

3 Prenos hmoty a energie

3.1 Stacionárny prípad

1. Prúd vody v rieke s prietokom $Q_s = 10\text{m}^3/\text{s}$ má koncentráciu chloridov $c_s = 20\text{mg/l}$. Prítok rieky s prietokom $Q_w = 5\text{m}^3/\text{s}$ má koncentráciu chloridov $c_w = 40\text{mg/l}$. Aká je výsledná koncentrácia chloridov po dokonalom premiešaní.

Riešenie

Ak predpokladáme dokonalé premiešanie a ustálený stav, potom prísun chloridov do rieky musí byť v rovnováhe s ich odsunom (odtokom). Všeobecne, pri prietoku $Q\text{m}^3/\text{s}$ a koncentrácii polutantu $c\text{ mg/l}$ bude prísun polutantu $Qc \times 1000\text{ mg/s}$ (faktor 1000 zohľadňuje tú skutočnosť, že $1\text{m}^3 = 1000\text{ litrov}$). Celkový prísun chloridov do rieky potom bude:

$$Vstup = (Q_s c_s + Q_w c_w) \times 1000\text{mg/s}$$

Po zmiešaní rieky a prítoku musí v rovnovážnom stave platiť pre výstupnú koncentráciu, c_m :

$$Vstup = (Q_s c_s + Q_w c_w) \times 1000\text{mg/s} = Q_m c_m \times 1000\text{mg/s} = Výstup$$

pričom

$$Q_m = (Q_s + Q_w)$$

Pre hľadanú koncentráciu, c_m dostaneme:

$$c_m = \frac{(Q_s c_s + Q_w c_w) \times 1000\text{mg/s}}{(Q_s + Q_w) \times 1000\text{l/s}} = 26.7\text{ mg/l}$$

Komentár

- Všimnite si, že faktor 1000 (prevod m^3 na litre) sa vo výslednom vzťahu vykrátí, čo prakticky zodpovedá zmene jednotky prietoku. Keby sme všetky prietoky jednotne vyjadrili v inej jednotke (napríklad l/s), museli by sme dostať ten istý výsledok.

2. Priemerný prietok Dunaja v Bratislave je $2000 \text{ m}^3/\text{s}$. Uvažujme, že sa do Dunaja v Bratislave vypúšťa odpadová voda s prítokom $20 \text{ m}^3/\text{s}$ a s koncentráciou polutantov 100 mg/liter . V Gapčíkove sa vypúšťa odpadová voda s prítokom $15 \text{ m}^3/\text{s}$ a s koncentráciou polutantov 50 mg/liter . Vypočítajte koncentráciu polutantov:

- a) za Bratislavou
- b) za Gapčíkovom

Riešenie

Situácia v Bratislave je nasledovná. Prísun polutantov s prítokom $20 \text{ m}^3/\text{s}$ a s koncentráciou polutantov 100 mg/liter znamená v absolútnom množstve $20000 \text{ litrov/s} \times 100 \text{ mg/liter} = 2 \times 10^6 \text{ mg}$ polutantov za sekundu. Po premiešaní s prítokom bude odtok $2020 \text{ m}^3/\text{s}$ a pre koncentráciu polutantu bude platiť:

$$Q_{in}c_{in} = Q_{out}c_{out}$$

$$c_{out} = \frac{Q_{in}c_{in}}{Q_{out}} = \frac{20000 \times 100}{2020000} = \frac{20 \times 100}{2020} = 0.99 \text{ mg/l}$$

Do Gapčíkova teda priteká už znečistený Dunaj s prítokom $2020 \text{ m}^3/\text{s}$ a koncentráciou polutantov 0.99 mg/l . K tomu sa pridáva odpad v Gapčíkove s prítokom $15 \text{ m}^3/\text{s}$ a s koncentráciou polutantov 50 mg/liter . Po dokonalom premiešaní bude platiť:

$$c_m = \frac{Q_{BA}c_{BA} + Q_{GAP}c_{GAP}}{Q_{BA} + Q_{GAP}} = \frac{2000 + 750}{2035} = 1.351 \text{ mg/l}$$

V praxi je výsledná koncentrácia polutantov limitovaná príslušnými normami a predpismi, a treba vypočítať vstupné parametre. Napríklad:

3. Do čistej rieky s prietokom $500 \text{ m}^3/\text{s}$ ústi odpad s prietokom $10 \text{ m}^3/\text{s}$. Aká môže byť najvyššia koncentrácia polutantov v odpade, aby výsledné znečistenie rieky bolo menšie ako 1 ppm ? Výsledok vyjadrite v jednotkách $[\text{ppm}]$ a $[\text{mg/l}]$.

Riešenie

V ustálenom stave platí:

$$Q_{waste}c_{waste} = (Q_{waste} + Q_{river})c_{out}$$

$$c_{waste} = \frac{(Q_{waste} + Q_{river})c_{out}}{Q_{waste}} = \frac{510 \times 1}{10} = 51 \text{ ppm}$$

V prípade vody s hustotou 1kg/l je prevod [ppm] na [mg/l] triviálny, nakoľko 1mg/l = 1mg/kg = 1ppm. Koncentrácia polutantov v odpade teda nesmie prekročiť 51mg/l.

