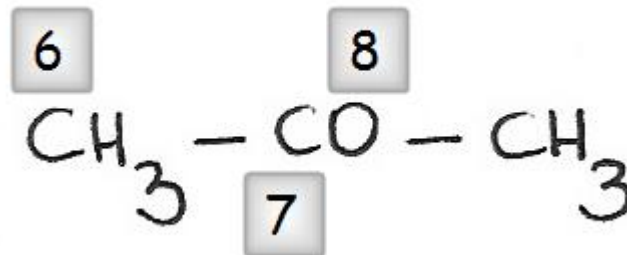
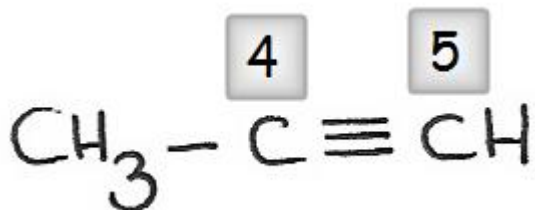
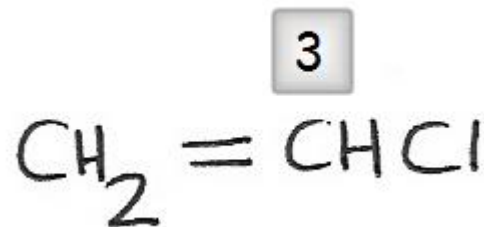
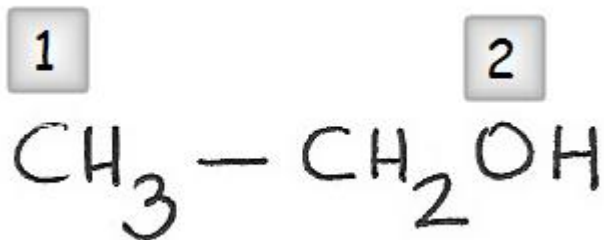


# Hibridazioak: ariketa

## Ariketa

Zenbatuta dauden karbono (1, 3, 4, 5, 6, 7) eta oxigeno (2, 8) atomoak aztertu, honako informazioa emanaz:

- zenbat lotura sigma eta pi sortzen dituzten
- zenbat orbital hibrido eta zer motatakoak behar dituzten
- angeluak eta geometria

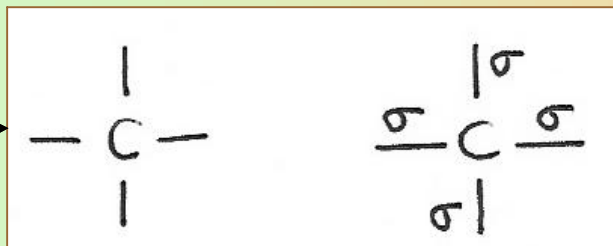
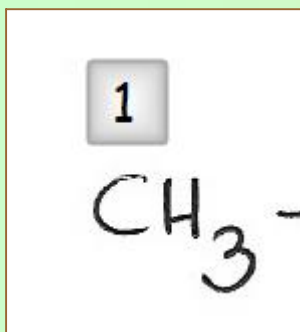


# Hibridazioak: ariketa

## Ariketa

Zenbatuta dauden karbono (1, 3, 4, 5, 6, 7) eta oxigeno (2, 8) atomoak aztertu, honako informazioa emanaz:

- zenbat lotura sigma eta pi sortzen dituzten
- zenbat orbital hibrido eta zer motatakoak behar dituzten
- angeluak eta geometria

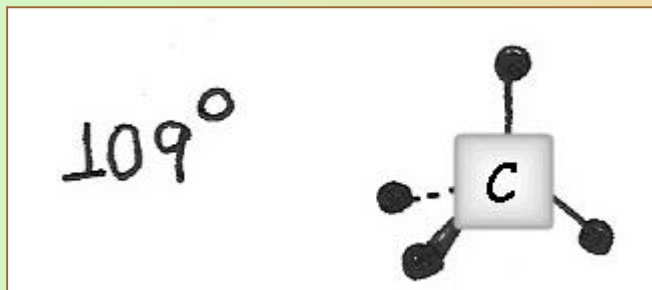
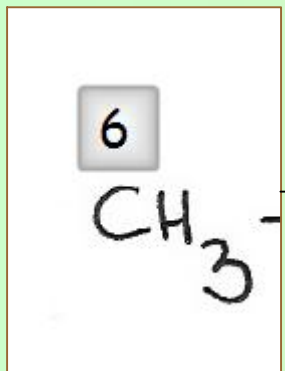


