

দশম শ্রেণি ● ভৌত বিজ্ঞান ● অধ্যয়নভিত্তিক প্রশ্নের উত্তর ও পরীক্ষা প্রস্তুতি
অধ্যায় : ● পরিবেশের জন্য ভাবনা ● গ্যাসের আচরণ

❖ সঠিক উত্তরটি নির্বাচন করো(M.C.Q.) (Marks-1)

- বায়ুমন্ডলের যে স্তরটির ঘনত্ব সবচেয়ে বেশী-
a) ট্রোপোস্ফিয়ার b) স্ট্র্যাটোস্ফিয়ার
c) মেসোস্ফিয়ার d) থার্মোস্ফিয়ার
উত্তর : a) ট্রোপোস্ফিয়ার
- কোন স্তরটিকে 'শান্তবলয়' বলা হয়-
a) ট্রোপোস্ফিয়ার b) মেসোস্ফিয়ার
c) থার্মোস্ফিয়ার d) স্ট্র্যাটোস্ফিয়ার
উত্তর : d) স্ট্র্যাটোস্ফিয়ার
- বেতার তরঙ্গকে প্রতিফলিত করে বায়ুমন্ডলের কোন স্তর ?
a) এন্ডোস্ফিয়ার b) থার্মোস্ফিয়ার
c) আয়নোস্ফিয়ার d) ওজোনোস্ফিয়ার
উত্তর : c) আয়নোস্ফিয়ার
- যে পদ্ধতিতে সূর্য থেকে পৃথিবীতে তাপ আসে-
a) পরিবহণ পদ্ধতিতে b) পরিচলন পদ্ধতিতে
c) বিকিরণ পদ্ধতিতে d) সবকটি
উত্তর : c) বিকিরণ পদ্ধতিতে
- কোনটি গ্রিনহাউস গ্যাস নয়-
a) CH₄ b) H₂O
c) CO₂ d) O₂
উত্তর : d) O₂
- বায়ুমন্ডলের শীতলতম অঞ্চলটি হলো-
a) ট্রোপোস্ফিয়ার b) স্ট্র্যাটোস্ফিয়ার
c) মেসোস্ফিয়ার d) থার্মোস্ফিয়ার
উত্তর : c) মেসোস্ফিয়ার
- প্রাকৃতিক গ্যাসের মূল উপাদান-
a) মিথেন b) হাইড্রোজেন
c) বিউটেন d) অক্সিজেন
উত্তর : a) মিথেন
- LPG এর মুখ্য উপাদান-
a) মিথেন b) ইথেন
c) প্রোপেন d) বিউটেন
উত্তর : d) বিউটেন
- প্রতি কিলোমিটার উচ্চতা বৃদ্ধিতে ট্রোপোস্ফিয়ারের উষ্ণতা কমে-
a) 5.6 °C b) 6.5 °C
c) 3.5 °C d) 4.6 °C
উত্তর : b) 6.5 °C
- 'প্রাকৃতিক সৌরপর্দা' বলা হয় যে স্তরটিকে-
a) ওজোনোস্ফিয়ার b) মেসোস্ফিয়ার
c) ম্যাগনেটোস্ফিয়ার d) স্ট্র্যাটোস্ফিয়ার
উত্তর : a) ওজোনোস্ফিয়ার
- গ্রিনহাউস প্রভাব সৃষ্টিতে কার্বন ডাই-অক্সাইডের অবদান-
a) 20% b) 30%

1. সঠিক উত্তরটি নির্বাচন করো(M.C.Q.) (Marks-1)