4. Ako treba regulovať koncentráciu polutantov v odpade v prípade, že v období sucha klesne prietok rieky na 200m³/s?

Riešenie

Použijeme výsledok z predchádzajúceho príkladu:

$$c_{waste} = \frac{(Q_{waste} + Q_{river})c_{out}}{Q_{waste}} = \frac{210 \times 1}{10} = 21 \text{ ppm}$$

Ak prietok rieky v období sucha klesne na 200m³/s, koncentráciu polutantov v odpade treba znížiť na 21ppm.

5. Alternatívne, koľko odpadovej vody môžeme vypúšťať v období sucha, ak nie je možné znížiť koncentráciu polutantov v odpade?

Riešenie

Vychádzame opäť zo vzťahu:

$$Q_{waste}c_{waste} = (Q_{waste} + Q_{river})c_{out}$$

V tomto prípade však hľadanou veličinou bude množstvo (t.j. prietok) vody vypúšťanej z odpadu do rieky, Q_{waste} .

$$Q_{waste}c_{waste} = (Q_{waste} + Q_{river})c_{out} = Q_{waste}c_{out} + Q_{river}c_{out}$$

$$Q_{waste}c_{waste} - Q_{waste}c_{out} = Q_{river}c_{out}$$

$$Q_{waste} = \frac{Q_{river}c_{out}}{c_{waste} - c_{out}} = \frac{200 \times 1}{51 - 1} = 4 \text{ m}^3/\text{s}$$

Komentár

- Ak teda v období sucha klesne prietok v rieke z $500 \text{ m}^3/\text{s}$ na $200 \text{ m}^3/\text{s}$ (t.j. 2.5 krát), musíme úmerne tomu znížiť aj prietok vody v odpade z $10 \text{ m}^3/\text{s}$ na $4 \text{ m}^3/\text{s}$, t.j. tiež 2.5 krát. Vidieť to zo vzťahu:

$$Q_{waste} = \frac{Q_{river}c_{out}}{c_{waste} - c_{out}} = Q_{river} \frac{c_{out}}{c_{waste} - c_{out}}$$

$$\frac{Q_{waste}}{Q_{river}} = \frac{c_{out}}{c_{waste} - c_{out}}$$

Pomer prietokov Q_{waste} / Q_{river} je daný pomerom koncentrácií polutantov $\frac{c_{out}}{c_{waste} - c_{out}}$. Pri rovnakých hodnotách koncentrácií musí byť zachovaný pomer prietokov Q_{waste} / Q_{river} . V tomto konkrétnom prípade môže byť maximálny prietok vody v odpade vždy 1/50 prietoku vody v rieke.

- 6. Do rieky s obsahom soli 400ppm a prietokom $25 \text{ m}^3/\text{s}$ priteká potok s prietokom $5 \text{ m}^3/\text{s}$ a obsahom soli 2000mg/l. Časť vody z rieky sa odoberá, mieša s čistou vodou bez soli a používa sa ako úžitková voda, ktorá nesmie mať obsah soli viac ako 500ppm. Aký musí byť pomer prietokov čistej vody a vody odoberanej z rieky?**

Riešenie

Najprv musíme zjednotiť jednotky koncentrácie pre riekku a potok. V prípade vody platí, že $1 \text{ ppm} = 1 \text{ mg}/1 \text{ kg}$. 1 kg vody má objem 1 liter , takže $1 \text{ ppm} = 1 \text{ mg}/\text{l}$. 400 ppm teda predstavuje $400 \text{ mg}/\text{l}$. To sa mieša s vodou z potoka a platí:

$$Q_{rieka}c_{rieka} + Q_{potok}c_{potok} = (Q_{rieka} + Q_{potok})c_{out}$$

Po sútoky rieky a potoka bude koncentrácia soli v rieke:

$$\frac{Q_{rieka}c_{rieka} + Q_{potok}c_{potok}}{Q_{rieka} + Q_{potok}} = c_{out}$$

Z tejto vody sa odoberá prietok Q_1 a mieša sa s čistou vodou s prietokom Q_2 , pričom výsledná koncentrácia nesmie prekročiť $500\text{ppm} = 500\text{mg/l}$. Musí teda platiť:

$$Q_1c_{out} = (Q_1 + Q_2)c_{limit} \Rightarrow c_{out} = \left(1 + \frac{Q_2}{Q_1}\right)c_{limit}$$

$$\frac{c_{out}}{c_{limit}} - 1 = \frac{Q_2}{Q_1} = \frac{Q_{rieka}c_{rieka} + Q_{potok}c_{potok}}{Q_{rieka} + Q_{potok}} - 1$$

Po dosadení číselných hodnôt dostaneme (pre obrátený pomer Q_1 / Q_2) hodnotu 3. Vodu z rieky treba teda riediť čistou vodou v pomere **3:1**, aby ju bolo možné využívať ako úžitkovú vodu.

- 7. Jazerom s objemom 10^7m^3 preteká prúd vody z potoka s prietokom $5\text{m}^3/\text{s}$ a koncentráciou nečistôt 10mg/l . Továrne vypúšťa do jazera odpad s prietokom $0.5\text{m}^3/\text{s}$ a koncentráciou nečistôt 100mg/l . Reakčný koeficient je $0.2/\text{deň}$. Vypočítajte ustálenú koncentráciu nečistôt.**

Riešenie

V ustálenom stave ($dc/dt = 0$) musí platiť:

$$0 = V_{stup} - V_{ýstup} - \text{Rozpad}$$

Analyzujme jednotlivé členy (treba byť pozorný najmä čo sa týka jednotiek).

