# Segunda Prueba FC

### Víctor H. Cárdenas

#### Mayo 2021

Instrucciones: Lea cuidadosamente cada pregunta (se sugiere más de una vez) y responda. Argumente físicamente cada supuesto y paso matemático. La prueba estará disponible el domingo a las 08:00 AM y puede enviar sus respuestas hasta las 22:00 PM de ese mismo domingo (14 horas!) a mi correo: victor.cardenas@uv.cl. La segunda parte (oral) se hará el lunes 24 de acuerdo a un calendario que publicaré en classroom donde deben inscribirse.

### Problema 1

Una carga en reposo q respecto a un sistema inercial K genera un campo eléctrico radial que en coordenadas cartesianas tiene la forma:

$$E_x = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{xq}{r^3}, \quad E_y = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{yq}{r^3}, \quad E_z = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{zq}{r^3},$$
 (1)

donde la carga está en el origen de este sistema y  $r = \sqrt{x^2 + y^2 + z^2}$ .

- a Muestre que las equipotenciales son eseras concéntricas al origen (donde está la carga)
- b Considere ahora que la carga se mueve a lo largo del eje x con velocidad  $v_0$  constante. Muestre las nuevas componentes del campo eléctrico.
- c Respecto del ejercicio anterior, ¿Se generan también componentes de campo magnético? Explique.
- d Muestre que las nuevas componentes del campo eléctrico, describen equipotenciales que ya no son esferas. ¿Que sólido de revolución reconoce?

## Problema 2

De acuerdo al modelo de Bohr, es posible predecir la fórmula de Balmer, y dar una expresión para la constante de Rydberg en términos de constantes fundamentales.

- 1. Deduzca la fórmula de Balmer y la expresión de la constante de Rydberg.
- 2. Posterior a la publicación del trabajo de Bohr, se argumentó en un experimento que aparecían líneas asociadas a semi-enteros en la fórmula de Balmer. Muestre que éstas se explican por la existencia de átomos de Helio en el experimento.
- 3. Experimentos posteriores (Fowler) indicaron que el factor "4" que necesitaba para explicar las líneas para niveles semi-enteros, no era 4 sino 4.0016! Explique cómo Bohr salió airoso de ésta (y describa matemáticamente cómo lo hizo)

## Problema 3

En el contexto del modelo atómico de Bohr. Suponga que el núcleo tiene carga +Ze y tiene solo dos electrones orbitando. Por simplicidad, suponga que estos electrones siempre estan en posiciones opuestas mientras orbitan.

a Muestre que la fuerza neta sobre cada electrón es hacia el núcleo y tiene magnitud

$$F = \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r^2} \left( Z - \frac{1}{4} \right),\tag{2}$$

- b Usando la regla de cuantización de Bohr para el momento angular  $L=n\hbar$  para cada electrón en el estado fundamental, calcule el radio de ésa órbita
- c Muestre que la energía total del átomo es

$$E = -\frac{me^4}{8\epsilon_0^2 h^2} \left(2Z - \frac{1}{2}\right) \left(Z - \frac{1}{4}\right) \tag{3}$$

## Problema 4

Un ni $\tilde{n}$ o en la parte superior de una escalera de altura H deja caer canicas de masa m al piso y está tratando de golpear una grieta en el piso. Para apuntar, utiliza equipos de la más alta precisión. Demuestre que, a pesar de su gran cuidado, las canicas fallarán la grieta por una distancia promedio del orden de

$$\sqrt{\frac{\hbar}{m}} \left(\frac{H}{g}\right)^{1/4} \tag{4}$$

donde g es la aceleración de gravedad. Usando valores numéricos razonables para H y m, evalúe esta distancia.