

# Ecuaciones diferenciales ordinarias de primer orden: problemas resueltos

BENITO J. GONZÁLEZ RODRÍGUEZ (bjglez@ull.es)

DOMINGO HERNÁNDEZ ABREU (dhabreu@ull.es)

MATEO M. JIMÉNEZ PAIZ (mjimenez@ull.es)

M. ISABEL MARRERO RODRÍGUEZ (imarrero@ull.es)

ALEJANDRO SANABRIA GARCÍA (asgarcia@ull.es)

Departamento de Análisis Matemático

Universidad de La Laguna

## Índice

<b>4. Problemas resueltos</b>	<b>1</b>
4.1. Ecuaciones diferenciales ordinarias de primer orden . . . . .	1
4.2. Aplicaciones: problemas de desintegración radiactiva . . . . .	4
4.3. Aplicaciones: problemas de mezclas . . . . .	5
4.4. Aplicaciones: problemas de temperatura . . . . .	6
4.5. Aplicaciones: miscelánea . . . . .	8





## 4. Problemas resueltos

### 4.1. Ecuaciones diferenciales ordinarias de primer orden

**Ejercicio 4.1.** Resolver las siguientes ecuaciones diferenciales ordinarias de primer orden.

A. VARIABLES SEPARADAS

b)  $(1 + e^x)y y' = e^x$ . Hallar la solución que pasa por  $(0, 1)$ .

B. HOMOGÉNEAS

$$d) \frac{dy}{dx} = \frac{x-y}{x}, \quad y(1) = 1.$$

C. LINEALES

h)  $xy' + 4y = x^3 - x$ .

D. DIFERENCIALES EXACTAS

e)  $(x^3 + xy^2) dx + (x^2y + y^3) dy = 0$ .

RESOLUCIÓN.

A. VARIABLES SEPARADAS

b) En primer lugar buscamos la solución general de la ecuación diferencial. Separando las variables e integrando,

$$\begin{aligned} (1 + e^x)y dy = e^x dx &\Rightarrow y dy = \frac{e^x}{1 + e^x} dx \Rightarrow \int y dy = \int \frac{e^x}{1 + e^x} dx \\ &\Rightarrow \frac{y^2}{2} = \ln(1 + e^x) + C, \end{aligned}$$

de donde obtenemos

$$y^2 = 2\ln(1 + e^x) + C \Rightarrow y = \pm\sqrt{2\ln(1 + e^x) + C}.$$

Para obtener la solución que particular que pasa por  $(0, 1)$  consideramos la solución positiva de la ecuación diferencial, esto es,  $y = \sqrt{2\ln(1 + e^x) + C}$ . Como ésta ha de pasar por  $(0, 1)$ , se debe tener  $y(0) = 1$ . Por tanto:

$$\begin{aligned} y(0) = \sqrt{2\ln(1 + e^0) + C} = 1 &\Rightarrow \sqrt{2\ln 2 + C} = 1 \Rightarrow 2\ln 2 + C = 1 \\ &\Rightarrow C = 1 - 2\ln 2. \end{aligned}$$

Luego, la solución particular buscada viene dada por:

$$\begin{aligned} y &= \sqrt{2\ln(1+e^x)+1-2\ln 2} \Rightarrow y = \sqrt{2[\ln(1+e^x)-\ln 2]+1} \\ &\Rightarrow y = \sqrt{1+2\ln\frac{1+e^x}{2}}. \end{aligned}$$

## B. HOMOGÉNEAS

d) Nótese que la ecuación diferencial puede ser escrita como

$$\frac{dy}{dx} = 1 - \frac{y}{x}.$$

Haciendo el cambio de variable  $z = \frac{y}{x}$  ó, lo que es lo mismo,  $y = xz$ , se obtiene

$$\frac{dy}{dx} = z + x \frac{dz}{dx}.$$

Encontramos así que

$$\begin{aligned} z + x \frac{dz}{dx} &= 1 - z \Rightarrow x \frac{dz}{dx} = 1 - 2z \Rightarrow \frac{dz}{1-2z} = \frac{dx}{x} \\ &\Rightarrow -\frac{1}{2} \frac{(-2)}{1-2z} dz = \frac{dx}{x} \Rightarrow -\frac{1}{2} \ln(1-2z) = \ln x + c \\ &\Rightarrow \ln(1-2z)^{-\frac{1}{2}} = \ln x + \ln C \Rightarrow \ln(1-2z)^{-\frac{1}{2}} = \ln Cx \\ &\Rightarrow (1-2z)^{-\frac{1}{2}} = Cx \Rightarrow (1-2z)^{-\frac{1}{2}} = Cx^{-2} \\ &\Rightarrow 2z = 1 - \frac{C}{x^2} \Rightarrow z = \frac{1}{2} - \frac{C}{x^2} \\ &\Rightarrow \frac{y}{x} = \frac{1}{2} - \frac{C}{x^2} \Rightarrow y = \frac{x}{2} - \frac{Cx}{x^2}. \end{aligned}$$

Calculamos ahora la solución particular que verifica  $y(1) = 1$ :

$$y(1) = \frac{1}{2} - C = 1 \Rightarrow C = \frac{1}{2} - 1 = -\frac{1}{2}.$$

Por tanto, la solución particular buscada viene dada por

$$y = \frac{x}{2} + \frac{1}{2x}.$$

## C. LINEALES

h) Dividiendo por  $x$  ambos miembros de la ecuación diferencial resulta

$$y' + \frac{4}{x} y = x^2 - 1.$$

Multiplicamos la ecuación por el factor integrante  $e^{\int \frac{4}{x} dx} = e^{4 \ln x} = e^{\ln x^4} = x^4$ , con lo que obtenemos

$$\begin{aligned} x^4 y' + 4x^3 y &= x^6 - x^4 \quad \Rightarrow \quad \frac{d}{dx}(x^4 y) = x^6 - x^4 \quad \Rightarrow \quad x^4 y = \int (x^6 - x^4) dx \\ &\Rightarrow \quad x^4 y = \frac{x^7}{7} - \frac{x^5}{5} + C \quad \Rightarrow \quad y = \frac{x^3}{7} - \frac{x}{5} + \frac{C}{x^4}. \end{aligned}$$

#### D. DIFERENCIALES EXACTAS

e) Escribiendo  $M(x,y) = x^3 + xy^2$  y  $N(x,y) = x^2y + y^3$ , se cumple que

$$\frac{\partial M}{\partial y}(x,y) = \frac{\partial(x^3 + xy^2)}{\partial y} = 2xy = \frac{\partial(x^2y + y^3)}{\partial x} = \frac{\partial N}{\partial x}(x,y).$$

Al coincidir ambas expresiones se trata, en efecto, de una ecuación exacta. Por tanto,

$$u(x,y) = \int M(x,y) dx + C(y) = \int (x^3 + xy^2) dx + C(y) = \frac{x^4}{4} + \frac{x^2y^2}{2} + C(y).$$

Para calcular  $C(y)$ ,

$$\frac{\partial u}{\partial y}(x,y) = x^2y + C'(y) = N(x,y) = x^2y + y^3 \quad \Rightarrow \quad C'(y) = y^3 \quad \Rightarrow \quad C(y) = \frac{y^4}{4} + C.$$

Consecuentemente, la solución general será

$$u(x,y) = C \quad \Rightarrow \quad \frac{x^4}{4} + \frac{x^2y^2}{2} + \frac{y^4}{4} = C \quad (C \text{ constante}),$$

que podemos reescribir como

$$x^4 + 2x^2y^2 + y^4 = C \quad (C \text{ constante}),$$

o bien

$$(x^2 + y^2)^2 = C \quad (C \text{ constante}).$$

□

## 4.2. Aplicaciones: problemas de desintegración radiactiva

**Ejercicio 4.2.** Inicialmente había 100 miligramos de una sustancia radiactiva. Después de 6 horas su masa disminuyó en un 3%. Si en un instante cualquiera la rapidez de desintegración es proporcional a la cantidad de sustancia presente, determinar la cantidad que queda después de 24 horas.

