

Movimiento de un electrón expuesto a un campo eléctrico constante

Pablo Brianese

3 de julio de 2021

Resumen

Estudiamos el movimiento de un electrón expuesto a un campo eléctrico externo constante mediante la resolución analítica de las ecuaciones que gobiernan su movimiento. Compararemos los resultados obtenidos con las soluciones numéricas.

1. Sistema de unidades real

En el sistema de unidades `real` de LAMMPS

- La unidad de cantidad de sustancia es el mol. Un mol consiste de $N = 6,02214076 \cdot 10^{23}$ partículas. Aquí N es el número de Avogadro, y la constante de Avogadro se define como $N_A = N \text{mol}^{-1}$.
- la unidad de masa es el gramo por mol, cuyo símbolo es g mol^{-1} . Esta unidad de masa no puede convertirse a los kilogramos del Sistema Internacional de Unidades. En cambio, procedemos interpretando que la medición de una masa m_{kg} en kg representa la masa de una partícula y la transformación a g mol^{-1} consiste en responder a la pregunta ¿cuánta es $m_{\text{g mol}^{-1}}$, la masa por mol de una sustancia formada por partículas cada una de las cuales tiene individualmente masa m_{kg} ? La respuesta es $m_{\text{g mol}^{-1}} = N 10^3 m_{\text{kg}}$.
- La unidad de distancia es el angstrom, cuyo símbolo es \AA , y verifica $\text{\AA} = 10^{-10} \text{m}$.
- La unidad de tiempo es el femtosegundo, cuyo símbolo es fs, y verifica $\text{fs} = 10^{-15} \text{s}$.
- La unidad de energía es la kilocaloría por mol, cuyo símbolo es kcal mol^{-1} . Definiendo una caloría como 4,184J (la caloría termoquímica), resulta $\text{kcal} = 4184 \text{J}$. Esta unidad de energía no puede convertirse a los Julios del Sistema Internacional de Unidades. En cambio, procedemos interpretando

que la medición de una energía ϵ_J en J representa la energía de una partícula de tipo T y la transformación a kcal mol^{-1} y la transformación a g mol^{-1} consiste en responder a la pregunta ¿cuánta es $\epsilon_{\text{kcal mol}^{-1}}$, la energía por mol de una sustancia formada por partículas cada una de las cuales tiene individualmente energía ϵ_J ? La respuesta es $\epsilon_{\text{kcal mol}^{-1}} = N(4184)^{-1}\epsilon_J$.

- La unidad de fuerza es la kilocaloría por mol-angstrom, cuyo símbolo es $\text{kcal mol}^{-1} \text{\AA}^{-1}$. Esta unidad de fuerza no puede convertirse a los Newtons del Sistema Internacional de Unidades. En cambio, procedemos interpretando que la medición de una fuerza f_N en N representa una fuerza externa aplicada sobre una partícula y la transformación a $\text{kcal mol}^{-1} \text{\AA}^{-1}$ consiste en responder a la siguiente pregunta ¿Cuál es $f_{\text{kcal mol}^{-1} \text{\AA}^{-1}}$, la fuerza que gobierna el movimiento del centro de masa de un mol de una sustancia formada por partículas cada una de las cuales sufre la acción de una fuerza externa igual a f_N ? La respuesta es $f_{\text{kcal mol}^{-1} \text{\AA}^{-1}} = N(4184)^{-1}10^{-10}f_N$.
- La unidad de carga eléctrica es la carga elemental (1.0 es un protón), cuyo símbolo es e , y verifica $e = 1,602176634 \cdot 10^{-19}\text{C}$.
- La unidad del campo eléctrico es el voltio por angstrom, cuyo símbolo es V \AA^{-1} , y verifica $\text{V \AA}^{-1} = 10^{-10}\text{V m}^{-1}$.

