Unidad 2. Estequiometría-QII</p>	<p>Calcula la aportación centesimal del magnesio en el fosfito de magnesio</p> <p>a) 0.19 b) 0.23 c) 0.31 d) 0.85</p>																			
<p>Unidad 3 Estructura de compuestos orgánicos- QII</p>	<p>De acuerdo con la hibridación del átomo de carbono, complementa el siguiente cuadro con la información que se te pide.</p> <table border="1" data-bbox="653 638 1843 1045"> <thead> <tr> <th rowspan="2"></th> <th colspan="3">Tipo de hibridación</th> </tr> <tr> <th>sp</th> <th>sp²</th> <th>sp³</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Ángulo de separación entre orbitales</td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>Forma espacial</td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>Número y tipo de enlaces entre carbonos</td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>		Tipo de hibridación			sp	sp²	sp³	Ángulo de separación entre orbitales				Forma espacial				Número y tipo de enlaces entre carbonos			
	Tipo de hibridación																			
	sp	sp²	sp³																	
Ángulo de separación entre orbitales																				
Forma espacial																				
Número y tipo de enlaces entre carbonos																				

<p>Unidad 3 Estructura de compuestos orgánicos- QII</p>	<p>Escribe dentro del paréntesis una (V) si la aseveración es verdadera o una (F) si es falsa.</p> <p>1. La química orgánica estudia exclusivamente los compuestos presentes en los organismos vivos ()</p> <p>2. Los compuestos orgánicos contienen solamente al elemento carbono en su estructura ()</p> <p>3. Los compuestos orgánicos no se disuelven fácilmente en agua ()</p> <p>4. A diferencia de los compuestos inorgánicos, los compuestos orgánicos se descomponen fácilmente por acción del calor ()</p> <p>5. La configuración electrónica del átomo de carbono en estado excitado es: $1s^2, 2s^1, 2p_x^1, 2p_y^1, 2p_z^1$ ()</p>
<p>Unidad 3 Estructura de compuestos orgánicos- QII</p>	<p>Elementos que se encuentran con mayor frecuencia en los compuestos químicos orgánicos:</p> <p>a) N, O, P, S b) C, H, O, N c) Halógenos d) H, O, Metales</p>
<p>Unidad 3 Estructura de compuestos orgánicos- QII</p>	<p>Son compuestos que presentan igual peso molecular pero diferente fórmula estructural:</p> <p>a) Isótopos b) Alótropos c) Anfóteros d) Isómeros</p>

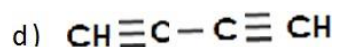
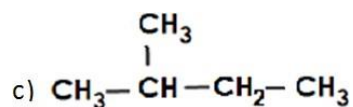
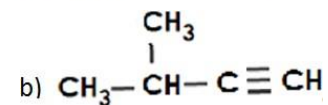
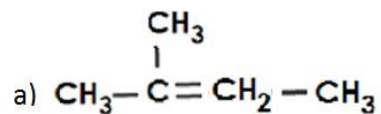
Unidad 3 Estructura de compuestos orgánicos- QII	Átomo o grupo de átomos que definen la estructura de una clase de compuestos orgánicos y determinan sus propiedades: a) Isómeros b) Carbonos c) Grupo funcional d) Serie homóloga
Unidad 3 Estructura de compuestos orgánicos- QII	Ciencia que se encarga del estudio de los compuestos del carbono: a) Química inorgánica b) Química Analítica c) Electroquímica d) Química Orgánica
Unidad 3 Estructura de compuestos orgánicos- QII	Los compuestos inorgánicos, a diferencia de los orgánicos presentan: a) Baja estabilidad térmica b) Altos puntos de fusión c) El fenómeno de isomería d) Mala conductividad térmica

<p>Unidad 4 Nomenclatura y Aplicación de compuestos orgánicos- QII</p> <p>Alcanos, Alquenos y Alquinos</p>	<p>Es el nombre de este compuesto</p> <div style="text-align: center;"> <p> $\begin{array}{ccccccc} \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & \\ & & & & & & \\ \text{CH}_2 & & \text{CH}_2 & & \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 & & \\ & & & & & & \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH} & - & \text{CH}-\text{CH} & - & \text{CH}_2-\text{C} & - & \text{CH}_2-\text{CH} & - & \text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ & & & & & & & & \\ \text{CH}_3 & & \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_2 & & \\ & & & & & & & & \\ & & & & & & \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 & & \\ & & & & & & & & \\ & & & & & & \text{CH}_3 & & \end{array}$ </p> </div> <p>a) 8-terbutil-4,9 dietil-6 isopropil-3,3,6,12,12 pentametil-tridecano b) 7-terbutil-2,4,9 trietil-5 isopropil-2,6,11,11 tetrametil dodecano. c) 6-terbutil-4,9 dietil-8-isopropil-2,2,6,11,11- pentametil- tridecano. d) 5-terbutil-8,10 dietil-7 isopropil-5,10 dimetil-3 neopentil- undecano</p>
<p>Unidad 4 Nomenclatura y Aplicación de compuestos orgánicos- QII</p> <p>Alcanos, Alquenos y Alquinos</p>	<p>Es el nombre del alqueno con menor número de átomos de carbonos.</p> <p>a) Eteno b) Buteno c) Meteno d) Acetileno</p>
<p>Unidad 4 Nomenclatura y Aplicación de compuestos orgánicos- QII</p> <p>Alcanos, Alquenos y Alquinos</p>	<p>Corresponde al nombre de los siguientes compuestos respectivamente.</p> <p>CH₃-(CH₂)₁₈-CH₃ y CH₃-(CH₂)₂₄-CH₃</p> <p>a) Cosano y hexacosano b) Eicosano y hexacosano c) Eicosano y hexaeicosano d) Octadecano y tetraeicosano</p>

