



## Ejecicios 2 - interesante

Matemática (Universidad Privada Antenor Orrego)



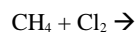
Scan to open on Studocu

## Ejercicios de Química Orgánica.

1 Completa las siguientes reacciones, nombrando todos los compuestos que intervienen:

- a)  $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{energía} \rightarrow$
- b)  $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- c)  $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{HCl} \rightarrow$
- d)  $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow$
- e)  $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2 \rightarrow$

2 Completa las siguientes reacciones, nombrando todos los compuestos que intervienen: a)



3 Completa y ajusta las siguientes reacciones nombrando todos los compuestos que intervienen en cada una de ellas: a)



- b)  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{I} + \text{NH}_3 \rightarrow$
- c)  $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- d)  $\text{CH}_3\text{-CH}=\text{CH}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow$

4 Completa las siguientes reacciones, nombrando todos los compuestos que

intervienen.

- a)  $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{HCl} \rightarrow$
- b)  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{OH} + \text{HCOOH} \rightarrow$
- c)  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{OH} + \text{oxidante} \rightarrow$
- d)  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{OH} + \text{NaOH} \rightarrow$
- e)  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{OH} + \text{calor} + \text{catalizador} \rightarrow$

5 Cuestiones:

a) Nombra o formula, en su caso, los siguientes compuestos:

- i) 4,5-dimetil-1-hexeno; ii) ácido 2-cloropropanoico; iii)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{-NH}_2$ ; iv)  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-ONa}$ .

b) Completa las siguientes reacciones orgánicas indicando el nombre de todos los compuestos que en ellas aparecen:

- i)  $\text{CH}_3\text{-CH}=\text{CH-CH}_3 + \text{Cl}_2 \rightarrow$
- ii)  $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{CH}_2=\text{CH}_2 \rightarrow$
- iii)  $\text{CH}\equiv\text{CH} + \text{HCl} \rightarrow$
- iv)  $\text{CH}_3\text{-COOH} + \text{NaOH} \rightarrow$

6 Considera el compuesto de fórmula molecular  $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$ :

- a) Indica cuatro posibles fórmulas estructurales compatibles con la fórmula molecular dada y nombra solo dos de los compuestos.
- b) La reducción de uno de los compuestos anteriores da lugar a un alcohol, mientras que su oxidación da lugar a un ácido. Formula y nombra el compuesto reaccionante, así como el alcohol y el ácido formados.

7 Cuestiones:

a) Nombra o formula, en su caso, los siguientes compuestos:

- i) propil amina
- ii) butanoato de octilo
- iii)  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$
- iv)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{-OH}$

b) Completa las siguientes reacciones orgánicas indicando el nombre de todos los compuestos que en ellas aparecen.

