



iEjercitemos!



Actividad práctica 1 Módulo 1

Relación de conceptos con las categorías presentadas

Nivel 7-10: 11 o más conceptos relacionados correctamente

Nivel 4-6: entre 6 y 10 conceptos relacionados correctamente

Nivel 1-3: hasta 5 conceptos relacionados correctamente

Claves de resolución

Concepto	Definición	Importancia
Átomo	Unidad básica de un elemento, es una partícula extremadamente pequeña e indivisible	
Capa de valencia	Lugar donde se encuentran los electrones que formaran los enlaces con los demás átomos	
Configuración electrónica	Distribución de los electrones en los niveles de energía	Es imprescindible conocerla para poder saber cuántos electrones se encuentran en la última capa encargados de formar enlaces con los demás átomos
Enlaces covalentes	Enlace en el que le resulta al átomo más conveniente compartir sus electrones con otro átomo	
Enlace covalente apolar	Enlace en que los electrones están compartidos equitativamente entre dos átomos	
Enlace covalente polar	Enlace en que el par de electrones están compartidos de manera desigual entre dos átomos	
Enlaces iónicos	Enlaces de transferencia de electrones	
Estructura atómica	Se basa en un núcleo denso	



iEjercitemos!

	formado por protones y neutrones y una gran nube electrónica alrededor	
Isótopos	Átomos de un mismo elemento que difieren en la cantidad de neutrones que poseen	
Numero Atómico	Número de protones que posee un átomo	Se encarga de definir la configuración electrónica del átomo y permite el ordenamiento de los diversos elementos químicos en la tabla periódica.
Principio de exclusión de Pauli	Afirma que no es posible que dos electrones de un átomo tengan exactamente los mismos números cuánticos. Si tienen el mismo valor de n, l y m (es decir, se encuentran en el mismo orbital), deben diferir en el número de spin del electrón	
Principio de incertidumbre de Heisenberg	Afirma que es imposible medir, simultáneamente y con precisión absoluta, el valor de la posición y la cantidad de movimiento de una partícula.	
Química Orgánica	Química del átomo de carbono	Los seres vivos estamos formados por moléculas orgánicas, proteínas, ácidos nucleicos, azúcares y grasas.



iEjercitemos!



Actividad práctica 2 Módulo 1

Identificación de conceptos (4 conceptos)

Nivel 7-10: 3 o más conceptos identificados correctamente

Nivel 4-6: hasta 2 conceptos identificados correctamente

Nivel 1-3: 1 concepto identificado correctamente

Vinculación de conceptos básicos con ejemplos, argumentaciones y/o grupos a los que pertenece

Nivel 7-10: 7 o más conceptos identificados correctamente

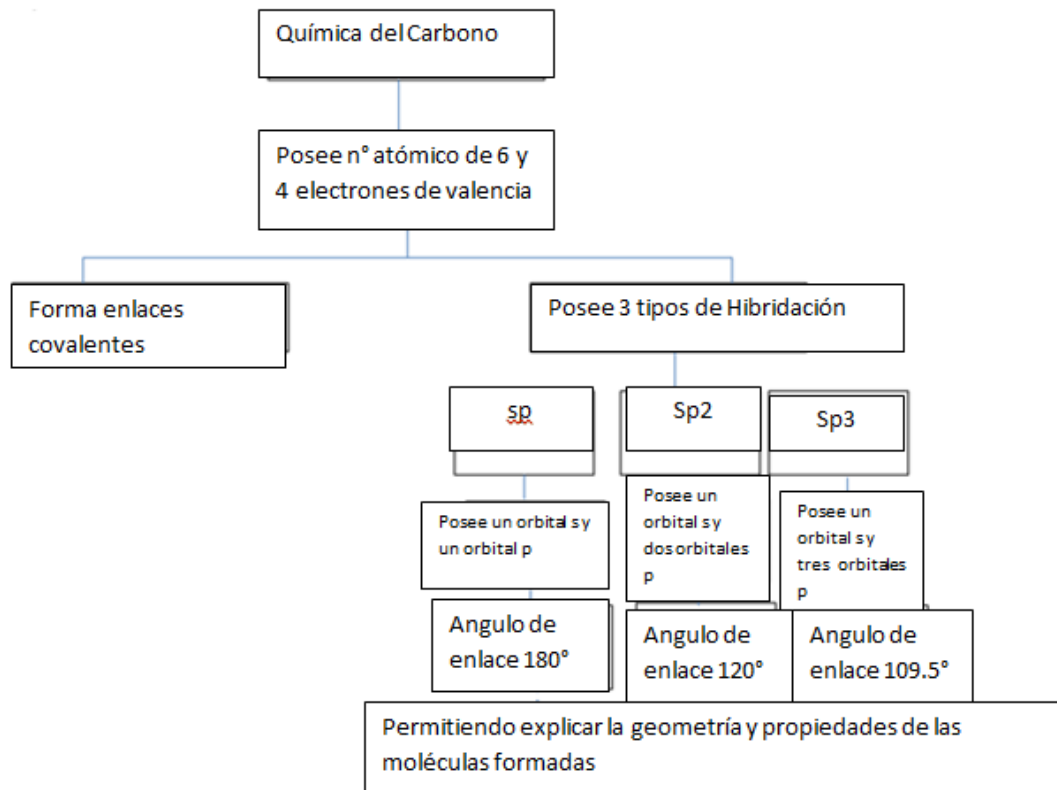
Nivel 4-6: entre 4 y hasta 6 conceptos identificados correctamente

Nivel 1-3: hasta 3 conceptos identificados correctamente



iEjercitemos!

Claves de resolución





iEjercitemos!



Actividad práctica 3 Módulo 1

Recuperación y aplicación de conceptos claves

Nivel 7-10: 9 o más conceptos identificados correctamente

Nivel 4-6: entre 5 y hasta 8 conceptos identificados correctamente

Nivel 1-3: hasta 4 conceptos identificados correctamente

Claves de resolución

ISOMEROS	FORMULA EMPIRICA
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	C_4H_{10}
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CHCH}_3 \end{array}$	
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	C_5H_{12}
$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CCH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CCH}_2\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	C_6H_{14}
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CHCHCH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	



iEjercitemos!

	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHCH}_2\text{CH}_3 \end{array}$		
	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$		
	$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$		