Universidad Peruana Cayetano Heredia Ingeniería Informática

 $\begin{array}{c} 2025\text{-}1 \\ \text{Martes 15 de abril} \end{array}$

Curso: Química Computacional y Simulaciones Profesores: J. Alvarado, W. Evangelista

Sesión Práctica N°5: Simulación de Pequeñas Moléculas

En esta sesión práctica nos vamos a familiarizar con los programas Molden y ORCA, para la visualización de moléculas y el cálculo cuántico de energías.

Pregunta 1

Emplea MOLDEN para dibujar la molécula de ácido acético: SMILES "CC(O)(=O)" y guarda el archivo en formato XYZ.

Pregunta 2

Emplea MOLDEN para dibujar la molécula de benceno. Guarda el archivo en formato XYZ.

Pregunta 3

Emplea MOLDEN para dibujar una molécula de agua y guárdala en el formato de entrada de ORCA, es decir, "INP". Considera Opt Def2-SV(P) en el tipo de cálculo y nivel de cálculo (nivel de teoría + base).

Pregunta 4

Asigna la carga y multiplicidad correspondientes al ácido acético y al acetato (ácido acético desprotonado).

Pregunta 5

¿Cuál es la carga y multiplicidad del (a) metano y (b) oxígeno molecular?

Pregunta 6

¿Cuántas funciones de base y funciones gausianas se necesitan para describir el metano al aplicar la función mínima (simple zeta)?

Pregunta 7

¿En qué se diferencian las bases de Pople: 6-31G(d) y 6-311++G(d,p)?

Pregunta 8

Optimiza la estructura del agua usando ORCA ¿Cómo identificas que ya está optimizada? ¿Qué palabras clave son importantes para analizar el output desde la terminal?

Pregunta 9

¿Cómo visualizar la convergencia de la energía usando MOLDEN?

Pregunta 10

¿Cómo calculamos las frecuencias vibracionales de la molécula del agua?

Pregunta 11

¿Calcula las frecuencias para el ácido acético?

Pregunta 12

¿Cómo visualizas las frecuencias para el ácido acético?

Pregunta 13

¿Cómo visualizas los orbitales del ácido acético usando MOLDEN?

Pregunta 14

Realiza el cálculo de frecuencias para la molécula de etanol y obten las energías de sus orbitales frontera (HOMO y LUMO).

Pregunta 15

Realizar el cálculo de frecuencias de la molécula de DMSO y obten su energía brecha o energía gap (Energia de LUMO - Energía de HOMO).