

වායු නියම Gas laws

01. බොයිල් නියමය, චාල්ස් නියමය සහ පීඩන නියමය පරිපූර්ණ වායුවකට යෙදීමේදී නියතව තබාගත යුතු පරාමිතීන් නිවැරදිව දක්වා ඇත්තේ, (m – ස්කන්ධය, T – උෂ්ණත්වය, P – පීඩනය, V – පරිමාව)

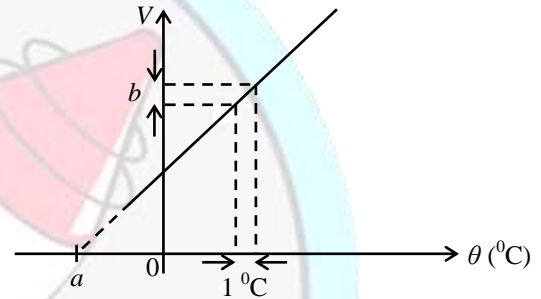
	බොයිල්	චාල්ස්	පීඩන
(1)	P හා V	V හා m	P හා m
(2)	P හා V	V හා T	P හා T
(3)	m හා P	m හා V	m හා T
(4)	m හා V	m හා T	m හා V
(5)	m හා T	m හා P	m හා V

02. සමෝෂ්ණ තත්ත්ව යටතේ, අවල වායු ස්කන්ධයක පරිමාව 25% කින් වැඩි කරන විට එහි පීඩනය,

- (1) 10% කින් පහළ යයි.
- (2) 20% කින් පහළ යයි.
- (3) 25% කින් පහළ යයි.
- (4) 20 % කින් ඉහළ යයි.
- (5) 25 % කින් ඉහළ යයි.

03. නියත පීඩන තත්ත්වයක පවතින පරිපූර්ණ වායු අවල ස්කන්ධයක උෂ්ණත්වය θ ($^{\circ}\text{C}$) සමඟ පරිමාව V විචලනය වන ආකාරය ඉදිරි ප්‍රස්තාරයේ දක්වා ඇත. ඒ පිළිබඳව සිදු කොට ඇති පහත ප්‍රකාශ සලකන්න.

- (A) ප්‍රස්තාරයේ අනුක්‍රමණය $\frac{1}{273}^{\circ}\text{C}^{-1}$ වේ.
 - (B) a අගය -273 වේ.
 - (C) b අගය, 0°C දී වායු පරිමාව මත රඳා පවතී.
- ඉහත ප්‍රකාශ අතුරෙන්,
- (1) (B) පමණක් නිරවද්‍ය වේ.
 - (2) (C) පමණක් නිරවද්‍ය වේ.
 - (3) (B) සහ (C) පමණක් නිරවද්‍ය වේ.
 - (4) (A), (B) සහ (C) සියල්ලම නිරවද්‍ය වේ.
 - (5) (A), (B) හෝ (C) කිසිවක් නිරවද්‍ය නොවේ.



04. ප්‍රසාරණය නොවිය හැකි සංවෘත භාජනයක් තුළ වායුවක් සිරකර එහි උෂ්ණත්වය 27°C සිට 127°C දක්වා ඉහළ නංවනු ලබයි. වායුවේ අවසාන පීඩනය $2 \times 10^6 \text{ Pa}$ නම්, වායුවේ ආරම්භක පීඩනය,

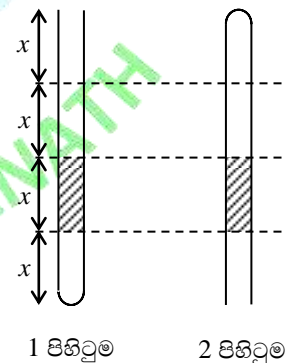
- (1) $1.5 \times 10^6 \text{ Pa}$
- (2) $1.8 \times 10^6 \text{ Pa}$
- (3) $2 \times 10^6 \text{ Pa}$
- (4) $2.5 \times 10^6 \text{ Pa}$
- (5) $2.8 \times 10^6 \text{ Pa}$

