

Curs 5

APLICATII PRACTICE ALE ECUATIILOR DIFERENTIALE DE ORDINUL I IN FIZICA

Suprafata de echilibru a unui lichid aflat in rotatie

Un tub vertical in forma de cilindru (raza r) se invarte rapid cu viteza unghiulara constanta ω in jurul propriei axe. Aratati ca ecuatia determinata de intersectia suprafetei de rotatie a lichidului cu un plan care contine axa tubului este data de urmatoarea ecutie diferentiala ordinara:

$$x'(t) = \frac{\omega^2}{g} t$$

Demonstratie

Identificam datele problemei:

- necunoscuta este functie $x=x(t)$
- variabila independenta este t ;
- $x : \{-r,r\} - \mathbb{R}$ e inaltimea lichidului dintre axa cilindrului si o distanta t

$$\frac{dx}{dt} = f(t)$$

Lichidul se ridica pe peretii tubului datorita actiunii fortei de inertie.

Observam ca in problema aceasta intervin doua forte: greutatea (G) si forta centrifuga (F_c), cu formulele:

$$\begin{aligned}\vec{G} &= -mg \cdot \vec{j} \\ \vec{F}_c &= m\omega^2 t \cdot \vec{i}\end{aligned}$$

In care m reprezinta punctul de masa.

Forța \vec{F} este perpendiculară pe planul tangent la suprafața lichidului datorită vitezei de rotație, care este constantă. Ceea ce conduce la faptul că unghiurile α și β sunt congruente. Astfel,

$$\alpha = \beta \Rightarrow \tan \alpha = \tan \beta$$

Deducem ecuația care descrie curba de rotație de forma următoare:

$$x'(t) = \frac{\omega^2}{g} t \Leftrightarrow \frac{dx}{dt} = \frac{\omega^2}{g} t$$

Prin integrare directă se obține:

$$x(t) = \int \frac{\omega^2}{g} t dt = \frac{\frac{\omega^2}{g} t^2}{2} + c = \frac{\omega^2}{2g} t^2 + c$$

care este o ecuație diferențială de ordinul întâi direct integrabilă.

Variația presiunii atmosferice în raport cu altitudinea

Presiunea atmosferică $p=p(h)$ a unei mase volumice de aer ρ la o temperatură T în raport cu înălțimea h , care a fost măsurată începând cu nivelul mării, unde presiunea este $p(0)=p_0$. Atunci, presiunea atmosferică este dată de problema Cauchy

$$\begin{cases} p'(h) + \frac{M \cdot g}{R \cdot T(h)} p(h) = 0 \\ p(0) = p_0 \end{cases}$$

Demonstratie:

Identificăm datele problemei:

h – variabilă independentă

$p = p(h)$ – funcția necunoscută

T – temperatura masei volumice

Putem porni rezolvarea problemei, pornind de la ecuatia fundamentala a hidrostaticii:

$$p' + \rho g = 0$$

Consideram aerul la un gaz perfect si, atunci

$$p \cdot v = n \cdot T \cdot R$$

In care stim ca n reprezinta numarul de moli de aer din volumul v si R e o constanta.

$$\rho = \frac{m}{v} = \frac{m \cdot p}{n \cdot T \cdot R}$$

Ecuatia folosita pentru descrierea presiunii va fi:

$$p' = \frac{m \cdot g}{T \cdot R} p$$

Pentru a putea arata ca presiunea atmosferica este data de problema Cauchy (4.3.1), distingem 2 cazuri:

- Cazul 1: consideram temperatura constanta si ecuatia devine:

$$p' = \frac{m \cdot g}{T \cdot R} p \text{ si, notand } \frac{m \cdot g}{T \cdot R} = k, \text{ atunci } p' = -kp,$$

(ecuatie cu variabile separabile)

Separam variabilele:

$$\frac{dp}{dh} = -kp(h) \Leftrightarrow \frac{dp}{p} = -k \frac{1}{dh}$$

Trecem totul in membrul stang si integram ecuatia (4.3.4):

$$\int \frac{dp}{p} + \int \frac{k}{dh} = C \Leftrightarrow \ln(p) = -k \ln(h) + C \Leftrightarrow p(h) = C \cdot e^{-kh}$$

Folosim conditia initiala din problema Cauchy si solutia devine:

$$p(h) = p_0 \cdot e^{-kh}$$

Presiunea scade exponential in raport cu altitudinea.

