

Comenzado en martes, 26 de septiembre de 2023, 14:32

Estado Terminado

Finalizado en martes, 26 de septiembre de 2023, 14:32

Tiempo empleado 13 segundos

Pregunta **1**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

El oganesón es un elemento 118 de la tabla periódica y fue obtenido sintéticamente en el 2002 (un átomo) por científicos rusos y en 2006 (cuatro átomos) por científicos norteamericanos; debe su nombre a uno de sus descubridores, el físico ruso Yuri Tsolakovich Oganessian. Actualmente no se conoce ninguna utilidad más allá de los estudios relacionados con la física nuclear. ¿Cuántos protones, neutrones y electrones tiene un átomo neutro de oganesón-294?

Seleccione una:

- a. $p = 118$; $n = 176$; $e = 118$
- b. $p = 294$; $n = 118$; $e = 294$
- c. $p = 118$; $n = 294$; $e = 118$
- d. $p = 176$; $n = 118$; $e = 176$

Pregunta **2**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

La urea se utiliza como fertilizante, como alimento para animales y en la elaboración de polímeros. ¿Cuántos átomos de hidrógeno están presentes en 1 mol de urea $[(\text{NH}_2)_2\text{CO}]$? MM (g/mol): N = 14, H = 1, C = 12, O = 16

Seleccione una:

- a. 1.20×10^{24}
- b. 2.41×10^{24}
- c. 6.02×10^{23}
- d. 6.02×10^{24}

Pregunta **3**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

La importancia y utilidad de la tabla periódica radica en el hecho de que, mediante el conocimiento de las propiedades y las tendencias generales dentro de un grupo o periodo, se predicen, con bastante exactitud, las propiedades de cualquier elemento, aun cuando sea un elemento poco conocido. Organice los siguientes átomos en orden creciente según su radio atómico: P, Si, N.

Seleccione una:

- a. $\text{Si} < \text{P} < \text{N}$
- b. $\text{P} < \text{Si} < \text{N}$
- c. $\text{N} < \text{P} < \text{Si}$
- d. $\text{N} < \text{Si} < \text{P}$

Pregunta **4**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

Si se tiene 1 L de una disolución acuosa de H_2SO_4 $1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ y se toman 500 mL de esta disolución, podemos afirmar que para estos 500 mL:

Seleccione una:

- a. El valor de pH será 0
- b. El valor de pH será 1
- c. El valor de pH será 0.3
- d. El valor de pH será -0.3

Pregunta 5

Sin contestar

Puntaje de 1.00

La fosfina (PH_3) y el ácido bórico ($\text{H}_3\text{BO}_3 = \text{B}(\text{OH})_3$) son usados como retardantes de llamas; el dióxido de cloro ($\text{ClO}_2 = \text{O}_2\text{Cl}$) que se dice ayuda a curar el COVID-19 y el óxido férrico (Fe_2O_3), que es el herrumbre que aparece en el hierro, son nombres comunes de los compuestos, que no corresponden a la nomenclatura sistemática IUPAC, selecciona el inciso que contiene los nombres de acuerdo a la IUPAC.

Seleccione una:

- a. Fosfano, trihidroxidoboro, cloruro de dióxígeno, trióxido de dihierro.
- b. Trihidruro de fósforo, hidróxido de boro, óxido de cloro, óxido de fierro.
- c. Trihidruro de monofósforo, trihidróxido de monoboro, monocloruro de dióxígeno, trióxido de difierro.
- d. Fosfano, trihidróxido de boro, cloruro de oxígeno, trihidróxido de dihierro.

Pregunta 6

Sin contestar

Puntaje de 1.00

Este tipo de enlace se lleva a cabo entre un metal y un no metal, tienen una diferencia de electronegatividades mayor a 1.5 además de que forman redes cristalinas con elevados puntos de fusión y ebullición.

Seleccione una:

- a. Covalente polar
- b. Covalente coordinado
- c. Covalente no polar
- d. Iónico

Pregunta 7

Sin contestar

Puntaje de 1.00

¿Cuáles son los elementos que pertenecen a la primera serie de transición en la tabla periódica?

Seleccione una:

- a. Vanadio, paladio, platino
- b. Molibdeno, plata, rodio
- c. Paladio, platino, níquel
- d. Cromo, hierro, cobre

Pregunta 8

Sin contestar

Puntaje de 1.00

Selecciona el inciso que solo contiene sales ternarias.