- 76 সেমি পারদস্তম্ভের চাপ সমান-
a) 1 পাস্কাল b) 1 বার
c) 1 টর d) 1 অ্যাটমোস্ফিয়ার
উত্তর : d) 1 অ্যাটমোস্ফিয়ার
- ম্যানোমিটার যন্ত্রের সাহায্যে পরিমাপ করা হয়-
a) গ্যাসের ভর b) গ্যাসের চাপ
c) গ্যাসের উষ্ণতা d) গ্যাসের আয়তন
উত্তর : b) গ্যাসের চাপ
- প্রমাণ চাপে সমুদ্রপৃষ্ঠে অক্ষাংশের মান-
a) 0° অক্ষাংশে b) 30° অক্ষাংশে
c) 45° অক্ষাংশে d) 90° অক্ষাংশে
উত্তর : c) 45° অক্ষাংশে
- CGS পদ্ধতিতে চাপের একক-
a) N/m² b) N/cm²
c) dyne/m² d) dyne/cm²
উত্তর : d) dyne/cm²
- যে যন্ত্রের সাহায্যে বায়ুমন্ডলীয় চাপ পরিমাপ করা হয়-
a) ব্যারোমিটার b) থার্মোমিটার
c) ক্যালোরিমিটার d) হাইগ্রোমিটার
উত্তর : a) ব্যারোমিটার
- PV = nRT সমীকরণে কোন্ রাশিটি ধ্রুবক-
a) p b) V
c) T d) R
উত্তর : d) R
- STP -তে 22 gm CO₂ গ্যাসের আয়তন-
a) 11.2 L b) 1.24 L
c) 22.4 L d) 2.24 L
উত্তর : a) 11.2 L
- 27°C উষ্ণতার পরম স্কেলে মান হবে-
a) 127 K b) 300 K
c) 27 K d) 273 K
উত্তর : b) 300 K
- বয়েলের সূত্রে P-V লেখচিত্রের প্রকৃতি-
a) সরলরেখা b) বৃত্ত
c) অধিবৃত্ত d) সমপরাবৃত্ত
উত্তর : d) সমপরাবৃত্ত
- চার্লসের সূত্রে গ্যাসের ধ্রুবক হলো-
a) আয়তন ও ভর b) ভর ও চাপ
c) চাপ ও উষ্ণতা d) উষ্ণতা ও ভর
উত্তর : b) ভর ও চাপ
- 1 পাস্কাল = ?
a) 1 N/m² b) 1 N/cm²
c) 10 dyne/m² d) 100 dyne/cm²

- c) 50% d) 60%
- উত্তর : c) 50%
12. জলাভূমিতে উৎপন্ন মার্স গ্যাস আসলে-
- a) CO₂ b) CO
c) CH₄ d) C₂H₄
- উত্তর : c) CH₄
13. জ্বালানির তাপনমূল্যের SI একক-
- a) kJ/Kg b) cal
c) kcal/g d) J
- উত্তর : a) kJ/Kg
14. কোনটি তাপীয় রশ্মি-
- a) UV রশ্মি b) γ রশ্মি
c) IR রশ্মি d) কসমিক রশ্মি
- উত্তর : c) IR রশ্মি
15. ওজোনস্তরের ঘনত্বকে যে এককে প্রকাশ করা হয়-
- a) AU b) FU
c) DU d) MU
- উত্তর : c) DU
16. বায়ুমন্ডলে ড্যান-অ্যালেন বিকিরণ বলয় থাকে-
- a) ট্রোপোস্ফিয়ার b) মেসোস্ফিয়ার
c) ম্যাগনেটোস্ফিয়ার d) স্ট্র্যাটোস্ফিয়ার
- উত্তর : c) ম্যাগনেটোস্ফিয়ার
17. হ্যালেন জাতীয় যৌগ থাকে যে স্তরে-
- a) ট্রোপোস্ফিয়ার b) মেসোস্ফিয়ার
c) থার্মোস্ফিয়ার d) স্ট্র্যাটোস্ফিয়ার
- উত্তর : d) স্ট্র্যাটোস্ফিয়ার
18. বায়ুমন্ডলের যে স্তরে মহাকাশ স্টেশন থাকে-
- a) এন্সোস্ফিয়ার b) থার্মোস্ফিয়ার
c) মেসোস্ফিয়ার d) ট্রোপোস্ফিয়ার
- উত্তর : a) এন্সোস্ফিয়ার
19. কোন প্রকার কয়লা এর তাপনমূল্য সবচেয়ে বেশী-
- a) বিটুমিনাস b) অ্যানথ্রাসাইট
c) পিট d) লিগনাইট
- উত্তর : b) অ্যানথ্রাসাইট
20. সৌরকোশে গঠনে ব্যবহৃত ধাতুটি হলো-
- a) Li b) Na
c) Si d) Cu
- উত্তর : c) Si
21. সৌরকোশে উৎপন্ন বিভব পার্থক্যের মান-
- a) 220 V b) 440 V
c) 1.5 V d) 0.5 V
- উত্তর : d) 0.5 V
22. মিথেন হাইড্রেটের সংকেত-
- a) CH₄ b) C₂H₅OH
c) CH₄.H₂O d) 4CH₄.23H₂O
- উত্তর : d) 4CH₄.23H₂O
23. সুপারসনিক এরোপ্লেন থেকে নির্গত যে গ্যাসটি ওজোন স্তরের ব্যাপক ক্ষতি করে সেটি-
- a) NO₂ b) N₂O