**RESOLUCIÓN.** Inicialmente tenemos 100 mg de sustancia radiactiva. Si  $C(t)$  denota la cantidad de sustancia radiactiva en el instante  $t$ , sabemos que al cabo de  $t = 6$  h quedan

$$C(6) = 100 - 3 = 97 \text{ gr}$$

de esta sustancia. La rapidez de desintegración es proporcional a la cantidad de sustancia presente, esto es:

$$\frac{dC}{dt} = kC,$$

siendo  $k$  la constante de proporcionalidad. Como vimos en el desarrollo teórico, tal ecuación admite por solución  $C(t) = A e^{kt}$ , donde  $A$  y  $k$  son constantes a determinar. Puesto que en el instante inicial  $t = 0$  contamos con 100 mg de sustancia,

$$C(0) = A e^0 = 100 \Rightarrow A = 100.$$

En el instante  $t = 6$  quedan 97 gr; luego,

$$C(6) = 100 e^{6k} = 97 \Rightarrow e^{6k} = \frac{97}{100} \Rightarrow 6k = \ln \frac{97}{100} \Rightarrow k = \frac{1}{6} \ln \frac{97}{100}.$$

En conclusión, la cantidad de sustancia radiactiva en el instante  $t$  es

$$C(t) = 100 e^{\frac{t}{6} \ln \frac{97}{100}}.$$

Por tanto, la cantidad remanente transcurridas 24 h es

$$C(24) = 100 e^{\frac{24}{6} \ln \frac{97}{100}} = 100 e^{4 \ln \frac{97}{100}} = 100 e^{-0.12} \simeq 88.5 \text{ mg.}$$

□

### 4.3. Aplicaciones: problemas de mezclas

**Ejercicio 4.3.** Un tanque está lleno de 100 litros de agua en los que se ha disuelto 20 kilogramos de sal. Otra mezcla que contiene 1 kilogramo de sal por litro es bombeada al tanque a razón de 7 litros por minuto. La solución mezclada es bombeada hacia el exterior a razón de 8 litros por minuto. Determinar la función que da la cantidad de sal en cada instante. ¿Se vaciará totalmente el tanque?

**RESOLUCIÓN.** Conforme a la notación utilizada en el desarrollo teórico, el enunciado del problema proporciona los siguientes datos:

$$A = 20 \text{ kg}, \quad a = 1 \text{ kg/L},$$

$$V_0 = 100 \text{ L}, \quad v_1 = 7 \text{ L/min}, \quad v_2 = 8 \text{ L/min}.$$

Por tanto, la ecuación diferencial que modeliza la cantidad de sal en el tanque en cualquier instante viene dada por

$$y'(t) + \frac{8}{100 + (7 - 8)t} y(t) = 7 \cdot 1,$$

esto es,

$$y'(t) + \frac{8}{100 - t} y(t) = 7.$$

La ecuación anterior admite como factor integrante

$$e^{\int \frac{8}{100-t} dt} = e^{-8 \int \frac{-1}{100-t} dt} = e^{-8 \ln(100-t)} = e^{\ln(100-t)^{-8}} = \frac{1}{(100-t)^8}.$$

