



Evaluación formativa

8.3 () Son los macro y micro nutrimentos indispensables para los humanos.

- a) frutas, verduras, cereales, grasas y aceites.
- b) proteínas, lípidos, carbohidratos, vitaminas y minerales
- c) cloruro de sodio, sales de hierro, azúcar, tortilla y agua
- d) hidrocarburos, carbohidratos, minerales, vegetales y carbonatos

9.1 El átomo de carbono tiene la capacidad de unirse a otros átomos como el hidrógeno, el oxígeno o el nitrógeno. La electronegatividad de estos elementos es $C=2.5$, $H=2.1$, $O=3.5$, $N=3.0$. Con base a la diferencia de electronegatividades, de las siguientes afirmaciones escribe dentro del paréntesis (V) si es verdadera y (F) si es falsa.

- () La unión $C - H$ es covalente.
- () La unión $C - O$ es iónica.
- () La unión $C - N$ es iónica.
- () Las uniones $C - H$, $C - O$ y $C - N$, todas son covalentes.

9.2 () El carbono es un elemento que tiene cuatro electrones externos. Esto permite afirmar que el carbono es:

- a) monovalente
- b) divalente
- c) trivalente
- d) tetravalente

9.3 () El valor de la electronegatividad del carbono es de 2.5, por lo que la unión entre dos carbonos ($C - C$) es de tipo:

- a) iónico
- b) electrovalente
- c) covalente polar
- d) covalente no polar



10.1 () En los compuestos orgánicos, el átomo de carbono tiene cuatro electrones de valencia, por lo tanto cuando se une a otros átomos siempre tiene cuatro enlaces, esta propiedad se llama:

- a) isomería
- b) tetraédrica
- c) tetravalencia
- d) concatenación

10.2 () Los cuatro electrones en la capa más externa del átomo de carbono hace que tenga la posibilidad de unirse a otros átomos de carbono para formar enlaces:

- a) solamente sencillos
- b) solamente dobles
- c) solamente dobles y triples
- d) sencillos, dobles y triples

10.3 () El átomo de carbono tiene cuatro electrones de valencia, por lo que presenta, entre otras, la posibilidad de formar enlaces covalentes que se dan de la siguiente forma:

- a) un triple y un doble
- b) cinco enlaces sencillos
- c) cuatro enlaces sencillos
- d) un doble enlace y tres sencillos

11.1 () Los átomos de carbono se enlazan con otros átomos de carbono y pueden formar cadenas desde dos a miles de átomos, esta propiedad se llama:

- a) isomería
- b) tetraédrica
- c) tetravalencia
- d) concatenación



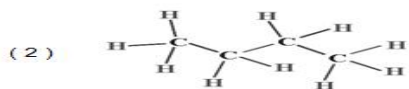
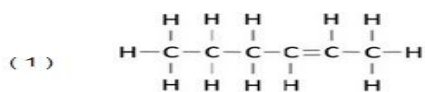
12.1 () Son hidrocarburos unidos mediante enlaces simples carbono-carbono:

- a) saturados
- b) aromáticos
- c) alquenos
- d) insaturados

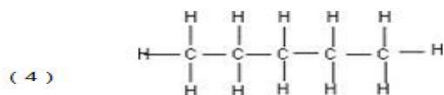
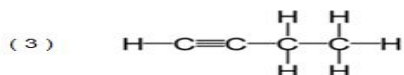
12.2 () Por su tipo de enlace, es un ejemplo de hidrocarburo saturado:

a) 	b) 	c) $H-C \equiv C-H$	d)
--------	--------	------------------------	--------

12.3 () Selecciona el inciso que relaciona correctamente las columnas. Clasifica los siguientes hidrocarburos por su tipo de enlace en saturados e insaturados.



(A) SATURADO
(B) INSATURADO



- a) 1B, 2A, 3B, 4A
- b) 1A, 2B, 3A, 4B
- c) 1B, 2A, 3A, 4B
- d) 1A, 2B, 3A, 4B



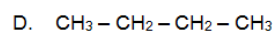
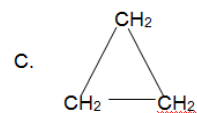
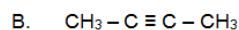
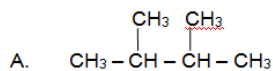
13.3 () Elige el inciso que relaciona correctamente el tipo de hidrocarburo con su representación

1. hidrocarburo lineal saturado

2. hidrocarburo ramificado

3. hidrocarburo cíclico

4. hidrocarburo insaturado



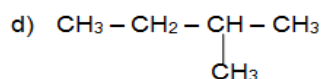
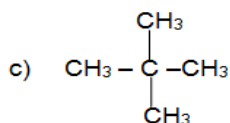
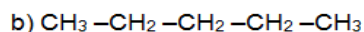
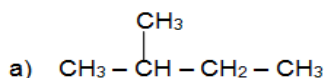
a) 1B, 2C, 3A, 4D

b) 1A, 2B, 3C, 4D

c) 1D, 2A, 3C, 4B

d) 1C, 2D, 3A, 4B

14.1 () ¿Cuál de las siguientes estructuras de hidrocarburos tiene mayor punto de ebullición?



14.2 () Las propiedades físicas de los hidrocarburos como punto de fusión, punto de ebullición disminuyen a medida que la cadena se ramifica. ¿Cuál de los siguientes incisos posee la estructura con mayor punto de ebullición?

