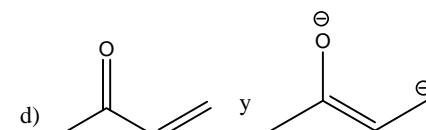
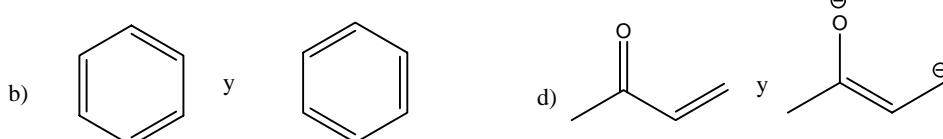
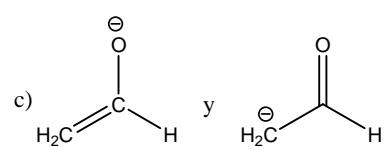
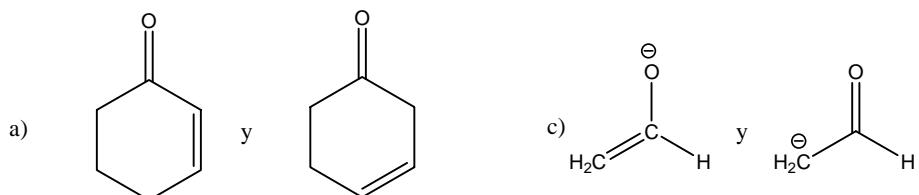
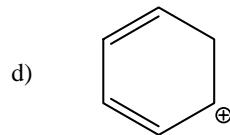
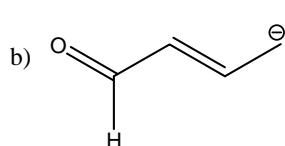
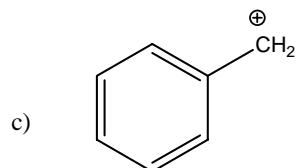
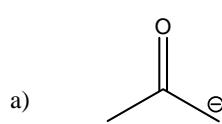


Ejercicios
(Acidez y Basicidad-Isomería)

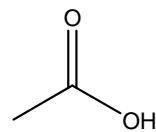
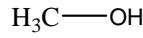
1. Determine si los siguientes pares de estructuras son diferentes compuestos o solamente formas de resonancia (híbridos) del mismo compuesto.



2. Represente las formas de resonancia (híbridos) importantes para mostrar la deslocalización de cargas en los iones siguientes. Indique cuáles híbridos son más estables.



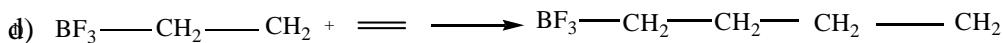
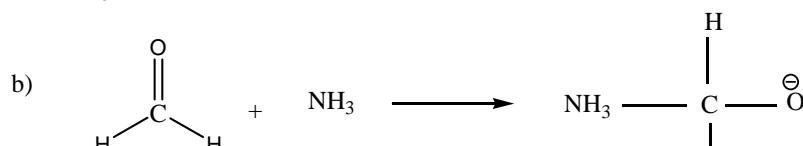
3. Ordene las siguientes especies por orden creciente de acidez explicando las razones de este ordenamiento.



4. Ordene las siguientes especies por orden creciente de basicidad explicando las razones de este ordenamiento.



5. En las siguientes reacciones ácido-base clasifique los reactivos como ácidos de Lewis ó bases de Lewis. Utilice flechas curvadas para indicar el movimiento de electrones en las reacciones.



6. Dibuje al menos tres isómeros de los compuestos cuya fórmula molecular se indica a continuación:

a) C_7H_{12} b) $\text{C}_9\text{H}_{12}\text{O}$ c) $\text{C}_6\text{H}_{13}\text{N}$ d) C_8H_{16} (alifático)

7. Utilice las proyecciones de Newman para representar los tres confórmeros principales del 1,2-dibromoetano. Dibuje un gráfico de energía potencial vs. ángulo de enlace que muestre la relación entre estos confórmeros.

8. Dibuje las proyecciones de Fisher para los isómeros del 2-bromo-3-cloro-4-Fluor-Pentano.

9. Indique si la relación de los siguientes pares de compuestos es enantiomérica o diasteromérica:

