

# DIFERENCIÁLNÍ ROVNICE 1. DÁDU

①

$$y' = F(x, y) \rightarrow \text{např. } y' = 2x + y, y' = 2xy^2, y' = y^3 - x^2y$$

$\rightarrow$  1. řádu  $\rightarrow$  nejvýše první derivace

$$y' = [y(x)]' = \frac{dy}{dx} \dots \text{derivace } y \text{ podle } x$$

1) DE se separovají mezi proměnnými:

$$\boxed{y' = f(x) \cdot g(y)} \rightarrow \text{proměnné } x, y \text{ lze od sebe "separovat"} \rightarrow \boxed{\int \frac{1}{g(y)} dy = \int f(x) dx}$$

Př.  $y' = x(1-y)^2$

$$\rightarrow f(x) = x, g(y) = (1-y)^2$$

$$\int \frac{1}{(1-y)^2} dy = \int x dx ; y \neq 1$$

$$\underbrace{\frac{1}{1-y}}_{\text{poz. konstante } C \text{ u množstvího}} = x^2 + C$$

$$\Rightarrow y = 1 - \frac{1}{x^2 + C} \quad \dots \text{obecné řešení}$$

poz. konstante  $C$  u množstvího integrálu stád může být jen u  $f(x) dx$  (představte si, že v tom je  $y$  de)

$$\underbrace{m + C_1}_{\text{poz. konstante}} = m + C_2$$

$$\Rightarrow C = C_2 - C_1$$

Celkem

Jsou to ale všechna řešení? Co když  $y=1$ ? (Obecné dosazením)

Jako řešení jsme "zhotili" separaci na zadání:  $g(y) \neq 0 \Rightarrow y \neq 1$

Jako řešení můžeme zhotit řešení v podobě  $C \rightarrow$  napíšeme

kož zahrát  $\Rightarrow$  celkové řešení:  $y = 1 - \frac{1}{x^2 + C}, C \in \mathbb{R}$  ... obecné řešení

$y=1$  ... singulární řešení

Příklad 2)  $y' = y^2 + 1 \rightarrow \underbrace{(y^2 + 1)}_{g(y)} \cdot 1 = f(x) = x^0$

$$\rightarrow \int \frac{dy}{y^2 + 1} = \int 1 dx \rightarrow \arctg y = x + C \quad | \text{tg}$$

$$y = \underline{\text{tg}(x+C)}, \underline{C \in \mathbb{R}}, \dots \text{obecné řešení}$$

3) DR pěnovitelné m. DR se sep. prom.

$$y' = f\left(\frac{y}{x}\right) \rightarrow \text{substituce } u(x) = \frac{y}{x} \Rightarrow y = x \cdot u(x) / \frac{d}{dx}$$

$$y' = u(x) + x u'(x) \dots (1)$$

dosažení do základu ... (2)

$\Rightarrow$  máme 2 rovnice  $y' = u$   $\rightarrow$  dám do rovnosti, yjde o  $y'$ ,  $y \Rightarrow$

$\Rightarrow$  získáme novou DR:  $u' = F(x, u)$ , tzn. se může řešit pomocí separace proměnných  $\rightarrow$  yjde o  $u(x) \rightarrow$  získáme  $y$

Příklad:  $xy' = y \cdot \ln\left(\frac{y}{x}\right)$

$$\rightarrow y' = \frac{y}{x} \cdot \ln\left(\frac{y}{x}\right) \rightarrow u = \frac{y}{x} \rightarrow y' = u + x u' \dots (1)$$

$$y' = u \cdot \ln u \dots (2) \quad \begin{matrix} u \neq 0 \\ \ln u \neq 1 \Rightarrow u \neq e \end{matrix}$$

$$\rightarrow u + x u' = u \cdot \ln u \rightarrow u' = \frac{u \ln u - u}{x} \Rightarrow \int \frac{1}{u \ln u - u} du = \int \frac{1}{x} dx$$

$$\rightarrow \int \frac{1}{u \cdot \ln u - u} du = \begin{cases} t = \ln u - 1 \\ dt = \frac{1}{u} du \end{cases} = \int \frac{1}{t} dt = \ln |t| = \ln |\ln u - 1|$$

$$\int \frac{1}{x} dx = \ln |x| + C, C \in \mathbb{R}; \quad = \ln |Kx|, K \neq 0$$

$$\rightarrow \ln |\ln u - 1| = \ln |Kx| \rightarrow \ln u - 1 = Kx \rightarrow \ln \frac{y}{x} = Kx + 1$$

$$\rightarrow \ln y = Kx + 1 + \ln x \Rightarrow y = e^{Kx + 1 + \ln x} = e^{Kx} \cdot e \cdot x, K \neq 0$$

(3)