4 sigma lotura

4  $\sigma$

$sp^3$

hibridazioa



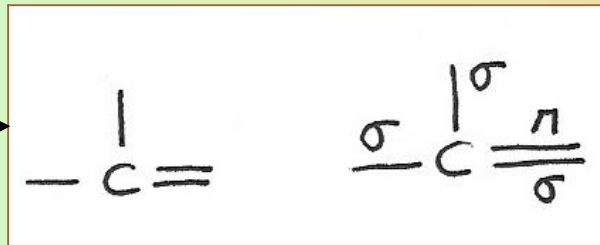
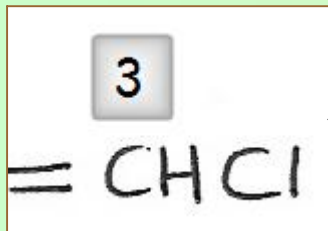
Karbono tetraedrikoa  
109°

# Hibridazioak: ariketa

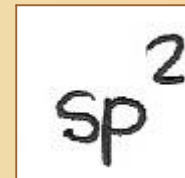
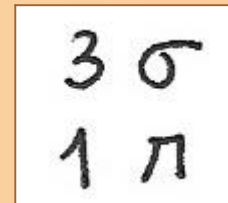
## Ariketa

Zenbatuta dauden karbono (1, 3, 4, 5, 6, 7) eta oxigeno (2, 8) atomoak aztertu, honako informazioa emanaz:

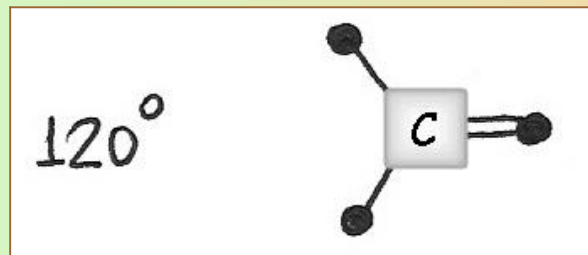
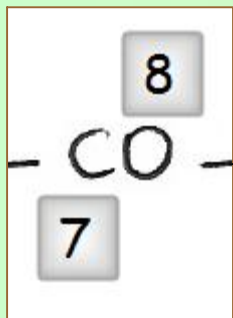
- zenbat lotura sigma eta pi sortzen dituzten
- zenbat orbital hibrido eta zer motatakoak behar dituzten
- angeluak eta geometria



3 sigma lotura  
1 pi lotura



hibridazioa



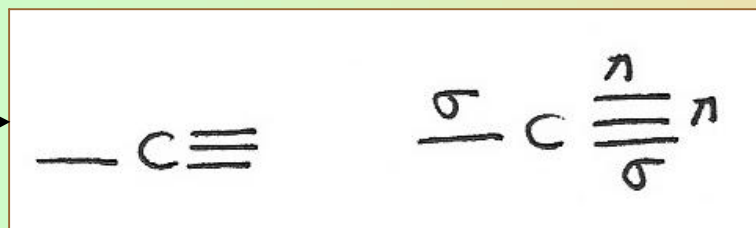
Karbono trigonal laua  
 $120^\circ$

# Hibridazioak: ariketa

## Ariketa

Zenbatuta dauden karbono (1, 3, 4, 5, 6, 7) eta oxigeno (2, 8) atomoak aztertu, honako informazioa emanaz:

- zenbat lotura sigma eta pi sortzen dituzten
- zenbat orbital hibrido eta zer motatakoak behar dituzten
- angeluak eta geometria