Seleccione una:

- a. H_2SO_4 , CaCO_3 , NaCl
- b. KNO_3 , NaClO , FeCl_3
- c. CaCO_3 , NaHS , MgSO_4
- d. FeCl_3 , KNO_3 , MgSO_4

Pregunta 9

Sin contestar

Puntaje de 1.00

De acuerdo con los átomos A ($Z = 10$) y B ($Z = 11$), las aseveraciones correctas respecto a ellos son:

- I. La ecuación que representa la primera energía de ionización de A es: $\text{A}(g) + \text{E} \rightarrow \text{A}^+(g) + \text{e}^-$
- II. La energía de ionización es la energía requerida para introducir un electrón en un átomo en estado gaseoso.
- III. La ecuación que representa la primera energía de ionización de A es: $\text{A}(g) + \text{e}^- \rightarrow \text{A}^-(g) + \text{E}$
- IV. La energía de ionización es la energía requerida para quitar un electrón en un átomo en estado gaseoso.
- V. La primera energía de ionización de A es menor que la de B.
- VI. La primera energía de ionización de B es menor que la de A.

Seleccione una:

- a. I, IV, VI
- b. II, III, V
- c. II, III, VI
- d. I, IV, V

Pregunta **10**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

El yodo-131 es un emisor beta que se usa en el tratamiento del cáncer de tiroides, así como para estudios del flujo renal y del tracto urinario. La ecuación que representa la desintegración beta de este es:

Seleccione una:

- a. ${}^{131}_{53}\text{I} \rightarrow {}^{131}_{52}\text{Te} + {}^0_1\text{e}$
- b. ${}^{131}_{53}\text{I} \rightarrow {}^{131}_{54}\text{Xe} + {}^0_{-1}\text{e}$
- c. ${}^{131}_{53}\text{I} \rightarrow {}^{127}_{51}\text{Sb} + {}^4_2\text{He}$
- d. ${}^{131}_{53}\text{I} \rightarrow {}^{127}_{55}\text{Cs} + {}^4_{-2}\text{He}$

Pregunta **11**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

A continuación, se muestra la abundancia de los isótopos del silicio en la naturaleza. ¿Cuál es la masa atómica promedio (uma) del silicio?

Isótopo	Masa (uma)	Abundancia (%)
Si-28	27.97693	92.21
Si-29	28.97649	4.70
Si-30	29.97376	3.09

Seleccione una:

- a. 28.00
- b. 28.51
- c. 28.98
- d. 28.09

Pregunta **12**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

La azida de sodio (NaN_3) se utiliza en los "airbag" de los automóviles. El impacto de una colisión desencadena la descomposición del NaN_3 de acuerdo con la siguiente ecuación química:



El nitrógeno gaseoso producido infla rápidamente la bolsa que sirve de protección al conductor y al acompañante. ¿Cuál es el volumen de N_2 generado, a 21°C y 823 Torr (mmHg), por la descomposición de 60.0 g de NaN_3 ? Datos: $R = 0.082 \text{ atm}\cdot\text{L}\cdot\text{mol}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$; $1 \text{ atm} = 760 \text{ Torr}$

Seleccione una:

- a. 61.7 L
- b. 2.19 L
- c. 30.7 L
- d. 173.2 L

Pregunta **13**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

La estructura electrónica del ion $\text{Mo}(\text{IV})$ responde a:

Seleccione una:

- a. $[\text{Kr}]4\text{d}^2$
- b. $[\text{Kr}]4\text{d}^1$
- c. $[\text{Kr}]4\text{d}^15\text{s}^1$
- d. $[\text{Kr}]4\text{d}^55\text{s}^1$

Pregunta **14**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

Esta ley establece que, si puedes sumar dos o más ecuaciones termoquímicas para producir una ecuación final de una reacción, entonces la suma de los cambios de entalpía de las reacciones individuales es igual al cambio de entalpía de la reacción final.

