

11th - CHEMISTRY**Unit Test: Lesson -6**

Time :1hour Max marks: 30 Date:

6.வாயு நிலைமை / Gaseous State**2 &3 marks****எதேனும் பத்து வினாக்களுக்கு விடையளி Answer any ten questions 10x3=30**

1. கேலூசாக்கின் விதி – வரையறு.
Define Gay – Lussac's law.
2. வாயுக்களைத் திரவமாக்கும் பல்வேறு முறைகளை பற்றி எழுதுக ?
What are the methods used for liquefaction of gases?
3. எதிர்மாறு வெப்பநிலை(T_i) என்றால் என்ன?
What is meant by Inversion temperature (T_i) ?
4. கிரஹாமின் வாயு விரவுதல் விதி – வரையறு?
Define : Graham's law of Diffusion.
5. இயல்பு வாயுக்களுக்கான அமுக்கத்திறன் காரணி (Z) பற்றி குறிப்பு வரைக .
Write note about compressibility factor (Z) for real gases.
6. ஜூல் தாம்சன் விளைவு என்றால் என்ன ?
What is Joule Thomson effect?
7. விரவுதல் மற்றும் பாய்தல் வேறுபாடு தருக ?
Distinguish between diffusion and effusion ?
8. பாயிலின் விதியினை தருக.
State Boyle's law.
9. நிலவில் வளிமண்டலம் ஏன் இல்லை ?
Why does the moon have no atmosphere?
10. டால்டனின் பகுதி அழுத்த விதி – வரையறு ?
Define : Dalton's law of partial pressures.?
11. நிலைமாறு அழுத்தம் (P_c) என்றால் என்ன ?
Define : Critical pressure (P_c)?
12. வாயு மாறிலி (R)ன் பல்வேறு அலகுகளை எழுதுக?
Write the various units of Gas constant (R)?

<http://www.youtube.com/@chemistryak>

LIKE



COMMENT



SHARE



SUBSCRIBE

