

Nombre y dni:

1.- La descomposición del peróxido de hidrógeno es una reacción del tipo $2A \rightarrow X$, es decir la velocidad de descomposición es proporcional al cuadrado de la concentración.

a) Formula una ecuación diferencial para $A(t)$, la concentración de peróxido de hidrógeno tras t segundos.

b) Resuelve la ecuación diferencial sabiendo que para rebajar la concentración del 75% al 50% se emplean 6 segundos.

Nota: 2 puntos

a) $A(t)$ = concentración de H_2O_2 tras t segundos

$$\boxed{A'(t) = -k A(t)^2}$$

b) Sabemos $A(0) = 0.75 \rightarrow A(6) = 0.50$

$$\frac{dA}{dt} = -k A^2 \Rightarrow \frac{dA}{A^2} = -k dt \Rightarrow -\int \frac{dA}{A^2} = \int k dt$$

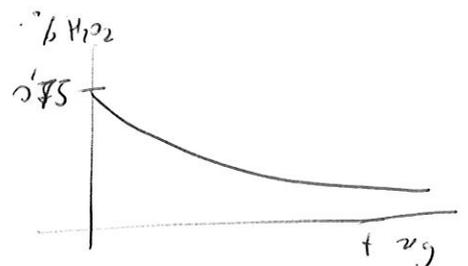
$$\Rightarrow \boxed{\frac{1}{A} = kt + C}$$

$$\xrightarrow{t=0} \frac{1}{0.75} = C \Rightarrow \boxed{C = \frac{4}{3}}$$

$$\xrightarrow{t=6} \frac{1}{0.5} = k \cdot 6 + \frac{4}{3} \Rightarrow 6k = 2 - \frac{4}{3} = \frac{2}{3}$$

$$\Rightarrow \boxed{k = \frac{1}{9}}$$

$$\Rightarrow A(t) = \frac{1}{kt + C} = \frac{1}{\frac{t}{9} + \frac{4}{3}} = \boxed{\frac{9}{t + 12}}$$



2.- En un circuito CR, la cantidad de carga $Q(t)$ almacenada en el condensador tras t segundos cumple la ecuación diferencial

$$RQ'(t) + \frac{1}{C}Q(t) = V.$$

Suponer que $R = 2$, $C = 0'01$, $V = 20$ y que el condensador está inicialmente descargado.

- Calcula la solución de equilibrio y esboza la gráfica de $Q(t)$.
- Resuelve la ecuación diferencial, y determina cuándo se alcanza la mitad de la carga máxima del condensador.
- Se modifica el circuito añadiendo una inductancia, de modo que la ecuación anterior queda

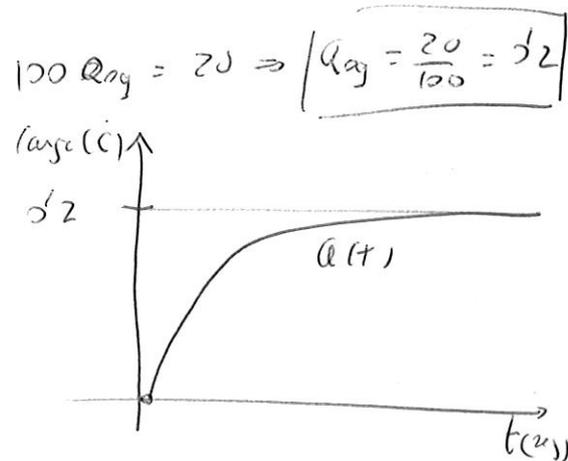
$$0'5Q''(t) + 2Q'(t) + 100Q(t) = 20.$$

Calcula $Q(t)$ y esboza aproximadamente su gráfica de $Q(t)$ cuando $Q(0) = 0'2$, $Q'(0) = 1$.