Seleccione una:

- a. Ley de Hess
- b. Ley de energía de activación
- c. Ley de entropía
- d. Ley de Faraday

Pregunta **15**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

El aire por su composición contiene diversas sustancias entre ellas vapor de agua y si hablamos de un aire que contiene 1 g de vapor de agua por litro de aire, se puede afirmar que la disolución es una mezcla:

Seleccione una:

- a. Líquido-gas diluida
- b. Gas-gas concentrada
- c. Líquido-gas concentrada
- d. Gas-gas diluida

Pregunta **16**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

Predice bajo la serie de actividad de los metales, si es posible el proceso químico de desplazamiento representado por la ecuación siguiente:



Seleccione una:

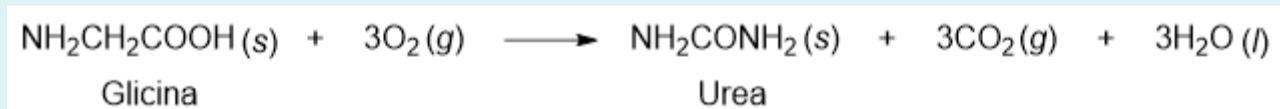
- a. El potencial de la plata al ser negativo permite que se lleve a cabo la reacción.
- b. La plata no desplaza al hidrógeno por ende no se lleva a cabo
- c. La reacción para que se lleve a cabo, debe dar por producto AgOH.
- d. La reacción se lleva a cabo de forma espontánea.

Pregunta **17**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

Considera la oxidación del aminoácido glicina para producir agua (H₂O), dióxido de carbono (CO₂) y urea. Calcula el volumen de CO₂ desprendido a una presión de 1 atm y una temperatura de 305K, en la oxidación de 0.022g de glicina.



Seleccione una:

- a. 0.0220 L
- b. 0.0032 L
- c. 0.0320 L
- d. 0.0022 L

Pregunta **18**

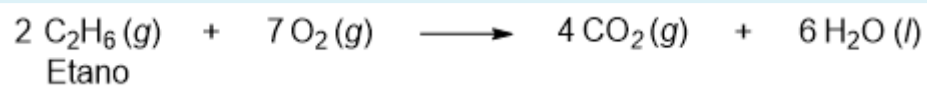
Sin contestar

Puntaje de 1.00

Calcula la entalpia de combustión para el etano, considerando los siguientes valores de entalpias de enlace

C-H = 414 KJ/mol; H-H = 436.4 KJ/mol; C-C = 347 KJ/mol; O-H = 460 KJ/mol; O=O = 498.8;

C=O (CO₂) = 799 KJ/mol; C=O (CO) = 724 KJ/mol



Seleccione una:

- a. -2875 KJ/Mol
- b. -2758 KJ/Mol
- c. -2578 KJ/Mol
- d. -2785 KJ/Mol

Pregunta **19**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

Cuando un proceso endotérmico ocurre en un sistema adiabático, la temperatura

Seleccione una:

- a. Disminuye
- b. Aumenta
- c. Aumenta-disminuye
- d. Disminuye aumenta

Pregunta **20**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

Calcula la densidad del HBr en g/L a 733 mmHg y 46°C. Asume que se comporta como un gas ideal.

Seleccione una:

- a. 0.289 g/L
- b. 0.298 g/L
- c. 2.89 g/L
- d. 2.98 g/L

Pregunta **21**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

¿Qué es entalpía?

Seleccione una:

- a. La cantidad de materia que se transfiere en una reacción química
- b. Una medida del contenido de calor en un sistema
- c. La temperatura y presión a los cuales una sustancia cambia de fase
- d. La velocidad a la que se lleva a cabo una reacción química

Pregunta **22**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

¿Cuál de los siguientes procesos es más probable que involucre un cambio de entalpía?

Seleccione una:

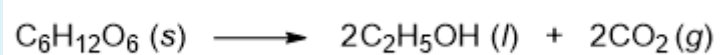
- a. Moldear arcilla usando agua.
- b. Disolver azúcar en agua
- c. Un cambio de estado de agregación.
- d. Mezclar agua y sal

Pregunta 23

Sin contestar

Puntaje de 1.00

¿Cuál es el signo y el valor esperado de la entropía para la reacción de fermentación de la glucosa? La ecuación química es:



Seleccione una:

- a. Signo positivo y un valor cercano a cero
- b. Signo positivo y un valor grande
- c. Signo negativo y un valor grande
- d. Signo negativo y un valor cercano a cero

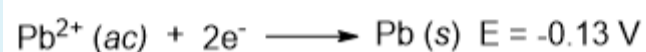
Pregunta 24

Sin contestar

Puntaje de 1.00

Determina la fuerza electromotriz estándar de la celda electroquímica a 25°C que contiene electrodos de plomo y mercurio. Las reacciones que ocurren en la celda son: $\text{Pb}^0|\text{Pb}^{2+}||\text{Hg}_2^{2+}|\text{Hg}^0$.

