

Lección 1.4: Ecuaciones elementales.

(a) Ecuación de primer orden directamente integrable

Sea la ecuación

$$\frac{dy}{dt} = f(t) \quad \dots (1)$$

para $t \in I \subset \mathbb{R}$, $f = f(t)$ conocida. Tenemos una familia de soluciones parametrizada por $C \in \mathbb{R}$:

$$y(t) = \int_{t_0}^t f(s) ds + C \quad \dots (2)$$

con $t_0 \in \mathbb{R}$ arbitrario; si imponemos una condición inicial

$$y(t_0) = y_0 \quad \dots (3)$$

con $y_0 \in \mathbb{R}$ dado entonces con $y_0 = C$ es una solución particular.

La familia (2) es una familia completa (no hay soluciones singulares): esto es consecuencia del teorema fundamental del cálculo.

Además sólo requerimos: f integrable.

(b) Ecuación de orden $m \geq 1$ directamente integrable.

$$\text{Sea } \frac{d^m y}{dt^m} = f(t) \quad \dots (4)$$

$m \geq 1$, $f(t)$ conocida, integrable.

Integrando :

$$\frac{d^{m-1} y}{dt^{m-1}} = \int_{t_0}^t f(s) ds + C_1$$

$$\frac{d^{m-2} y}{dt^{m-2}} = \int_{t_0}^t \int_{t_0}^{\tau_1} f(s) ds d\tau_1 + C_1(t-t_0) + C_2$$

\vdots

La solución es:

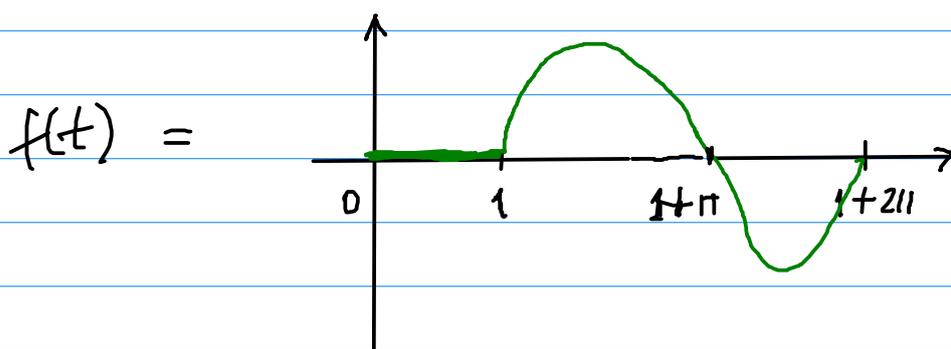
$$y(t) = \int_{t_0}^t \int_{t_0}^{\tau_{m-1}} \dots \int_{t_0}^{\tau_1} f(s) ds d\tau_1 \dots d\tau_{m-1} + \frac{C_1}{m!} (t-t_0)^m + \frac{C_2}{(m-1)!} (t-t_0)^{m-1} + \dots + C_{m-1}(t-t_0) + C_m \quad \dots (5)$$

Familia completa de soluciones parametrizada por $(C_1, \dots, C_m) \in \mathbb{R}^m$

Ejemplo: sea el problema

$$(6) \dots \quad my'' = f(t) = \begin{cases} 0, & 0 \leq t \leq 1 \\ \sin(t-1), & t \geq 1 \end{cases}$$

con $m > 0$ constante y forzamiento f



Para cualquier $t > 0$, familia de soluciones

$$y(t) = \frac{1}{m} \int_0^t \int_0^\tau f(s) ds d\tau + C_1 t + C_2$$

Si $t \in [0, 1]$ entonces $f(s) \equiv 0 \quad \forall s \in (0, \tau)$
con $\tau \leq t$.