<p>Unidad 4 Nomenclatura y Aplicación de compuestos orgánicos- QII Alcanos, Alquenos y Alquinos</p>	<p>Es el nombre de este compuesto</p> <div style="text-align: center;">$\begin{array}{cccccccccccc} & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & & \text{CH}_3 & & & & & & \\ & & & & & & & & & & & & \\ & \text{CH}_2 & & \text{CH}_2 & & & \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 & & & & & & \\ & & & & & & & & & & & & \\ \text{CH}_2=\text{C} & -\text{CH}_2- & \text{CH}- & \text{CH}- & \text{CH}_2- & \text{C}- & \text{CH}_2- & \text{CH}- & \text{CH}_2- & \text{CH}_2- & \text{CH}_3 \\ & & & & & & & & & & & & \\ & & & \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_2 & & & & & \\ & & & & & & & & & & & & \\ & & & \text{CH}_2 & & & & \text{CH}_3-\text{C}=\text{CH}_2 & & & & & \\ & & & & & & & & & & & & \\ & & & \text{CH}_3 & & & & & & & & & \end{array}$</div> <p>a) 6-terbutil-4,9,11 etil-2,6 metil-5 terpentil-1,11 dodeceno b) 6-terbutil-4,9,11 trietil-2,6 dimetil-5 terpentil-1,11 dodecadieno. c) 7-terbutil-2,4,9 etil-7,11 metil-5 terpentil-1,11 dodeceno d) 7-terbutil-2,4,9 trietil-7,11 dimetil-5 terpentil-1,11 dodecadieno</p>
<p>Unidad 4 Nomenclatura y Aplicación de compuestos orgánicos- QII Alcanos, Alquenos y Alquinos</p>	<p>Es la clasificación de los hidrocarburos respectivamente A.- C₄H₈ B.- C₄H₆ C.- C₄H₁₀</p> <p>a) A: alcano, B: alqueno, C: alquino b) A: alquino, B: alqueno, C: alcano c) A: alqueno, B: alcano, C: alquino d) A: alqueno, B: alquino, C: alcano</p>

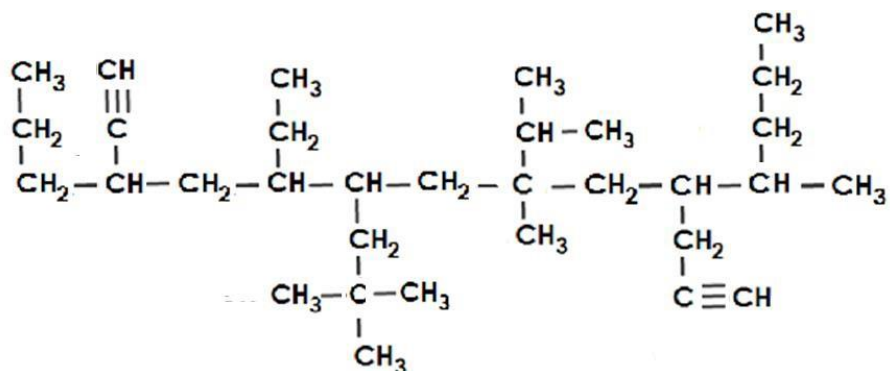
Unidad 4
Nomenclatura y
Aplicación de
compuestos orgánicos-
QII
Alcanos, Alquenos y
Alquinos

Es la fórmula de una olefina.



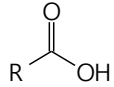
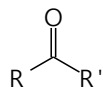

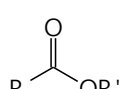
Unidad 4
Nomenclatura y
Aplicación de
compuestos orgánicos-
QII
Alcanos, Alquenos y
Alquinos

Es el nombre de este compuesto



- a) 10-etil-7 isopropil-4,7 metil-9 neopentil-5,12 pentadecadiino
 b) 5-etil-8 isopropil-8 metil-6 neopentil-10 secpentil-3 propil-1,12 tridecaino
 c) 6-etil-9 isopropil-9,12 dimetil-7 neopentil-4 etino-11 propino pentadecano.
 d) 9-etil-6 isopropil-6 metil-8 neopentil-4secpentil-11 propil-1,12-tridecadiino

