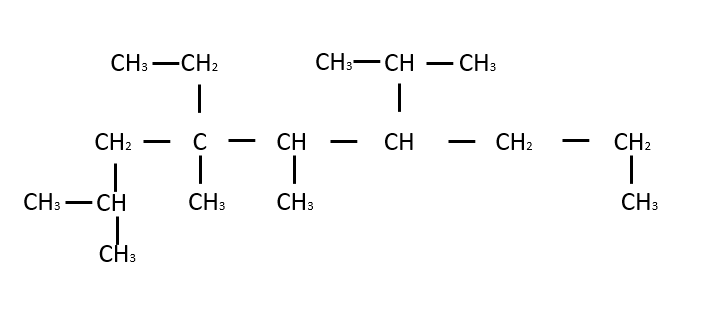
**GUÍA CREATIVA DOCUMENTO DE PREGUNTAS**

Semestre: 4

Materia: Química 2

Parcial: 3

Tema 1: Ejercicios de nomenclatura y aplicación de compuestos orgánicos

1. El nombre sistemático del compuesto es:

a) 4-etil-2,4,5-trimetil-6—isopropil nonano

b) 6-etil-4-propil-5,6,8-trimetilnonano

c) 4-isopropil-5,6,8-trimetil-t-etilnonano

d) 2,4,5-trimetil-6-isopropil-4-etilnonano

1. Gráfico, Diagrama, Esquemático

   Descripción generada automáticamenteEl nombre sistemático del compuesto es:

a) 5,6,7-trimetil-3-propil-3-isopropil-1-octeno

b) 6-etil-5,6-dimetil-3-propil-3-isopropil-2-hepteno

c) 5-metil-3,3,6-triisopropil-1-hepteno

d) 5-metil-3,3,6-tripropil-1-hepteno

1. Imagen que contiene Diagrama

   Descripción generada automáticamenteEl nombre del compuesto es:

a) 3,6,6,7,8 — pentametil — 5 — propil — 7- isopropil nonino

b) 7 — etil — — pentemetil — 5- propil — 2- decino

c) 7 — etil — — pentametil — 5- propil — 2- nonino

d) 1 — hexametil — 5 — propil — 7- isopropil octino

1. Gráfico, Diagrama

   Descripción generada automáticamenteEl nombre del compuesto es:

a) 1 — metil —4 — etii cicloheptano

b) 1 — metil — 5 — etil cicloheptano

c) 1 etil —4 — metil cicloheptano

d) 1--etil—5--metil cicloheptano

1. Diagrama, Esquemático

   Descripción generada automáticamenteEl nombre del compuesto es:

a) 3,4 — dimetil ciclopenteno

b) 3 metil — 4 — etil ciclopenteno

c) 1,2 — dimetil — 3- ciclcpenteno

d) 1,2 — dimetil — 4- ciclopenteno

1. Gráfico, Gráfico de dispersión

   Descripción generada automáticamenteEl nombre trivial del compuesto es:

a) Alcohol terpropílico

b) Alcohol isobutílico

c) Alchol terbutílico

c) Alcohol isopropílico

1. Diagrama

   Descripción generada automáticamenteEl nombre trivial del compuesto es:

a) Ácido acético

b) Ácido valerico

c) Ácido fórmico

d) Ácido butírico

1. Diagrama

   Descripción generada automáticamenteEl nombre trivial del compuesto es:

a) Butiraldehido

b) Propinoaldehido

c) Valeraldehido

d) Acetaldehido

1. Un conjunto de letras blancas en un fondo blanco

   Descripción generada automáticamente con confianza mediaLa función química del siguiente compuesto es:

a) Acido carboxilico

b) COOH

c) Ester

d) COO

1. Diagrama, Esquemático

   Descripción generada automáticamente El nombre del compuesto es:

a) 8 -- etil — 2, 3,4 — trimetil — 3 — aminodecano

b) 6--etil — 2 — (metilisopropilamino)octano

c) 3 — eti — 7 — (metilsopropilamida)octano

d) 6 — etil — 2 — amino — 2 — metilisopropiloctano

1. Gráfico

   Descripción generada automáticamenteEl nombre del compuesto es:

