

Alumno/a..... Fecha 4-3-2021

**Calificación Examen:**

0. (2 puntos) Actividades eTwinning

Gincana SI NO Debate SI NO Opiniones SI NO Manifiesto Inspira SI NO

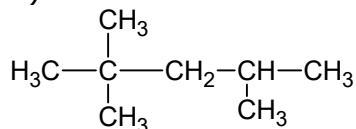
**Las actividades eTwinning debe estar hechas a la hora del examen**

1. 1. (3,5 puntos) Formula los siguientes compuestos:

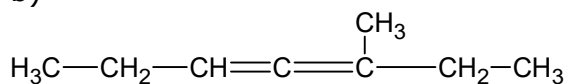
- a) 3,5-dimetilheptano
- b) 5-propilnonano
- c) 4-etil-5-isopropil-3,4-dimetil-7-propilundecano
- d) 3-etil-6-metil-2-hepteno
- e) 5,7-decadien-2-ino
- f) 1,3-difenilbutano
- g) 3-cloro-1,4-hexadieno
- h) 1,2-propanodiol
- i) Hex-5-in-2-ona
- j) Ácido 3-isopropilhexanoico
- k) Pentanoato de metilo
- l) 5-metilhexan-2,4-diamina
- m) N-metiletilamina
- n) N,N-dietilbutilamina
- ñ) Hex-3-enamida
- o) N-metilbutanamida

2. (3 puntos) Nombra los siguientes compuestos:

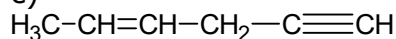
a)



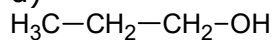
b)



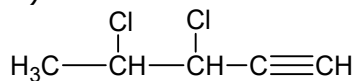
c)



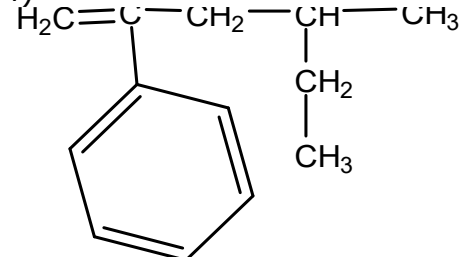
d)



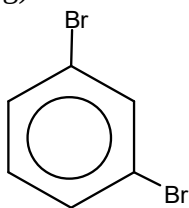
e)



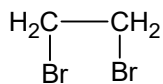
f)



g)



h)



i)  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{CH}_2\text{O-CH}_2\text{-CH}_3$

j)  $\text{CH}_3\text{-CHCl-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CHO}$

k)  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CO-CH}_2\text{-CO-CH}_3$

l)  $\text{CH}_3\text{-CH(CH}_3\text{)-CH=CH-CH}_2\text{-COOH}$

m)  $\text{CH}_2\text{=CH-CH}_2\text{-COO-CH=CH}_2$

ñ)  $\text{NH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-NH}_2$

o)  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH=CH-CO-NH-CH}_3$

p)  $\text{CH}_4$

3. (1,5 puntos) Explica los diferentes tipos de isomería (5 tipos de isomería) vistos en clase, y pon un ejemplo de cada uno de esos tipos de isomería.