- উত্তর : a) 1 N/m²
13. আদর্শ গ্যাসের সমীকরণটি হলো-
- a) PV = RT b) PV = KT
c) PV = nRT d) PV = WRT
- উত্তর : c) PV = nRT
14. STP-তে 1 মোল সকল গ্যাসের আয়তন-
- a) 6.022 লিটার b) 11.2 লিটার
c) 22.4 লিটার d) 5.6 লিটার
- উত্তর : c) 22.4 লিটার
15. যে উষ্ণতায় সকল গ্যাসের আয়তন শূন্য হয়-
- a) -273°C b) 0°C
c) 273°C d) 100°C
- উত্তর : a) -273°C
16. 1 Pa = কত dyne/cm² ?
- a) 1 b) 10
c) 100 d) 1000
- উত্তর : b) 10
17. STP-তে 11.2 L CO₂ -এর ভর 22 gm হলে CO₂ -এর আণবিক গুরুত্ব কত ?
- a) 11 b) 22
c) 33 d) 44
- উত্তর : d) 44
18. 5 mol হাইড্রোজেন গ্যাসের ভর-
- a) 10 gm b) 5 gm
c) 20 gm d) 40 gm
- উত্তর : a) 10 gm
19. 1 m³ = কত cm³ ?
- a) 10³ b) 10⁴
c) 10⁵ d) 10⁶
- উত্তর : d) 10⁶
20. পরম স্কেলে বিশুদ্ধ জলের হিমাঙ্ক-
- a) 373 K b) 0 K
c) 100 K d) 273 K
- উত্তর : d) 273 K
21. গ্যাসের মোলার ভর নির্ণয়ের সূত্রটি হলো-
- a) $M = \frac{RT}{WPV}$ b) $M = \frac{WRT}{PV}$
c) $M = \frac{WRT}{TV}$ d) $M = \frac{PV}{nRT}$
- উত্তর : b) $M = \frac{WRT}{PV}$
22. SI পদ্ধতিতে সার্বজনীন গ্যাস ধ্রুবকের মান-
- a) 8.314 J/mol.K b) 8.314 × 10⁷ J/mol.K
c) 8.314 J/L.K d) 8.314 cal/mol.K
- উত্তর : b) 8.314 × 10⁷ J/mol.K
23. ফারেনহাইট স্কেলে পরমশূন্য উষ্ণতার মান হলো-
- a) -452.4°F b) -459.4°F
c) -273°F d) 0°F
- উত্তর : b) -459.4°F
24. কোন উষ্ণতাটির বাস্তবে কোনো অস্তিত্ব নেই ?
- a) -260°C b) -230°C

c) NO d) N₂O₄

উত্তর : c) NO

24. কোনটি মিথানোজেনিক ব্যাকটেরিয়া-

- a) মিথানোকক্কাস b) সায়ানো ব্যাকটেরিয়া
c) ল্যাকটোব্যাসিলাস d) কোনোটাই নয়

উত্তর : a) মিথানোকক্কাস

25. সোলার কুকারের ঢাকনা তৈরি করা হয়-

- a) প্লাস্টিক দিয়ে b) অ্যালুমিনিয়াম দিয়ে
c) কাচ দিয়ে d) কাগজ দিয়ে

উত্তর : c) কাচ দিয়ে

26. কোনটি ক্যালোরিফিক মানের একক নয়-

- a) cal/g b) Kcal/m³
c) g/cm³ d) KJ/kg

উত্তর : c) g/cm³

27. কোনটির ক্যালোরিফিক মান সর্বোচ্চ-

- a) বায়োগ্যাস b) তরল H₂
c) CH₄ d) LPG

উত্তর : b) তরল H₂

28. যে গাছটি থেকে প্রচুর পরিমাণে ওজন গ্যাস পাওয়া যায়-

- a) অ্যালোভেরা b) নিম
c) তুলসী d) কলসিপত্র

উত্তর : c) তুলসী

29. কেমোস্ফিয়ার বলা হয় কোন্ স্তরটিকে-

- a) ওজোনোস্ফিয়ার b) মেসোস্ফিয়ার
c) ম্যাগনেটোস্ফিয়ার d) স্ট্র্যাটোস্ফিয়ার

উত্তর : a) ওজোনোস্ফিয়ার

30. ODS এর পুরো নাম-

- a) Orphan Development Scheme
b) Ozone Depleting Substance
c) Ozone Detecting Substance
d) কোনোটাই নয়

