## Tarea 7

## Operadores en mecánica cuántica Operador Hamiltoniano

Estructura de la Materia

Dra. Martha M. Flores Leonar

Semestre 2018-2

En mecánica cuántica se require encontrar las soluciones a la ecuación de Schrödinger independiente del tiempo:

$$\hat{H}\Psi = E\Psi$$

En esta ecuación  $\hat{H}$  es el operador Hamiltoniano. Para un sistema de N núcleos y n electrones la forma del hamiltoniano  $\hat{H}$  es la siguiente:

$$\hat{H} = \hat{T} + \hat{V}$$

$$\hat{H} = -\sum_{I=1}^{N} \frac{\hbar^2}{2M_I} \nabla_I^2 - \sum_{i=1}^{n} \frac{\hbar^2}{2m_i} \nabla_i^2 + \sum_{I=1}^{N} \sum_{J>I}^{N} \frac{kZ^2 e^2}{|R_I - R_J|} - \sum_{I}^{N} \sum_{i=1}^{n} \frac{kZ e^2}{|R_I - r_i|} + \sum_{i=1}^{n} \sum_{j>i}^{n} \frac{ke^2}{|r_i - r_j|}$$

- 1. Escribe el Hamiltoniano molecular para los siguientes sistemas:
  - a) Be
  - b) O
  - c) Agua: H<sub>2</sub>O
  - d) Benceno:  $C_6H_6$
- 2. Considerando la aproximación de Born-Oppenheimer (aproximación de núcleos fijos), escribe el Hamiltoniano electrónico de los sistemas mencionados anteriormente:
  - a) Be
  - b) O
  - c) Agua: H<sub>2</sub>O
  - d) Benceno: C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>