Vstup znečisťujúcich látok do jazera je daný súčtom príspevkov z potoka a z odpadu z továrne $Q_{potok}c_{potok} + Q_{továrne}c_{továrne}$. Všetky členy musia byť v rovnakých jednotkách;

zvoľme napríklad mg/s. Prietoky sú udané v m³/s, koncentrácie v mg/l. Každý m³ predstavuje 1000 litrov. Prísun polutantov preto bude:

$$Q_{potok}c_{potok} + Q_{továreň}c_{továreň} = 5000 \times 10 + 500 \times 100 = 100 \times 10^3 \text{ mg/s}$$

V jazere sa vytvorí hľadaná rovnovážna koncentrácia, c , takže voda vytekajúca z jazera bude znamenať výstup polutantov na úrovni $(Q_{potok} + Q_{továreň})c = 5500c$ [mg/s].

V jazere sa teda vždy nachádza celkové množstvo polutantov $Vc = 10^{10}c$ [mg]. Reakčný koeficient je však zadaný ako 0.2 „za deň“. Aby sme zachovali rovnaké jednotky, musíme rozpad tiež vyjadriť v [mg/s]. Reakčný koeficient preto bude $0.2/24/3600$ „za sekundu“. Ubúdanie polutantov v dôsledku rozpadu preto bude $KVc = \frac{0.2 \times 10^{10}}{24 \times 3600}c = 23148.15c$ [mg/s].

Úbytok polutantov spolu v dôsledku odtoku aj rozpadu potom bude:

$$(Q_{potok} + Q_{továreň})c + KVc = (Q_{potok} + Q_{továreň} + KV)c = (5500 + 23148.15)c$$

Po sčítaní dostaneme $28648.15c$ [mg/s].

V rovnovážnom stave musí byť táto hodnota v rovnováhe s prísunom polutantov, z čoho vypočítame hľadanú rovnovážnu koncentráciu, c :

$$Vstup = 100 \times 10^3 \text{ mg/s} = Výstup = 28648.15c$$

$$c = \frac{100 \times 10^3}{28648.15} = 3.49 \text{ mg/l}$$

8. Riešte vyššie uvedený príklad všeobecne a vo výslednom vzťahu urobte rozmerovú analýzu.

Riešenie

V ustálenom stave ($dc/dt = 0$) musí platiť:

$$0 = Vstup - Výstup - Rozpad$$

$$Vstup = Výstup + Rozpad$$

$$\begin{aligned} Q_{potok}c_{potok} + Q_{továreň}c_{továreň} &= (Q_{potok} + Q_{továreň})c + KVC = \\ &= (Q_{potok} + Q_{továreň} + KV)c \\ c &= \frac{Q_{potok}c_{potok} + Q_{továreň}c_{továreň}}{(Q_{potok} + Q_{továreň} + KV)} = 3.49 \text{ mg/l} \end{aligned}$$

Ako vidieť z tohto vzťahu, m³ na litre prevádzať nemusíme, nakoľko rovnaký faktor 1000 l/m³ sa objaví aj v čitateli aj v menovateli. Môžeme teda všetky objemy dosadzovať priamo v m³. Reakčný koeficient, K, však musíme vždy premeniť z 0.2/deň na 0.2/24/3600/s.

9. Aká bude rovnovážna koncentrácia polutantov v jazere, ak:

- a) Továreň zníži prietok v odpade na polovicu;
- b) Továreň úplne odstavi odpad.

Riešenie

Použijeme výsledný vzťah z predchádzajúceho príkladu a dosadíme číselné hodnoty:

$$c = \frac{Q_{potok}c_{potok} + Q_{továreň}c_{továreň}}{(Q_{potok} + Q_{továreň} + KV)} = \frac{50 + 25}{\left(5 + 0.25 + \frac{0.2}{24 \times 3600} 10^7\right)} = 2.64 \text{ mg/l}$$

$$c = \frac{Q_{potok}c_{potok} + Q_{továreň}c_{továreň}}{(Q_{potok} + Q_{továreň} + KV)} = \frac{50 + 0}{\left(5 + 0 + \frac{0.2}{24 \times 3600} 10^7\right)} = 1.78 \text{ mg/l}$$

Komentár

- Prečo po odstavení odpadu z továrne sa rovnovážna koncentrácia v jazere nerovná koncentrácii polutantov v potoku?

3.2 Nestacionárny stav

1. Dokážte (ukážte), že funkcia:

$$c(t) = (c_0 - c_\infty)e^{-(K+\frac{Q}{V})t} + c_\infty$$

$$c_\infty = \frac{S}{Q + KV}$$

je riešením diferenciálnej rovnice:

$$V \frac{dc}{dt} = S - Qc - Kvc$$

Riešenie

Dôkaz vykonáme „skúškou správnosti“, t.j. navrhnutú funkciu dosadíme do pôvodnej diferenciálnej rovnice. Okrem toho musíme skontrolovať aj platnosť počiatkových podmienok. V čase $t = 0$ musí byť koncentrácia $c(t = 0) = c_0$.