উত্তর : b) Ozone Depleting Substance

❖ এককথায় উত্তর দাও(V.S.A.) (Marks-1)

1. রান্নার গ্যাস সিলিন্ডারে কোন্ গ্যাস ভরা থাকে ?

উত্তর : LPG

2. ওজোন স্তরে কোন্ গ্যাস থাকে ?

উত্তর : ওজোন গ্যাস ।

3. সমুদ্র বায়ু কখন প্রবাহিত হয় ?

উত্তর : রাতের বেলায় ।

4. CNG কী কাজে ব্যবহৃত হয় ?

উত্তর : গাড়ির জ্বালানি হিসাবে ।

5. জেট প্লেন চলাচল করে বায়ুমন্ডলের কোন্ স্তরের মধ্যে দিয়ে ?

উত্তর : স্ট্র্যাটোস্ফিয়ার ।

6. একটি বায়োফুয়েলের উদাহরণ দাও ।

উত্তর : বায়োইথানল ।

7. সোলার সেল ব্যবহৃত হয় এমন একটি যন্ত্রের নাম কী ?

c) 30K d) -5K

উত্তর : d) -5K

25. কোনটি সার্বজনীন গ্যাস ধ্রুবকের মাত্রীয় সংকেত-

- a) [ML²TN⁻¹θ⁻¹] b) [ML²T⁻²N⁻¹θ⁻¹]
c) [MLT⁻²N⁻¹θ⁻¹] d) [ML²T⁻¹N⁻¹θ⁻¹]

উত্তর : b) [ML²T⁻²N⁻¹θ⁻¹]

26. STP-তে 2 gm H₂, 28 gm N₂ ও 44 gm CO₂

কোনটি আয়তন বেশি ?

- a) 2 gm H₂ b) 28 gm N₂
c) 44 gm CO₂ d) তিনটির আয়তন সমান

উত্তর : d) তিনটির আয়তন সমান

27. একটি অক্সিজেন অণুর ভর-

- a) 5.31 × 10⁻²³ gm b) 12.31 × 10⁻²³ gm
c) 15.31 × 10⁻²³ gm d) 10.62 × 10⁻²³ gm

উত্তর : d) 10.62 × 10⁻²³ gm

28. SI -তে ব্যাপন হারের একক-

- a) cm³/s b) cm³/s²
c) m²/s d) m³/s

উত্তর : d) m³/s

29. 7 gm N₂ গ্যাসে অণুর সংখ্যা-

- a) 12.31 × 10²³ b) 3.011 × 10²³
c) 1.506 × 10²³ d) 6.022 × 10²³

উত্তর : c) 1.506 × 10²³

30. PV = RT সমীকরণে SI পদ্ধতিতে PV এর একক-

- a) J.mol b) J.K
c) atm.K d) J

উত্তর : d) J

31. একটি আদর্শ গ্যাসের উদাহরণ হলো-

- a) হিলিয়াম b) আর্গন
c) সোডিয়াম d) কোনোটাই নয় ।

উত্তর : d) কোনোটাই নয় ।

❖ এককথায় উত্তর দাও(V.S.A.) (Marks-1)

1. সেলসিয়াস স্কেলে দুটি বস্তুর উষ্ণতার পার্থক্য 10°C হলে, কেলভিন স্কেলে ওই উষ্ণতার পার্থক্য কত হবে ?

উত্তর : 10K

2. গ্যাসের প্রমাণ চাপের CGS মান কত ?

উত্তর : 1.013 × 10⁶ dyne/cm²

3. CGS ও SI পদ্ধতিতে চাপের একক দুটির মধ্যে সম্পর্ক কী ?

উত্তর : 1 N/m² = 10 dyne/cm²

4. প্রমাণ চাপের SI মান কত ?

