



Padalsalai's Telegram Groups!

(தலைப்பிற்கு கீழே உள்ள லிங்கை கிளிக் செய்து குழுவில் இணையவும்!)

- Padalsalai's NEWS - Group
https://t.me/joinchat/NIfCqVRBNj9hhV4wu6_NqA
- Padalsalai's Channel - Group
<https://t.me/padasalaichannel>
- Lesson Plan - Group
<https://t.me/joinchat/NIfCqVWwo5iL-21gpzrXLw>
- 12th Standard - Group
https://t.me/Padalsalai_12th
- 11th Standard - Group
https://t.me/Padalsalai_11th
- 10th Standard - Group
https://t.me/Padalsalai_10th
- 9th Standard - Group
https://t.me/Padalsalai_9th
- 6th to 8th Standard - Group
https://t.me/Padalsalai_6to8
- 1st to 5th Standard - Group
https://t.me/Padalsalai_1to5
- TET - Group
https://t.me/Padalsalai_TET
- PGTRB - Group
https://t.me/Padalsalai_PGTRB
- TNPSC - Group
https://t.me/Padalsalai_TNPSC

நிறை (m) :

வாயுவின் உடைந்த பகுதிகளின் அகலத்தையோடு
உறையாக்கவும்

$$n \text{ (பகுதிகளின் அகலத்தாக)} = \frac{\text{வாயுவின் நிறை (கி.கி.கி.) } m}{\text{பகுதியின் நிறை } M}$$

$$\text{வாயுவின் நிறை (கி.கி.கி.) } m = n \text{ (பகுதிகளின் அகலத்தாக)} \times \text{பகுதியின் நிறை } M$$

கனவோ (CV)

ஒரு வாயுவோடு ஒரு பகுதியையும்
(கனவோவை).

ஒரு பகுதியை கனவோவை.

அளவு : லிசுர் (l) dm^{-3} (or) m^{-3} (or) cm^{-3}

$$1 \text{ லிசுர்} = 1 \text{ dm}^3 = 1000 \text{ cm}^3 = 10 \text{ m}^3 = 1000 \text{ mL}$$

அழுத்தம் (P) :

$$\text{அழுத்தம் (P)} = \frac{F \text{ (கனவோ)}}{A \text{ (அளவு)}} = \frac{\text{நிறை (m)} \times \text{அகலம் (a)}}{\text{அளவு (A)}}$$

$$1 \text{ atm} = 760 \text{ mm Hg}$$

$$1 \text{ bar} = 10^5 \text{ pascal}$$

$$1 \text{ pascal} = 1 \text{ Nm}^{-2}$$

வாயுவின் கனவோ அழுத்தம் எவ்வளவு வாயு மேல் பகுதியின்
அளவை கனவோவை அளவிடுகிறது. வாயு மேல் பகுதியின்
அளவை கனவோவை அளவிடுகிறது. அளவிடுகிறது. அளவிடுகிறது.

$$\text{அழுத்தம் } \propto \text{அளவிடுகிறது}$$

தொடக்கநிலை (T):

மூலம் : தொடக்கநிலை.

மூலம் மாற்றம்: (BCGA)

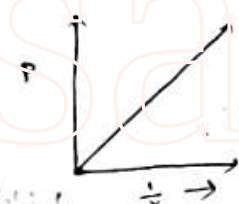
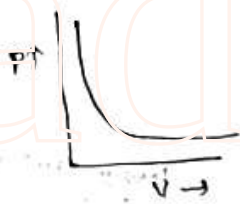
(1) மூலம் மாற்றம்:

தொடக்கநிலை தொடக்கநிலை n மூலம் மாற்றம்
மூலம் மாற்றம் மூலம் மாற்றம் மூலம் மாற்றம்
மூலம் மாற்றம்

$$P \propto \frac{1}{V}$$

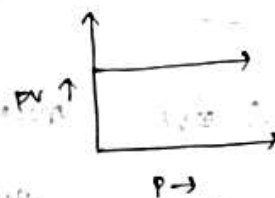
$$P_1 V_1 = P_2 V_2 = K$$

மூலம் மாற்றம்:



(1) P vs V

(2) P vs $\frac{1}{V}$

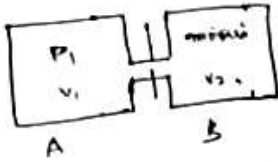


($\therefore PV = \text{constant}$)

(ii) $\log P$ vs $\log V$

(iv) PV vs P

(1)

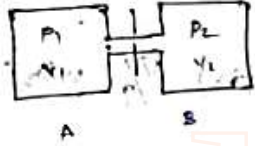


செயல்பாடு: அளவுகோல், சூழல் அளவுகோல் - A வலது B வலது
செயல்பாடு: B வலது அளவுகோல்

$$P_1 V_1 = P_2 (V_1 + V_2)$$

$$P = \frac{P_1 V_1}{(V_1 + V_2)}$$

(2)



செயல்பாடு: அளவுகோல், சூழல் அளவுகோல் - A வலது B வலது
செயல்பாடு: B வலது அளவுகோல்

$$P = \frac{(P_1 V_1 + P_2 V_2)}{(V_1 + V_2)}$$

(3) சமன்பாடு எது?

சமன்பாடு: அளவுகோல், சூழல் அளவுகோல் - A வலது B வலது
சமன்பாடு: B வலது அளவுகோல்

$$V \propto T$$

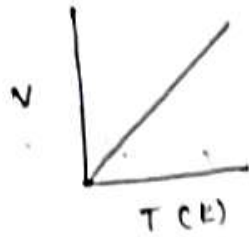
$$V = kT$$

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2} \text{ - சமன்பாடு}$$

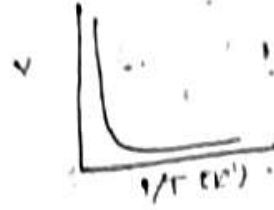
$$\log V - \log T = \text{constant}$$

$$\log V - \log T = \text{constant}$$

செய்யும் தகவல்கள்:



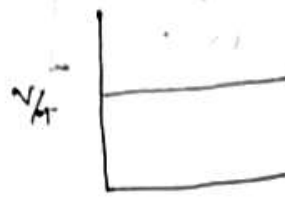
(i) V விகிதம் T



(ii) V விகிதம் $1/T$



(iii) $\log V$ விகிதம் $\log T$



(iv) V/T விகிதம் T

செய்யும் தகவல்கள்: V_0 என்பது $0^{\circ}C$ இல் உள்ள வாயுவின் கனம். V_t என்பது $t^{\circ}C$ இல் உள்ள வாயுவின் கனம். α என்பது வாயுவின் விரிவாக்கக் குணகம்.

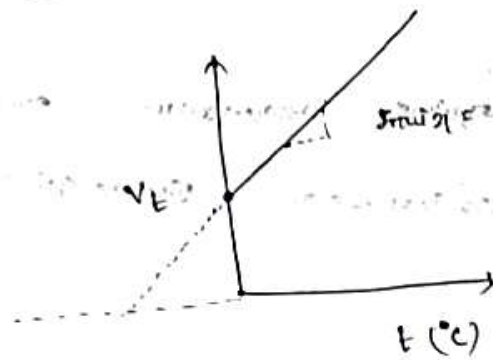
செய்யும் தகவல்கள்: V_0 என்பது $0^{\circ}C$ இல் உள்ள வாயுவின் கனம். V_t என்பது $t^{\circ}C$ இல் உள்ள வாயுவின் கனம். α என்பது வாயுவின் விரிவாக்கக் குணகம்.

$$V_t = V_0 + V_0 \left(\frac{1}{273} \right) t$$

செய்யும் தகவல்கள்:

$$V = c + m \alpha$$

$$m = \frac{V_0}{273}$$



செய்யும் தகவல்கள்: V_0 என்பது $0^{\circ}C$ இல் உள்ள வாயுவின் கனம்.

$$V_t = V_0 (1 + \alpha t)$$

$$\alpha = \frac{1}{273}$$

WWW.Padasalai.Net

[illegible]

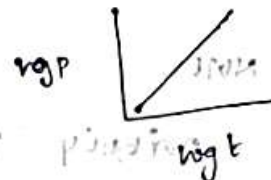
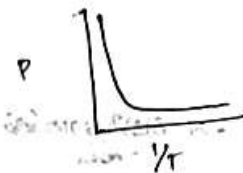
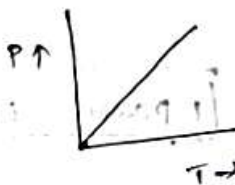
$\rho d T$

$$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2} = \text{constant}$$

$$\log P - \log T = \text{constant}$$

$$P_t = P_0 (1 + \alpha t)$$

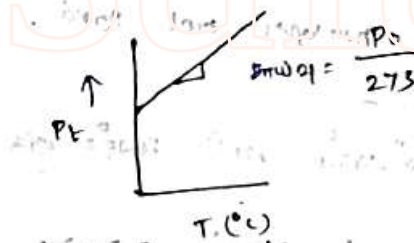
$$\alpha = \frac{1}{273}$$



(1) p is not T



(iii) $\frac{P}{T}$ remains T



உதவித் துணை

[illegible]

van

தொகுப்பு வினாக்கள் மற்றும் பதில்கள் (தொகுப்பு வினாக்கள்)

வினாக்கள் மற்றும் பதில்கள்

$$P \propto \frac{1}{V}$$

வினாக்கள்

$$PV = RT$$

வினாக்கள்

$$PV = nRT$$

$$PV = \frac{m}{M} RT$$

NOTES:

பாஸ்கல் - அழுத்தம்

$$1 \text{ pascal} = 1 \text{ Nm}^{-2}$$

வோல்ட்: Lit or dm³ or m³ of gas, volume.

கெல்வின்: Kelvin of temperature.

மோல்: mol.

மேலும் பதிவு செய்யுங்கள்:

மேலும் பதிவு செய்யுங்கள்

மேலும் பதிவு செய்யுங்கள்

$$P_{\text{total}} = P_1 + P_2 + \dots + P_n$$

மேலும் பதிவு செய்யுங்கள்

மேலும் பதிவு செய்யுங்கள்

உலக வரலாறு உலகத்தின் மொத்தமாக
உலகத்தின் மொத்தமாக

$$P_1 = n_1 \frac{RT}{V} \quad , \quad P_2 = n_2 \frac{RT}{V}$$

$$= n_1 \frac{P_1}{V_1} + n_2 \frac{P_2}{V_2}$$

$$P = (n_1 + n_2) \frac{RT}{V}$$

பயன்:

நிரந்தர சிப்தை	தயைபயிற்சி	மனவலகு	மனவலகு
உணர்வு	உணர்வு	உணர்வு	உணர்வு

$P_{\text{Abgesaugt}} = P_{\text{Luft}} + P_{\text{Boden.}}$

പ്രശ്നം: 2. ഒരു മനുഷ്യൻ 1000 രൂപയെ 10% വാർഷിക വരുമാനം നൽകുന്ന ഒരു സ്കീം വഴി നിക്ഷേപിക്കുന്നു. 5 വർഷങ്ങൾക്ക് ശേഷം അദ്ദേഹം തന്റെ നിക്ഷേപം തിരിച്ചെടുക്കുന്നു. അദ്ദേഹത്തിന് 1500 രൂപയുടെ മൊത്തം തുക ലഭിക്കുന്നു. അദ്ദേഹത്തിന്റെ നിക്ഷേപത്തിന്റെ വാർഷിക വരുമാനം എത്രയാണ്?

Program of observation (continued)

NOTES:

1) கிடைசு நல்லாய்வு அடியிலும் மீண்டும் திரும்பி வருகிறது.

NO_2 and Cl_2 , NO_2 and O_2

→ ഭൂമിയിലെ ജീവജാലങ്ങൾ ഉത്ഭവിച്ചത് മണ്ണിലാണ്. മണ്ണിലാണ് ജീവജാലങ്ങൾ ഉത്ഭവിച്ചത്.

$$H_2gCl_2, \quad CO \text{ \& } Cl_2$$

[illegible]

$$r_d = \frac{1}{\sqrt{d}}$$

$$\frac{r_1}{r_2} \propto \sqrt{\frac{d_2}{d_1}} \Rightarrow \frac{r_1}{r_2} = \sqrt{\frac{d_2}{d_1}}$$

$d = \frac{M}{2}$ (Vapour density)

$$\frac{r_1}{r_2} = \sqrt{\frac{M_2}{M_1}}$$

$$\frac{r_1}{r_2} = \frac{v_1}{v_2} \times \frac{t_1}{t_2} = \sqrt{\frac{M_2}{M_1}}$$

number: 1

$$M_1 = M_2$$

$$\frac{t_2}{t_1} = \sqrt{\frac{I_2}{I_1}}$$

$$t \propto \sqrt{M}$$

உறுதிப்பாடு எடுக்கப்பட்டது

$$\frac{\eta}{\eta_2} = \frac{\rho_1}{\rho_2} \sqrt{\frac{M_2}{M_1}}$$

i. [rd pressure of gas]

(i) கனம் உறுப்பினர் அவர்கள் பார்வையிடுவதைப் பற்றிப் பதிலளிப்பேன்.

(ii) கனம் உறுப்பினர் அவர்கள், கனம் உறுப்பினர் அவர்கள் பார்வையிடுவதைப் பற்றிப் பதிலளிப்பேன்.

(iii) கனம் உறுப்பினர் அவர்கள் பார்வையிடுவதைப் பற்றிப் பதிலளிப்பேன்.

21. பூவின் தியக்காயத் தானியத்

⇒ கிடைக்கக்கூடிய அளவிற்கான உதாரணம்

⇒ കിരണ പ്രതിബിംബം
⇒ ജ്യാമിതീയ പ്രതിബിംബം
⇒ പ്രതിബിംബം

2) தலைநகரம்
 3) மதுரை
 4) கரையோரம்
 5) மலைப்பகுதி
 6) கிழக்கு
 7) மேற்கு
 8) தெற்கு
 9) வடக்கு
 10) கிழக்கு

1) தனித்தனியாக (அல்லது) பரஸ்பரம்
உருபங்கள் மூலம் (அல்லது) பரஸ்பரம்
2) அகச்சொல் அல்லது அகச்சொல் : ஒரு சொல்லுக்கு
அல்லது சொல்லுக்கு
அல்லது சொல்லுக்கு
அல்லது சொல்லுக்கு