Multiplicando ambos miembros de la ecuación por el factor integrante,

$$\frac{1}{(100-t)^8} y'(t) + \frac{8}{(100-t)^9} y(t) = \frac{7}{(100-t)^8},$$

es decir:

$$\frac{d}{dt} \left[ \frac{1}{(100-t)^8} y(t) \right] = \frac{7}{(100-t)^8}.$$

Integrando la expresión anterior,

$$\frac{1}{(100-t)^8} y(t) = \int \frac{7}{(100-t)^8} dt = (-7) \int \frac{-1}{(100-t)^8} dt = \frac{1}{(100-t)^7} + C,$$

de modo que la solución general de la ecuación diferencial es

$$y(t) = (100 - t) + (100 - t)^8 C = (100 - t) + 100^8 \left(1 - \frac{t}{100}\right)^8 C.$$

Para hallar  $C$  tenemos en cuenta que la concentración inicial es  $A = 20$ :

$$A = y(0) = 20 \Rightarrow 20 = 100 + 100^8 C \Rightarrow 100^8 C = -80.$$

En conclusión, la cantidad de sal presente en el tanque en cada instante es

$$y(t) = (100 - t) - 80 \left(1 - \frac{t}{100}\right)^8.$$

Para averiguar si el tanque se vaciará totalmente, determinaremos el tiempo en que la concentración se anula, esto es:

$$y(t) = 0 \Rightarrow (100 - t) - 80 \left(1 - \frac{t}{100}\right)^8 = 0 \Rightarrow (100 - t) \left[1 - 80 \frac{(100 - t)^7}{100^8}\right] = 0.$$

La ecuación anterior admite dos soluciones:

$$\begin{aligned} 100 - t &= 0 \Rightarrow t = 100 \text{ min;} \\ 1 - 80 \frac{(100 - t)^7}{100^8} &= 0 \Rightarrow \frac{100^8}{80} = (100 - t)^7 \Rightarrow \sqrt[7]{\frac{100^8}{80}} = 100 - t \\ &\Rightarrow t = 100 - \sqrt[7]{\frac{100^8}{80}} \simeq 100 - 103.23 = -3.23 \text{ min.} \end{aligned}$$

La solución negativa carece de sentido en el contexto del problema. Por tanto, la concentración es cero para  $t = 100$  min, que es cuando se vaciará el tanque.

Nótese que aunque éste se vacie siempre seguirá entrando agua salada, de manera que a partir del instante  $t = 100$  min la concentración de sal en cada instante será la de la mezcla entrante, a saber, 1 kg/L.  $\square$

#### 4.4. Aplicaciones: problemas de temperatura

**Ejercicio 4.4.** Cuando un objeto absorbe calor del medio que lo rodea sigue la Ley de Newton. Una pequeña barra de metal, cuya temperatura inicial es de  $20^\circ\text{C}$ , se deja caer en un recipiente con agua hirviendo.

*Calcular el tiempo que dicha barra tardará en alcanzar los 90 °C, si se sabe que su temperatura aumentó 2 °C en un segundo. ¿Cuánto tardará la barra en alcanzar los 98 °C?*

**RESOLUCIÓN.** La Ley de Newton expresa que la rapidez con que se enfriá un objeto es proporcional a la diferencia entre su temperatura y la temperatura ambiente. La ecuación diferencial que modeliza dicho fenómeno es  $T'(t) = K[T(t) - T_a]$ , cuya solución general (veáse el desarrollo teórico) es

$$T(t) = T_a + Ce^{Kt}.$$

La temperatura ambiente en este caso es  $T_a = 100$ , mientras que la temperatura inicial es  $T(0) = 20$ . Por tanto,

$$T(0) = 100 + Ce^{K \cdot 0} = 100 + C = 20 \Rightarrow C = -80.$$

Como la temperatura aumentó 2 °C en 1 s encontramos que  $T(1) = 22$ . Así,

$$T(1) = 100 - 80 e^K = 22 \Rightarrow 78 = 80 e^K \Rightarrow K = \ln \frac{78}{80}.$$