Comparando con el Sistema Internacional de Unidades, obtenemos expresiones para la aceleración, usando la regla de la cadena

$$\vec{a}_{\text{re}} = \frac{d^2\vec{r}_{\text{re}}}{dt_{\text{re}}^2} = \frac{d}{dt_{\text{si}}} \left(\frac{d\vec{r}_{\text{re}}}{dt_{\text{si}}} \frac{dt_{\text{si}}}{dt_{\text{re}}} \right) \frac{dt_{\text{si}}}{dt_{\text{re}}} = \frac{d}{dt_{\text{si}}} \left(\frac{d\vec{r}_{\text{re}}}{dt_{\text{si}}} \frac{\text{s}}{\text{fs}} \right) \frac{\text{s}}{\text{fs}} = 10^{-30} \frac{d^2\vec{r}_{\text{re}}}{dt_{\text{si}}^2} \quad (1)$$

$$= 10^{-30} \frac{d^2}{dt_{\text{si}}^2} \frac{\text{m}}{\text{\AA}} \vec{r}_{\text{si}} = 10^{-20} \frac{d^2\vec{r}_{\text{si}}}{dt_{\text{si}}^2} \quad (2)$$

$$= 10^{-20} \vec{a}_{\text{si}} \quad (3)$$

2. La Ley de Newton y la Fuerza de Lorentz

Como consecuencia de esta selección de unidades, la ley de Newton y la fuerza de Lorentz cambian de forma. Para hallar sus variantes partimos de sus expresiones conocidas en el Sistema Internacional de Unidades. La ley de Newton se escribe como

$$\vec{F}_{\text{si}} = m_{\text{si}} \vec{a}_{\text{si}} \quad (4)$$

Usando la ecuación $m_{\text{re}} = N_A 10^3 m_{\text{si}}$, deducimos

$$N_A 10^3 \vec{F}_{\text{si}} = m_{\text{re}} \vec{a}_{\text{si}} \quad (5)$$

Luego transformamos \vec{a}_{si} , mediante la ecuación $\vec{a}_{\text{re}} = 10^{-20} \vec{a}_{\text{si}}$, para obtener

$$N_A 10^{-20} 10^3 \vec{F}_{\text{si}} = m_{\text{re}} \vec{a}_{\text{re}} \quad (6)$$

Finalmente, la igualdad $\vec{F}_{\text{re}} = N_A(4184)^{-1}10^{-10}\vec{F}_{\text{si}}$ nos dá la verdadera forma de la ley de Newton en unidades **real**

$$\vec{F}_{\text{re}} = \frac{10^7}{4184} m_{\text{re}} \vec{a}_{\text{re}} \quad (7)$$

Por otro lado, dado que el campo magnético es idénticamente nulo, la fuerza de Lorentz toma (en el Sistema Internacional de Unidades) la forma

$$\vec{F}_{\text{si}} = q_{\text{si}} \vec{E}_{\text{si}} \quad (8)$$

La igualdad $\vec{F}_{\text{re}} = N(4184)^{-1}10^{-10}\vec{F}_{\text{si}}$ nos lleva a

$$\vec{F}_{\text{re}} = \frac{N}{4184} 10^{-10} q_{\text{si}} \vec{E}_{\text{si}} \quad (9)$$

La definición del Coulombio nos permite decir que

$$\vec{F}_{\text{re}} = \frac{N c_p}{4184} 10^{-10} q_{\text{re}} \vec{E}_{\text{si}} \quad (10)$$

donde $c_p = 1,602176634 \cdot 10^{-19}$ es el valor numérico de la carga en Coulombios de un protón (adimensional, como número puro). La ecuación para el campo eléctrico $\vec{E}_{\text{si}} = 10^{10} \vec{E}_{\text{re}}$ nos da la fórmula para la fuerza de Lorentz en el sistema de unidades **real** de **lammps**

$$\vec{F}_{\text{re}} = \frac{N c_p}{4184} q_{\text{re}} \vec{E}_{\text{re}} \quad (11)$$

3. Movimiento de un electrón expuesto a un campo eléctrico constante

Ahora podemos resolver las ecuaciones que gobiernan el movimiento de un electrón expuesto a un campo eléctrico externo en el sistema de unidades **real** de **lammps**.