a) 3,3,6--trimetil — 5 — terpentil — heptanona

b) 2,5,5--trimetil — 3 — terpentilheptanona

c) 3,3,6—trimetil—5--terpentoxiheptano

d) 2,5,5—trimetil—3--terpentoxiheptano

1. Cuál es la fórmula semidesarrollada del: 4-metil-2-aminohexano

a) Imagen que contiene Rectángulo

Descripción generada automáticamente

b) Gráfico

Descripción generada automáticamente

c) Gráfico, Gráfico de cajas y bigotes

Descripción generada automáticamente

d) Imagen que contiene Diagrama

Descripción generada automáticamente

1. Un dibujo de una persona

   Descripción generada automáticamente con confianza bajaEl nombre sistemático del compuesto es:

a) 4—etil pentamina

b) 2—etil pentanoamina

c) 6,6,2—etil pentanoamina

d) 4---etil pentanoamina

1. Esquemático

   Descripción generada automáticamente con confianza mediaEl nombre sistemático del compuesto es:

a) 4—propil pentanato de estaño II

b) 2—propil pentantato de estaño

c) 2—propil pentanato de estaño II

d) 4—propil pentanato de estaño

1. Imagen de la pantalla de un celular con letras

   Descripción generada automáticamente con confianza mediaEl nombre sistemático del compuesto es:

a) 2,2—dimetil—4—acido heptanico

b) 4,4—dimetil—2—acido pentanoico

c) Acido 4,4—dimetil—2—propil pentanoico

d) Acido 2,2—dimetil—2—propil heptanico

1. Gráfico, Esquemático

   Descripción generada automáticamenteEl nombre sistemático del compuesto es:

a) 6—etil—6—metil—8—prupil—8-octil--octanol

b) 3,6,6,8—etil—4—isopropil--octanol

c) 4—etil—8—tetrametil—4—propil—octanol

d) 3,4,4,8—tetrametil—6—isopropil—tridecanal

1. ¿Cuál de los siguientes ejemplos corresponde a un hidrocarburo?

a) 

b) Texto

Descripción generada automáticamente

c) Un conjunto de letras blancas en un fondo blanco

Descripción generada automáticamente con confianza media

d) Texto

Descripción generada automáticamente

1. ¿Cuál es el nombre del siguiente compuesto?

a) Tetrapentacosano

b) Heptatetracontano

c) Pentatetracontano

d) Tetraheptacosano

1. ¿Con cual de los siguientes compuestos se podrá formar el terbutilo, al eliminar un hidrogeno?

a) Texto

Descripción generada automáticamente

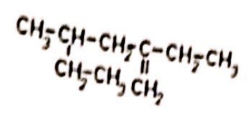
b) Imagen que contiene Gráfico de dispersión

Descripción generada automáticamente

c) 

d) Texto

Descripción generada automáticamente

1. El nombre correcto del siguiente compuesto es:

a) 2—etil—4—metil—1--hexeno

b) 5—etil—2—metil--hexeno

c) 2,4,dietil—1--penteno

d) 5—etil—2—metil—5--hexeno

1. La fórmula semidesarrollada del 8-etil-3-metil-4-isopropil-5-decano:

a)

Diagrama, Texto, Carta

Descripción generada automáticamente

b)

Diagrama, Texto, Carta

Descripción generada automáticamente

c)

Diagrama, Texto, Carta

Descripción generada automáticamente

d)

Diagrama, Texto, Carta

Descripción generada automáticamente

1. Texto

   Descripción generada automáticamenteEl isómero funcional del siguiente compuesto es:

a)

Imagen en blanco y negro

Descripción generada automáticamente con confianza baja

b)

Imagen en blanco y negro

Descripción generada automáticamente con confianza baja

c)

Imagen en blanco y negro

Descripción generada automáticamente con confianza baja

d)