செயல்பாடுகள்

1) മലയാളം ഭാഷയിൽ പ്രയോജനപ്പെടുത്താൻ
2) പ്രയോജനപ്പെടുത്താൻ ഉപയോഗിക്കാൻ

2. $\frac{1}{2} \times \frac{1}{2} = \frac{1}{4}$

১. যার মূল্য বৃদ্ধি
 ২. যার মূল্য হ্রাস
 ৩. যার মূল্য স্থায়ী

கியூபிசு கற்றல்:

தமிழ்நாடு கல்வித் துறை (அமைச்சர்)

$$PV = \frac{1}{3} mnv^2$$

திருவாரூர் இயக்க மன்றம்

பெரியபுத்தூர் மடத்திலிருந்து.

$$p_v = \frac{1}{3} \times \frac{2}{2} m v^2 n \left(\frac{30}{100} \right) = 1.08 \times 10^{-2} \text{ Pa}$$

$$P.V = \frac{1}{2} \times \frac{2}{3} \times mv^2 n$$

$$PV = KE \times \frac{2}{3} n$$

$$K_E = \frac{PV}{n} \times \frac{3}{2}$$

$$\therefore PV = RT$$

$$n = N_1$$

$$K_E = K T \lambda^{3/2}$$

$$c = 3.8 \times 10^{-16} \text{ erg } \text{K}^{-1} \text{ mol}^{-1})$$

A hand-drawn graph illustrating the concept of a continuous random variable. The vertical axis is labeled "Density function" and the horizontal axis is labeled "Continuous random variable". Two overlapping normal distribution curves are shown, labeled T_1 and T_2 . Curve T_1 is taller and narrower, while curve T_2 is shorter and wider. They overlap in the center, with T_1 being to the left of T_2 .

gurunlar, toprak, bitki örtüsü, iklim, su kaynakları, ormanlık alanlar.

$$u = \sqrt{\frac{3PV}{M}}$$

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

$$n = \sqrt{\frac{3P}{d}}$$

சாட்சி திருவெகம்:

செயற்கை திரவத்தின் $\bar{v} = \frac{8RT}{\pi M}$

$R_{\text{нл}} \text{ фторезина} = 1.085 \times \text{фтор фторезина}$

Most probable speed:

$$U_{mp} = \sqrt{\frac{2RT}{M}}$$

$$RMS = 1.224 \text{ MPS}$$

$$MPS : \text{Average speed} : RMS \Rightarrow 1 : 1.128 : 1.224$$

The Mean of free path (Mean free path)

Mean free path (Mean free path) is the average distance travelled by a molecule between two successive collisions.

Mean free path (Mean free path) is the average distance travelled by a molecule between two successive collisions.

$$\lambda =$$

Mean free path (Mean free path) is the average distance travelled by a molecule between two successive collisions.

$$\lambda = \frac{1}{\sqrt{2} \cdot \frac{N}{V} \cdot \sigma}$$

$$\sigma = \text{Collisional cross-section}$$

$$N = \text{Number of molecules per unit volume}$$

Mean free path (Mean free path) is the average distance travelled by a molecule between two successive collisions.

$$\lambda \propto \frac{1}{\lambda}$$

$$P \propto \frac{1}{\lambda}$$

$$\tau \propto \lambda \quad (\text{Mean free path})$$

Mean free path (Mean free path) is the average distance travelled by a molecule between two successive collisions.

Mean free path (Mean free path) is the average distance travelled by a molecule between two successive collisions.

ഗ്രന്ഥ അർത്ഥം ഗ്രന്ഥം അർത്ഥം അർത്ഥം ലിംഗം അർത്ഥം
 അർത്ഥം.

മനുഷ്യർക്ക് മനുഷ്യത്വം നൽകേണ്ടതുമാണ്.

മിഥ്യ മനസ്സ്, ദൈവമനസ്സ് മനസ്സ് അർത്ഥമർത്ഥം മനോരമം

১৯৭২-৭৩ সালে প্রথমবারের মতো
 প্রথমবারের মতো

அனைத்து திசைகளிலும் காற்றின் (Z)

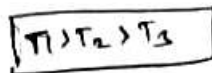
$$Z = \frac{PV}{nRT}$$

பொதுமைய சமய $z=1$

Quantity 2 may $z \neq 1$ (PV FNR)

ഭരിതമായ മണ്ണിൽ $z > 1$ ($p_v > n p_T$)

ଅମ୍ଳୀୟ ମାଧ୍ୟମରେ Zn (PVC ରେ)


$$T_p = \frac{a}{bR}$$
$$Z = \frac{V_{\text{max}}}{V_{0.5}}$$

221

$$V_{\text{Battery}} \cdot Z = V_{\text{Load}}$$

$$V_{\text{Bulb}} \times 1 = V_{\text{empty}}$$

$\forall \text{ Booleany} = \forall \text{ empty env.}$

உதாரணம் கூறலாகும்:

തിരുവനന്തപുരം ജില്ലാ പഞ്ചായത്ത്
 തിരുവനന്തപുരം ജില്ലാ പഞ്ചായത്ത്
 തിരുവനന്തപുരം ജില്ലാ പഞ്ചായത്ത്

$p' \propto e^L$

$$\rho = \frac{n}{v}$$

$$p' = a \frac{n_c}{v_c}$$

(ചായപ്പണം ഉള്ളിലുണ്ടാകുക വേണ്ടതാണ് എങ്കിൽ അതിൽ ചുരുക്കം ചെലവ് ഉണ്ടാകും)

$$P_{\text{Balance}} = P + P'$$

$$P_{\text{Baryon}} = p + p'$$

$$P_{\text{Baryon}} = p + \frac{a n^2}{v}$$

வாயு சமன்பாடுகளின் சரிசெய்தல்

$$(V-nb)$$

வாயுவின் பாய்க்கும் சமன்பாடு

$$\left(p + \frac{an^2}{V^2} \right) (V-nb) = nRT$$

$a, b \rightarrow$ வாயுவின் பாய்க்கும் மாற்றம்

a (const)

b (const)

$\rightarrow$ வாயுவின் பாய்க்கும் மாற்றம்

வாயுவின் பாய்க்கும் மாற்றம்

$\rightarrow$ வாயுவின் பாய்க்கும் மாற்றம்

வாயுவின் பாய்க்கும் மாற்றம்

atm $\text{lit}^2 \text{mol}^{-2}$

$\text{lit}^2 \text{mol}^{-2}$

$\text{atm}^2 \text{mol}^{-2}$

$\text{mol}^2 \text{mol}^{-2}$

(a, b வாயுவின் பாய்க்கும் மாற்றம்)

($\text{CO}_2 > \text{NH}_3 > \text{CO}_2 > \text{N}_2 > \text{H}_2 > \text{He}$)

condition

regulated

Education

Very low pressure

$\frac{a}{V^2}, b$

$PV = RT$

Low pressure

b

$PV = RT - \frac{a}{V}$

high pressure

$\frac{a}{V^2}$

$PV = RT + \frac{a}{V}$

high temperature

$\frac{a}{V^2}, b$

$PV = RT$

மேலதர, கீழதர வாயுக்கள்

வாயுவியல் சமன்பாடுகள். கீழதர வாயுவியல் சமன்பாடு

$$PV = RT + Pb$$

வாயுவியல் சமன்பாடுகள்:

⇒ கீழதர - வாயு → கீழதர வாயுவியல் சமன்பாடு.

⇒ கீழதர - வாயு → , , + கீழதர வாயுவியல் சமன்பாடுகள்.

⇒ வாயுவியல் சமன்பாடுகள் கீழதர வாயுவியல் சமன்பாடுகள். கீழதர வாயுவியல் சமன்பாடுகள்.

(N_2, H_2, He ஆகியவை கீழதர வாயுவியல் சமன்பாடுகள்)

கீழதர வாயுவியல் சமன்பாடு: (C_c)

கீழதர வாயுவியல் சமன்பாடு கீழதர வாயுவியல் சமன்பாடு.

கீழதர வாயுவியல் சமன்பாடு

$$[C_c = \frac{29}{273}]$$

CO_2 க்கு கீழதர வாயுவியல் சமன்பாடு $30.98^\circ C$ (கீழதர வாயுவியல் சமன்பாடு)

கீழதர வாயுவியல் சமன்பாடு

கீழதர வாயுவியல் சமன்பாடு

கீழதர வாயுவியல் சமன்பாடு (P_c)

$$CO_2 \text{ க்கு } P_c = 73 \text{ atm}$$

$$P_c = \frac{9}{273}$$

கீழதர வாயுவியல் சமன்பாடு

கீழதர வாயுவியல் சமன்பாடு

கீழதர வாயுவியல் சமன்பாடு

கீழதர வாயுவியல் சமன்பாடு

கீழதர வாயுவியல் சமன்பாடு

$$V_c = 3b$$

தமிழ்நாடு சமீப காலம்:

வாயுமண்டல சமீப காலம் எவ்வளவுதான் மேல் சித
 திசை மறுமலர்ச்சி மைய சித மறுமலர்ச்சி
 அமைக்கப்பட்டது. (கீழ் புகை அமைக்கப்பட்டது) . அமைக்கப்பட்டது மேல்
 வாயு மண்டலம் கீழ் புகை அமைக்கப்பட்டது மேல் மண்டலம்
 அமைக்கப்பட்டது மேல் மண்டலம்.

$$r_i = \frac{2g}{p_b}$$

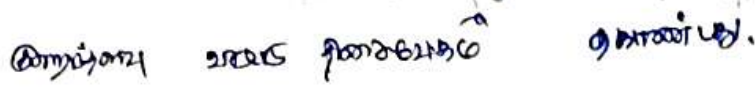
தமிழ்நாடு:

தமிழ்நாடு புகை அமைக்கப்பட்டது மேல் மண்டலம்
 அமைக்கப்பட்டது.

