

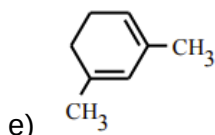
EXERCICIOS REPASO QUÍMICA

1. Complete las siguientes reacciones e indique de qué tipo son:

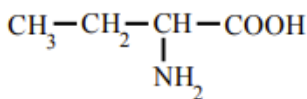
- a) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{HBr} \rightarrow$
- b) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ calor}}$
- c) $\text{C}_6\text{H}_6 \text{ (benceno)} + \text{HNO}_3 \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4}$
- d) $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4}$
- e) $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{HCl} \longrightarrow$
- f) $\text{C}_6\text{H}_6 \text{ (benceno)} + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{AlCl}_3}$
- g) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \rightarrow$
- h) $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow$
- i) $\text{C}_4\text{H}_{10} + \text{O}_2 \rightarrow$
- j) $\text{CH}_3\text{CH}_3 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{luz (hv)}}$
- k) $\text{CH}_2=\text{CHCH}_3 + \text{HI} \longrightarrow$
- l) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH} + \text{KMnO}_4 \text{ (2 moles)} \longrightarrow$

2. Nomea:

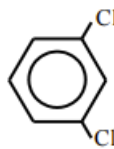
- a) $\text{CH}_3\text{CHOHCHOHCH}_3$
- b) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CHO}$
- c) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2\text{CO}-\text{CH}_3$
- d) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CN}$



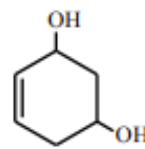
f)



g)



h)



3. Formula:

- a) 4-clorociclohexeno
- b) 1-etil-4-metilbenceno
- c) 2-propenonitrilo
- d) Ácido 4-oxopentanoico
- e) N-etil-N-metilpropilamina
- f) 4-penten-2-ona
- g) 3-etil-2-pentanona
- h) 1-buten-3-ino
- i) 1,3-dimetil-1,3-ciclohexadieno
- j) 3-metilfenol

4. Supongamos cuatro elementos del Sistema Periódico, A, B, C y D, cuyos números atómicos son 19, 20, 35 y 36 respectivamente.

a) Escribe sus configuraciones electrónicas.

b) Señala y justifica cuál de los elementos presenta mayor afinidad electrónica y señala cuál presenta la menor energía de ionización (1ª energía de ionización).

5. Los números atómicos de tres elementos A, B y C son 12, 16 y 35 respectivamente.

a) Escribe sus configuraciones electrónicas, e indica de qué elementos se tratan: nombre, símbolo, familia y periodo.

b) ¿Cuáles serían los iones más estables que se obtendrían a partir de los mismos? Si comparamos A con B: ¿cuál es más electronegativo?, ¿cuál tiene menor energía de ionización?