

චාලක අනුකවදය

මෙම ඒකකය යටතේදී අප විසින් වායු සාම්පලයක් තුළ පවතින වායු අංශුවල චලිතය සහ ඒවායේ චාලක ශක්ති ආශ්‍රිත ගුණාංගවිවිසිදු කරනු ලබයි.

වායු සාම්පලයක් චාලක අනුකවදය සඳහා පරිපූර්ණ ලෙස සාමෘද්ධිමත් නම් එය පහත උපකල්පිත තත්ත්ව යටතේ පවතිය යුතුය.

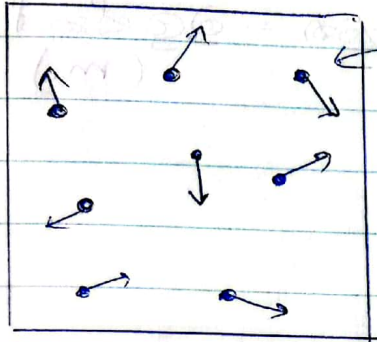
චාලක අනුකවදයේ උපකල්පන.

01. සාම්පලය තුළ වායු අංශුන් මුහුණ වර්ගය ප්‍රමාණයන් පවතී.
02. සාම්පලය තුළ වායු අංශුන් සරල රේඛීයව අහඹු චලිතයේ යෙදේ.
03. අංශු-අංශු අතර අන්තර් අනුක ආකර්ෂණ බල නොපවතිය නැත.
04. අංශු-අංශු අතර ගැටීම් සහ අංශු-බිත්තිය අතර ගැටීම් දුර්ලභ ප්‍රත්‍යක්ෂ වේ.
05. අංශු-අංශු අතර විකර්ෂණ බල අභිවර්තයෙන් ගැටුම්වලදී නොපවතිය.
06. බහුතර සමග සැසඳීමේදී වායු අංශුවල පරිමාව නොපවතිය හැකි තරම් කුඩා වේ.

මෙම ලක්ෂණවලින් බහුතරයක් පවතින තත්ත්වය වායුන් පරිපූර්ණතාව - යට ආසන්න වේ.

චාලක සමීකරණය.

චාලක සමීකරණයක් තුළ පවතින චාලක අංශුවල චරිතයන්හි විගණනය චාලක අංශුවේ චාලක සමීකරණය පහත පරිදි ලැබෙන්නේ නිසාවෙනි.



m = චාලක අංශුවක ස්කන්ධය

N = චාලක අංශු ගණන

V = භාජනයේ පරිමාව

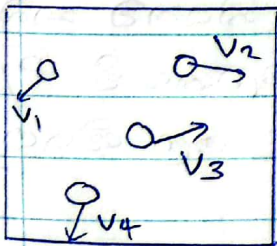
P = භාජනයේ පීඩනය

$$PV = \frac{1}{3} m N \overline{C^2}$$

චරිත මධ්‍යන්‍ය වේගය

චරිත මධ්‍යන්‍ය මූල වේගය සඳහා සම්බන්ධතා ලබා ගැනීම.

චාලක සමීකරණයෙන් චරිත මධ්‍යන්‍ය වේගය පහත පරිදි ගණනය කළ හැක.



$$\overline{C^2} = \frac{v_1^2 + v_2^2 + v_3^2 + v_4^2}{4} = (m^2 s^{-2})$$

චරිත මධ්‍යන්‍ය වේගය

මෙම සමීකරණයෙන් චරිත මධ්‍යන්‍ය මූල වේගය පහත පරිදි ලබා දැක්විය හැක.

$$\sqrt{\overline{C^2}} = \sqrt{\frac{v_1^2 + v_2^2 + v_3^2 + v_4^2}{4}} = (ms^{-1})$$

චරිත මධ්‍යන්‍ය මූල වේගය

එලෙස සමීකරණය ආසුරින් වර්ග මධ්‍යන්‍ය මූල ඛණ්ඩය සඳහා පහත ප්‍රකාශන ශෝධිත වූයේය.

$$PV = \frac{1}{3} \overline{mNc^2}$$

අනුමත ස්කන්ධය $\times$ අනුපාතය = මුළු ස්කන්ධය
(m_0)

$$PV = \frac{1}{3} m_0 \overline{c^2}$$

$$P = \frac{1}{3} \left(\frac{m_0}{V} \right) \overline{c^2}$$

$$P = \frac{1}{3} \rho \overline{c^2}$$

ρ = ඝනත්වය

$$\overline{c^2} = \frac{3P}{\rho}$$

$$\sqrt{\overline{c^2}} = \sqrt{\frac{3P}{\rho}}$$

$PM = \rho RT$ සමීකරණයට ρ අනුව නියත උෂ්ණත්වයේදී RT/M අනුපාතය නියතයක් නිසා P/ρ අනුපාතය ද නියතයක් වී පවතී.

