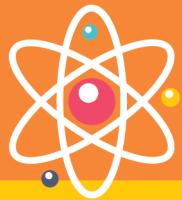




இரசாயனவியல்

4.3. இலட்சிய வாயுவிற்கான மூலக்கூற்று இயக்கவியல் கொள்கைகள்





எடுகோள்கள்

1

வாயு மூலக்கூறுகள் புள்ளித் திணிவுகளாகும்.

2

இம்மூலக்கூறுகள் எழுந்த மாறான நேர்கோட்டு இயக்கத்தில் வேறுபட்ட கதிகளுடன் இயங்குகின்றன.

3

மூலக்கூறுகள் தமக்கிடையேயும் கொள்கலத்தின் சுவருடனும் மோதல் அடைகின்றன.

4

வாயு மூலக்கூறுகளின் மோதல்கள் பூரண மீள்தன்மையுடையன. மோதலினால் மொத்த இயக்கசக்தி மாற்றமடைவதில்லை.

5

மூலக்கூறுகளுக்கிடையே கவர்ச்சியோ தள்ளுகையோ ஏற்படுவதில்லை.

6

மூலக்கூறுகளின் கனவளவானது மூலக்கூறுகளின் இடைத்தூரங்களுடன் ஒப்பிடும் போது புறக்கணிக்கத்தக்கதாகும்.

மேலுள்ள எடுகோள்களின் அடிப்படையில் பின்வரும் இயக்கவியல் மூலக்கூறு கொள்கைச் சமன்பாடு கணித்து நிறுவப்பட்டது.

இங்கு P = அழுக்கம்

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

V = கனவளவு

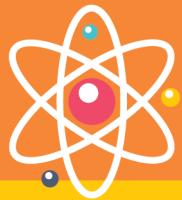
m = மூலக்கூறு / துணிக்கையின் திணிவு

N = மூலக்கூறு / துணிக்கைகளின் எண்ணிக்கை

$\overline{C^2}$ = கதிவர்க்க இடை

தொகுப்பு : திரு. S.கோகுலானந்தன், ஆசிரியர் - இரசாயனவியல், யா/மானிப்பாய் இந்துக்கல்லூரி

கணினி வடிவமைப்பு : செல்வி.இ.ஆ.அ.ஜெஸ்லின் ஆசிரியர் - த.தொ.தொ, யா/புனித ஹென்றியரசர் கல்லூரி, இளவாலை.



தரம் 12 , 13

கதிவர்க்க இடை $\overline{C^2}$

ஒரு தொகுதியிலுள்ள வாயு மூலக்கூறுகள் $C_1, C_2, C_3, \dots, C_N$ கதிகளுடன் இயங்குகின்றது என்க.

கதிவர்க்க இடை

$$\overline{C^2} = \frac{C_1^2 + C_2^2 + \dots + C_N^2}{N}$$

கதி வர்க்க இடைமூலம் $\sqrt{\overline{C^2}} = \sqrt{\frac{C_1^2 + C_2^2 + \dots + C_N^2}{N}}$ இனால் தரப்படும்



$$\overline{C^2} \neq \overline{C}$$

சராசரிக்கதி,

$$\overline{C} = \frac{C_1 + C_2 + \dots + C_N}{N}$$



இலட்சிய வாயுச் சமன்பாட்டையும் இயக்கவியல் மூலக்கூற்றுக்

கொள்கையையும் பயன்படுத்தி $\overline{C^2} = \frac{3RT}{M}$ என நிறுவுக.



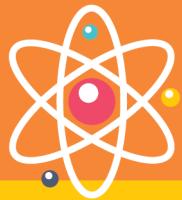
இயக்கவியல் மூலக்கூற்றுச் சமன்பாடு $\overline{C^2} = \frac{3RT}{M}$ இலிருந்து

$$\overline{C^2} = \frac{3P}{P}$$
 எனக் காட்டுக. இங்கு P வாயுவின் அடர்த்தி, P வாயுவின்

அழுக்கம் .

