



## Actividad práctica 1 Módulo 2

Rúbrica de genérica de glosario:

Parámetros	Nivel 7 a 10	Nivel 4 a 6	Nivel 1 a 3
<b>Identificación de conceptos</b> (45% de la nota)	Selecciona y ubica el 70% o más de los conceptos correspondientes a los contenidos del módulo.	Selecciona y ubica más del 30% y menos del 70% de los conceptos correspondientes al módulo.	Selecciona y ubica hasta el 30% de los conceptos correspondientes al módulo.
<b>Relación de conceptos con las categorías presentadas</b> (45% de la nota)	Vincula el 70% o más de las definiciones con los conceptos del módulo.	Vincula más del 30% y menos del 70% de las definiciones con los conceptos del módulo.	Vincula hasta el 30% de las definiciones con los conceptos del módulo.
<b>Parámetros formales de presentación</b> (10% de la nota)	Respetar los parámetros formales de presentación.	Respetar algunos de los parámetros formales solicitados, pero no todos ellos.	No respeta los parámetros solicitados.

### Identificación de conceptos

Nivel 7 a 10= identifica 6 o más conceptos correctamente

Nivel 4 a 6= identifica entre 4 y 5 conceptos correctamente

Nivel 1 a 3= identifica hasta 3 concepto correctamente

### Vinculación de definiciones e imágenes con los conceptos correspondientes

Nivel 7 a 10= vincula 6 o más definiciones

Nivel 4 a 6= vincula entre 4 y 5 definiciones

Nivel 1 a 3= vincula hasta 3 definiciones

### Claves de resolución

Concepto	Definición
Anillos aromáticos	Estructuras que adoptan los alcanos formando un ciclo
Decano	Alcano de 10 carbonos
Enlaces sencillos carbono-carbono	Orbitales tetraédricos, iguales en forma y energía



# iEjercitemos!

<i>Fórmula general</i>	<i>Fórmula para representar a todos los alcanos sin importar el tamaño de la molécula</i>
<i>Formula molecular</i>	<i>Puede ser aplicada para distintas fórmulas estructurales ya que se presentan un gran número de isómeros</i>
<i>Hibridación <math>sp^3</math></i>	<i>La rotación en torno a los enlaces se da fácilmente a temperatura ambiente y se producen con gran rapidez</i>
<i>Isopentano</i>	<i>Alcano ramificado de 5 carbonos</i>
<i>Serie homóloga</i>	<i>Cuando se presentan una serie de alcanos que difieren solamente en el número de grupos <math>CH_2</math></i>
<i>Propano</i>	<i>Alcano de 3 carbonos</i>



## Actividad práctica 2 Módulo 2

### Rúbrica

Parámetros	Nivel 7 a 10	Nivel 4 a 6	Nivel 1 a 3
<b>Identificación de conceptos (45% de la nota)</b>	Ubica en las celdas el 70% o más de las sentencias del módulo que se retoman en la actividad.	Ubica más del 30% y menos del 70% de los conceptos del módulo que se retoman en la actividad.	Ubica hasta un 30% de los conceptos del módulo que se retoman en la actividad.
<b>Vinculación de conceptos básicos con ejemplos, argumentaciones y/o grupos a los que pertenece (45% de la nota)</b>	Vincula el 70% o más de los conceptos básicos con ejemplos, argumentaciones y/o grupos a los que pertenece de acuerdo a lo planteado por la consigna.	Vincula más del 30% y menos del 70% de los conceptos básicos con ejemplos, argumentaciones y/o grupos a los que pertenece de acuerdo a lo planteado por la consigna.	Vincula hasta el 30% de los conceptos básicos con ejemplos, argumentaciones y/o grupos a los que pertenece de acuerdo a lo planteado por la consigna.
<b>Parámetros formales de presentación (10% de la nota)</b>	Respeto los parámetros formales de presentación en su totalidad.	Respeto algunos de los parámetros formales solicitados, pero no todos ellos.	No respeta los parámetros solicitados.