$$c(t) = (c_0 - c_\infty)e^{-(K+\frac{Q}{V})t} + c_\infty$$

$$c(t) = (c_0 - c_\infty)e^0 + c_\infty = c_0 - c_\infty + c_\infty = c_0$$

Podobne v čase $t = \infty$ musí byť koncentrácia $c(t = \infty) = c_\infty$

$$c(t) = (c_0 - c_\infty)e^{-(K+\frac{Q}{V})t} + c_\infty$$

$$c(t) = (c_0 - c_\infty)e^{-\infty} + c_\infty = 0 + c_\infty = c_\infty$$

Derivácia funkcie bude:

$$c(t) = (c_0 - c_\infty)e^{-(K+\frac{Q}{V})t} + c_\infty$$

$$\frac{dc}{dt} = -\left(K + \frac{Q}{V}\right)(c_0 - c_\infty)e^{-(K+\frac{Q}{V})t} + 0$$

Dosaďme funkciu a jej deriváciu do pôvodnej diferenciálnej rovnice a urobme „skúšku správnosti“. Ľavá strana:

$$V \frac{dc}{dt} = V \left\{ -\left(K + \frac{Q}{V}\right)(c_0 - c_\infty)e^{-(K+\frac{Q}{V})t} \right\} = -(KV + Q)(c_0 - c_\infty)e^{-(K+\frac{Q}{V})t}$$

S uvažovaním $c_\infty = \frac{S}{Q+KV}$ dostaneme:

$$V \frac{dc}{dt} = -(KV + Q) \left(c_0 - \frac{S}{Q + KV} \right) e^{-(K+\frac{Q}{V})t} = \{S - c_0(KV + Q)\} e^{-(K+\frac{Q}{V})t}$$

Pravá strana:

$$\begin{aligned} S - Qc - KVc &= S - (Q + KV) \left((c_0 - c_\infty) e^{-(K+\frac{Q}{V})t} + c_\infty \right) = \\ &= S - (Q + KV) \left(\left(c_0 - \frac{S}{Q + KV} \right) e^{-(K+\frac{Q}{V})t} + \frac{S}{Q + KV} \right) = \\ &= S - (Q + KV) \left(c_0 - \frac{S}{Q + KV} \right) e^{-(K+\frac{Q}{V})t} - S = \\ &= -(Q + KV) \left(c_0 - \frac{S}{Q + KV} \right) e^{-(K+\frac{Q}{V})t} = \\ &= \{S - c_0(Q + KV)\} e^{-(K+\frac{Q}{V})t} \end{aligned}$$

Ľavá strana sa rovná pravej strane, čím je dôkaz vykonaný.

- 2. Vypočítajte, na akú kapacitu treba dimenzovať jedáleň na FEI STU. Diskutujte a urobte realistický odhad potrebných veličín. Pre jednoduchosť uvažujte, že jedáleň slúži len zamestnancom FEI STU.**

Riešenie

Označme $n(t)$ počet práve obedujúcich ľudí v jedálni. Tento počet sa v čase mení. Prírastok počtu obedujúcich za jednotku času (v tomto prípade napríklad za 1 minútu), dn/dt bude daný počtom nových prichádzajúcich stravníkov za jednotku času, H (označenie H som zvolil preto, lebo tí sú ešte *Hladní*) mínus počet odchádzajúcich stravníkov za jednotku času (t.j. tých, ktorí práve dojedli). Počet tých, ktorí práve dojedli, je úmerný počtu práve obedujúcich ľudí, pričom sa dá dokázať, že konštanta úmernosti, K , je prevrátenou hodnotou strednej doby jedenia. Príslušná diferenciálna rovnica bude mať preto tvar:

$$\frac{dn}{dt} = H(t) - Kn(t)$$

Uvažujme zjednodušený model, že počet prichádzajúcich stravníkov za jednotku času, H , nie je výraznou funkciou času, a preto ho budeme považovať za konštantný. Potrebujeme však jeho realistický odhad. Podľa údajov z internetu z roku 2014 (https://sk.wikipedia.org/wiki/Fakulta_elektrotechniky_a_informatiky_Slovenskej_tehnickej_univerzity) mala FEI STU 519 zamestnancov. Zaokrúhlime tento údaj na 500, keďže nie všetci sa stravujú v zamestnaneckej jedálni a nie každý deň sú v práci prítomní všetci zamestnanci. Predpokladajme ďalej, že všetci zamestnanci chodia na obed medzi 11.00 a 14.00 hodinou. Počet stravníkov prichádzajúcich do jedálne za jednotku času preto bude $500/180 = 2.8$ zamestnanca/minútu (po zaokrúhlení).

V ustálenom (rovnovážnom stave) bude platiť:

$$\frac{dn}{dt} = H(t) - Kn(t) = 0$$

Ak priemerný čas jedenia (t.j. pobytu jedného stravníka v jedálni) odhadneme na 30 minút, konštanta K bude mať hodnotu $1/30$ za minútu. Ustálený počet stravníkov v jedálni preto bude:

$$n = \frac{H}{K} = \frac{2.8 \text{ minúta}^{-1}}{\frac{1}{30} \text{ minúta}^{-1}} = 84 \text{ miest}$$

Komentár

- Na tomto extrémne zjednodušenom prípade sme si ukázali princíp, ako dimenzovať kapacitu jedální, parkovísk, záchytných parkovísk, ciest a podobne. Matematický aparát je v zásade veľmi jednoduchý, náročné však môže byť realisticky odhadnúť všetky potrebné vstupné parametre.
- Skúste meniť vstupné parametre a sledovať, ako výrazne sa bude meniť výsledok.
- Načrtnite celý priebeh funkcie $n(t)$ od otvorenia jedálne po jej zatvorenie.