<p>Unidad 4 Nomenclatura y Aplicación de compuestos orgánicos- QII Alcanos, Alquenos y Alquinos</p>	<p>El acetileno pertenece a los:</p> <p>a) Alcanos b) Alquinos c) Parafinas d) Alquenos</p>
<p>Unidad 4 Nomenclatura y Aplicación de compuestos orgánicos- QII Alcanos, Alquenos y Alquinos</p>	<p>Es la geometría espacial que presenta el 1,3,5 hexatriino</p> <p>a) Lineal b) Triangular c) Tetraédrica d) Hexagonal</p>
<p>Unidad 4 Nomenclatura y Aplicación de compuestos orgánicos- QII Alcanos, Alquenos y Alquinos</p>	<p>Es el número de Hidrógenos que presenta hentetracontano.</p> <p>a) 44 b) 80 c) 82 d) 84</p>
<p>Unidad 4. Nomenclatura y aplicación de compuestos orgánicos- QII</p>	<p>Es el nombre correcto de la siguiente estructura.</p> <p>a) 4-etil-6-metil heptano b) 4-etil-2-metil heptano c) 2-metil-4-propil hexano d) 3-propil-5-metil hexano</p> <div style="text-align: center; margin-top: 20px;"> $\begin{array}{ccccccc} & & & & & \text{CH}_3 & \\ & & & & & & \\ \text{CH}_3 & -\text{CH}_2 & -\text{CH}_2 & -\text{CH} & -\text{CH}_2 & -\text{CH} & -\text{CH}_3 \\ & & & & & & \\ & & & \text{CH}_2 & & & \\ & & & & & & \\ & & & \text{CH}_3 & & & \end{array}$ </div>

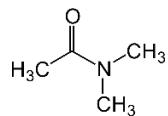
<p>Unidad 4. Nomenclatura y aplicación de compuestos orgánicos-QII</p>	<p>Es el compuesto orgánico que contiene al menos un doble enlace.</p> <p>a) Alcano b) Alquino c) Alqueno d) Halógeno</p>
<p>Unidad 4. Nomenclatura y aplicación de compuestos orgánicos-QII</p>	<p>Es la fórmula del aldehído.</p> <p>a) </p> <p>b) </p> <p>c) </p> <p>d) </p>
<p>Unidad 4. Nomenclatura y aplicación de compuestos orgánicos-QII</p>	<p>4.- Es el nombre IUPAC correcto del siguiente compuesto.</p> $ \begin{array}{ccccccc} & & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_2-\text{CH}_3 & \\ & & & & & & \\ \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{C} & - & \text{C}\equiv\text{CH} \\ & & & & & & & & \\ & & & & & & \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 & & \\ & & & & & & & & \\ & & & & & & \text{CH}_3 & & \end{array} $ <p>a) 5-metil-7-etil-7-terbutil-2,8-nonadiino b) 2,8-nonadiino-5-metil-7-etil-7-terbutil c) 5-metil-3-terbutil-3-etil-1,7-nonadiino d) 3-terbutil-3-etil-5-metil-1,7-nonadiino</p>

<p>Unidad 4. Nomenclatura y aplicación de compuestos orgánicos-QII</p>	<p>Es el nombre IUPAC correcto del siguiente compuesto.</p> $(\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COO})_2 - \text{Mg}$ <p>a) Butanoato de magnesio b) Heptanoato de magnesio c) Octanoato de magnesio d) Propanoato de magnesio</p>
<p>Unidad 4. Nomenclatura y aplicación de compuestos orgánicos-QII</p> <p>Alquinos</p>	<p>Es la fórmula general de los alquinos:</p> <p>a) C_nH_{2n} b) $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ c) $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ d) CH</p>
<p>Unidad 4. Nomenclatura y aplicación de compuestos orgánicos-QII</p>	<p>Escribe el nombre IUPAC correcto del siguiente compuesto orgánico: $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{Cl}$</p> <p>a) 1-cloro etano b) 2-cloro etano c) 3-cloro etano d) Cloro etano</p>

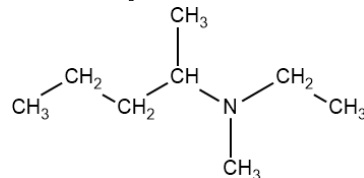
Unidad 4.
Nomenclatura y
aplicación de
compuestos orgánicos-
QII

Es la fórmula correcta del N, N dimetil-etanamida

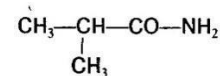
a)



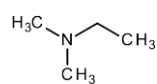
b)



c)



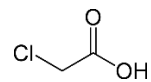
d)



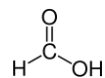
Unidad 4.
Nomenclatura y
aplicación de
compuestos orgánicos-
QII

Es la fórmula semidesarrollada del ácido acético:

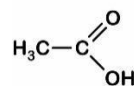
a)



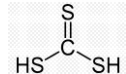
b)



c)



d)



Unidad 4.
Nomenclatura y
aplicación de
compuestos orgánicos-
QII

Es el nombre IUPAC correcto del siguiente compuesto: $\text{CH}_3 - \text{O} - \text{CH}_3$

- a) Etoxi etano
- b) Metoxi metano
- c) Carboxi
- d) Etoxi metano