

GLORIOUS CHEMISTRY CLASSES

कोशी कॉलेज पोस्ट ऑफिस के सामने खगड़िया

By:- Santosh sir

957047125

FM :- 35 TIME :- 35 min

1. इनमें से कौन -से तत्व गैसीय अवस्था में नहीं पाया जाता है
(a) हाइड्रोजन (b) नाइट्रोजन (c) कार्बन (d) ऑक्सीजन
2. वायुमण्डलीय दाब को किस उपकरण से मापा जाता है
(a) हाइग्रोमीटर (b) मोनोमीटर (c) बैरोमीटर (d) कोई नहीं
3. R का मान क्या होता है
(a) 8.314 Latm/Kmol (b) 0.0821 Latm/Kmol
(c) 0.00821 Latm/Kmol (d) 0.8314 Latm/Kmol
4. आर्गन एवं क्रिप्टन में से किस गैस का घनत्व अधिक होगा
(a) क्रिप्टन (b) आर्गन (c) दोनों का समान (d) कोई नहीं
5. S.T.P पर एवोगाद्रो संख्या के समान अणुओं का आयतन कितना होगा
(a) 1L (b) 22L (c) 22.4 ml (d) कोई नहीं
6. 0°C पर एक गैस का आयतन 500 मिली है। उसी दाब पर गैस का आयतन किस ताप पर दोगुना हो जायेगा
(a) 273K (b) 273°C (c) 100°C (d) 546K
7. आदर्श गैस समी. एक मोल के लिए होगा
(a) $PV=nRT$ (b) $PV=RT$ (c) $P=\frac{nRT}{V}$ (d) कोई नहीं
8. ताप को फॉरेनहाइट किस समी से बदला जा सकता है
(a) $F=\frac{9}{5}+40$ (b) $F=\frac{9}{5} (^{\circ}C)-32$
(c) $F=\frac{9}{5} (^{\circ}C)-40$ (d) $F=\frac{9}{5} (^{\circ}C)+32$
9. $\frac{V}{T}$ = स्थिरांक हो तो यह नियम का पालन करती है
(a) बॉयल (b) चार्ल्स (c) आवोगाद्रो (d) मैक्सवेल
10. R का मात्रक लीटर वायुमण्डल में होगा
(a) ml atmK⁻¹mol⁻¹ (b) ml atmK
(c) L atmK⁻¹mol⁻¹ (d) ml atmK⁻¹mol
11. फ्लोरीन का मानक ताप दाब पर घनत्व क्या होगा
(a) 1.69 L (b) 0.69g/L (c) 1.69g/L (d) कोई नहीं
12. 100°C और 800 torr पर नाइट्रोजन का घनत्व होगा
(a) 8.27 L (b) 8.72L (c) 7.72mL (d) 8.72 mL
13. 6g H₂ का 1.5 atm और 273°C पर आयतन क्या होगा
(a) 29.65L (b) 89.65L (c) 9.65L (d) 82.92L
14. किस नियम में ताप एवं दाब स्थिर रहता है
(a) बॉयल (b) चार्ल्स (c) आवोगाद्रो (d) मैक्सवेल
15. 1 bar कितने न्यूटन प्रति वर्ग मीटर होता है
(a) 101325 (b) 202650 (c) 10⁵ (d) 760
16. जिस ताप पर कोई गैसीय पदार्थ द्रव में बदल जाता है कहलाता है
(a) गुप्त ताप (b) क्रांतिक ताप (c) परम ताप (d) सभी
17. यदि 360 ml हाइड्रोजन गैस का 25°C ताप पर 730mm दाब हो तो उसी ताप तथा 760mm दाब पर उसका आयतन क्या होगा
(a) 435.7ml (b) 5.234ml (c) 234.01ml (d) 345.7ml
18. $p \propto d$ (जब ताप स्थिर हो) किस नियम का पालन करती है
(a) बॉयल (b) चार्ल्स (c) आवोगाद्रो (d) मैक्सवेल
19. एक मोल गैस का घनत्व होगा
(a) $p=\frac{RT}{mM}$ (b) $d=\frac{RT}{mM}$ (c) $d=\frac{RT}{M}$ (d) $d=\frac{pM}{RT}$
20. आंशिक दाब का नियम दिया था
(a) बॉयल (b) डाल्टन (c) आवोगाद्रो (d) मैक्सवेल
21. $\frac{V_1}{V_2} = \frac{T_1}{T_2}$ (जब दाब स्थिर हो) किस नियम का पालन करती है
(a) बॉयल (b) डाल्टन (c) आवोगाद्रो (d) मैक्सवेल
22. जिस दाब पर कोई गैसीय पदार्थ द्रव में बदल जाता है कहलाता है
(a) परासरण दाब (b) क्रांतिक ताप (c) समान्य दाब (d) क्रांतिक दाब
23. $pV=nRT$ सूत्र से एक ग्राम नाइट्रोजन के मानक ताप पर व दाब पर आयतन क्या होगा
(a) 0.8L (b) 8.0L (c) 0.4L (d) 4.0L
24. 11g CO₂ का S.T.P पर आयतन कितना होगा
(a) 6.5 L (b) 10.2 L (c) 5.6 L (d) 4.0L
25. $\frac{p_1}{p_2} = \frac{d_1}{d_2}$ (जब ताप स्थिर हो) किस नियम का पालन करती है
(a) बॉयल (b) डाल्टन (c) आवोगाद्रो (d) मैक्सवेल
26. 1.4g नाइट्रोजन में परमाणुओं की संख्या क्या होगा
(a) 6.022 X 10²³ (b) 3.011 X 10²³
(c) 6.022 X 10²² (d) 6.011 X 10²³
27. सामान्य दाब पर 50 मिली वायु को 38 मिली संपीड़ित किया जाता है। तापमान को स्थिर मानकर दाब में वृद्धि कितना होगा
(a) 440mm (b) 400mm (c) 24.0mm (d) 240mm
28. आवोगाद्रो के नियम में स्थिर रखा जाता है
(a) दाब एवं मोल (b) मोल एवं ताप (c) ताप एवं दाब (d) कोई नहीं
29. N.T.P पर किसी गैस का आयतन हो सकता है
(a) 22400L (b) 22.4ml (c) 22.4 (d) कोई नहीं
30. जल की उपस्थिति में वायु का दाब का मान
(a) बढ़ता है (b) घटता है (c) दोनों (d) कोई नहीं

क्यों पड़े हो चक्कर में कोई
नहीं है GCC के टक्कर में

Note :- 12th का new batch 05.01.2018 से प्रारंभ हो रहा है। नामांकन जारी है