



Actividad práctica 1 Módulo 2

Rúbrica de genérica de glosario:

| Parámetros | Nivel 7 a 10 | Nivel 4 a 6 | Nivel 1 a 3 |
|--|--|---|--|
| Identificación de conceptos (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. |
| Relación de conceptos con las categorías presentadas (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. |
| Parámetros formales de presentación (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 sp^3</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 CH_2</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 |
|---|---|--|---|
| Identificación de conceptos (45% de la nota) | 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. |
| Vinculación de conceptos básicos con ejemplos, argumentaciones y/o grupos a los que pertenece (45% de la nota) | 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. |
| Parámetros formales de presentación (10% de la nota) | 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

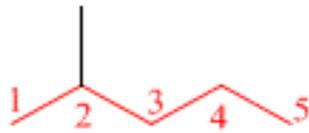
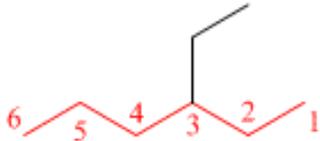
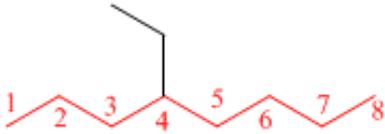
Nivel 4 a 6= identifica y coloca correctamente hasta 4 sentencias

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 |
|--|--|---|--|
| Identificación de conceptos (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. |
| Relación de conceptos con las categorías presentadas (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. |
| Parámetros formales de presentación (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 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 sp²</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> |