Imagen en blanco y negro

Descripción generada automáticamente con confianza baja

1. Texto, Carta

   Descripción generada automáticamenteEl nombre del compuesto es:

a) 2,3—dimetil,5,propil—6--octino

b) 4—butil—6—isopropil--heptino

c) 4-butil-6-isopropil-2-heptino

d) 4-butil-6,7--dimetil-2-Octino

1. La fórmula semidesarrollada del 3-sectbutil-5etil-1-héptino, es:

a) Texto, Carta

Descripción generada automáticamente

b) Texto, Carta

Descripción generada automáticamente

c) Texto, Carta

Descripción generada automáticamente

d) Texto, Carta

Descripción generada automáticamente

1. La formula semidesarrollada del compuesto 2,3,4-trimetil-2-etoxi-hexano es:

a) Imagen de la pantalla de un celular con letras

Descripción generada automáticamente con confianza media

b) Imagen de la pantalla de un celular con letras

Descripción generada automáticamente con confianza media

c) Imagen que contiene Texto

Descripción generada automáticamente

d) Imagen que contiene Diagrama

Descripción generada automáticamente

1. Texto

   Descripción generada automáticamente con confianza bajaEl nombre sistemático del compuesto es:

a) 3,5—dimetil—3,7—diisopropil—5--nonanol

b) 3,7—dietil—2,3,5,8—tetrametil—5--nonanol

c) 3—etil—2,5,7—trimetil—5--nonanol

Imagen que contiene Texto

Descripción generada automáticamented) 3,7—dietil—2,5,7,8—tetrametil—5--nonanol

1. El nombre sistemático del compuesto es:

a) 3—etil—3,5—dimetil--heptanol

b) 5—etil—5,4—dimetil—hoctanol

c) 2—etil—3,4—dimetil--heptanol

d) 4—etil—2,5—dimetil--hoctanol

1. Cuál es la fórmula semidesarrollada del Etil-isopentil-cetona

a) Gráfico, Gráfico de cajas y bigotes

Descripción generada automáticamente

b) Gráfico, Gráfico de cajas y bigotes

Descripción generada automáticamente

c) Imagen que contiene Diagrama

Descripción generada automáticamente

d) Gráfico

Descripción generada automáticamente

1. Cuál es la fórmula semidesarrollada del ácido fórmico

a) OHCOH

b) HCOOH

c) CHOOH

d) COHHO

1. Imagen que contiene Texto

   Descripción generada automáticamenteEl nombre sistemático del compuesto es:

a) Acido formico metilico

b) Metilformiato

c) Ester metanoico etilico

d) Acido etílico

Tema 2: Teoría sobre nomenclatura y aplicación de compuestos orgánicos

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3-CH2-CH2-CH3?

a) Propano

b) Butano

c) Metano

d) Etano

1. ¿Qué tipo de compuesto se forma cuando se reemplaza un átomo de hidrógeno en un alcano con un grupo funcional hidroxilo (-OH)?

a) Alquino

b) Alcohol

c) Cetona

d) Ácido carboxílico

1. ¿Cuál es el nombre sistemático del siguiente compuesto: CH3-CH(CH3)-CH2-CH2-CH3?

a) 3-Metilpentano

b) 2,3-Dimetilbutano

c) 2,2-Dimetilbutano

d) 2,3-Dimetilpentano

1. ¿Qué tipo de enlace químico predomina en los hidrocarburos saturados?

a) Enlace covalente polar

b) Enlace iónico

c) Enlace covalente no polar

d) Enlace metálico

1. ¿Cuál es la fórmula general de los alcanos lineales?

a) CnH2n+2

b) CnH2n

c) CnH2n-2

d) CnHn+2

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3-CH2-CH2-CH2-CH2-CH3?

a) Hexano

b) Heptano

c) Pentano

d) Octano

1. ¿Cuál de los siguientes compuestos es un alqueno?

a) CH3CH2OH

b) CH3CH2CH3

c) CH2=CH2

d) CH3COOH

1. ¿Cuál es la estructura molecular del etanol (alcohol etílico)?

a) CH3CH2OH

b) CH3COOH

c) CH2=CH2

d) CH3CHO

1. ¿Cuál es el nombre sistemático del compuesto C4H8?

a) Buteno

b) Butano

c) Propano

d) Propeno

1. ¿Qué tipo de compuesto orgánico es CH3COOH?