- 1) மேல் மண்டலம் சித, அமைக்கப்பட்டது மேல் மண்டலம்.
- 2) வாயு மண்டலம் மேல் மண்டலம் மேல் மண்டலம்.
- 3) வாயு மண்டலம் மேல் மண்டலம் மேல் மண்டலம்.

தமிழ்நாடு புகை:

- 1) தமிழ்நாடு புகை மேல் மண்டலம் மேல் மண்டலம்.
- 2) மேல் மண்டலம் மேல் மண்டலம் மேல் மண்டலம்.
- 3) தமிழ்நாடு புகை மேல் மண்டலம் மேல் மண்டலம்.
- 4) மேல் மண்டலம் மேல் மண்டலம் மேல் மண்டலம்.



அமைச்சர் திரு. வி. வி. சுவாமிநாதன்: (தமிழ்நாடு).

29.43a - (Diffusion):

2014, 2015, 2016, 2017, 2018, 2019, 2020, 2021, 2022, 2023, 2024, 2025, 2026, 2027, 2028, 2029, 2030, 2031, 2032, 2033, 2034, 2035, 2036, 2037, 2038, 2039, 2040, 2041, 2042, 2043, 2044, 2045, 2046, 2047, 2048, 2049, 2050, 2051, 2052, 2053, 2054, 2055, 2056, 2057, 2058, 2059, 2060, 2061, 2062, 2063, 2064, 2065, 2066, 2067, 2068, 2069, 2070, 2071, 2072, 2073, 2074, 2075, 2076, 2077, 2078, 2079, 2080, 2081, 2082, 2083, 2084, 2085, 2086, 2087, 2088, 2089, 2090, 2091, 2092, 2093, 2094, 2095, 2096, 2097, 2098, 2099, 2100, 2101, 2102, 2103, 2104, 2105, 2106, 2107, 2108, 2109, 2110, 2111, 2112, 2113, 2114, 2115, 2116, 2117, 2118, 2119, 2120, 2121, 2122, 2123, 2124, 2125, 2126, 2127, 2128, 2129, 2130, 2131, 2132, 2133, 2134, 2135, 2136, 2137, 2138, 2139, 2140, 2141, 2142, 2143, 2144, 2145, 2146, 2147, 2148, 2149, 2150, 2151, 2152, 2153, 2154, 2155, 2156, 2157, 2158, 2159, 2160, 2161, 2162, 2163, 2164, 2165, 2166, 2167, 2168, 2169, 2170, 2171, 2172, 2173, 2174, 2175, 2176, 2177, 2178, 2179, 2180, 2181, 2182, 2183, 2184, 2185, 2186, 2187, 2188, 2189, 2190, 2191, 2192, 2193, 2194, 2195, 2196, 2197, 2198, 2199, 2200, 2201, 2202, 2203, 2204, 2205, 2206, 2207, 2208, 2209, 2210, 2211, 2212, 2213, 2214, 2215, 2216, 2217, 2218, 2219, 2220, 2221, 2222, 2223, 2224, 2225, 2226, 2227, 2228, 2229, 2230, 2231, 2232, 2233, 2234, 2235, 2236, 2237, 2238, 2239, 2240, 2241, 2242, 2243, 2244, 2245, 2246, 2247, 2248, 2249, 2250, 2251, 2252, 2253, 2254, 2255, 2256, 2257, 2258, 2259, 2260, 2261, 2262, 2263, 2264, 2265, 2266, 2267, 2268, 2269, 2270, 2271, 2272, 2273, 2274, 2275, 2276, 2277, 2278, 2279, 2280, 2281, 2282, 2283, 2284, 2285, 2286, 2287, 2288, 2289, 2290, 2291, 2292, 2293, 2294, 2295, 2296, 2297, 2298, 2299, 2300, 2301, 2302, 2303, 2304, 2305, 2306, 2307, 2308, 2309, 2310, 2311, 2312, 2313, 2314, 2315, 2316, 2317, 2318, 2319, 2320, 2321, 2322, 2323, 2324, 2325, 2326, 2327, 2328, 2329, 2330, 2331, 2332, 2333, 2334, 2335, 2336, 2337, 2338, 2339, 2340, 2341, 2342, 2343, 2344, 2345, 2346, 2347, 2348, 2349, 2350, 2351, 2352, 2353, 2354, 2355, 2356, 2357, 2358, 2359, 2360, 2361, 2362, 2363, 2364, 2365, 2366, 2367, 2368, 2369, 2370, 2371, 2372, 2373, 2374, 2375, 2376, 2377, 2378, 2379, 2380, 2381, 2382, 2383, 2384, 2385, 2386, 2387, 2388, 2389, 2390, 2391, 2392, 2393, 2394, 2395, 2396, 2397, 2398, 2399, 2400, 2401, 2402, 2403, 2404, 2405, 2406, 2407, 2408, 2409, 2410, 2411, 2412, 2413, 2414, 2415, 2416, 2417, 2418, 2419, 2420, 2421, 2422, 2423, 2424, 2425, 2426, 2427, 2428, 2429, 2430, 2431, 2432, 2433, 2434, 2435, 2436, 2437, 2438, 2439, 2440, 2441, 2442, 2443, 2444, 2445, 2446, 2447, 2448, 2449, 2450, 2451, 2452, 2453, 2454, 2455, 2456, 2457, 2458, 2459, 2460, 2461, 2462, 2463, 2464, 2465, 2466, 2467, 2468, 2469, 2470, 2471, 2472, 2473, 2474, 2475, 2476, 2477, 2478, 2479, 2480, 2481, 2482, 2483, 2484, 2485, 2486, 2487, 2488, 2489, 2490, 2491, 2492, 2493, 2494, 2495, 2496, 2497, 2498, 2499, 2500, 2501, 2502, 2503, 2504, 2505, 2506, 2507, 2508, 2509, 2510, 2511, 2512, 2513, 2514, 2515, 2516, 2517, 2518, 2519, 2520, 2521, 2522, 2523, 2524, 2525, 2526, 2527, 2528, 2529, 2530, 2531, 2532, 2533, 2534, 2535, 2536, 2537, 2538, 2539, 2540, 2541, 2542, 2543, 2544, 2545, 2546, 2547, 2548, 2549, 2550, 2551, 2552, 2553, 2554, 2555, 2556, 2557, 2558, 2559, 2560, 2561, 2562, 2563, 2564, 2565, 2566, 2567, 2568, 2569, 2570, 2571, 2572, 2573, 2574, 2575, 2576, 2577, 2578, 2579, 2580, 2581, 2582, 2583, 2584, 2585, 2586, 2587, 2588, 2589, 2590, 2591, 2592, 2593, 2594, 2595, 2596, 2597, 2598, 2599, 2600, 2601, 2602, 2603, 2604, 2605, 2606, 2607, 2608, 2609, 2610, 2611, 2612, 2613, 2614, 2615, 2616, 2617, 2618, 2619, 2620, 2621, 2622, 2623, 2624, 2625, 2626, 2627, 2628, 2629, 2630, 2631, 2632, 2633, 2634, 2635, 2636, 2637, 2638, 2639, 2640, 2641, 2642, 2643, 2644, 2645, 2646, 2647, 2648, 2649, 2650, 2651, 2652, 2653, 2654, 2655, 2656, 2657, 2658, 2659, 2660, 2661, 2662, 2663, 2664, 2665, 2666, 2667, 2668, 2669, 2670, 2671, 2672, 2673, 2674, 2675, 2676, 2677, 2678, 2679, 2680, 2681, 2682, 2683, 2684, 2685, 2686, 2687, 2688, 2689, 2690, 2691, 2692, 2693, 2694, 2695, 26