මේ අනුව යම් සංවෘත වායු සමීකරණයක උෂ්ණත්වය නියතව තබා විඛණය අඩු/වැඩි කළද ඒ සමගම ඝනත්වය විචලනය වී P/ρ අනුපාතය නියතයක් ව පවතින නිසා වර්ග මධ්‍යන්‍ය මූල ඛණ්ඩය නියතව පවතී.

$$\overline{c^2} = \sqrt{\frac{3\rho}{\rho}} \uparrow$$

$$\uparrow PM = \uparrow (\rho RT) \text{ - නියතව}$$

$$\frac{P}{\rho} = \left(\frac{RT}{M} \right) \text{ නියත}$$

$$\sqrt{\overline{c^2}} = \sqrt{\frac{3RT}{M}}$$

(M නියමය)

මේ අනුව සංවෘත වායු කම්පලයක චර්ග ධර්මයන් මූල භෞමය ඡාති නිර්දේශීය ශ්‍රේණියක් වර්ගමූලයට අනුප්‍රේමව සමානුපාතික වේ.

Ques 27 (a) $\sqrt{\bar{C}^2} = \sqrt{\frac{1^2 + 2^2 + 3^2 + 4^2 + 5^2 + 6^2}{6}}$

$$= \sqrt{\frac{91}{6}}$$

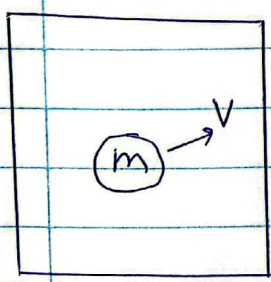
$$= \underline{\underline{3.89 \text{ m s}^{-1}}}$$

මධ්‍යන්‍ය භෞමය = $\frac{1+2+3+4+5+6}{6}$

$$= \frac{21}{6} = \underline{\underline{3.5 \text{ m s}^{-1}}}$$

වායු අණුවක චාලක ශක්තිය නිර්දේශීය ශ්‍රේණියක් අනුප්‍රේමව ලියා දැක්වීම.

වායු අණුවක චාලක ශක්තිය සාකාරණ වශයෙන් මධ්‍යන්‍ය උෂ්ණත්ව චාලක ශක්තිය ලෙස හඳුන්වයි.



$$v = \sqrt{\bar{C}^2}$$

$v =$ චර්ග ධර්මය මූල භෞමය

$m =$ අණුවක ස්කන්ධය
 $v =$ අණුවක භෞමය
 $E =$ වායු අණුවක චාලක ශක්තිය

$$E = \frac{1}{2} m v^2$$

$$= \frac{1}{2} m (\sqrt{\bar{C}^2})^2$$

$$= \frac{1}{2} m \bar{C}^2$$

$$\sqrt{\bar{C}^2} = \sqrt{\frac{3RT}{M}}$$

$$\bar{C}^2 = \frac{3RT}{M}$$

$$E = \frac{1}{2} m \times \frac{3RT}{M}$$

$$= \frac{3}{2} \frac{m}{M} RT$$

$$= \frac{3}{2} \frac{1}{L} RT$$

$$= \frac{3}{2} \left(\frac{R}{L} \right) T$$

$$M = m \times L$$

$$\frac{m}{M} = \frac{1}{L}$$

මධ්‍යන්‍ය උෂ්ණත්ව චාලක ශක්තිය (එක අණුවක වංශ.)

$E = \frac{3}{2} kT$

M = මවුලයක ස්කන්ධය

m = අණුක ස්කන්ධය

L = මවුලයකට ඇති අණු ගණන

K = බෝල්ට්ස්මන් නියතය (R/L)

* මේ අනුව පෙනී යන්නේ එක් අණුක චාලක ශක්තිය වායුවේ, වායුවේ ඝනනය, වායුවේ පරිමාව, සන්නිවේදනය වැනි රාශීන් මත ලොකු නොපවතින බවයි.

