

Aplikace diferenciálních rovnic

PŘÍKLADY z 20 zkoušky

TYP "VÝMĚNA TEPLA"

1. V čase $t_0 = 0$ minut má čaj v hrnku teplotu 100°C a za 10 min poté už jen 80°C , přičemž teplota okolního vzduchu je $T_{\text{okol.}} = 22^\circ\text{C}$. Označ $T(t)$ jako teplotu čaje v čase t .

- a) Napište dif. rovnici, kterou musí $T(t)$ splňovat a vyřešte ji.
 b) Určete za jak dlouho bude mít čaj teplotu 60°C .

$$\left. \begin{aligned} T(0) &= 100^\circ\text{C} \\ T(10) &= 80^\circ\text{C} \end{aligned} \right\} \text{tzv. počáteční podmínky}$$

$$T_{\text{okol.}} = 22^\circ\text{C}$$

a) Diferenciální rovnice popisuje nějakou změnu - zde chlazení čaje - tzn. JAK SE MĚNÍ TEPLOTA V ZÁVISLOSTI NA ČASE

$$T'(t) = -k(T(t) - T_{\text{okol.}})$$

změna teploty v čase \rightarrow $T'(t)$
 chladne to \rightarrow $-k$
 konstanta chlazení (zatím neznáme) \rightarrow k
 teplota okolí = 22 \rightarrow $T_{\text{okol.}}$

$$\boxed{T'(t) = -kT(t) + kT_{\text{okol.}}}$$

lin. dif. rovnice 1. řádu: $y' = a(t)y + b(t)$

řešíme pomocí integračního faktoru $e^{-\int a(t) dt} = e^{\int k dt} = e^{kt}$

$$T' e^{kt} + kT e^{kt} = 22k e^{kt}$$

$$\int (T \cdot e^{kt})' dt = 22k \int e^{kt} dt$$

$$T \cdot e^{kt} = 22k \cdot \frac{1}{k} e^{kt} + C$$

obecné řešení \rightarrow $\boxed{T(t) = 22 + C e^{-kt}}$ \leftarrow JAKÁ JE KONSTANTA k ?

$$T(0) = 22 + C \cdot e^{-k \cdot 0} \Rightarrow C = 78$$

$$T(10) = 22 + C \cdot e^{-k \cdot 10} \Rightarrow \boxed{k = \frac{\ln \frac{29}{39}}{-10}}$$

zjistíme z počáteční podmínky které dosadíme do výsledku

b) konkrétní řešení pro naše poč. podmínky je tedy:

$$T(t) = 22 + 78 e^{-\frac{\ln \frac{25}{39}}{10} t}$$

tzv. particiální řešení

b) chceme vědět jaké je t při 60°C \rightarrow dosadíme do našeho řešení:

$$60 = 22 + 78 e^{-\frac{\ln \frac{25}{39}}{10} t}$$

$$\Rightarrow t = 10 \cdot \frac{\ln \frac{19}{39}}{\ln \frac{25}{39}}$$

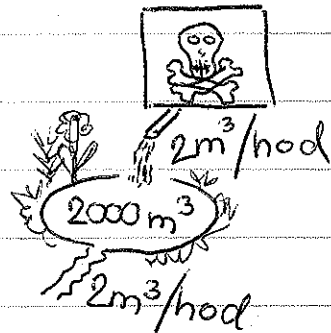
TYP "MĚCHÁNÍ DVOU LÁTEK"

② Znečištěná voda obsahující $3\text{mg}/\text{m}^3$ chemikálií vytéká do jezera konst. rychlostí $2\text{m}^3/\text{hod}$. Po promíchání s jezerou vodou vytéká zase rychl. $2\text{m}^3/\text{hod}$. Původně v jezeře 2000m^3 , žádné chemikálie.

$Q(t)$ = množství chemikálie v čase t

$\Rightarrow Q(0) = 0$

POČ. PODM.



a) Napište dif. rovnici, která situaci popisuje ($Q(t)$) a

b) Kritická přípustná konc. chemikálie pro život v jezeře je $1\text{mg}/\text{m}^3$. Kolik času zbývá do záchrany života? (v jezeře)

a) JAK SE MĚNÍ MNOŽSTVÍ CHEMIKÁLIE V ZÁVISLOSTI NA ČASE?

$$Q'(t) = \left(\begin{array}{l} \text{rychlost} \\ \text{přítoku} \\ \text{chemikálie} \\ \text{samotně} \end{array} \right) - \left(\begin{array}{l} \text{rychlost} \\ \text{odtoku} \end{array} \right)$$

$$Q'(t) = 3 \cdot 2 - \frac{Q(t)}{2000} \cdot 2$$

$\text{mg}/\text{m}^3 \quad \text{m}^3/\text{hod} \quad \text{mg}/\text{m}^3 \quad \text{m}^3/\text{hod}$

$$Q'(t) = \underbrace{6}_{b(t)} - \underbrace{\frac{Q(t)}{1000}}_{a(t)} \quad \text{lin. dif. rovnice 1. řádu} \quad y' = a(t)y + b(t)$$

opět řešíme - integrační faktor $e^{-\int k dt} = e^{-\int \frac{1}{1000} dt} = e^{-t/1000}$

obecné řešení: $Q(t) = 6000 + C \cdot e^{-t/1000}$ obecné

JAKA JE KONSTANTA C ?
dosadíme počáteční podmínku $Q(0) = 0$

$$Q(0) = 6000 + C \cdot e^0 = 0$$

$$\Rightarrow C = -6000$$

konkrétní řešení pro naši poč. podm. je:

$$Q(t) = 6000 - 6000 e^{-t/1000}$$
 partikulární

b) přípustná konc. 1 mg/m^3

\Rightarrow v 2000 m^3 vody to bude 2000 mg

\Rightarrow musíme zjistit t , pro které je $Q(t) = 2000$

\rightarrow dosadíme do řešení:

$$2000 = 6000 (1 - e^{-t/1000})$$

$$e^{-t/1000} = \frac{2}{3}$$

$$-t/1000 = \ln \frac{2}{3}$$

$\rightarrow t = -1000 \cdot \ln \frac{2}{3}$ hodin \approx 16 dní a 21 hodin