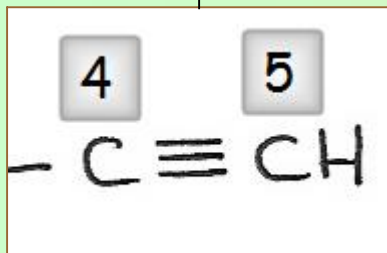


2 sigma lotura  
2 pi lotura

2  $\sigma$   
2  $\pi$

sp

hibridazioa



$180^\circ$



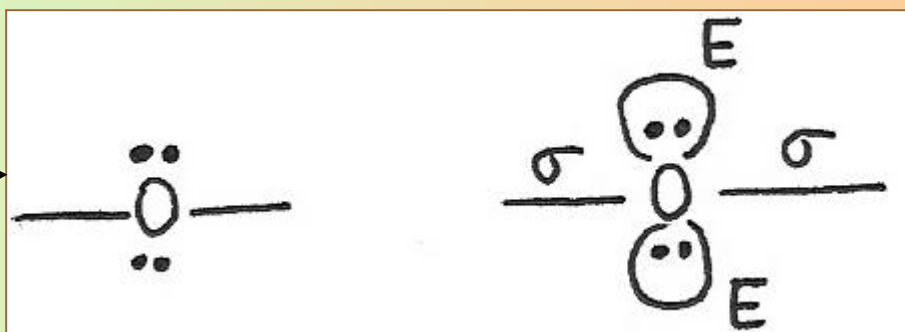
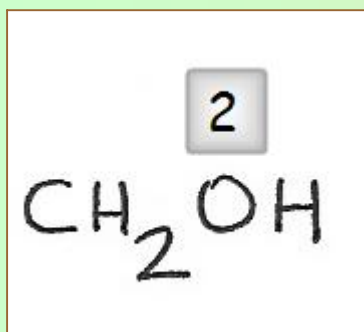
Karbono lineala  
 $180^\circ$

# Hibridazioak: ariketa

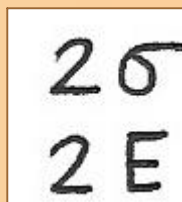
## Ariketa

Zenbatuta dauden karbono (1, 3, 4, 5, 6, 7) eta oxigeno (2, 8) atomoak aztertu, honako informazioa emanaz:

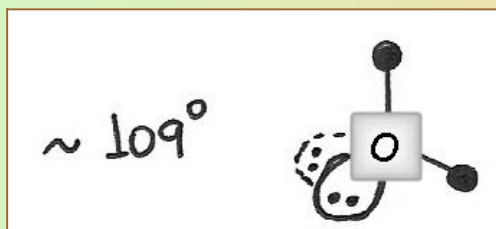
- zenbat lotura sigma eta pi sortzen dituzten
- zenbat orbital hibrido eta zer motatakoak behar dituzten
- angeluak eta geometria



2 sigma lotura  
2 elektroiki-bikote ez-lotzaileak



$\boxed{sp^3}$  hibridazioa



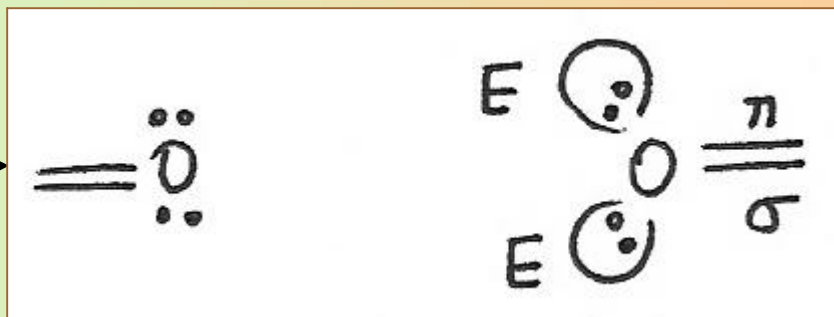
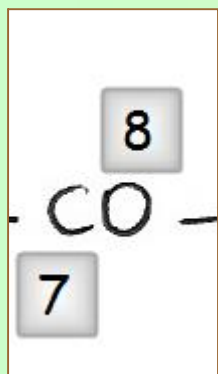
Oxigeno angeluarra  
 $\cong 109^\circ$

# Hibridazioak: ariketa

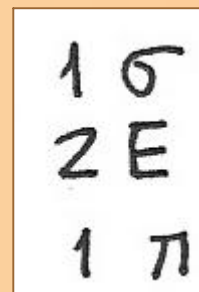
## Ariketa

Zenbatuta dauden karbono (1, 3, 4, 5, 6, 7) eta oxigeno (2, 8) atomoak aztertu, honako informazioa emanaz:

- zenbat lotura sigma eta pi sortzen dituzten
- zenbat orbital hibrido eta zer motatakoak behar dituzten
- angeluak eta geometria



1 sigma lotura  
1 pi lotura  
2 elektroik-bikote ez-lotzaileak



$sp^2$  hibridazioa