- **Cazul 2:** Consideram ca temperatura nu ar fi constanta, caz in care aerul respecta legea transformarilor abatice:

$$p \cdot v^\gamma = K \text{ unde } \gamma \text{ este dat si } \gamma \neq 1$$

Se obtine rezultatul urmator:

$$v = \left(\frac{K}{p}\right)^{1/\gamma}$$

Folosind $p \cdot v = n \cdot T \cdot R$ se ajunge la urmatoarea relatie:

$$T \cdot R = v \frac{p}{n} = \left(\frac{K}{p}\right)^{1/\gamma} \cdot \frac{p}{n} = \frac{K^{1/\gamma} \cdot p^{1-\frac{1}{\gamma}}}{n}$$

Rezultatul problemei se reduce la scrierea si rezolvarea urmatoarei probleme Cauchy:

$$\begin{cases} p'(h) = -\frac{m \cdot g}{K^{1/\gamma}} p^{1/\gamma}(h) \\ p(0) = p_0 \end{cases}$$

Folosind urmatoarea notatie: $k_1 = \frac{m \cdot g}{K^{1/\gamma}}$ si, problema Cauchy $p(0) = p_0$, obtinem ..

$$\begin{cases} p'(h) = -k_1 \cdot p^{1/\gamma}(h) \\ p(0) = p_0 \end{cases}$$

Se rezolva ecuatia $p'(h) = -k_1 \cdot p^{1/\gamma}(h)$ prin separarea variabilelor si integrare:

$$\begin{aligned} \frac{dp}{dh} &= -k_1 p^{1/\gamma}(h) \Leftrightarrow p^{1-\frac{1}{\gamma}} dp = -k_1 dh, \text{ integrand } \Rightarrow \\ \Rightarrow \int p^{1-\frac{1}{\gamma}} dp &= \int -k_1 dh \Rightarrow p^{1-\frac{1}{\gamma}}(h) = \left(1 - \frac{1}{\gamma}\right) (-k_1 h + C) \\ p(h) &= \left[\left(1 - \frac{1}{\gamma}\right) (-k_1 h + C)\right]^{\frac{\gamma}{\gamma-1}} \end{aligned}$$

Folosind conditia initiala $p(0) = p_0$, se obtine:

$$p(h) = \left[p_0^{(\gamma-1)/\gamma} - \frac{\gamma-1}{\gamma} k_1 h \right]^{\frac{\gamma}{\gamma-1}}$$

Aceasta ecuație ne arată că presiunea este invers proporțională cu altitudinea, adică, atunci când altitudinea crește, presiunea scade.

Altitudinea maximă la care există atmosfera este:

$$h_M = \frac{\gamma \cdot p_0^{(\gamma-1)/\gamma}}{\gamma-1}$$

Viteza de răcire a unui corp, aflat într-un mediu cu o anumită temperatură, este proporțională cu diferența dintre temperatura corpului respectiv și temperatura mediului în care se află.

Demonstratie:

Identificăm datele problemei:

- $x(t)$ – temperatura tavii măsurată la timpul t ;
- t – momentul la care se face măsurătoarea;
- x_0 – temperatura din interiorul bucătăriei;

Propoziția de mai sus se poate scrie în felul următor:

$$x'(t) = (x(t) - x_0) \cdot k$$

Unde k este o constantă.

Notăm $x(t) - x_0 = y$ și rezultă că:

$$y' = y \cdot k$$

Separam variabilele și rezolvăm ecuația:

$$\frac{dy}{dt} = ky \Rightarrow \frac{dy}{y} = k dt \Rightarrow \int \frac{dy}{y} = \int k dt \Rightarrow \ln y = kt + C \Rightarrow$$

$$\Rightarrow y = C \cdot e^{kt}$$

Revenind la notația lui y , rezultă că:

$$x(t) - x_0 = C \cdot e^{kt} \Rightarrow x(t) = C \cdot e^{kt} + x_0$$

Exemplu de Problema: O tava de prajituri tocmai a fost scoasa din cuptor si s-a constat ca temperatura ei este de 100°C si scade pana la temperatura de 60°C in doar 20 de minute. Stiind ca temperatura din interiorul bucatariei este de 20°C , aflati peste cat timp tava va ajunge la temperatura de 25°C .

Rezolvare

Putem determina $x(t)$ tinand cont de datele problemei:

$$x_0 = 20^{\circ}\text{C},$$

$$x(0) = 100^{\circ}\text{C},$$

$$x(20) = 60^{\circ}\text{C}$$

$$\begin{cases} x(0) = C + x_0 \\ x(20) = Ce^{20k} + x_0 \end{cases} \Leftrightarrow \begin{cases} C + 20 = 100 \\ Ce^{20k} + 20 = 60 \end{cases} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow \begin{cases} C = 80^{\circ}\text{C} \\ e^{20k} = \frac{40^{\circ}\text{C}}{80^{\circ}\text{C}} \end{cases} \Rightarrow e^{20k} = \frac{1}{2} \Rightarrow 20k = -\ln 2 \Rightarrow k = \frac{-0.69}{20} \Rightarrow k = -0.03$$

$$x(t) = 80e^{-\frac{3}{100}t} + 20$$

$$25 = 20 + 80e^{-\frac{3}{100}t} \Rightarrow e^{-\frac{3}{100}t} = \frac{5}{80} = \frac{1}{16} \Rightarrow -\frac{3t}{100} = \ln\left(\frac{1}{16}\right) \Rightarrow$$

$$\Rightarrow \frac{3t}{100} = 2.77 = \frac{277}{100}$$

$$\Rightarrow t = \frac{277}{100} \cdot \frac{100}{3} \Rightarrow t \sim 92.3^{\circ}\text{C}$$