a) Ácido carboxílico

b) Éter

c) Aldehído

d) Éster

1. ¿Cuál es el nombre sistemático del compuesto CH3CH2CH2OH?

a) Propano

b) Propanol

c) Butanol

d) Butano

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3-CH2-CH2-CH=CH2?

a) 1-Buteno

b) 2-Buteno

c) 1-Butino

d) 2-Butino

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del etano?

a) C2H6

b) C3H8

c) C2H4

d) C3H6

1. ¿Cuál es la nomenclatura sistemática del compuesto CH3CHO?

a) Propanal

b) Propanona

c) Etanol

d) Metanal

1. ¿Qué tipo de compuesto orgánico es CH3OCH3?

a) Éter

b) Alcohol

c) Aldehído

d) Ácido carboxílico

1. ¿Cuál es la fórmula general de los alquinos?

a) CnH2n

b) CnH2n+2

c) CnH2n-2

d) CnHn+2

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3-CH2-COOH?

a) Ácido metanoico

b) Ácido acético

c) Ácido butanoico

d) Ácido etanoico

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del metanol?

a) CH3OH

b) CH3COOH

c) CH2O

d) C2H5OH

1. ¿Qué tipo de enlace químico predomina en los alcanos y alquenos?

a) Enlace covalente polar

b) Enlace iónico

c) Enlace covalente no polar

d) Enlace metálico

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3CH2COCH3?

a) Propanona

b) Propanal

c) Butanona

d) Butanal

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3CH2CH2CH2OH?

a) Butanol

b) Butano

c) Pentanol

d) Propanol

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del propano?

a) C2H6

b) C3H8

c) C2H4

d) C3H6

1. ¿Cuál es el nombre sistemático del compuesto CH3CH2CH3?

a) Propano

b) Butano

c) Metano

d) Etano

1. ¿Qué tipo de enlace químico predomina en los alcoholes?

a) Enlace covalente polar

b) Enlace iónico

c) Enlace covalente no polar

d) Enlace metálico

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3CH2COCH2CH3?

a) Propanona

b) Butanona

c) Propanal

d) Butanal

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del ácido etanoico?

a) CH3COOH

b) CH3OH

c) C2H5OH

d) CH3COCH3

1. ¿Cuál de los siguientes compuestos es un aldehído?

a) CH3COCH3

b) CH3CHO

c) CH3OH

d) CH3COOH

1. ¿Cuál es la estructura molecular del metanal?

a) HCHO

b) CH3OH

c) CH3CHO

d) CH3COOH

1. ¿Qué tipo de compuesto orgánico es CH3CH2OCH2CH3?

a) Éter

b) Alcohol

c) Aldehído

d) Éster

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del acetileno (etino)?

a) C2H2

b) C2H4

c) C3H6

d) C3H8

1. ¿Cuál es el nombre sistemático del compuesto CH3CH2CH2CH2CH3?

a) Pentano

b) Butano

c) Hexano

d) Heptano

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del ácido propanoico?

a) C2H4O2

b) C3H6O2

c) C2H5COOH

d) CH3COOH

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3CH2CH2OH?

a) Metanol

b) Etileno

c) Propanol

d) Butanol

1. ¿Qué tipo de compuesto orgánico es CH3COCH3?

a) Cetona

b) Éter

c) Aldehído

d) Éster

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del propanal?

a) C2H5CHO

b) C3H8O

c) C3H6O

d) C2H4O

1. ¿Cuál de las siguientes moléculas es un éster?

a) CH3OH

b) CH3COOH

c) CH3COOCH3

d) CH3CHO

1. ¿Cuál es la estructura molecular del etanol?

a) CH3OH

b) CH3COOH

c) CH3CHO

d) CH3CH2OH

1. ¿Qué tipo de enlace químico predomina en los éteres?

a) Enlace covalente polar

b) Enlace iónico

c) Enlace covalente no polar

d) Enlace metálico

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3CH2COOCH2CH3?

a) Etil metanoato

b) Etil etanoato

c) Metil etanoato

d) Etil propanoato

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del ácido butanoico?

a) C3H7COOH

b) C4H9COOH

c) C3H7OH

d) C4H9OH

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3CH2CH2CH2CH2CH3?