Los potenciales estándar de reducción a 25°C son:



Seleccione una:

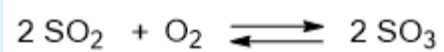
- a. -0.78 V
- b. +0.72 V
- c. -0.98 V
- d. +0.98 V

Pregunta 25

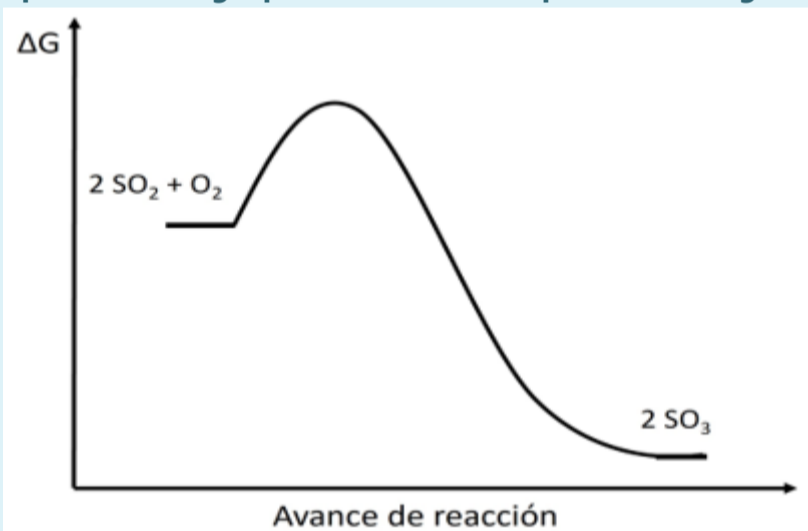
Sin contestar

Puntaje de 1.00

El trióxido de azufre se utiliza industrialmente para preparar ácido sulfúrico. Se forma por la combinación de dióxido de azufre con un exceso de aire. El V_2O_5 puede utilizarse como catalizador de la reacción:



El perfil de energía para esta reacción aparece en la figura adjunta.



¿Cuál de las siguientes acciones modificará el equilibrio en el sentido de aumentar la formación de trióxido de azufre al tiempo que aumenta la rapidez de reacción?

Seleccione una:

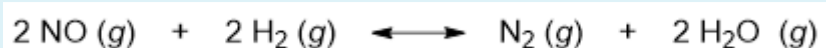
- a. Incrementar la temperatura del vaso de reacción a presión constante.
- b. Disminuir el volumen del vaso de reacción a temperatura constante.
- c. Disminuir la temperatura del vaso de reacción a presión constante.
- d. Incrementar la cantidad de pentaóxido de divanadio.

Pregunta 26

Sin contestar

Puntaje de 1.00

En un experimento de laboratorio un estudiante estudió la reacción



Encontrando lo siguiente:

Experiencia	NO [molL ⁻¹]	H ₂ [molL ⁻¹]	r [molL ⁻¹ s ⁻¹]
1	0.1	0.1	1.35 x 10 ⁻²
2	0.2	0.1	2.70 x 10 ⁻²
3	0.2	0.2	5.40 x 10 ⁻²

Calcula la rapidez de reacción cuando [NO] = [H₂] = 0.15 M.

Seleccione una:

- a. 5.4 x 10⁻¹ molL⁻¹s⁻¹
- b. 2.70 x 10⁻¹ molL⁻¹s⁻¹
- c. 1.35 x 10⁻¹ molL⁻¹s⁻¹
- d. 1 x 10⁻¹ molL⁻¹s⁻¹

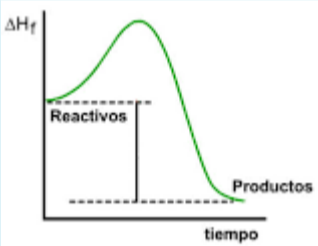
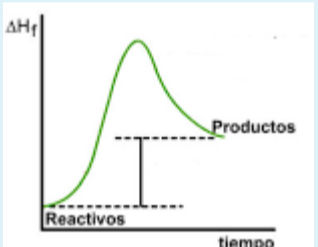

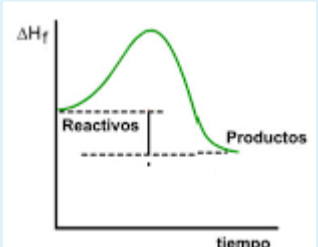
Pregunta 27

Sin contestar

Puntaje de 1.00

En las siguientes gráficas se muestran procesos termodinámicamente distintos ¿cuál de ellos representa una reacción química endotérmica con alta energía de activación?