தொகுப்பு : திரு. S.கோகுலானந்தன், ஆசிரியர் - இரசாயனவியல், யா/மானிப்பாய் இந்துக்கல்லூரி

கணினி வடிவமைப்பு : செல்வி.இ.ஆ.அ.ஜெஸ்லின் ஆசிரியர் - த.தொ.தொ, யா/புனித ஹென்டியரசர் கல்லூரி, இளவாலை.



தரம் 12 , 13



வினா 3

300 K இல் O₂ வாயுவின் கதிவர்க்க இடைக்கு சமனான கதிவர்க்க இடையை எவ்வெப்பநிலையில் SO₂ வாயு கொண்டிருக்கும்?



வினா 4

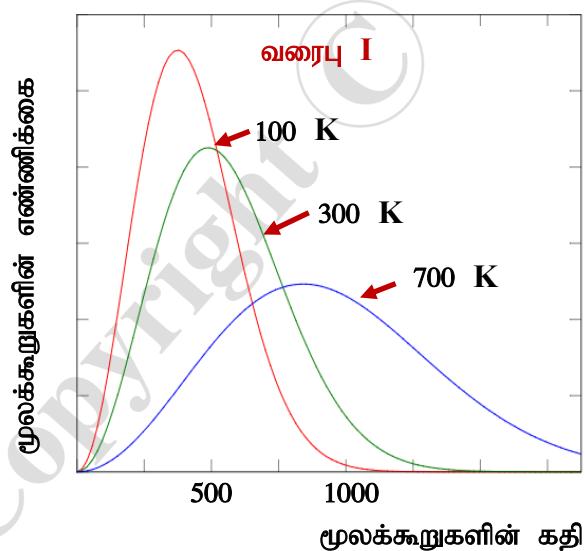
27°C வெப்பநிலையிலுள்ள SO₂ வாயுவின் கதிவர்க்க இடைமூலத்திற்கும் 227°C வெப்பநிலையிலுள்ள O₂ வாயுவின் கதிவர்க்க இடைமூலத்திற்கும் இடையிலான விகிதம் யாது?



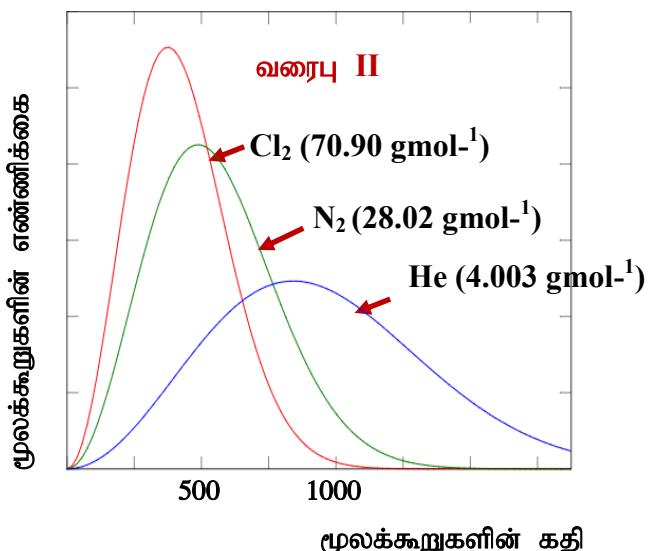
வினா 5

- I. குறித்த ஒரு வாயுவிற்கு வெவ்வேறு வெப்பநிலைகளில் கதிவர்க்க இடையின் பரம்பலையும்
- II. தரப்பட்ட ஒரு வெப்பநிலையில் வெவ்வேறு வாயுக்களிற்கு கதிவர்க்க இடையையும் தணித்தனியே போற்றும்படி பரம்பல் வரைபுகளில் காட்டுக?

ஒரு வாயு வெவ்வேறு வெப்பநிலைகள்



வெவ்வேறு வாயுக்கள் ஒரு வெப்பநிலை



தொகுப்பு : திரு. S.கோகுலானந்தன், ஆசிரியர் - இரசாயனவியல், யா/மானிப்பாய் இந்துக்கல்லூரி

கணினி வடிவமைப்பு : செல்வி.இ.ஆ.அ.ஜெஸ்லின் ஆசிரியர் - த.தொ.தொ, யா/புனித ஹென்றியரசர் கல்லூரி, இளவாலை.