3. Vráťme sa teraz k príkladu s jazerom, do ktorého ústi odpad s továrne. Uvažujme, že po dlhodobej prevádzke (t.j. po dosiahnutí rovnovážnej koncentrácie), Regionálny úrad verejného zdravotníctva nariadil úplné odstavenie vypúšťania odpadu z továrne. **Aká bude koncentrácia polutantov v jazere po jednom a po 7 dňoch od odstávky?**

Riešenie

Použijeme funkciu:

$$c(t) = (c_0 - c_\infty)e^{-(K+\frac{Q}{V})t} + c_\infty$$
$$c_\infty = \frac{S}{Q + KV}$$

Počiatočná koncentrácia polutantov v jazere, c_0 , bude 3.49mg/l, čo je ustálený stav v prípade, že továreň trvale vypúšťa odpad do jazera. Ustálená koncentrácia po odstavení továrne bude 1.78mg/l. Tieto výsledky sú prevzaté z predchádzajúceho výpočtu rovnovážnych koncentrácií. Vyššie uvedená funkcia popisuje **priebeh zmeny z jedného ustáleného stavu na druhý**. Po dosadení číselných hodnôt dostaneme:

$$c(t = 1 \text{ deň}) = (3.49 - 1.78)e^{-(0.2 + \frac{5 \times 3600 \times 24}{10^7})1} + 1.78 = 3.24 \text{ mg/l}$$

$$c(t = 7 \text{ dní}) = (3.49 - 1.78)e^{-(0.2 + \frac{5 \times 3600 \times 24}{10^7})7} + 1.78 = 2.35 \text{ mg/l}$$

4. V programe EXCEL znázorníte priebeh zmeny koncentrácie po odstavení vypúšťania odpadu z továrne.

Riešenie

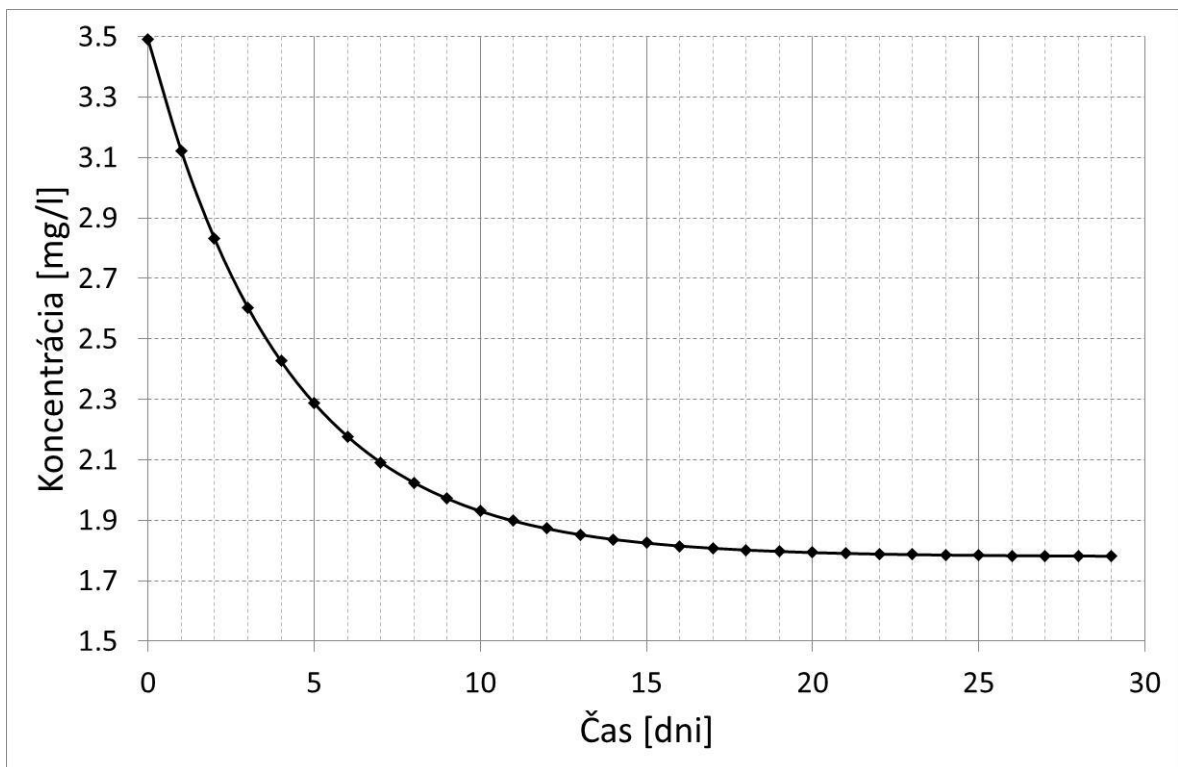
Použijeme funkciu:

$$c(t) = (3.49 - 1.78)e^{-(0.2 + \frac{5 \times 3600 \times 24}{10^7})t} + 1.78$$

a v programe EXCEL ju znázorníme s časovým rozlíšením 1 dňa.

Komentár

- Ako vidieť, potrvá **dva až tri týždne**, kým koncentrácia polutantov v jazere klesne na novú ustálenú hodnotu.
- Dá sa ukázať, že tento čas je približne 5-násobkom hodnoty $\ln 2/K$, čo je v tomto prípade približne 17 dní.