উত্তর : 1.013 × 10⁵ N/m²

5. STP -তে 22.4 L কোনো গ্যাসের অণুর সংখ্যা কত ?

উত্তর : 6.022 × 10²³

6. পাস্কেল ও নিউটন/বর্গমিটার এর মধ্যে সম্পর্ক কী ?

উত্তর : 1 Pa = 1 N/m²

7. সার্বজনীন গ্যাস ধ্রুবকের মান কত ?

উত্তর : 8.314 J.mol⁻¹.K⁻¹

8. t°C সেলসিয়াস তাপমাত্রাকে কেলভিন স্কেলে প্রকাশ করো ।

উত্তর : সোলার ক্যালকুলেটর ।

8. একটি তরল জীবাশ্ম জ্বালানির উদাহরণ দাও ।

উত্তর : পেট্রোল ।

9. ফায়ারি আইস কাকে বলে ?

উত্তর : মিথেন হাইড্রেট কে ।

10. BTH/lb কীসের একক ?

উত্তর : তাপনমূল্যের একক ।

11. তুষার জ্বালানি কী ?

উত্তর : মিথেন হাইড্রেটকে তুষার জ্বালানি বলা হয় ।

12. সুইচ গ্যাস কাকে বলে ?

উত্তর : কয়লাখনি থেকে প্রাপ্ত H₂S বিহীন মিথেন হাইড্রেটকে সুইচ গ্যাস বলে ।

13. এক ডবসন (DU) বলতে কী বোঝ ?

উত্তর : এক বায়ুমন্ডলীয় চাপে 0.01 মিমি পুরু ওজোন গ্যাসের ঘনত্বকে এক ডবসন বলা হয় ।

14. কোন্ জ্বালানির তাপনমূল্য সবচেয়ে বেশি ।

উত্তর : হাইড্রোজেন (150 kJ/g)।

15. Kcal/m³ কীসের একক ?

উত্তর : তাপনমূল্যের একক ।

16. পেট্রোলের তাপনমূল্য কত ?

উত্তর : 48000 kJ/kg

17. কোন্ হ্যালেন যৌগ ওজোন স্তরের বিনাস ঘটায় ?

উত্তর : হ্যালেন 1211 ও হ্যালেন 1301 ।

18. ওজোন গ্যাসের ঘনত্ব কোন্ এককে মাপা হয় ?

উত্তর : ডবসন (DU)।

19. থার্মোস্ফিয়ারের উষ্ণতা কত ?

উত্তর : 1200°C

20. ভূতাপ শক্তির উৎস কী ?

উত্তর : আগ্নেয়গিরি এবং উষ্ণ প্রস্রবণ ।

❖ (S.A.Q)

(Marks-2)

1. গ্রিনহাউস এফেক্ট কী ?
2. স্ট্র্যাটোস্ফিয়ারকে কেনো শান্তমন্ডল বলা হয় ?
3. গ্লোবাল ওয়ার্মিং কাকে বলে ?
4. সৌরশক্তির তিনটি ব্যবহার লেখো ।
5. বয়োমাস বা জীবভর কী ? এর উৎস কী ?
6. বায়ুশক্তির তিনটি ব্যবহার লেখো ।
7. স্থল বায়ু কাকে বলে ? এই বায়ু কখন প্রবাহিত হয় ?
8. ট্রোপোস্ফিয়ারকে কেনো ক্ষুদ্রমন্ডল বলা হয় ?
9. গ্লোবাল ওয়ার্মিং এর ফলাফল উল্লেখ করো ।
10. বায়োস্ফিয়ার কী ? এর ব্যবহার লেখো ।
11. জ্বালানির তাপনমূল্য বলতে কী বোঝ ? এর ব্যবহারিক একক কী ?
12. জ্বালানির জ্বলন বিন্দু বলতে কী বোঝ ? এর গুরুত্ব কী ?
13. মিথানোজেনিক ব্যাকটেরিয়া কী ? এর গুরুত্ব কী ?
14. মিথেন হাইড্রেট কী ?
15. ট্রোপোস্ফিয়ারকে ক্রমক্রমসমান উষ্ণতা স্তর বলা হয় কেনো ?
16. স্থিতিশীল উন্নয়নের প্রধান লক্ষণগুলি লেখো ।

উত্তর : (t°C + 273)K

9. উষ্ণতা স্থির রেখে নির্দিষ্ট ভরের কোনো গ্যাসের চাপ তিনগুণ করলে তার আয়তন কত হবে ?