Seleccione una:

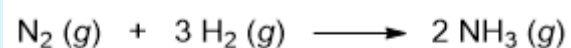
- a. 
- b. 
- c. 
- d. 

Pregunta 28

Sin contestar

Puntaje de 1.00

Con base en el equilibrio alcanzado a cierta temperatura:



Si se tiene una presión de 1 atm, teniendo 1 mol de Hidrógeno, 3 mol de Nitrógeno y 1 de amoníaco. Determine la presión parcial de cada gas en el equilibrio:

Seleccione una:

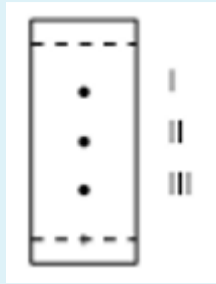
- a. P_{N₂} = 0.6 atm, P_{H₂} = 0.2 atm y P_{NH₃} = 0.2 atm
- b. P_{N₂} = 0.4 atm, P_{H₂} = 0.1 atm y P_{NH₃} = 0.6 atm
- c. P_{N₂} = 0.1 atm, P_{H₂} = 0.6 atm y P_{NH₃} = 0.3 atm
- d. P_{N₂} = 0.3 atm, P_{H₂} = 0.2 atm y P_{NH₃} = 0.1 atm

Pregunta **29**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

¿Cuál es el valor de los Rf de las muestras que aparecen en la siguiente cromatoplaaca?



Seleccione una:

- a. I: 0.75; II: 0.5; III: 0.25
- b. I: 0.25; II: 0.5; III: 0.75
- c. I: 0.4; II: 0.6; III: 0.8
- d. I: 0.8; II: 0.6; III: 0.4

Pregunta **30**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

Es un tipo de fase estacionaria utilizado comúnmente en cromatografía en columna:

Seleccione una:

- a. NiSO₄
- b. Agua
- c. SiO₂
- d. Hexano

Pregunta **31**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

¿Qué volumen de ácido clorhídrico al 38% m/m se debe utilizar para preparar 10 mL de una disolución acuosa de ácido clorhídrico 2 M? (Datos: $\rho = 1.189 \text{ g/mL}$)

Seleccione una:

- a. 0.6 mL
- b. 1.61 mL
- c. 0.16 mL
- d. 6.1 mL

Pregunta **32**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

Por lo general, el seguimiento de la obtención de los productos que se desea separar por cromatografía en columna, se realiza mediante:

Seleccione una:

- a. pH
- b. Reacciones redox
- c. Cálculo de la concentración
- d. Cromatografía en capa fina

Pregunta **33**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

Durante una cromatografía en placa fina, se utilizaron tres eluyentes distintos (X, Y y Z) para la separación de una sustancia, y se obtuvieron los siguientes resultados:

Eluyente	R _f
X	0.2
Y	0.7
Z	0.5

Esto significa que:

Seleccione una:

- a. Y es ideal por tener muy alta polaridad para la separación
- b. Z es el eluyente ideal por su polaridad intermedia
- c. La polaridad del eluyente no es determinante para la separación
- d. X es idóneo porque presenta muy baja polaridad

Pregunta **34**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

Calcula el pH de una disolución acuosa de ácido metanoico a una concentración 0.5 M, considerando que es un ácido débil de fórmula HCOOH y que su K_a a 25 °C es de 1.8X10⁻⁴ M. Considere que pH= -log [H₃O⁺] y desprecie la contribución del disolvente.

Seleccione una:

- a. pH= 1.8
- b. pH= 2.37
- c. pH= 1.72
- d. pH= 2.03

Pregunta **35**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

En un mineral se encuentran dos sales que contienen cobre, covelita (CuS) y malaquita (Cu₂CO₃(OH)₂). Si se extraen 2.5 toneladas del mineral, el cual tiene 36% de CuS y 45% de Cu₂CO₃(OH)₂ ¿Cuántos kg de cobre metálico puro se puede obtener si consideramos que el rendimiento final de los procesos de obtención es de 95 %?