Ověření singulárních řešení:

$$1) u = y/x \neq 0 \Rightarrow y \neq 0 \dots \text{vibec (z definice logaritmu)}$$

$$2) u = y/x \neq e \Rightarrow y \neq e \cdot x \dots \text{získáme volbu } k=0$$

↑ je řešením (ověřte dosazením do zadání)

$$\Rightarrow \text{celkové obecné řešení: } y = e^{kx} \cdot e \cdot x, k \in \mathbb{R}$$

Pf.  $xy' = y \cdot \ln(y/x)$ , počáteční podmínka:  $y(1) = e^2$

$\Rightarrow$  chceme určit jedno konkrétní = parciální řešení, které prochází bodem  $[1, e^2]$

$$\Rightarrow 1) \text{ unikátní obecné řešení: } y = e^{kx} \cdot e \cdot x, k \in \mathbb{R}$$

2) dosadíme do něho počáteční podmínky a určíme pak  $k$ :

$$e^2 = e^{k \cdot 1} \cdot e \cdot 1 = e^k \cdot e = e^{k+1} \Rightarrow 2 = k + 1 \Rightarrow k = 1$$

$$\Rightarrow \text{parciální řešení: } y = e^x \cdot e \cdot x = x \cdot e^{x+1}$$

3) lineární DE 1. rádu:

$$y' = a(x)y + b(x)$$

→ homogenní:  $b(x) = 0 \rightarrow$  DR se sep. prom.

→ nehomogenní:  $b(x) \neq 0$

→ řešení ve formě

$$y = e^{\int a(x) dx} \cdot \left[ \int b(x) \cdot e^{-\int a(x) dx} dx + C \right]$$

(odvození viz přednášky)

$$\boxed{\text{Př.}} \quad y' + 2xy = x \cdot e^{-x^2}$$

$$\Rightarrow y' = -2xy + xe^{-x^2} \rightarrow a(x) = -2x, b(x) = xe^{-x^2}$$

$$\rightarrow \int a(x) dx = \int -2x dx = -x^2$$

$$\rightarrow \int b(x) \cdot e^{\int a(x) dx} dx = \int x \cdot e^{-x^2} \cdot e^{x^2} dx = \int x dx = \frac{x^2}{2}$$

$$\Rightarrow y = e^{\int a(x) dx} \left[ \int b(x) e^{-\int a(x) dx} dx + C \right] = e^{-x^2} \left( \frac{x^2}{2} + C \right), \underline{C \in \mathbb{R}}$$

4) DR přenoditelné na lineární DR 1. rádu

Bernoulliova rovnice:  $\boxed{y' = a(x)y + b(x)(y^n)}$

$$\rightarrow \text{substituce } \boxed{u(x) = y^{1-n}} \rightarrow u'(x) = (1-n)y^{-n} \cdot y' \Rightarrow y' \cdot y^{-n} = \frac{u'(x)}{1-n} \dots (1)$$

$$y' = a(x)y + b(x) \cdot y^n / \cdot y^{-n}$$

$$y' \cdot y^{-n} = a(x) \cdot y^{1-n} + b(x) = a(x) \cdot u + b(x) \dots (2)$$

$$\Rightarrow dleme (1) a (2) do rovnosti \Rightarrow u' = \underbrace{(1-n)a(x)}_{''a(x)''} \cdot u + \underbrace{(1-n)b(x)}_{''b(x)''} \dots \text{LDR}$$

$$\boxed{\text{Př.}} \quad y' + y = x\sqrt{y}$$

$$\rightarrow y' = -y + x\sqrt{y} \Rightarrow n = 1/2 \Rightarrow u(x) = y^{1-1/2} = y^{1/2}$$

$$\rightarrow u' = \frac{1}{2} y^{-1/2} \cdot y' \Rightarrow y' \cdot y^{-1/2} = 2u'$$

$$y' \cdot y^{-1/2} = -y \cdot y^{-1/2} + x \cdot y^{1/2} \cdot y^{-1/2} = -u + x \quad \left. \begin{array}{l} u' = -\frac{u}{2} + \frac{x}{2} \\ \text{LDR} \end{array} \right\}$$

$$\dots \Rightarrow y = \left( x - 2 + C e^{-\frac{x}{2}} \right)^2, \underline{C \in \mathbb{R}}$$

# APLIKACE DR 1. RADU

(5)

• radioaktivní rozpad → zadaný poločas rozpadu = počáteční podmínka  
 → kladný čas, že klesá se z množstvem  $Q_0$   
 stane  $Q = k Q_0$ .