উত্তর : পূর্বের আয়তনের $\frac{1}{3}$ অংশ ।

10. গ্যাসের ব্যাপনের কারণ কী ?

উত্তর : গ্যাসের অণুর গতিশীলতা ।

11. 327 K উষ্ণতার মান সেলসিয়াস স্কেলে কত হবে ?

উত্তর : 54°C

12. সার্বজনীন গ্যাস ধ্রুবক কী ?

উত্তর : PV = nRT সমীকরণে R কে সার্বজনীন গ্যাস ধ্রুবক বলে ।

13. ফারেনহাইট স্কেলে পরমশূন্য উষ্ণতার মান কত ?

উত্তর : -459.4°F

14. পরম শূন্য উষ্ণতায় আদর্শ গ্যাসের চাপ কত ?

উত্তর : শূন্য ।

15. প্রমাণ উষ্ণতার মান কত ?

উত্তর : 0°C or 273 K

16. গ্যাস অণুগুলির সম্পূর্ণ শক্তি কী ধরণের ?

উত্তর : সম্পূর্ণ শক্তিই গতিশক্তি ।

17. কোন্ শর্তে বাস্তব গ্যাস আদর্শ গ্যাসের মতো আচরণ করে ?

উত্তর : নিম্নচাপ ও উচ্চ উষ্ণতায় ।

18. কোন্ উষ্ণতায় আদর্শ গ্যাসের গতিবেগ শূন্য হয় ?

উত্তর : -273°C

19. 30°C এবং 300 K এর মধ্যে কোনটির উষ্ণতা বেশি ?

উত্তর : 30°C

20. উষ্ণতা বাড়লে আদর্শ গ্যাসের অণুগুলির গতিশক্তির কী পরিবর্তন হয় ?

উত্তর : গতিবেগ বাড়ে ।

❖ (S.A.Q)

(Marks-2/3)

1. ব্যয়েলের সূত্রটি বিবৃত করো এবং গাণিতিক রূপটি লেখো ।
2. চালসের সূত্রটি বিবৃত করো এবং গাণিতিক রূপটি দেখাও ।
3. পরম শূন্য উষ্ণতা কাকে বলে ? এর মান কত ?
4. আদর্শ গ্যাস কাকে বলে ? উদাহরণ দাও ।
5. সোলার আয়তন কাকে বলে ?
6. কোন্ উষ্ণতায় গ্যাসের অণুগুলির বেগ শূন্য হয় ? এই উষ্ণতা কী বাস্তবে সম্ভব ?
7. পুকুরের তলদেশ থেকে যখন বায়ুর বুদবুদ উপরে ওঠে তখন তার আয়তন বেড়ে যায় কেনো ?
8. বায়ুপূর্ণ একটি বেলুনকে চাঁদে নিয়ে গেলে কী হবে ?
9. P₁V₁ = P₂V₂ সম্পর্কটি প্রতিষ্ঠা করো ।
10. আদর্শ গ্যাসের PV = KT সমীকরণটি প্রতিষ্ঠা করো ।
11. $\frac{P_1V_1}{T_1} = \frac{P_2V_2}{T_2}$ সূত্রটি প্রতিষ্ঠা করো ।
12. আদর্শ গ্যাসের PV = nRT সমীকরণটি প্রতিষ্ঠা করো ।
13. নির্দিষ্ট ভরের কোনো গ্যাসের উষ্ণতা 7°C থেকে 27°C করলে চাপ 70 cm Hg থেকে পরিবর্তিত হয়ে 60 cm Hg হয় । গ্যাসটির প্রাথমিক ও অন্তিম আয়তনের অনুপাত কত ?
14. 300 K উষ্ণতায় ও 1.8 atm চাপে কোনো গ্যাসের ঘনত্ব 0.027 gm/mL, গ্যাসটির মোলার ভর নির্ণয় করো ।

17. ওজোন স্তরকে প্রাকৃতিক সৌরপর্দা বলার কারণ কী ?
18. আদর্শ জ্বালানির বৈশিষ্ট্য উল্লেখ করো ।
19. ওজোন স্তর ধ্বংসে ক্লোরোফ্লুরোকার্বন এর ভূমিকা লেখো ।
20. গ্যাসোহল কী ? কীভাবে তৈরি করা হয় ?
21. ওজোন স্তর ধ্বংসে নাইট্রোজেনের অক্সাইডসমূহের ভূমিকা উল্লেখ করো ।
22. সুপারসনিক জেট প্লেন কীভাবে ওজোন স্তর ধ্বংসের জন্য দায়ী ?