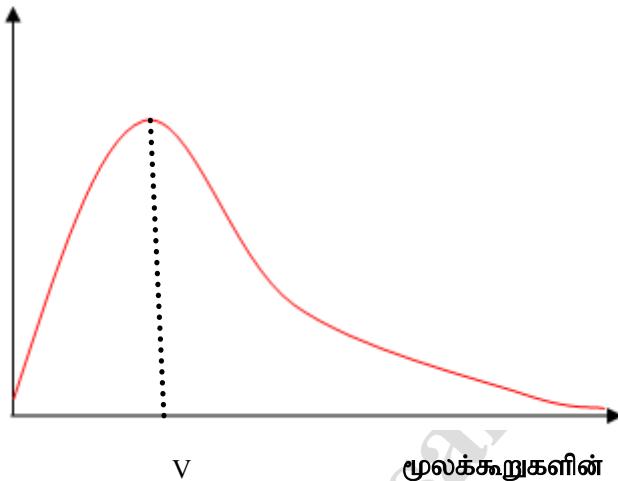
தரம் 12 , 13



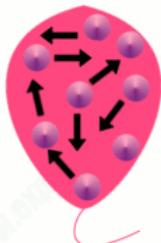
வாயு மூலக்கூறுகளின் கதிப்பரம்பலைக் காட்டும் வரைபு மக்ஸ்வல் போற்றுமன் பரம்பல் வளையி எனப்படும்.

குறித்த ஒரு வெப்பநிலையில் மேற்படி வளையி பின்வருமாறு அமையும்

மூலக்கூறுகளின் எண்ணிக்கை பின்னம்

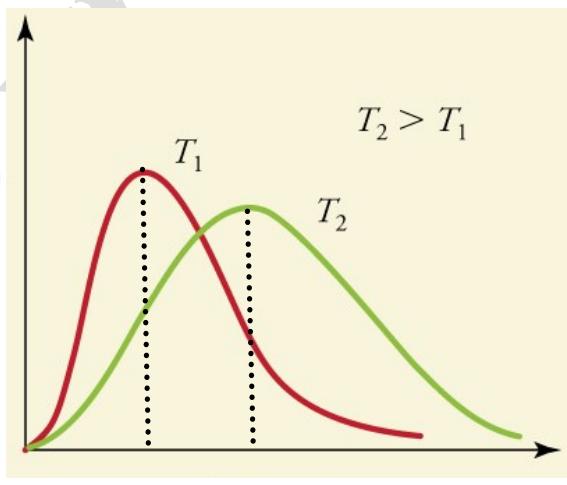


மூலக்கூறுகளின் கதி / இயக்க சக்தி



- மிகக் குறைந்த, மிகக் கூடிய கதிகளையுடைய மூலக்கூறுகளின் பின்னம் குறைவாக அமையும்.
- இடைப்பட்ட சராசரிக் கதிகளையுடைய மூலக்கூறுகளின் எண்ணிக்கையே உயர்வாகும்.
- வெப்பநிலை உயர்த்தப்படும் போது வளையியின் வடிவம் பின்வருமாறு மாற்றமடையும்.

மூலக்கூறுகளின் எண்ணிக்கை பின்னம்



மூலக்கூறுகளின் கதி / இயக்க சக்தி

உயர் வெப்பநிலையில் மூலக்கூறுகளின் உச்ச நிகழ்தகவு கதி உயர்வாக உள்ளது.

$$V_2 > V_1$$

தொகுப்பு : திரு. S.கோகுலானந்தன், ஆசிரியர் - இரசாயனவியல், யா/மானிப்பாய் இந்துக்கல்லூரி

கணினி வடிவமைப்பு : செல்வி.இ.ஆ.அ.ஜெஸ்லின் ஆசிரியர் - த.தொ.தொ, யா/புனித ஹென்றியரசர் கல்லூரி, இளவாலை.