→  $Q(t) \dots$  množství látky v čase  $t \Rightarrow$  řešme  $Q' = -r \cdot Q, r > 0$

$Q \dots$  změna  $Q$  téměř  $-rQ \dots$  záporný, protože látky ubývají

⇒ řešení  $Q = Q_0 \cdot e^{-rt}$  → z poč. podmínky určíme  $r$

$$+Q = kQ_0 \Rightarrow k = e^{-rt} \rightarrow \ln k = -rt \Rightarrow t = \frac{\ln k}{-r}$$

Př. Poločas rozpadu izotopu radia je 1590 let, tj. počáteční množství se za tuhú dobu změní na polovinu. Uzede, že jak dlouho se počáteční množství sníží o 25%.

→ může poč. podmínka je:  $Q = \frac{1}{2} Q_0$  (nebo přesněji:  $Q(0) = Q_0$ )

$$\rightarrow \text{řešení } Q' = -r \cdot Q \Rightarrow Q = Q_0 \cdot e^{-rt} \quad \begin{array}{l} \text{DE se sep. prom.} \\ \text{poč. podm.} \end{array} \quad \begin{array}{l} \text{takže chce} \\ \text{Q(t_1) = 3/4 Q_0, t_1 = ?} \end{array}$$

$$1) \text{poč. podm.: } \frac{1}{2} Q_0 = Q_0 \cdot e^{-rt} = \frac{1}{2} = e^{-rt}$$

$$\text{př. j. } t = 1590 \rightarrow \frac{1}{2} = e^{-r \cdot 1590} \rightarrow \ln \frac{1}{2} = -r \cdot 1590$$

$$\Rightarrow r = \frac{-\ln 1/2}{1590} = \frac{\ln 2}{1590}$$

$$2) \text{chceme } Q = \frac{3}{4} Q_0 \Rightarrow \frac{3}{4} = e^{-rt} \Rightarrow \ln 3/4 = -r \cdot t \Rightarrow$$

$$\Rightarrow t = \frac{\ln 4/3}{r} = \frac{1590 \cdot \ln 4/3}{\ln 2} \doteq \underline{\underline{660 \text{ let}}}$$

- Definice tepla mezi tělesem a okolní - povrchovou teplotou tělesa se  
 můžeme vyjádřit, když je první účinnou vlivem teploty tělesa  
 a okolního prostředí (= Newtonův teplotní zákon) (6)
- zadáme teplotu tělesa a výchozí a konečnou teplotu tělesa
  - uvedeme čas  $t$ , když uběhl mezi měřením
  - $T(t)$  ... teplota tělesa v čase  $t$ ,  $T_0$  ... teplota okolí

$$\Rightarrow \text{řešíme } T'(t) = -k [T(t) - T_0], k > 0 \rightarrow \text{řešení } T = T_0 + C e^{-kt}$$

⇒ pokud je  $T(t) > T_0$  (těleso je teplý, než okolí),  
 pak  $T'(t) < 0 \Rightarrow$  těleso se odhřívá  
 -ii-  $T(t) < T_0$ , pak  $T'(t) > 0 \Rightarrow$  -ii- zahřívá!

Př. V čase  $t_0 = 0$  minut má čaj v hrnce teplotu  $100^\circ\text{C}$  a za  $10$  minut  
 poté už jen  $80^\circ\text{C}$ , přičemž teplota okolího vzduchu je  $T_0 = 22^\circ\text{C}$ .  
 Uvádějme, že jak dlouho bude mít čaj teplotu  $60^\circ\text{C}$ .

$$\Rightarrow T' = -k [T - 22] \xrightarrow{\text{Dle sesep. prav.}} T = 22 + C e^{-kt}, C \in \mathbb{R}$$

→ konstanta  $C$  a  $k$  se zhrubuje pomocí počítače podmínek:

$$1) t=0 \rightarrow T=100 : 100 = 22 + C \cdot e^0 \rightarrow C = 78$$

$$2) t=10 \rightarrow T=80 : 80 = 22 + 78 \cdot e^{-10k} \Rightarrow \frac{58}{78} = e^{-10k} \Rightarrow \ln \frac{58}{78} = -10k$$

$$\Rightarrow k = \frac{\ln \frac{58}{78}}{10}$$

$$t=10 \cdot \frac{\ln \frac{38}{78}}{\ln \frac{58}{78}} \doteq \underline{24,3 \text{ min}}$$

→ chceme určit  $t$  pro  $T=60$

$$\Rightarrow 60 = 22 + 78 \cdot e^{-\frac{t}{10} \cdot \ln \frac{58}{78}} \Rightarrow \frac{38}{78} = e^{\frac{t}{10} \cdot \ln \frac{58}{78}} = \left(\frac{58}{78}\right)^{\frac{t}{10}} \Rightarrow \ln \frac{38}{78} = \frac{t}{10} \cdot \ln \frac{58}{78}$$

$\rightarrow$  mž za čas  $t$  už 100 litrů  $\Rightarrow$  za jak dlouho příčce těch zbyvajících 900 litrů?

