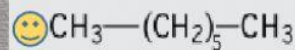
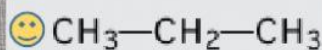
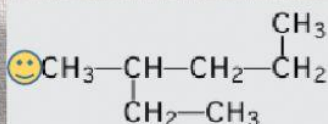


Actividad de propiedades físicas de los compuestos orgánicos

1.- Ordene Arrastrando el compuesto de mayor a menor punto de ebullición.



□ > □ > □

Justifique dicha elección

□

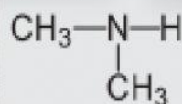
2.- Arrastre hacia el cuadro lo que corresponda según su mayor o menor punto de ebullición y al tipo de interacción intermolecular predominante

Mayor punto de ebullición

Dipolo- Dipolo

Menor punto de ebullición

Puente de Hidrógeno



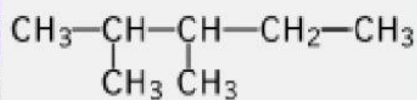
□

□

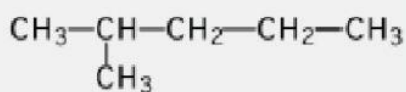
□

□

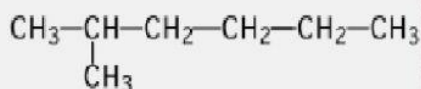
3.- Relaciones los siguientes compuestos con el orden de mayor o menor punto de ebullición



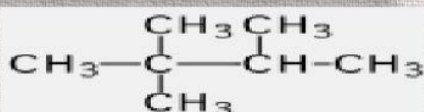
1°



2°



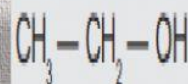
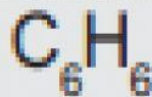
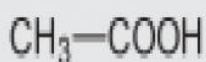
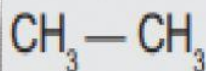
3°



4°

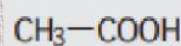
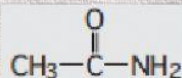
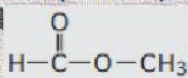
Justifique dicha elección

4.- Seleccione cual o cuales de los siguientes compuesto es soluble en solventes polares



Justifique dicha elección

5.- Entre los siguientes puntos de ebullición de compuestos de masa molecular comparable, identifica a qué molécula le corresponde cada uno-



p.e. 118 °C

p.e. 32 °C

p.e. 221 °C

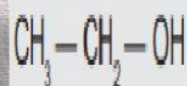
6.- Arrastre hacia el cuadro lo que corresponda según su mayor o menor punto de ebullición y al tipo de interacción intermolecular predominante

Mayor punto de ebullición

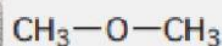
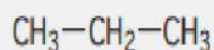
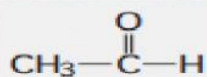
London

Menor punto de ebullición

Puente de Hidrógeno



7.- Entre los siguientes puntos de ebullición de compuestos de masa molecular comparable, identifica a qué molécula le corresponde cada uno-



pe: -42.0°C

pe: -24.8°C

pe: 21.0°C

Justifique dicha elección