මුළු සාම්පලයේම චාලක ශක්තිය පහත පරිදි ගණනය කළ හැක.

$$E_T = E \times N \leftarrow \text{අණු ගණන}$$

↑
එක අණුක
චාලක ශක්තිය

$$E_T = \frac{3}{2} K T \times N$$

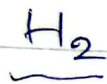
$$E_T = \frac{3}{2} N K T$$

$$E_T = \frac{3}{2} (N) \times \left(\frac{R}{L}\right) \times T$$

$$E_T = \frac{3}{2} \underbrace{n R T}_{PV = nRT} \quad \left(\frac{N}{L} = n\right)$$

$$E_T = \frac{3}{2} P V$$

02



M



16M

$$\mu_{\text{H}_2} = \sqrt{\frac{3RT}{M}}$$

$$\mu_{\text{O}_2} = \sqrt{\frac{3RT}{16M}}$$

$$\frac{\mu_{\text{O}_2}}{\mu_{\text{H}_2}} = \sqrt{\frac{3RT}{16M}} \times \sqrt{\frac{M}{3RT}}$$

$$= \sqrt{\frac{1}{16}}$$

$$= \frac{1}{4} \text{ — (4)}$$

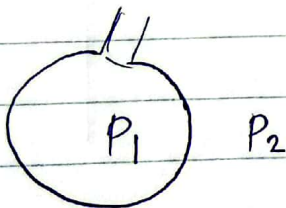
03

$$E = \frac{3}{2} KT$$

T සමඟ නිසා E ඒ සමානයි.
 {E ට බලපාන්නේ T විසර්ජනය} — (5)

04 එකම උෂ්ණත්වයේදී වායු මිශ්‍රණයක වස්තුවක් සංරචකයේ
 අනුපාතය සමඟ නිසා ගණනී ඇත. — (2)

05



උෂ්ණත්වය සමානයි.
 එකම වායුවේ වස්තු.

අනුපාතය වායු අනු - ඛණිතය අනුපාතය
 ගැටීමේ ස්පන්දනය වැඩි නිසා $P_1 > P_2$
 — (4)

07

$$\sqrt{C^2} = \sqrt{\frac{3RT}{M}}$$

$$\mu = \sqrt{\frac{3RT}{M}}$$

$$\textcircled{1} - \mu \propto T$$

$$2\mu \propto \sqrt{T_{\text{new}}} \text{ — (2)}$$

$$\textcircled{1}/\textcircled{2} \quad \frac{\mu}{2\mu} = \sqrt{\frac{T}{T_{\text{new}}}}$$

$$\frac{1}{2} = \sqrt{\frac{T}{T_{\text{new}}}}$$

$$\frac{T_{\text{new}}}{T} = \frac{1}{4} \rightarrow T_{\text{new}} = 4T$$

$$\begin{aligned}
 (10) \quad \sqrt{C^2} &= \sqrt{\frac{3RT}{M}} \\
 &= \sqrt{\frac{3 \times \frac{25}{3} \times 10^6}{1 \times 10^{-3}}} \\
 &= \sqrt{25 \times 10^9} \\
 \sqrt{C^2} &= \underline{\underline{5 \times 10^4 \text{ ms}^{-1}}}
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 (11) \quad 27^\circ\text{C} &= 273 + 27 \\
 &= 300 \text{ K} & E &= \frac{3}{2} kT \\
 127^\circ\text{C} &= 273 + 127 & E &\propto T \\
 &= 400 \text{ K} \\
 \frac{127^\circ\text{C} \text{ ൽ ඔක්සිජන් වා.ග.}}{27^\circ\text{C} \text{ ൽ ඔක්සිජන් වා.ග.}} &= \frac{400 \text{ K}}{300 \text{ K}} \\
 &= \underline{\underline{\frac{4}{3}}} \text{ --- (3)}
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 (12) \quad 10^\circ\text{C} &\rightarrow 273 + 10 \\
 &= 283 \text{ K} \\
 E_1 &= \frac{3}{2} k(283) \\
 E_2 &= 2E_1 \text{ --- (1)} \\
 E_2 &= \frac{3}{2} k(T') \\
 \text{From (1) \& (2); } \frac{3}{2} k(283) \times 2 &= \frac{3}{2} k(T') \\
 T' &= 566 \text{ K} \\
 566 \text{ K} &\rightarrow 566 - 273 \\
 &= \underline{\underline{293^\circ\text{C}}} \text{ --- (3)}
 \end{aligned}$$