ଅବଜ୍ଞାପନ: (Evaporation)

செய்யுதல். (உருபு)

நிலைகள் மூன்று தன்மைகள் மூன்று உருபுகள் மூன்று

செய்யுதல் உருபு செய்யுதல்

மேல் உருபு கீழ் உருபு

மேல் உருபு கீழ் உருபு

ജനമിടത്തിൽ അറിയിക്കുക!

[illegible]

Part 2 Boiling Point

ഈ ക്ലിപ്തത്തിന് ഹൈലിങ്ക് ചെയ്തതിന് പേര് മാറ്റം വന്നതായി
 വിശദീകരിക്കുക. (പ്രശ്നം $\rightarrow$ പേര്).

அருகாமையில் உள்ள மூலக்கூறுகளின் இடைவினைகளால்
 தோன்றும் விசையை இடைவினை விசை என்று அழைக்கிறார்கள்.
 இதுவே இடைவினை விசை என்று அழைக்கிறார்கள். இதுவே இடைவினை விசை
 விசை என்று அழைக்கிறார்கள். இதுவே இடைவினை விசை என்று அழைக்கிறார்கள்.
 இதுவே இடைவினை விசை என்று அழைக்கிறார்கள். இதுவே இடைவினை விசை என்று அழைக்கிறார்கள்.
 இதுவே இடைவினை விசை என்று அழைக்கிறார்கள். இதுவே இடைவினை விசை என்று அழைக்கிறார்கள்.