MM CuS = 95.611 g/mol

MM Cu₂CO₃(OH)₂ = 221.11 g/mol

Masa atómica Cu = 63.546 g/mol

Seleccione una:

- a. 1182.6 kg
- b. 598.5 kg
- c. 2025.5 kg
- d. 646.9 kg

Pregunta **36**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

Se tienen dos disoluciones A y B de ácido fosfórico (H₃PO₄); la disolución A está al 3 M y la B al 0.2 N. ¿Qué volumen de la disolución A y B se requieren para preparar 10 L de una nueva disolución 1.0 N?

Seleccione una:

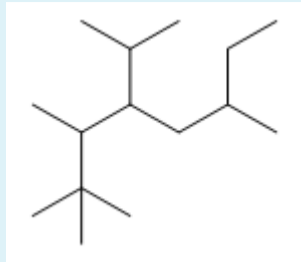
- a. Disolución A 5 L y disolución B 5 L
- b. Disolución A 8.1 L y disolución B 1.5 L
- c. Disolución A 0.91 L y disolución B 9.09 L
- d. Disolución A 0.5 L y disolución B 9.5 L

Pregunta **37**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

¿Cuál es el nombre del este compuesto?



Seleccione una:

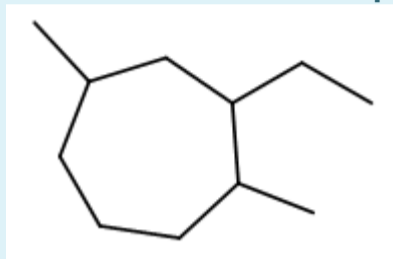
- a. 5-isopropil-3,6,7,7-tetrametiloctano
- b. 5-etil-3-isopropil-2-terbutilexano
- c. 2,2,3,6-tetrametil-4-Isopropiloctano
- d. 4-Isopropil-2,2,3,6-tetrametiloctano

Pregunta **38**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

¿Cuál es el nombre de este compuesto?



Seleccione una:

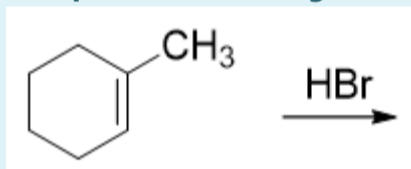
- a. 3-etil-1,4dimetilciclohetano
- b. 2-etil-1,3-dimetilciclooctano
- c. 1-etil-2,6-dimetilciclohetano
- d. 2-etil-1,3-dimetilcicloheptano

Pregunta **39**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

Cuál es el producto de la siguiente reacción:



Seleccione una:

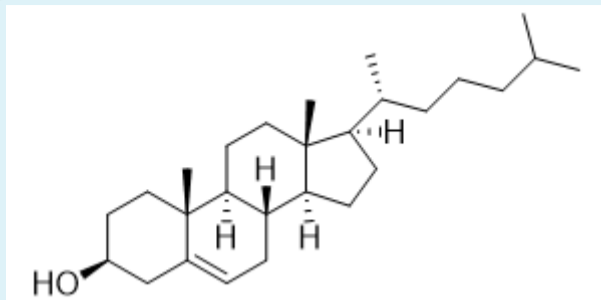
- a.
- b.
- c.
- d.

Pregunta **40**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

¿Cuántos carbonos asimétricos tiene el colesterol?



Seleccione una:

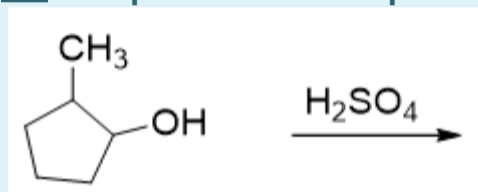
- a. 6
- b. 8
- c. 7
- d. 9

Pregunta **41**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

¿Cuál compuesto **NO** sería probablemente el producto de la siguiente reacción?