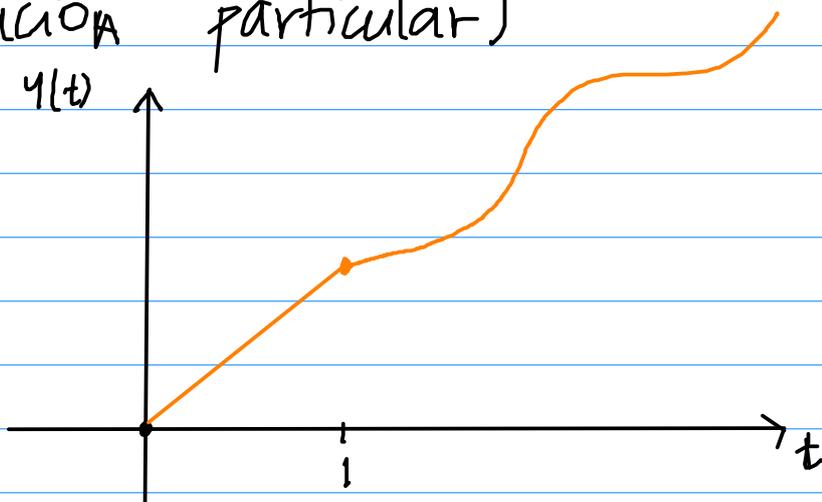
Si $t \geq 1$ entonces

$$\begin{aligned} \int_0^t \int_0^\tau f(s) ds d\tau &= \int_1^t \int_1^\tau \sin(s-1) ds d\tau \\ &= \int_1^t (1 - \cos(\tau-1)) d\tau \\ &= (t-1) - \sin(t-1) \end{aligned}$$

Familia completa de soluciones:

$$y(t) = \begin{cases} C_1 t + C_2, & 0 \leq t \leq 1 \\ \frac{1}{m} (|t-1| - \sin(t-1)) + C_1 t + C_2, & t \geq 1 \end{cases}$$

Si $y(0) = 0$, $y'(0) = 1$ entonces $C_2 = 0$, $C_1 = 1$
(solución particular)



(c) Ecuación separable de primer orden.

Forma general :

$$\frac{dy}{dt} = g(y)f(t) \quad \dots (7)$$

con $g = g(y)$, $f = f(t)$ conocidas.

Nótese que si $g(y_*) = 0$ con $y_* \in \mathbb{R}$
entonces y_* es un punto de equilibrio:

$y(t) \equiv y_*$ es solución de (7).

Las raíces de g nos dan soluciones constantes de (7).

Suponemos: $g(y_0) \neq 0$, g continua.
El problema de valores iniciales con $y(t_0) = y_0$, $t_0 \in \mathbb{R}$, se puede resolver integrando:

$$\frac{1}{g(y)} \frac{dy}{dt} = f(t)$$
$$\Rightarrow \int_{t_0}^t \frac{dy(s)}{ds} \frac{ds}{g(y(s))} = \int_{t_0}^t f(s) ds$$

Cambio de variables $y = y(s)$, $y(t_0) = y_0$

$$\Rightarrow \int_{y_0}^{y(t)} \frac{dy}{g(y)} = \int_{t_0}^t f(s) ds \quad \dots (8)$$

Con suerte, podemos integrar el lado izq. para obtener una relación implícita

$$Q(y(t), y_0) = F(t) := \int_{t_0}^t f(s) ds$$

Posiblemente podemos despejar $y(t)$.

(8) justifica $\frac{dy}{g(y)} = f(t) dt \quad \dots (9)$

Forma diferencial de la ecuación separable (7). Integrando (9):

$$(10) \dots Q(y) = \int \frac{dy}{g(y)} = F(t) + C$$

$$F(t) = \int f(t) dt$$

$C \in \mathbb{R}$ constante.

(10) es una familia completa de soluciones (implícitas) si las integrales son calculables.

Ejemplo: es posible producir H_2O a partir de H_2 y O_2 (gases). Basta con calentar la mezcla de los gases (energía de activación para iniciar la reacción).