Una partícula de masa $m \text{ g mol}^{-1}$ y carga q_e expuesta a un campo eléctrico $\vec{E} \text{ V Å}^{-1}$ y a un campo magnético nulo, recibe la fuerza de Lorentz $\vec{F} \text{ kcal mol}^{-1} \text{ Å}^{-1}$ dada por $\vec{F} = N(4184)^{-1}10^{-10}q\vec{E}$. Así, su movimiento queda determinado por la Ley de Newton $\vec{F} = (4184)^{-1}10^7 m \vec{a}$, su posición inicial \vec{r}_0 y su velocidad inicial \vec{v}_0 . La solución a este problema de valores iniciales puede derivarse, usando

que el campo eléctrico es constante, como sigue

$$10^7(4184)^{-1}m\vec{a} = \vec{F} \quad (12)$$

$$10^7(4184)^{-1}m\vec{a} = Nc_p(4184)^{-1}q\vec{E} \quad (13)$$

$$m\vec{a} = Nc_p10^{-7}q\vec{E} \quad (14)$$

$$m\vec{a} = Cq\vec{E} \quad C = Nc_p10^{-7} \quad (15)$$

$$\vec{a} = C\frac{q}{m}\vec{E} \quad (16)$$

$$\frac{d\vec{v}}{dt} = C\frac{q}{m}\vec{E} \quad \leftarrow \text{no depende de } t \quad (17)$$

$$\vec{v} = C\frac{q}{m}\vec{E} \cdot t + \vec{v}_0 \quad (18)$$

$$\frac{d\vec{r}}{dt} = C\frac{q}{m}\vec{E} \cdot t + \vec{v}_0 \quad (19)$$

$$\vec{r} = C\frac{q}{m}\vec{E} \cdot \frac{t^2}{2} + \vec{v}_0 \cdot t + \vec{r}_0 \quad (20)$$

A tiempo $t = 0$, la partícula parte de la posición $\vec{r}_0 = (0, 0, 100)$ con una velocidad $\vec{v}_0 = (10, 0, 0)$. El campo eléctrico está dirigido en el sentido positivo del eje y , con una intensidad de 0,1. Lo que es decir, el campo eléctrico externo es constantemente $\vec{E} = (0, 10^{-1}, 0)$. La masa del electrón es $m = 0,00054854\text{g mol}^{-1}$ y su carga es $q = -1e$. Con esta información podemos graficar la expresión analítica que obtuvimos para la posición del electrón.

4. Gráficas

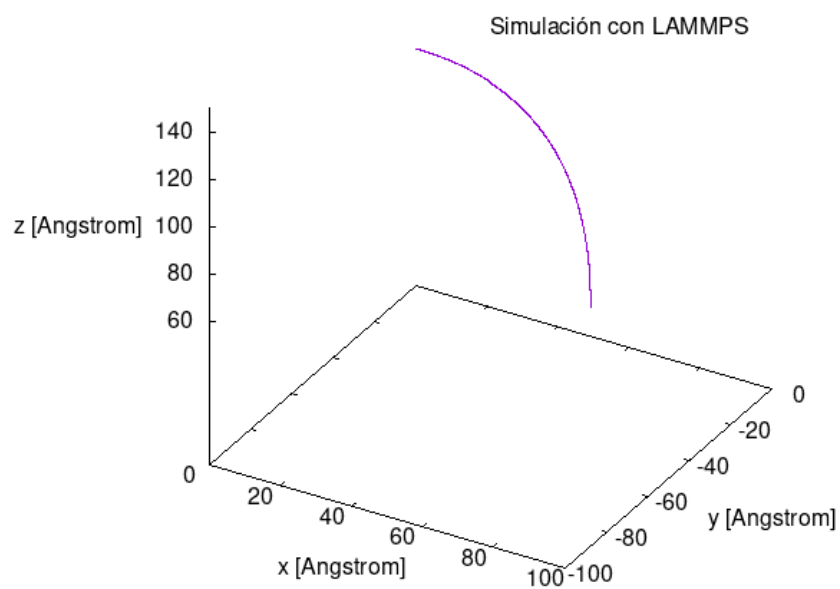


Figura 1: Traza del movimiento de un electrón. Resultado de la simulación con LAMMPS.