Seleccione una:

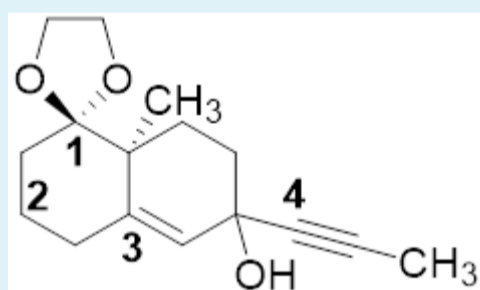
- a.
- b.
- c.
- d.

Pregunta **42**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

¿Cuál es hibridación de los átomos numerados de la siguiente estructura?



Seleccione una:

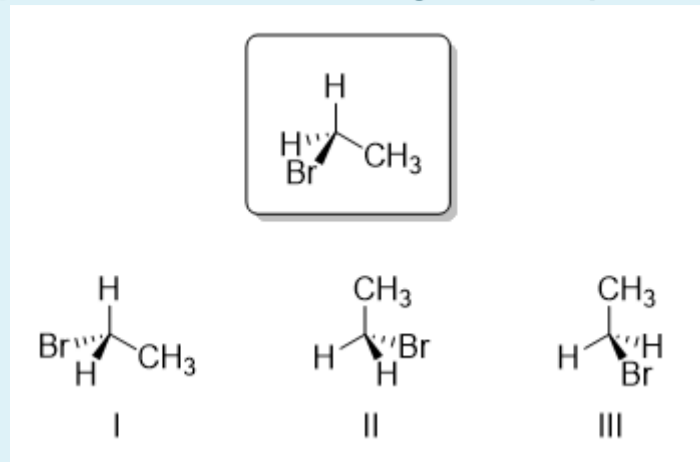
- a. 1 sp^3 , 2 sp^3 , 3 sp , 4 sp^2
- b. 1 sp , 2 sp , 3 sp^2 , 4 sp^3
- c. 1 sp^3 , 2 sp^3 , 3 sp^2 , 4 sp
- d. 1 sp^1 , 2 sp^2 , 3 sp^3 , 4 sp^4

Pregunta **43**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

¿Cuál es el enantiómero del siguiente compuesto?



Seleccione una:

- a. I
- b. II
- c. III
- d. II y III

Pregunta **44**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

El hexano y el 3-metilpentano son ejemplos de:

Seleccione una:

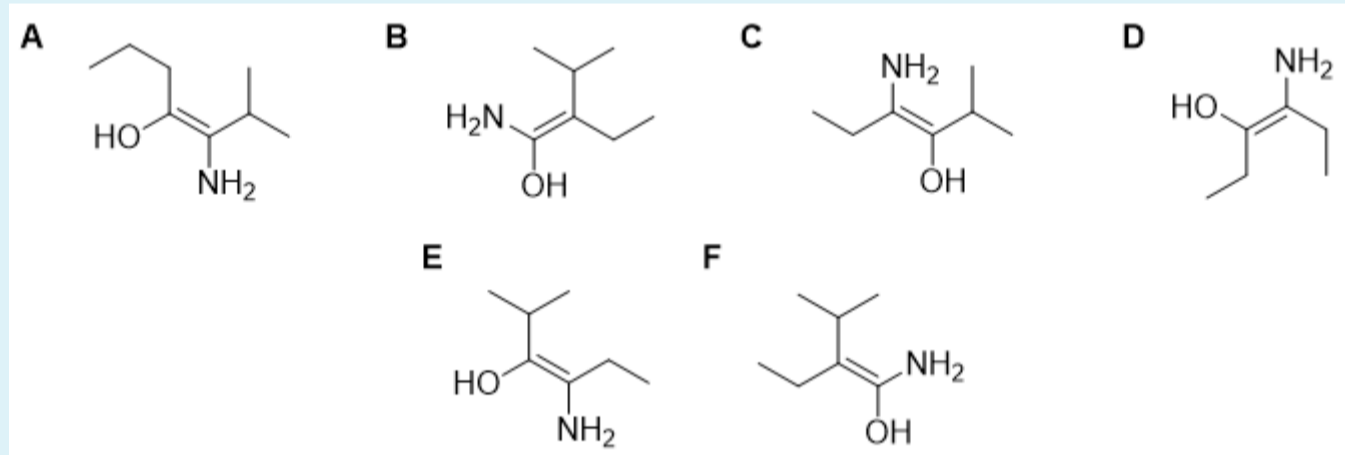
- a. Enantiómeros
- b. Estereoisómeros
- c. Diastereoisómeros
- d. Isómeros constitucionales

