

**IES Palomeras-Vallecas (Madrid) CONTROL 2ªEVALUACIÓN RECUPERACIÓN (1º Bach)**

Alumno/a..... Fecha 25-3-2021

**Calificación Examen:**

0. (2 puntos) Actividades eTwinning

Segunda evaluación SI +/- NO Grupos de trabajo SI +/- NO

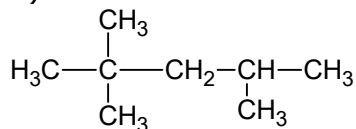
**Las actividades eTwinning debe estar hechas a la hora del examen**

1. (2 puntos) Formula los siguientes compuestos:

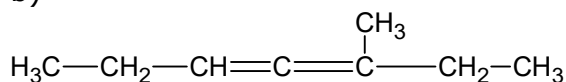
- 2,2,5-trimetilheptano
- 5-isopropilnonano
- 4-butil-5-isopropil-3,4-dimetil-7-propildodecano
- 3-bromo-6-etil-2-hepteno
- 4,7-undecadien-1-ino
- 1,3-difenilpropano
- 3-isobutil-1,4-octadieno
- butanodial
- Hept-5-in-2-ona
- Ácido 3-isopropildecanoico
- Etanoato de propilo
- 5-etilhexan-2,4-diamina
- N-metiletilamina
- N,N-dimetilbutilamina
- ñ) Hex-3-inamida
- o) N-metilbutanamida

2. (2 puntos) Nombra los siguientes compuestos:

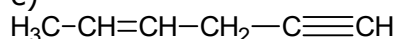
a)



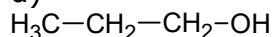
b)



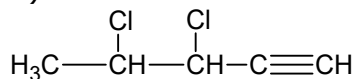
c)



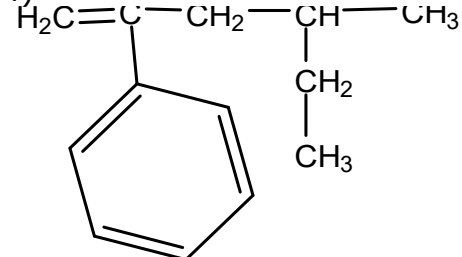
d)



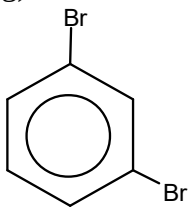
e)



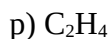
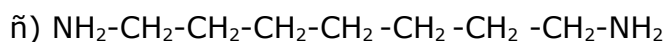
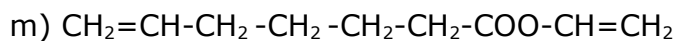
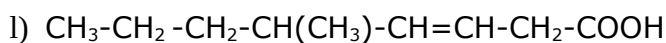
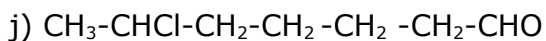
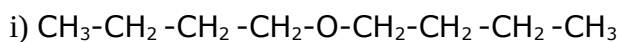
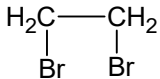
f)



g)



h)



3. (2 puntos) En la reacción de combustión del propano  $\text{C}_3\text{H}_8$  con oxígeno  $\text{O}_2$ , se producen dióxido de carbono  $\text{CO}_2$  y agua  $\text{H}_2\text{O}$  y se desprenden 1850 KJ/mol. Si quemamos 180 g de propano.

a) Escriba y ajuste la reacción que tiene lugar. Explique la Ley de conservación de la masa basándose en esta reacción de combustión.

b) ¿Qué masa y cuántos moles de agua se producen en esta reacción?

c) ¿Cuántos litros de dióxido de carbono se producen, medidos a  $20^\circ\text{C}$  y 1 atm?

d) Indica como variarán los resultados del apartado b) y c) si el rendimiento es del 75%

Masas atómicas relativas:  $\text{H}=1$ ;  $\text{C}=12$ ;  $\text{O}=16$   $R=0,082\text{ atm}\cdot\text{L}\cdot\text{mol}^{-1}\text{K}^{-1}$  760 mm de Hg=1 atm

4. (2 puntos) Haces reaccionar 20,3 g de nitrato de plata con 30,5 g de cloruro de aluminio para preparar cloruro de plata y nitrato de aluminio.

a) ¿Cuál es el reactivo limitante?

b) ¿Qué masa de reactivo excedente queda sin reaccionar?

c) ¿Qué masa de cloruro de plata obtendrás?

**Masas atómicas relativas: N = 14 ; O = 16 ; Al = 27 ; Cl = 35,5; Ag = 107,9**

---