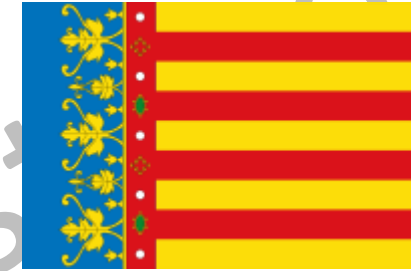


# Selectividad Comunidad Valenciana



Química



www.angelcuesta.com

Cuestión 6

Septiembre 2020



# ADVERTENCIA



- Toma **LÁPIZ** y **PAPEL** y trabaja tomando apuntes como si estuvieras en una clase presencial.
- No seas un alumno **PASIVO**, como el espectador de una película, sino un alumno **ACTIVO**.

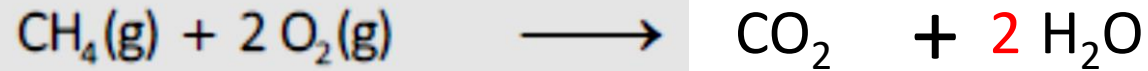
Edición de vídeo: Vanessa Quintana  
Fotografía y vídeo.

©Angel Cuesta Arza



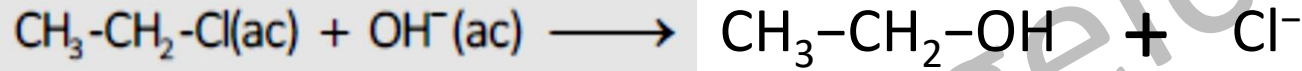
# Cuestión 6

Complete las siguientes reacciones y nombre los reactivos y compuestos orgánicos que se obtienen:



Metano

Es una reacción de combustión.



Cloroetano

Etanol

Es una reacción de sustitución nucleófila.

**NOTA:** Podría pensarse en la posibilidad de una reacción de eliminación ya que las reacciones de sustitución y eliminación son competitivas, y un factor importante es la temperatura. A altas temperaturas se favorece la eliminación. En este caso no se dice nada de la temperatura, por eso suponemos que se produce la sustitución.

Puesto que el carbono es primario, podemos decir que el mecanismo de reacción será  $\text{S}_{\text{N}}2$ .

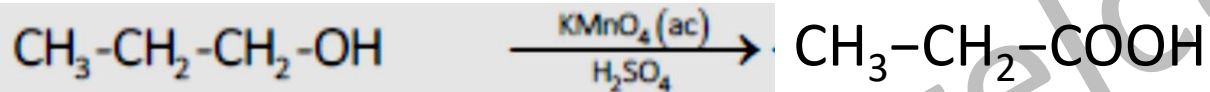
# Cuestión 6



But-2-eno o 2-buteno

Butano

Es una reacción de hidrogenación catalítica de alquenos.



Propan-1-ol o 1-propanol

Ácido propanoico o ácido propiónico

Es una reacción de oxidación de un alcohol primario a un ácido carboxílico.

Se podría pensar que el alcohol primario podría oxidarse al aldehído. Si fuera así, se formaría propanal. Se ha contestado que se forma ácido propanoico ya que el permanganato es un oxidante muy fuerte y se supone que también será capaz de oxidar al propanal a ácido propanoico.