5. V bare o objeme 500m^3 sedí 50 fajčiarov a každý z nich vyfajčí v priemere 2 cigarety za hodinu. Každá cigareta emituje 1.4mg formaldehydu, ktorý sa rozkladá na CO_2 s reakčným koeficientom $K=0.4/\text{hodinu}$. Čerstvý vzduch prúdi do baru pomocou vzduchotechniky s prietokom $1000\text{m}^3/\text{h}$. Určte rovnovážnu koncentráciu formaldehydu v bare a porovnajte ju s limitom dráždivosti očí 0.05ppm . Teplota vzduchu v bare je 25°C .

Riešenie

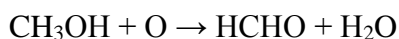
Vychádzame zo skutočnosti, že v (ustálenom) stacionárnom stave sa koncentrácia formaldehydu nemení, t.j. $dc/dt = 0$. Potom platí:

$$V \frac{dc}{dt} = S - Qc - K V c = 0$$

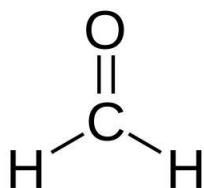
$$c = \frac{S}{Q + KV} = \frac{50 \times 2 \times 1.4}{1000 + 0.4 \times 500} = 0.117\text{mg}/\text{m}^3$$

Aby sme mohli túto koncentráciu porovnať s limitom dráždivosti očí 0.05ppm, musíme ju prepočítať na ppm. K tomu potrebujeme poznať molárnu hmotnosť formaldehydu, k čomu potrebujeme poznať chemické zloženie formaldehydu.

Formaldehyd vzniká oxidáciou metanolu:



Do tela môže vstupovať inhalačne alebo kontaktom s kožou či očami. Orálna expozícia je možná pri styku s vodným roztokom formaldehydu alebo kontaminovanou stravou. V pľúcach sa formaldehyd ľahko vstrebáva. Počas rozpadu v krvi je asi 90 sekúnd a metabolitom je kyselina mravčia (je vylučovaná močom) a oxid uhličitý (je vydychovaný). Formaldehyd je súčasťou spalín dieselových aj benzínových motorov, absorbuje sa v respiračnom aj gastrointestinálnom ústrojenstve a pôsobí dráždivo. V roku 1995 bol klasifikovaný ako pravdepodobný karcinogén a v roku 2011 bol preklasifikovaný na preukázaný karcinogén. Štruktúra molekuly:



Relatívna molekulová hmotnosť bude približne $2(\text{H}, \text{H}) + 12(\text{C}) + 16(\text{O}) = 30$, presná hodnota molárnej hmotnosti je podľa <https://sk.wikipedia.org/wiki/Formaldehyd> 30.03g/mól. Prevodový vzťah je známy z predchádzajúcich cvičení:

$$c[\text{mg}/\text{m}^3] = \frac{M \times c[\text{ppm}]}{22.4} \times \frac{273}{298}$$

$$c[\text{ppm}] = \frac{22.4 \times c[\text{mg}/\text{m}^3]}{M} \times \frac{298}{273} = \frac{22.4 \times 0.117}{30.03} \times \frac{298}{273} = 0.095\text{ppm}$$

Hranica dráždivosti očí bude teda prekročená takmer dvojnásobne.

6. Riešme teraz preto opačnú úlohu. Aký prietok vzduchu musí zabezpečiť vzduchotechnika v bare, aby hranica dráždivosti očí nebola prekročená?

Riešenie

Hranicu dráždivosti očí 0.05ppm najprv prepočítame na mg/m³:

$$c[\text{mg}/\text{m}^3] = \frac{M \times c[\text{ppm}]}{22.4} \times \frac{273}{298} = \frac{30.03 \times 0.05 \times 273}{22.4 \times 298} = 0.0614 \text{mg}/\text{m}^3$$

Opäť použijeme rovnicu:

$$V \frac{dc}{dt} = S - Qc - K V c = 0$$

Teraz je však neznámou, ktorú treba vypočítať, prietok vzduchu, Q :

$$Q = \frac{S - K V c}{c} = \frac{50 \times 2 \times 1.4 - 0.4 \times 500 \times 0.0614}{0.0614} = 2080 \text{m}^3/\text{h}$$

Ako vidieť, vzduchotechnika v bare je poddimenzovaná a jej výkon by mal byť približne dvojnásobný.

Komentár

- Analogický problém je dimenzovanie odsávania výfukových plynov z diaľničných a cestných tunelov. Treba odhadnúť zdrojový člen, S , ktorý predstavuje množstvo škodlivín produkovaných autami v tuneli za jednotku času, objem tunela je známy, reakčné koeficienty sú známe z chémie. Na základe toho je potom možné správne navrhnuť a dimenzovať ventilačný systém tunela.