15. ঘরের তাপমাত্রায় 76 cm পারদ চাপে কোনো নির্দিষ্ট ভরের গ্যাসের আয়তন 1 L । তাপমাত্রা অপরিবর্তিত রাখলে 19 cm পারদ চাপে ওই গ্যাসের আয়তন কত হবে ?
16. নির্দিষ্ট ভরের গ্যাসের আয়তন ও চাপ যথাক্রমে 750 mL ও 80 cm Hg । স্থির তাপমাত্রায় কত চাপে গ্যাসটির আয়তন 1000 mL হবে ?
17. 76 cm Hg চাপে কোনো গ্যাসের আয়তন 500 cc, তাপমাত্রা অপরিবর্তিত রেখে গ্যাসের চাপ 38 cm Hg করলে তার আয়তন কত হবে ?
18. 0°C তাপমাত্রায় কোনো নির্দিষ্ট ভরের গ্যাসকে স্থির চাপে উত্তপ্ত করে আয়তন দ্বিগুণ করা হলে, অন্তিম তাপমাত্রা কত হবে ?
19. পরম শূন্য উষ্ণতায় কী কোনো গ্যাসের আয়তন সত্যিই শূন্য হয়ে যায় ?
20. মাত্রিক বিশ্লেষণের সাহায্যে R এর একক নির্ণয় করো ।
21. L.atm.mol⁻¹.K⁻¹ এককে এর মান নির্ণয় করো ।
22. STP-তে 5.6L N₂ গ্যাসের ভর 7 gm হলে N₂ এর মোলার ভর কত ?
23. 3 mol NH₃ গ্যাসের ভর কত ? STP-তে ওই পরিমাণ গ্যাসের আয়তন কত ?
24. STP-তে নির্দিষ্ট ভরের কোনো গ্যাসের আয়তন 52 m³ হলে ওই উষ্ণতায় 104 cm Hg চাপে গ্যাসটির আয়তন কত হবে ?
25. 80 cm চাপে নির্দিষ্ট ভরের কোনো গ্যাসের আয়তন 4 L । স্থির উষ্ণতায় 128 cm চাপে আয়তন 2.5 L হলে গ্যাসটি কী বয়েলের সূত্র মেনে চলে ?
26. 1 atm চাপে ও 300 K উষ্ণতায় 8 gm H₂ গ্যাসের আয়তন কত হবে ?
27. 760 mm Hg চাপে 0°C তাপমাত্রায় কিছু গ্যাসের আয়তন 300 cm³ একই চাপে 546°C তাপমাত্রায় ওই গ্যাসের আয়তন কত হবে ?
28. 273°C উষ্ণতায় 2 atm চাপে 4 gm H₂ গ্যাসের আয়তন নির্ণয় করো ।
29. 6 লিটার আয়তনের একটি বদ্ধ পাত্রে 27°C তাপমাত্রায় 16 gm O₂ আছে । গ্যাসটির চাপ নির্ণয় করো ।
30. 27°C তাপমাত্রায় 2 atm চাপে 0.5 লিটার কোনো গ্যাসের অনুসংখ্যা নির্ণয় করো ।
31. 300 K উষ্ণতায় ও 760 mm Hg চাপে কোনো গ্যাসের আয়তন 300 cm³ হলে STP তে ওই গ্যাসের আয়তন কত হবে ?
32. আদর্শ গ্যাস সমীকরণ থেকে দেখাও যে, গ্যাসের ঘনত্ব $d = \frac{PM}{RT}$ ।
33. STP -তে 91 cm³ আয়তনের কোনো গ্যাসকে উত্তপ্ত করে উষ্ণতা 27°C করা হলে, স্থির চাপে গ্যাসটির আয়তন কত হবে ?
34. 300 K উষ্ণতায় ও 570 mm Hg চাপে 2.2 gm CO₂ গ্যাসের আয়তন নির্ণয় করো ।