a) Hexano

b) Heptano

c) Octano

d) Nonano

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del 1-butanol?

a) C3H6O

b) C3H8O

c) C4H10O

d) C4H9OH

1. ¿Qué tipo de compuesto orgánico es CH3COCH2CH3?

a) Cetona

b) Éter

c) Aldehído

d) Ácido carboxílico

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del ácido acético?

a) C2H4O2

b) CH3COOH

c) C2H5COOH

d) CH3OH

1. ¿Cuál de las siguientes moléculas es un alquino?

a) CH3CH2OH

b) CH3CH2CH3

c) CH≡CH

d) CH3COOH

1. ¿Cuál es la estructura molecular del ácido metanoico?

a) HCOOH

b) CH3OH

c) CH3CHO

d) CH3COOH

1. ¿Qué tipo de enlace químico predomina en los halogenuros de alquilo?

a) Enlace covalente polar

b) Enlace iónico

c) Enlace covalente no polar

d) Enlace metálico

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3CH2OCH2CH3?

a) Metoximetano

b) Etoxietano

c) Metoxietano

d) Etoxipropano

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del ácido benzoico?

a) C6H6COOH

b) C6H5COOH

c) C7H8COOH

d) C7H7COOH

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3CH2COOH?

a) Ácido metanoico

b) Ácido acético

c) Ácido butanoico

d) Ácido etanoico

1. ¿Cuál es el nombre sistemático del siguiente compuesto: CH3-CH2-CH2-CH2OH?

a) Metanol

b) Butanol

c) Propanol

d) Etanol

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del propeno?

a) C2H4

b) C3H6

c) C2H2

d) C3H8

1. ¿Qué tipo de compuesto orgánico es CH3CH2COCH2CH3?

a) Ácido carboxílico

b) Aldehído

c) Éter

d) Cetona

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del ácido propanoico?

a) C2H4O2

b) C3H6O2

c) C2H5COOH

d) CH3COOH

1. ¿Cuál de las siguientes moléculas es un alquino?

a) CH3CH2OH

b) CH3CH2CH3

c) CH≡CH

d) CH3COOH

1. ¿Cuál es la estructura molecular del ácido metanoico?

a) HCHO

b) CH3OH

c) CH3CHO

d) CH3COOH

1. ¿Qué tipo de enlace químico predomina en los halogenuros de alquilo?

a) Enlace covalente polar

b) Enlace iónico

c) Enlace covalente no polar

d) Enlace metálico

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3CH2OCH2CH3?

a) Metoxipropano

b) Etoxipropano

c) Metoxietano

d) Etoxietano

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del ácido benzoico?

a) C6H6COOH

b) C6H5COOH

c) C7H8COOH

d) C7H7COOH

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3CH2COOH?

a) Ácido metanoico

b) Ácido acético

c) Ácido butanoico

d) Ácido etanoico

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del 1-propanol?

a) C3H8O

b) C3H6O

c) C4H10O

d) C3H7OH

1. ¿Qué tipo de compuesto orgánico es CH3COCH3?

a) Éster

b) Cetona

c) Aldehído

d) Éter

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del ácido metanoico?

a) CH2O

b) HCHO

c) CH3COOH

d) HCOOH

1. ¿Cuál de las siguientes moléculas es un alqueno?

a) CH3OH

b) CH3CHO

c) CH2=CH2

d) CH3COOH

1. ¿Cuál es la estructura molecular del etanol?

a) CH3OH

b) CH3CHO

c) CH3COOH

d) CH3CH2OH

1. ¿Qué tipo de enlace químico predomina en los éteres?

a) Enlace covalente polar

b) Enlace iónico

c) Enlace covalente no polar

d) Enlace metálico

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3CH2COOCH2CH3?

a) Etoxipropanoato

b) Metoxietanoato

c) Etil etanoato

d) Metoxipropanoato

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del ácido butanoico?

a) C3H7COOH

b) C4H9COOH

c) C3H7OH

d) C4H9OH

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3CH2CH2CH2CH2CH3?

a) Heptano

b) Hexano

c) Octano

d) Nonano

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del ácido propanoico?