$\rightarrow$  voda přítok  $v_1 = 2 \text{ l/min}$ , odtok  $v_2 = 1 \text{ l/min}$

$\Rightarrow$  mždří se naplnit rychlosť  $r_1 - r_2 = 1/\text{l min}$

$\rightarrow$  900 litrů příčce za 900 minut  $\Rightarrow t = 900$

$$\rightarrow Q(900) = 10(100 + 900) + \frac{2 \cdot 10^5}{100+900} = 10000 + 2 \cdot 10^2 = 10200 \text{ g}$$

mž chce koncentraci  $\Rightarrow$  podílme to množstvem rody  $\Rightarrow$

$$\Rightarrow C = \frac{10200}{1000} = \underline{\underline{10,2 \text{ g/l}}}$$

• míchaní druhu látka - např. voda a do ní rozložit soli, nebo voda (jízera) a do ní mečistoty z továrny

→ zadáno početecí množství body a rychlosť, s jazou  
(a koncentracie)

do vody priletať a odletět rozložek (mečistoty) a koncentrace

→ hledáme množství soli (mečistot) ve vodě v libovolném čase  $t$   
(→ obecnou rovnici s proměnnou  $t$ ), nebo možné časy  $t$ ,  
kdy bude ve vodě konkrétní množství soli (mečistot)  
(neboli z obecné rovnice určíme  $t$ ).

→  $Q(t)$  ... množství soli / rozložku ve vodě v čase  $t$

⇒ řešme 
$$Q'(t) = \left( \begin{array}{l} \text{rychlosť, s jazou} \\ \text{sůl priletí} \end{array} \right) - \left( \begin{array}{l} \text{rychlosť, s jazou} \\ \text{sůl vyletí} \end{array} \right)$$

→ rychlosť priletí:  $c_1 \cdot v_1$ ,  $v_1$  ... rychlosť,  $c_1$  ... koncentrace

→ rychlosť odletí:  $c_2 \cdot v_2$ ,  $v_2$  ... rychlosť,  $c_2 = \frac{Q(t)}{L + (v_1 - v_2)(t - t_0)}$

celkový "objem" vody na začátku

⇒ řešme 
$$Q'(t) = c_1 \cdot v_1 - \frac{Q(t)}{L + (v_1 - v_2)(t - t_0)} \cdot v_2 \quad \dots \text{lineární DR 1. řádu}$$

→ " $a(t)$ " =  $-\frac{1}{L + (v_1 - v_2)(t - t_0)} \cdot v_2$  " $b(t)$ " =  $c_1 \cdot v_1$

PF. Mádíž o celkovém objemu 1000 litrů obsahuje 100 litrů mořské vody s koncentrací 30 gramů soli na litr. Do mádíže přidělal rychlosť 2 litry za minutu znečistění mořské vody s koncentrací 10 gramů na litr. Po důkladném promíchání byl výsledek rychlosť z mádíže rychlosť 1 litr za minutu. Uvítě množství soli (v gramech) v mádíži v literovém čase t a koncentraci soli v mádíži (v gramech na litr) v okamžiku, kdy se mádíž zala naplnil.

$$\Rightarrow L = 1000 \text{ l}, r_1 = 2 \text{ l/min}, c_1 = 10 \text{ g/l}, r_2 = 1 \text{ l/min}$$

$$c_2 = \frac{Q(t)}{L + (r_1 - r_2)(t - t_0)} = \frac{Q(t)}{100 + t}$$

$$\Rightarrow \text{Resime } Q'(t) = 10 \cdot 2 - \frac{Q(t)}{100 + t} \cdot 1 \quad \begin{matrix} \text{s poc. podm. } Q(0) = 100 \cdot 30 \text{ g} \\ \text{množstv' soli } * 100 \text{ l} \end{matrix}$$

$$\rightarrow \text{lineární DE} \rightarrow a(t) = \frac{-1}{100 + t}, b(t) = 20 \quad \text{rady}$$

$$\rightarrow \int a(t) dt = -\ln(100 + t)$$

$$\int b(t) e^{-\int a(t) dt} dt = \int 20 \cdot e^{\ln(100+t)} dt = \int 20(100+t) dt =$$

$$= 20 \cdot \frac{(100+t)^2}{2} = 10(100+t)^2$$

$$\Rightarrow Q(t) = (100+t)^{-1} [10(100+t)^2 + C] = 10(100+t) + \frac{C}{100+t}$$

$\rightarrow$  zbereme se C pomocí poc. podm.:

$$3000 = 10(100+0) + \frac{C}{100+0} = 1000 + \frac{C}{100} \Rightarrow C = 2 \cdot 10^5$$

$$\Rightarrow Q(t) = 10(100+t) + \frac{2 \cdot 10^5}{100+t} \quad \dots \text{množstv' soli (v gramech) v čase t}$$

$\rightarrow$  my chceme koncentraci v čase t, kdy bude mádíž plna!