7. Aká bude koncentrácia formaldehydu v bare o šiestej hodine, ak bar otvárajú o piatej?

Riešenie

Ak predpokladáme, že bar sa prakticky okamžite zaplní ľuďmi a všetci začnú hneď fajčiť, pričom na začiatku bol vzduch v bare úplne čistý, musíme riešiť rovnicu:

$$c(t) = (c_0 - c_\infty)e^{-(K+\frac{Q}{V})t} + c_\infty$$
$$c_\infty = \frac{S}{Q + KV}$$

Počiatočná koncentrácia je nulová (úplne čistý vzduch) a ustálená koncentrácia je z predchádzajúceho výpočtu 0.117mg/m^3 . Po dosadení číselných hodnôt dostaneme:

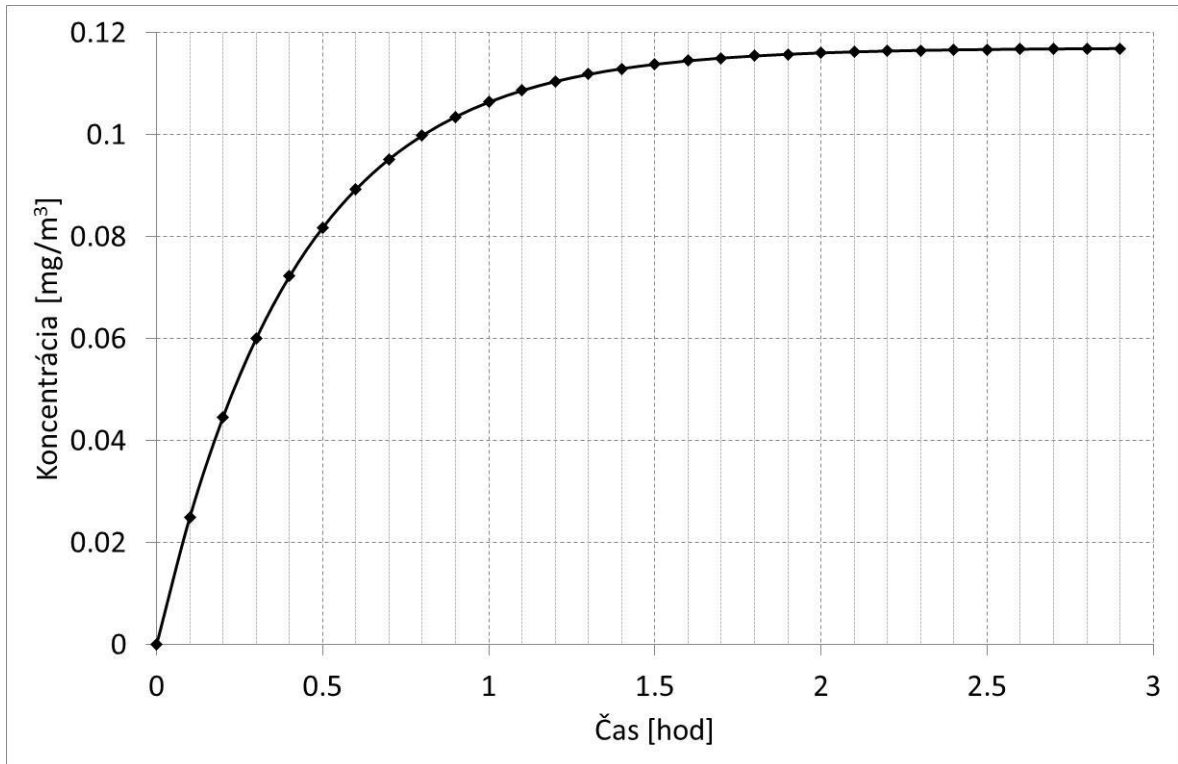
$$c(t) = (0 - 0.117)e^{-(0.4+\frac{1000}{500})t} + 0.117 = 0.106\text{mg/m}^3$$

8. Zobrazte celý priebeh nárastu koncentrácie formaldehydu v bare od otvorenia až po ustálenú hodnotu s rozlíšením 6 minút.

Riešenie

V programe EXCEL vytvoríme a zobrazíme funkciu s počiatočnou koncentráciou 0mg/l a ustálenou koncentráciou 0.117mg/l a nezávisle premennou t s rozlíšením 0.1 hodiny (= 6 minút):

$$c(t) = (0 - 0.117)e^{-(0.4+\frac{1000}{500})t} + 0.117$$



Ako vidieť, prakticky už po dvoch hodinách od otvorenia baru, koncentrácia formaldehydu nadobudne ustálenú hodnotu prekračujúcu hranicu dráždivosti očí.