05. “නියත පරිමාවේ දී වායුවක පීඩන සංගුණකය” හි ඒකකය වනුයේ,

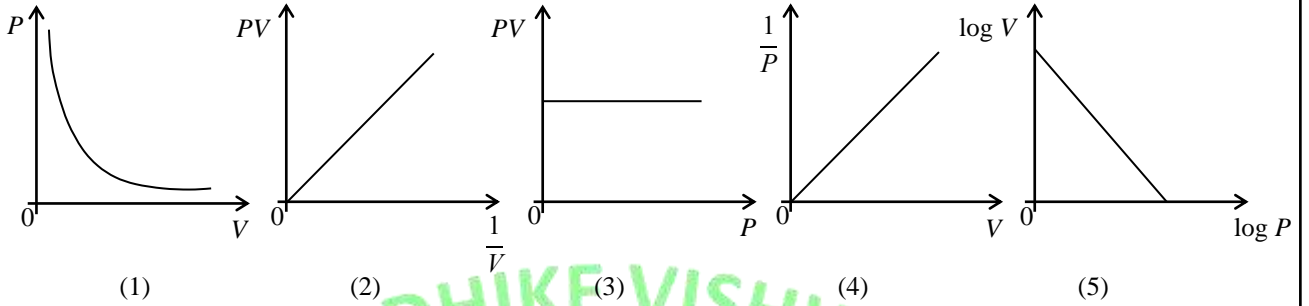
- (1) $^{\circ}\text{C}$
- (2) $^{\circ}\text{C}^{-1}$
- (3) $\text{m}^{\circ}\text{C}^{-1}$
- (4) $\text{m}^{-1}^{\circ}\text{C}^{-1}$
- (5) ඒකක නැත.

06. පරිපූර්ණ වායුවක්, ඒකාකාර තළයක් තුළ සිරකර ඇත්තේ දිග x (cm) වන රසදිය කඳක් මගිනි. එය 1 පිහිටුමේ සිට 2 පිහිටුම වෙත සෙමෙන් වෙනස් කරනු ලබයි. වායුගෝලීය පීඩනය mm Hg වලින්,

- (1) x
- (2) $2x$
- (3) $3x$
- (4) $20x$
- (5) $30x$

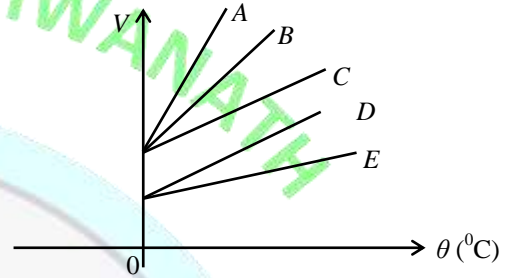


07. සමෝෂණ තත්ත්ව යටතේ පවතින අවල වායු ස්කන්ධයක පීඩනය P ද පරිමාව V ද විට පහත කිනම් ප්‍රස්තාරය නිරවද්‍ය නොවේ ද?



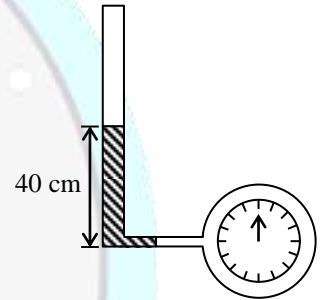
08. සෙල්සියස් අංශක වලින් මනිනු ලබන උෂ්ණත්වය θ සමඟ නියත පීඩනයක පවතින අවල වායු ස්කන්ධයක පරිමාව V විචලනය වන ආකාරය ඉදිරි ප්‍රස්තාරයේ B වක්‍රයෙන් දක්වා ඇත. වායුව ඊට වඩා වැඩි නියත පීඩනයක තබා නැවත ප්‍රස්තාරය නිර්මාණය කළ හොත් ලැබිය හැකි වක්‍රය විමට වඩාත්ම ඉඩ ඇත්තේ,

- (1) A (2) B (3) C
(4) D (5) E



09. රූපයේ පෙන්වා ඇත්තේ නළයක් තුළ වායුවක් සිරකර ඇති ආකාරයයි. නළය සිරස්ව පවතී. ආරම්භක උෂ්ණත්වය 27°C විට පීඩනමානයෙන් ලබාදෙන අගය 70 cm Hg වේ. පද්ධතියේ උෂ්ණත්වය 127°C දක්වා ඉහළ නැංවූ පසු පීඩනමානයේ කියවීම, (නළයේ රසදිය වල ප්‍රසාරණය නොසලකා හරින්න.)

- (1) 75 cm Hg (2) 80 cm Hg (3) 100 cm Hg
(4) 140 cm Hg (5) 120 cm Hg



10. පරිපූර්ණ වායු අවල ස්කන්ධයක් 1 අවස්ථාවේ පවතින අතර එය විපර්යාසයන්ට භාජනය කෙරේ.

- 1 \rightarrow 2 — නියත පීඩන තත්ත්වයකදී උෂ්ණත්වය අඩු කෙරේ.
2 \rightarrow 3 — සමෝෂණ තත්ත්වයකදී පරිමාව වැඩි කෙරේ.
3 \rightarrow 1 — සම පරිමා තත්ත්වයකදී උෂ්ණත්වය වැඩි කෙරේ.

මෙම විපර්යාසය වඩාත්ම හොඳින් නිරූපණය කර ඇත්තේ පහත කිනම් පීඩන - පරිමා ප්‍රස්තාරයේ ද?