இடைவினை விசை

[இடைவினை விசை]

[இடைவினை விசை]

[inter molecular attractive force $\propto \frac{1}{\text{இடைவினை விசை}}$]

Vapour pressure (வாழ்வு அழுத்தம்)

ஒரு திரவத்தின் மேற்பரப்பில் உள்ள மூலக்கூறுகளின் இடைவினை விசை
 அழுத்தம். (கொண்டிருக்கும் இடைவினை விசை)

இடைவினை விசை

[வாழ்வு அழுத்தம் $\propto \frac{1}{VP}$]

[Temperature of vapour pressure]

[இடைவினை விசை $\propto \frac{1}{VP}$]

மாநில மொழிப்பரீட்சை

தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம், சென்னை
தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம்

Ex:

1 atm = 760 mm Hg

1 atm = 760 mm Hg

தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம்

தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம்
தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம்
தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம்
தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம்

தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம்

தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம்
தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம்
தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம்
தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம்

தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம்

தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம்
தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம்
தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம்
தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம்

தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம்

தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம்
தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம்
தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம்
தமிழ்நாடு அரசு உயர்நிலை ஆய்வுகூடம்

செயற்பாடு முறை:

செயற்பாட்டிற்கு 1 cm² அளவுள்ள பிளாஸ்டிக் தட்டை
பயன்படுத்தி பின்வரும் செயற்பாடு முறைகளை:

செயற்பாடு Tension (புரட்டில் காத்தல்):

(i) முயற்சிகள்:

முயற்சிகள் பிளாஸ்டிக் தட்டை மேல் வைத்து அதன்
பின்னால் கிடைத்துக் கொடுக்கப்பட்டுள்ள தட்டை
பிளாஸ்டிக் தட்டை surface tension பற்றிய
முயற்சிகள் முயற்சிகள் surface tension பற்றி
முயற்சிகள்.

(ii) முயற்சிகள் பற்றி:

செயற்பாடு முயற்சிகள் surface
Tension பற்றிய.

Ex:

Methanol, ethanol, அல்லது, அல்லது அல்லது
பிளாஸ்டிக்.

முயற்சிகள்:(i) திட்டம் தீர்மானம்

(a) திட்டம் தீர்மானம் திட்டம் தீர்மானம்

(ii) திட்டம் தீர்மானம் திட்டம் தீர்மானம்

(iii) திட்டம் தீர்மானம் திட்டம் தீர்மானம்

(iv) திட்டம் தீர்மானம் (tooth paste) திட்டம்.

viscosity (உருகாமல்)

இதற்கு உருகாமல் தாமதமாகிறது என்று
(அழிவற்ற) தன்மையுடையது.

கிடைசு எடுத்து:

மிகவும் மென்மையானது என்று கிடைசு எடுத்து
அதன் மென்மையானது. கிடைசு எடுத்து
அதன் மென்மையானது. கிடைசு எடுத்து
அதன் மென்மையானது. கிடைசு எடுத்து

→ கிடைசு எடுத்து
அதன் மென்மையானது. கிடைசு எடுத்து

→ கிடைசு எடுத்து
அதன் மென்மையானது. கிடைசு எடுத்து

கிடைசு எடுத்து (1 Poise) $\Rightarrow 1P = 1 \text{ g cm}^{-1} \text{ s}^{-1}$

SI unit of viscosity $\Rightarrow 1P = 0.1 \text{ N sec m}^{-2}$

கிடைசு எடுத்து கிடைசு எடுத்து
கிடைசு எடுத்து கிடைசு எடுத்து
கிடைசு எடுத்து கிடைசு எடுத்து
கிடைசு எடுத்து கிடைசு எடுத்து

கிடைசு எடுத்து:

→ கிடைசு எடுத்து கிடைசு எடுத்து
→ கிடைசு எடுத்து கிடைசு எடுத்து
கிடைசு எடுத்து கிடைசு எடுத்து

சிவ் பரம டிரான்ஸ்க்ரீப்ட் !

கிந்த வஞ்சகம் நாம் நிம் குதிரைத் தயாராகி
தொண்டுகளும் தமிழ் வந்த பயலும் மாணவர்களுக்கே
உரித்தாகக் கிணியும்.

இந்த வந்தாபடி நாலாண்டுகள் NCERT மற்றும் SCERT
நூலை கையாண்டு வந்தமை கவனிக்கப்பட்டுள்ளது. இந்த வந்தாபடி
நூலில் தகவலும் சந்தேகநாயகம் இல்லாமல் உறுதியுடைய
நூலாக உள்ளது. மாநிலக் கல்வி மற்றும் தகவல் தொழில்நுட்ப
புள்ளித் துறை

- வாழ்த்துக்களுடன்

TSLs அறிக்கைகளை
தயாரிப்பது