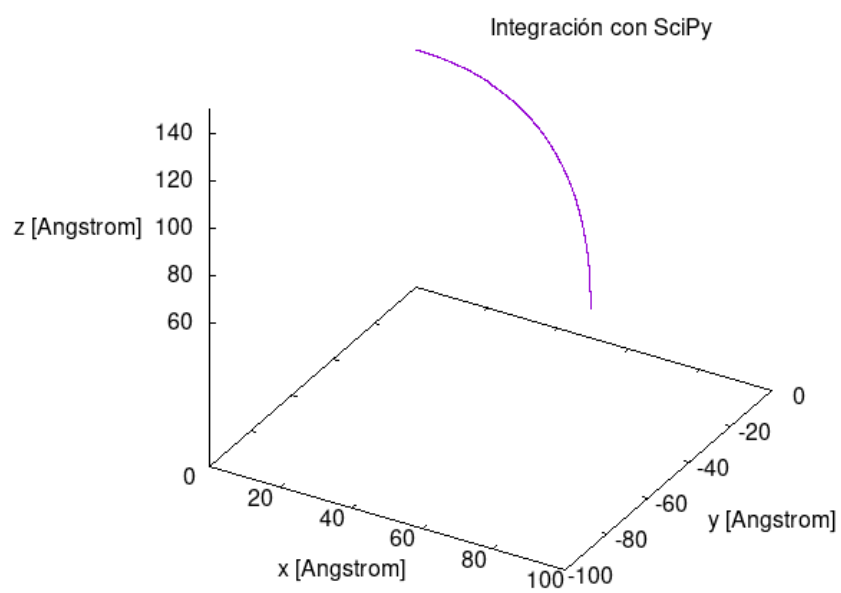


Figura 2: Traza del movimiento de un electrón. Resultado de la integración con SciPy.

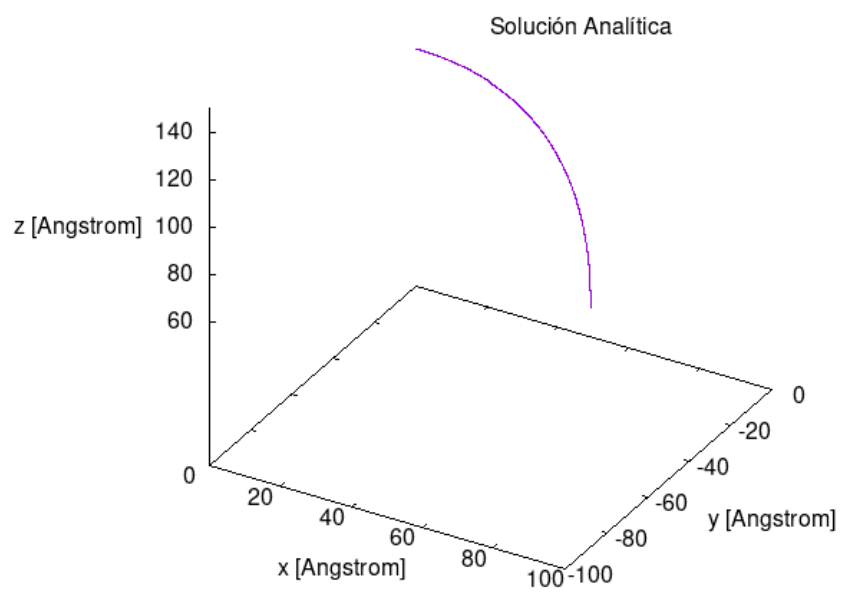


Figura 3: Trazo del movimiento de un electrón. Resultado de la solución analítica