Nota: 3 puntos

$$a) \begin{cases} 2Q'(t) + 100Q(t) = 20 \\ Q(0) = 0 \end{cases}$$

Busco sol equilibrio $Q(t) \equiv Q_{eq} \rightarrow 100Q_{eq} = 20 \Rightarrow Q_{eq} = \frac{20}{100} = 0'2$



$$b) Q(t) = A e^{-50t} + \underset{\substack{\parallel \\ 0'2}}{Q_{eq}}$$

$$Q(0) = 0 \Rightarrow A = -0'2$$

$$\Rightarrow Q(t) = 0'2(1 - e^{-50t})$$

mitad carga máxima

$$\text{Busco } t / Q(t) = 0'1$$

$$\Rightarrow 0'2(1 - e^{-50t}) = 0'1 \Rightarrow 1 - e^{-50t} = 1/2$$

$$\Rightarrow e^{-50t} = 1/2 \Rightarrow e^{50t} = 2 \Rightarrow t = \frac{\ln 2}{50} = 0'0142 \text{ s}$$

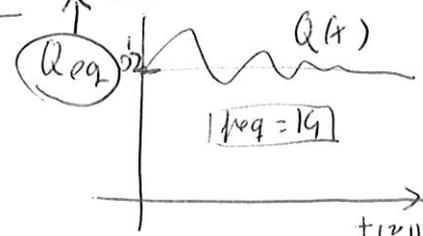
$$t = \frac{\ln 2}{50} = 0'0142 \text{ s}$$

$$c) 0'5\lambda^2 + 2\lambda + 100 = 0 \Rightarrow \lambda = \frac{-2 \pm \sqrt{4 - 200}}{1} = -2 \pm 14i$$

$$\Rightarrow Q(t) = A e^{-2t} \cos(14t) + B e^{-2t} \sin(14t) + 0'2$$

$$Q(0) = 0'2 = A + 0'2 \Rightarrow A = 0$$

$$Q'(0) = 1 = -2B e^{-2t} \sin(14t) + B e^{-2t} \cos(14t) \cdot 14 \Rightarrow B = \frac{1}{14}$$



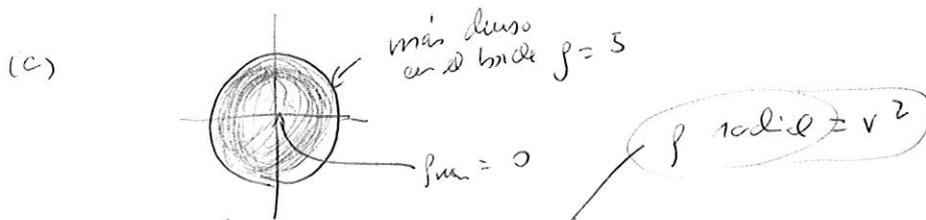
3.- En cierto experimento químico, las moléculas están distribuidas en una placa de Petri de centro el origen y radio 5 cm, con densidad $\rho(x, y) = x^2 + y^2$ (en moles/cm²).

(a) Determina en qué zonas de la placa hay más y menos moléculas. Calcula la cantidad total de moléculas (en moles) en el interior de la placa.

(b) La reacción evoluciona de zonas de mayor a menor concentración de moléculas, y su velocidad viene dada por el campo de vectores $\vec{v} = -\nabla\rho$. Esboza este campo de vectores y calcula su circulación a lo largo del segmento que une el origen con el punto (5,0).

(c) Calcula el flujo neto de \vec{v} a través de la circunferencia de radio 2, y explica si las moléculas entran o salen de dicha circunferencia.

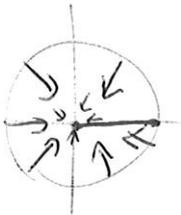
Nota: 3 puntos



$$Q_T = \iint_D \rho(x, y) dx dy = \int_0^5 2\pi r \cdot r^2 dr = 2\pi \left[\frac{r^4}{4} \right]_0^5 = \frac{2\pi \cdot 5^4}{4}$$

(b)