Tasa de reacción en el tiempo es proporcional al prod. del # de átomos de H_2 y # de átomos de O_2 presentes a tiempo t .

Sea $0 < \alpha$ - # de átomos de H_2
 $0 < \beta$ - " " " " O_2

Sea $x(t)$ - # de moléculas de H_2O que se producen a tiempo $t > 0$.

$$\frac{dx}{dt} = k(\alpha - 2x)(\beta - x) \quad \dots (11)$$

donde $k > 0$ es una constante

$$x(0) = 0$$

(11) es una ecuación separable.

$$(11) \Leftrightarrow k dt = \frac{dx}{(\alpha - 2x)(\beta - x)}$$

Integrando,

$$kt = \int \frac{dx}{(\alpha - 2x)(\beta - x)} + C$$

Caso (i): $\alpha \neq 2\beta$. Por fracciones parciales

$$kt = \int \frac{1}{(\alpha - 2\beta)} \left(\frac{1}{\beta - x} - \frac{2}{\alpha - 2x} \right) dx + C$$

$$= \frac{1}{\alpha - 2\beta} \log \left(\frac{\alpha - 2x}{\beta - x} \right) + C$$

log - logaritmo natural.

$$\text{Como } x(0) = 0 \Rightarrow C = - \frac{\log(\alpha/\beta)}{(\alpha - 2\beta)}$$

sustituyendo:

$$kt = \frac{1}{\alpha - 2\beta} \log \left(\frac{\beta(\alpha - 2x)}{\alpha(\beta - x)} \right)$$

$$\Leftrightarrow \frac{\alpha - 2x}{\beta - x} = \frac{\alpha}{\beta} \exp \left((\alpha - 2\beta)kt \right)$$

Despejando

$$(12) \dots x(t) = \frac{\alpha \left[1 - \exp \left(\overbrace{(\alpha - 2\beta)kt}^{\neq 0} \right) \right]}{2 - \left(\frac{\alpha}{\beta} \right) \exp \left((\alpha - 2\beta)kt \right)}$$

Así :

- si $\alpha > 2\beta$ entonces $x(t) \rightarrow \beta$ si $t \rightarrow \infty$
- si $\alpha < 2\beta$ entonces $x(t) \rightarrow \frac{\alpha}{2}$ si $t \rightarrow \infty$

Interpretación: si alguno de los reactivos se agota no hay reacción.

Caso (ii) : $\alpha = 2\beta$. Aquí :

$$kt = \int \frac{dx}{2(\beta - x)^2} + C$$

$$= \frac{1}{2(\beta - x)} + C$$

$$x(0) = 0 \quad \Rightarrow \quad kt = \frac{1}{2(\beta - x)} - \frac{1}{2\beta}$$

$$\Rightarrow x(t) = \beta - \frac{1}{2kt + (1/\beta)} \quad \dots (13)$$

$$x(t) \rightarrow \beta \quad \text{si} \quad t \rightarrow \infty.$$

(11) modela una reacción quím. de 2o. orden.

Generalización:

- 2 sustancias se combinan a razón a/b , $a > 0$, $b > 0$ para producir una nueva sustancia x .
- $x(t)$ - cantidad de la nueva sust. a tiempo t , entonces las cantidades de los reactantes originales que restan son

$$A - \frac{a}{a+b} x, \quad B - \frac{b}{a+b} x$$

A, B cantidades iniciales

- tasa de reacción es \propto al prod. de las cantidades restantes:

$$\frac{dx}{dt} = k \left(A - \frac{a}{a+b} x \right) \left(B - \frac{b}{a+b} x \right)$$

... (14)

[14] es conocida como la ley de acción de masas.

Reacción de orden $n \geq 1$:

$$\frac{dx}{dt} = k \left(A_1 - \frac{a_1}{\sum a_j} x \right) \left(A_2 - \frac{a_2}{\sum a_j} x \right) (\dots) \left(A_n - \frac{a_n}{\sum a_j} x \right)$$