a) C2H4O2

b) C3H6O2

c) C2H5COOH

d) CH3COOH

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3CH2CH2CH3?

a) Metano

b) Propano

c) Butano

d) Pentano

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del eteno?

a) C2H2

b) C3H6

c) C2H4

d) C3H8

1. ¿Qué tipo de compuesto orgánico es CH3CH2CHO?

a) Éster

b) Cetona

c) Aldehído

d) Ácido carboxílico

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del ácido fórmico?

a) HCOOH

b) CH3COOH

c) CH3OH

d) HCHO

1. ¿Cuál de las siguientes moléculas es un alcano?

a) CH3CH2OH

b) CH3CH2CH2CH2OH

c) CH3COOH

d) CH2=CH2

1. ¿Cuál es la estructura molecular del propanal?

a) CH3COOH

b) CH3CHO

c) CH3OH

d) HCHO

1. ¿Qué tipo de enlace químico predomina en los aldehídos?

a) Enlace covalente polar

b) Enlace iónico

c) Enlace covalente no polar

d) Enlace metálico

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3OCH3?

a) Dimetil éter

b) Metoximetano

c) Etoxietano

d) Etoxipropano

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del ácido butanoico?

a) C3H6O2

b) C4H8O2

c) C3H8O

d) C4H9COOH

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3CH2COCH3?

a) Propanona

b) Butanona

c) Propanal

d) Butanal

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del 2-propanol?

a) C3H8O

b) C3H7OH

c) C4H10O

d) C3H6O

1. ¿Qué tipo de compuesto orgánico es CH3COOH?

a) Éster

b) Aldehído

c) Ácido carboxílico

d) Cetona

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del ácido etanoico?

a) C2H4O2

b) C3H6O2

c) C2H5COOH

d) CH3COOH

1. ¿Cuál de las siguientes moléculas es un alqueno?

a) CH3OH

b) CH3CHO

c) CH2=CH2

d) CH3COOH

1. ¿Cuál es la estructura molecular del etanol?

a) CH3OH

b) CH3CHO

c) CH3COOH

d) CH3CH2OH

1. ¿Qué tipo de enlace químico predomina en los ésteres?

a) Enlace covalente polar

b) Enlace iónico

c) Enlace covalente no polar

d) Enlace metálico

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3CH2COOCH3?

a) Metoxipropanoato

b) Metoxietanoato

c) Etil metanoato

d) Etil etanoato

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del ácido butanoico?

a) C3H7COOH

b) C4H9COOH

c) C3H7OH

d) C4H9OH

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3CH2CH2CH2CH2CH2CH3?

a) Heptano

b) Hexano

c) Octano

d) Nonano

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del ácido propanoico?

a) C2H4O2

b) C3H6O2

c) C2H5COOH

d) CH3COOH

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3CH2CH2OH?

a) Metanol

b) Etil alcohol

c) Propanol

d) Butanol

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del propino?

a) C2H2

b) C3H6

c) C2H4

d) C3H8

1. ¿Qué tipo de compuesto orgánico es CH3CHO?

a) Éster

b) Aldehído

c) Cetona

d) Ácido carboxílico

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del ácido fórmico?

a) HCOOH

b) CH3COOH

c) CH3OH

d) HCHO

1. ¿Cuál de las siguientes moléculas es un alcano?

a) CH3CH2OH

b) CH3CH2CH2CH2OH

c) CH3COOH

d) CH2=CH2

1. ¿Cuál es la estructura molecular del propanal?

a) CH3COOH

b) CH3CHO

c) CH3OH

d) HCHO

1. ¿Qué tipo de enlace químico predomina en los aldehídos?

a) Enlace covalente polar

b) Enlace iónico

c) Enlace covalente no polar

d) Enlace metálico

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3OCH3?

a) Dimetil éter

b) Metoximetano

c) Etoxietano

d) Etoxipropano

1. ¿Cuál es la fórmula molecular del ácido butanoico?

a) C3H6O2

b) C4H8O2

c) C3H8O

d) C4H9COOH

1. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto: CH3CH2COCH3?

a) Propanona

b) Butanona

c) Propanal

d) Butanal