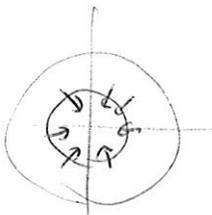
$$\nabla(x^2 + y^2) = (2x, 2y) \Rightarrow \vec{v} = -\nabla\rho = (-2x, -2y)$$



$$\text{Circul} = \int_{\gamma} \vec{v} \cdot d\vec{r} = - \int_{\gamma} \nabla\rho \cdot d\vec{r} = - [\rho(5, 0) - \rho(0, 0)] = -25$$

Tma de clase

(c) El flujo neto es decarente centrífugo.



$$\text{Flujo} = \oint_{C_2} \vec{v} \cdot \vec{n} = \iint_{D_2} \text{div} \vec{v} dx dy$$

Circunf. radio 2
Disco radio 2

$$\text{div}(2x, 2y) = \frac{\partial(2x)}{\partial x} + \frac{\partial(2y)}{\partial y} = 2 + 2 = 4$$

$$\Rightarrow \text{Flujo} = 4 \iint_{D_2} dx dy = 4 \cdot \text{Area}(D_2) = 4\pi \cdot 2^2 = 16\pi$$

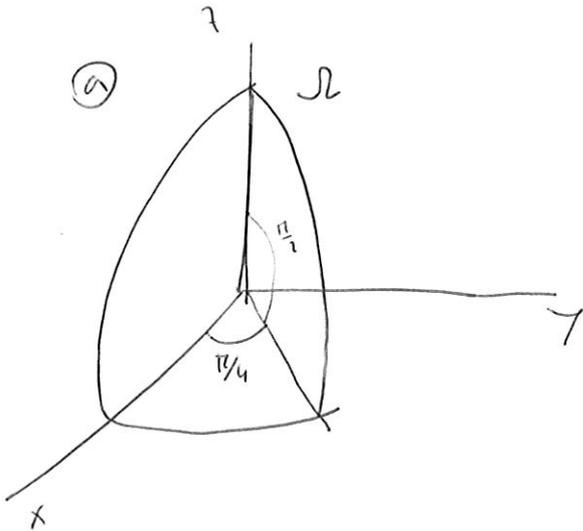
4.- Considera la porción de la bola unidad (maciza) dada por

$$\Omega = \{ 0 \leq r \leq 1, \quad 0 \leq \varphi \leq \frac{\pi}{2}, \quad 0 \leq \theta \leq \frac{\pi}{4} \}.$$

(a) Esboza la región Ω , y calcula su masa total si la densidad es $\rho = r^2$.

(b) Calcula el flujo neto a través de la superficie de Ω del campo $\vec{v} = (z, y, x)$, es decir $\iint_{\partial\Omega} \vec{v} \cdot \vec{n}$.

Nota: 2 puntos



$$\begin{aligned} M_T &= \iiint_{\Omega} \rho(x, y, z) \, dx \, dy \, dz = \\ &= \iiint_{\Omega} r^2 \cdot r^2 \sin \varphi \, dr \, d\varphi \, d\theta = \\ &= \left(\int_0^1 r^4 \, dr \right) \cdot \left(\int_0^{\pi/2} \sin \varphi \, d\varphi \right) \cdot \left(\int_0^{\pi/4} d\theta \right) \\ &= \frac{1}{5} \cdot \left[-\cos \varphi \right]_0^{\pi/2} \cdot \frac{\pi}{4} = \frac{\pi}{20} \end{aligned}$$

(b) Flujo = $\iint_{\partial\Omega} \vec{v} \cdot \vec{n} = \iiint_{\Omega} \operatorname{div} \vec{v} \, dx \, dy \, dz = \iiint_{\Omega} dx \, dy \, dz = \operatorname{Vol}(\Omega)$

\uparrow
 Gauss
 (pues $\partial\Omega$ es superficie cerrada de interior Ω)

$$\operatorname{div} \vec{v} = \frac{\partial z}{\partial x} + \frac{\partial y}{\partial y} + \frac{\partial x}{\partial z} = 1$$

$$= \frac{4\pi}{3} / 16 = \frac{\pi}{12}$$

se ve a ojo que Ω es $\frac{1}{16}$ de la bola unidad