Pregunta **45**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

A continuación, se muestran un conjunto de compuestos insaturados. Revise con atención cada una de las estructuras y señale cuáles corresponden a una pareja de isómeros *E* y *Z*:



Seleccione una:

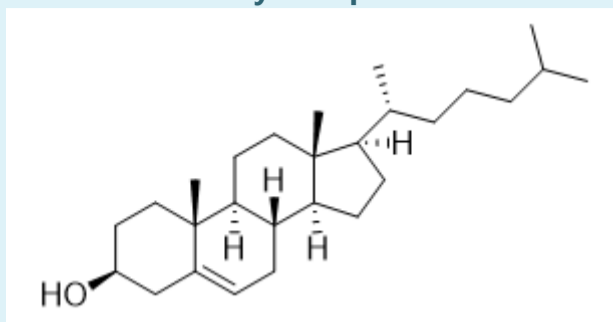
- a. "A" es isómero *Z* de "D"
- b. "C" es isómero *E* de "E"
- c. "B" es isómero *Z* de "F"
- d. "D" es isómero *E* de "C"

Pregunta 46

Sin contestar

Puntaje de 1.00

El colesterol es una molécula fundamental para la vida. En el ser humano es una molécula esencial para formar la membrana celular y es el precursor biosintético de las hormonas esteroideas. Su estructura es la siguiente:



Indique cuál es su fórmula molecular

Seleccione una:

- a. $C_{27}H_{42}O$
- b. $C_{26}H_{44}O$
- c. $C_{27}H_{44}O$
- d. $C_{27}H_{46}O$

Pregunta 47

Sin contestar

Puntaje de 1.00

Los ésteres se encuentran de manera natural en las flores y en las frutas. Se desea elaborar un ambientador con olor a plátano y se sabe que ese aroma es debido al éster etanoato de pentilo. Para sintetizarlo se necesita:

Seleccione una:

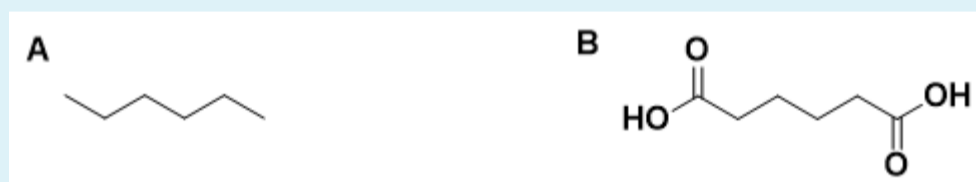
- a. Etano y pentano
- b. Etano y 1-pentanol
- c. Etanol y ácido pentanoico
- d. Ácido etanoico y 1-pentanol

Pregunta 48

Sin contestar

Puntaje de 1.00

A continuación, se muestran dos compuestos orgánicos cuya cadena de carbono es igual, sin embargo, uno de ellos cuenta con grupos funcionales oxigenados. Seleccione el inciso que menciona las propiedades físicas que se verían modificadas debido a este cambio en la estructura orgánica.



Seleccione una:

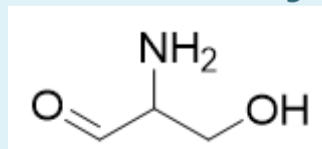
- a. Reactividad, punto de ebullición y solubilidad en lípidos
- b. Conductividad eléctrica, polaridad y punto de fusión
- c. Punto de fusión, punto de ebullición y solubilidad en agua
- d. Fórmula, polaridad y solubilidad en agua

Pregunta 49

Sin contestar

Puntaje de 1.00

¿Cuál es el nombre correcto del siguiente compuesto orgánico?



Seleccione una:

- a. 3-amino-1-hidroxi-4-butanal
- b. 2-amino-1-hidroxi-3-propanona
- c. 2-amino-3-hidroxipropanal
- d. 2-amino-3-hidroxibutanal

Pregunta **50**

Sin contestar

Puntaje de 1.00

¿A qué tipo de hidrocarburo pertenece la fórmula condensada C_4H_8 ?

Seleccione una:

- a. Alcano de cadena abierta
- b. Hidrocarburo aromático
- c. Alcano ramificado
- d. Alcano cíclico

◀ Evaluación de conocimientos - Química 2022 (Ir a...