**Ponderar ambos parámetros de la misma manera.**

Nivel 7 a 10= identifica y coloca correctamente 5 o más sentencias

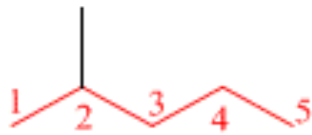
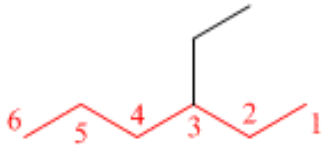
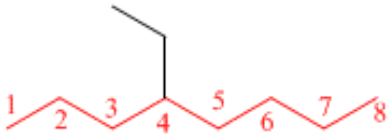
Nivel 4 a 6= identifica y coloca correctamente hasta 4 sentencias

Nivel 1 a 3= identifica y coloca correctamente hasta 2 sentencias



# ¡Ejercitemos!

## Claves de resolución

Nombre IUPAC	Fórmula molecular/estructural
2 metilpentano	
3 etilhexano	
4 etiloctano	
nonano	$C_9H_{20}$
dodecano	$C_{12}H_{26}$
3-metilhexano	$C_7H_{16}$
2-bromobutano	$C_4H_9Br$



## Actividad práctica 3 Módulo 2

Rúbrica de genérica de glosario:

Parámetros	Nivel 7 a 10	Nivel 4 a 6	Nivel 1 a 3
<b>Identificación de conceptos (45% de la nota)</b>	Selecciona y ubica el 70% o más de los conceptos correspondientes a los contenidos del módulo.	Selecciona y ubica más del 30% y menos del 70% de los conceptos correspondientes al módulo.	Selecciona y ubica hasta el 30% de los conceptos correspondientes al módulo.
<b>Relación de conceptos con las categorías presentadas (45% de la nota)</b>	Vincula el 70% o más de las definiciones con los conceptos del módulo.	Vincula más del 30% y menos del 70% de las definiciones con los conceptos del módulo.	Vincula hasta el 30% de las definiciones con los conceptos del módulo.
<b>Parámetros formales de presentación (10% de la nota)</b>	Respetar los parámetros formales de presentación.	Respetar algunos de los parámetros formales solicitados, pero no todos ellos.	No respetar los parámetros solicitados.

### Identificación de conceptos

Nivel 7 a 10= identifica 6 o más conceptos correctamente

Nivel 4 a 6= identifica hasta 5 conceptos correctamente

Nivel 1 a 3= identifica hasta 3 conceptos correctamente

### Vinculación de definiciones e imágenes con los conceptos correspondientes

Nivel 7 a 10= vincula 6 o más definiciones y/o imágenes con los conceptos correspondientes

Nivel 4 a 6= vincula hasta 5 definiciones y/o imágenes con los conceptos correspondientes

Nivel 1 a 3= vincula hasta 3 definiciones y/o imágenes con los conceptos correspondientes



## Claves de resolución

Concepto	Definición
<i>isómeros cis</i>	<i>Los sustituyentes se encuentran en el mismo lado con respecto al doble enlace</i>
<i>hibridación sp<sup>2</sup></i>	<i>átomos de carbono se encuentran enlazados a un carbono y dos átomos de hidrógeno, estando todos los electrones enlazados lo que implica que son necesarios 3 orbitales híbridos</i>
<i>etileno</i>	<i>alqueno de estructura más simple</i>
<i>enlace pi</i>	<i>tiene la característica de que los ángulos de enlace son de 120° aproximadamente dando así una separación óptima entre los tres átomos enlazados al carbono</i>
<i>trieno</i>	<i>posee 3 enlaces dobles</i>
<i>grupos alquelinos</i>	<i>alquenos sustituyentes</i>
<i>masa molecular</i>	<i>Tiene influencia en los puntos de ebullición</i>
<i>calor de hidrogenación</i>	<i>mide el contenido energético del enlace pi, esto se logra haciendo reaccionar al alqueno con hidrogeno en presencia de un catalizador de platino</i>