Por tanto, la temperatura en cualquier instante  $t$  es

$$T(t) = 100 - 80 e^{t \ln \frac{78}{80}}.$$

Para calcular el tiempo que tarda la barra en alcanzar 90 °C resolvemos la ecuación  $T(t) = 90$ :

$$\begin{aligned} 100 - 80 e^{t \ln \frac{78}{80}} &= 90 \Rightarrow 10 = 80 e^{t \ln \frac{78}{80}} \Rightarrow \frac{1}{8} = e^{t \ln \frac{78}{80}} \\ \Rightarrow t &= \frac{\ln \frac{1}{8}}{\ln \frac{78}{80}} \simeq 82.1 \text{ s.} \end{aligned}$$

Similarmente, para calcular el tiempo que tarda en alcanzar 98 °C resolvemos la ecuación  $T(t) = 98$ :

$$\begin{aligned} 100 - 80 e^{t \ln \frac{78}{80}} &= 98 \Rightarrow 2 = 80 e^{t \ln \frac{78}{80}} \Rightarrow \frac{1}{40} = e^{t \ln \frac{78}{80}} \\ \Rightarrow t &= \frac{\ln \frac{1}{40}}{\ln \frac{78}{80}} \simeq 145.7 \text{ s.} \end{aligned}$$

□

## 4.5. Aplicaciones: miscelánea

**Ejercicio 4.5.** La rapidez con que cierto medicamento se disemina en el flujo sanguíneo se rige por la ecuación diferencial

$$\frac{dX}{dt} = A - BX, \quad X(0) = 0,$$

donde  $A$  y  $B$  son constantes positivas. La función  $X(t)$  describe la concentración del medicamento en el flujo sanguíneo en un instante cualquiera  $t$ . Encontrar el valor límite de  $X$  cuando  $t \rightarrow \infty$ . ¿Cuánto tarda la concentración en alcanzar la mitad de este valor límite?

RESOLUCIÓN. La ecuación diferencial

$$\frac{dX}{dt} = A - BX, \quad X(0) = 0,$$

es de variable separada (nótese que también es de tipo lineal). Resolvemos por el procedimiento habitual:

$$\begin{aligned} \frac{dX}{A-BX} = dt &\Rightarrow \int \frac{dX}{A-BX} = \int dt &\Rightarrow -\frac{1}{B} \int \frac{(-B)}{A-BX} dX = \int dt \\ &\Rightarrow -\frac{1}{B} \ln(A-BX) = t + C &\Rightarrow \ln(A-BX) = -Bt + C \\ &\Rightarrow A-BX = e^{-Bt+C} &\Rightarrow BX = A - Ke^{-Bt} \\ &\Rightarrow X = \frac{A}{B} - Ke^{-Bt}. \end{aligned}$$

Ahora imponemos la condición inicial:

$$X(0) = 0 \Rightarrow 0 = \frac{A}{B} - K \Rightarrow K = \frac{A}{B}.$$

Por tanto, la concentración en el instante  $t$  viene dada por

$$X(t) = \frac{A}{B}(1 - e^{-Bt}).$$

El valor límite de  $X(t)$  cuando  $t \rightarrow \infty$  es:

$$\lim_{t \rightarrow \infty} X(t) = \frac{A}{B}(1 - \lim_{t \rightarrow \infty} e^{-Bt}) = \frac{A}{B},$$

puesto que la constante  $B$  es positiva. Para saber cuánto tiempo se tarda en alcanzar la mitad de ese valor límite,

resolvemos

$$\begin{aligned} X(t) = \frac{1}{2} \cdot \frac{A}{B} &\Rightarrow \frac{A}{B}(1 - e^{-Bt}) = \frac{1}{2} \cdot \frac{A}{B} \Rightarrow 1 - e^{-Bt} = \frac{1}{2} \\ &\Rightarrow e^{-Bt} = \frac{1}{2} \Rightarrow -Bt = \ln \frac{1}{2} = -\ln 2 \\ &\Rightarrow t = \frac{\ln 2}{B} \text{ s.} \end{aligned}$$

□