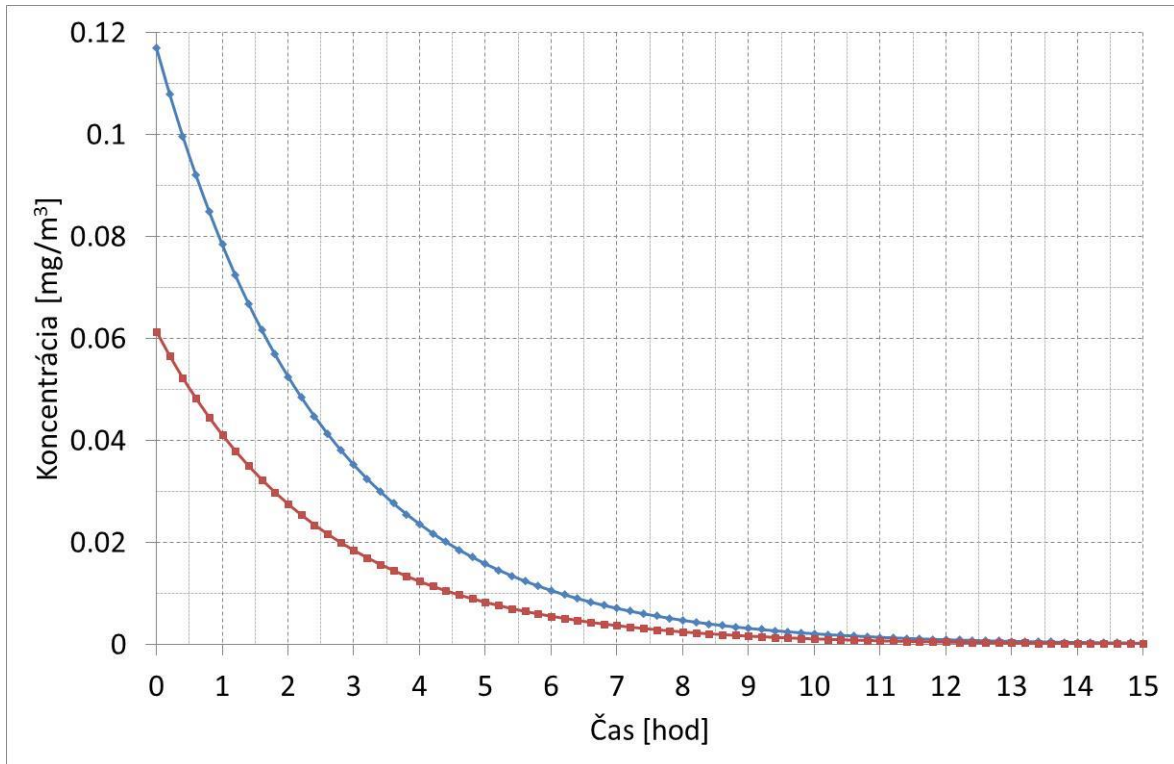
- 9. Predpokladajme, že bar je otvorený do druhej hodiny po polnoci a že personál pri zatváraní baru úplne vypne vzduchotechniku. Ako sa bude meniť koncentrácia formaldehydu v bare až do jeho opätovného otvorenia o piatej hodine popoludní?**

Riešenie

Pri zatváraní baru v ňom bude koncentrácia formaldehydu 0.117mg/m^3 . Ak obsluha vypne vzduchotechniku, pokles koncentrácie formaldehydu bude nastávať už len v dôsledku jeho rozkladu. Časový priebeh poklesu koncentrácie formaldehydu bude potom opísaný funkciou:

$$c(t) = (0.117 - 0)e^{-(0.4)t} = 0.117e^{-0.4t}$$

Túto funkciu si znázorníme v programe EXCEL po dobu, počas ktorej je bar zavretý (otvára sa o 17.00 popoludní a zatvára sa o 2.00 po polnoci), t.j. po dobu 15 hodín.



Vidieť, že doba, počas ktorej je bar zatvorený, je dostatočne dlhá na to, aby sa prakticky všetok formaldehyd z predchádzajúceho dňa rozložil. Modrá krivka je pre prietok vzduchotechniky $1000\text{m}^3/\text{h}$, ktorému zodpovedá ustálená koncentrácia formaldehydu $0.117\text{mg}/\text{m}^3$. Červená krivka je pre prietok vzduchotechniky $2080\text{m}^3/\text{h}$, ktorému zodpovedá ustálená koncentrácia formaldehydu $0.0614\text{mg}/\text{m}^3$.

Všimnite si aj dobu, za ktorú klesne počiatočná koncentrácia formaldehydu na polovicu svojej počiatočnej hodnoty. Nazývame ju **dobou polpremeny** a je daná výrazom $\ln 2/K$. V tomto prípade je to 1.733 hodiny.

10. Ako dlho bude trvať zohrievanie 80 litrov vody v elektrickom ohrievači z 15°C na 65°C , ak výkon ohrievača je 2.5kW a tepelné straty sú 20%. Špecifické teplo vody je $4.187\text{kJ}/\text{kg}/\text{K}$.

Riešenie

Ak sú tepelné straty 20%, znamená to, že efektívne sa na ohrev vody použije len výkon $2.5\text{kW} \times 0.8 = 2\text{ kW}$. Celkove treba dodať energiu $m \times c \times \Delta T$, kde m je hmotnosť vody, c je špecifické teplo vody a ΔT je rozdiel teplôt. Po dosadení číselných hodnôt dostaneme:

$$m \times c \times \Delta T = 80 \times 4.187 \times 50 = 16748 \text{ kJ}$$

Ohrievač s efektívnym výkonom 2kW dodáva každú sekundu 2kJ. Potrebný čas preto bude:

$$\frac{16748 \text{ kJ}}{2 \text{ kJ}} / 3600 = 2.33 \text{ hodiny}$$

Komentár

- Porovnajete výsledok s reálnymi údajmi. Pri rýchlejšom ohreve použite výkon 3kW. $2.33/3 \times 2 = 1.55$ hodiny = cca 90 minút (výrobca udáva 85 minút).

Hlavné technické parametre

- **Objem:** 80 l
- **Inštalácia:** zvisle
- **Prikon:** 2000/3000 W
- **Hmotnosť:** 31 kg

Ostatné technické parametre

- **Rozmery:**
 - **Výška:** 893 mm
 - **Šírka:** 475 mm
 - **Hĺbka:** 475 mm
- **Doba ohrevu z 10 na 60 °C:** 85 min
- **Stupeň el. Krytie:** IP 25
- **Max. prevádzkový pretlak v nádobe:** 0,6 MPa
- **Tepelné straty / trieda energetickej účinnosti:** 0,72/ C kWh/ deň
- **Napojenie:** G 1/2 "vonkajší
- **Tepel.izolace:** polyuretán
- **Napätie:** 230 V