GLORIOUS CHEMISTRY CLASSES

Base on mole and low of chemical combination

1. एक मोल ऑक्सीजन में, ऑक्सीजन के अणुओं की संख्या होगी
(a) 1 (b)100 (c)6.022 X 10^{23} (d)0.6022 X 10^{23}
2. N.T.P पर प्रत्येक गैस के एक ग्राम अणुभार का आयतन –
(a) 224 L (b) 2.24 L (c) 224 c.c (d) 22.4L
3. 44 gram CO_2 में उपस्थित अणुओं की संख्या है–
(a) 12 X 10^{23} (b) 3 X 10^{23}
(c) 6 X 10^{23} (d) 1 X 10^{23}
4. S.T.P पर 0.25 मोल अमोनिया गैस का आयतनहै –
(a) 2.24 L (b) 5.6 L (c) 11.2 L (d) 22.4 L
5. NaOH में ऑक्सीजन का प्रतिशत है –
(a) 40 (b) 16 (c) 8 (d) 1
6. किसमें अधिकतम संख्या में परमाणु होंगे –
(a) 24 ग्राम C(b) 56 ग्राम Fe (c) 27 ग्राम Al (d) सभी
7. आधुनिक परमाणु भार किस परमाणु पर आधारित है–
(a) ^{12}C (b) ^{16}O (c) ^{13}C (d) ^{1}H
8. मानक ताप एवं दाब पर 2 ग्राम मेथेन का आयतन लीटर में होगा ?
(a) 2.8 L (b) 5.6 L (c) 11.2 L (d) 22.4 L
9. गै–लुसेक के आयतन के नियम का पालण होता है जब पदार्थ हो–
(a) ठोस (b) द्रव (c) गैस (d) इनमें से सभी
10. गुणित अनुपात के नियम का प्रतिपादन कब किया गया ?
(a) 1789 (b) 1801 (c) 1803 (d) कोई नहीं
11. 0.1 mol CO_2 में कितने ग्राम कार्बन डाइ ऑक्साइड उपस्थित है
(a) 44 gm (b) 22 gm (c) 4.4 gm (d) 2.2 gm
12. स्थिर अनुपात के नियम का प्रतिपादन किया था ?
(a) प्राउस्ट (b) डॉल्टन (c) रिचर (d) एवोगाद्रो
13. गैसीय आयतन के अनुसार 10 ग्राम ऑक्सीजन गैस से कितना ग्राम जल प्राप्त किया जा सकता है
(a) 5 gm (b) 10 gm (c) 20 gm (d) 40 gm
14. किन अवस्थाओं में यौगिक स्थिर अनुपात के नियम का पालन होता है–
(a) समस्थानिक(b) समभारिक(c) समन्युट्रानिक (d)कोई नहीं
15. द्रव्यमान–संरक्षण का नियम लेवूशिए कब दिया था –
(a) 1789 (b) 1801 (c) 1803 (d) कोई नहीं
16. द्रव्यमान–संरक्षण के नियम का सत्यापन सन् 1893 ई. में किसने किया था –
(a) एवोगाद्रो (b) लेवूशिए (c) डॉल्टन (d) लेण्डोस्ट
17. गैसीय आयतन का नियम गे–लूसाक ने कब दिया था –
(a) 1772 (b) 1801 (c) 1803 (d) 1808
18. 32 gm मिथेन गैस में कुल इलेक्ट्रान की संख्या होगी ?
(a) 6.022 X 10^{23} (b) 1.2044 X 10^{25}
(c) 1.2044 X 10^{24} (d) कोई नहीं
19. स्थिर अनुपात नियम के अनुसार CO_2में कितना भाग ऑक्सीजन होता है
(a) 1 भाग (b) 3 भाग (c) 4 भाग (d) 8 भाग
20. 10 gm आमोनिया प्राप्त करने के कितने ग्राम ऑक्सीजन की आवश्यकता होती है –
(a) 5 gm (b)10 gm (c) 15 gm (d)इनमें से कोई नहीं
21. ड्यूलॉग पेटिट के अनुसार परमाणु द्रव्यमान एवं विशिष्ट ऊष्मा का गुणनफल समान होता है –
(a) 2.4 (b) 6.2 (c) 6.4 (d) इनमें से कोई नहीं
22. S.T.P पर दाब लिया जाता है
(a)1 atm (b) 760 mm(c) 760 bar (d)इनमें स सभी
23. गुणित अनुपात के नियम का प्रतिपादन किया था ?
(a) प्राउस्ट (b) डॉल्टन (c) रिचर (d) एवोगाद्रो
24. रिचर ने किस अनुपात के नियम का प्रतिपादन किया था ?
(a) स्थिर अनुपात (b) गुणित अनुपात
(c) व्युत्क्रमानुपात (d) नियत अनुपात
25. 120 ग्राम $CaCO_3$ को गर्म करने पर 115.6 ग्राम CaO प्राप्त होतो है तो CO_2 की मात्रा क्या होगी ? यह अभिक्रिया द्रव्यमान संरक्षण का पालन करती है।
(a) 5.6 gm (b) 4.6 gm (c) 4.4 gm (d) 40 gm
26. 10g मिथेन को 5g ऑक्सीजन के साथ जलाया जाता है तो 3g CO_2 का निर्माण होता है। यदि अभिक्रिया द्रव्यमान संरक्षण के नियम का पालण करती है, तो जल कितना ग्राम प्राप्त होगा।
(a) 6 gm (b) 4 gm (c) 2 gm (d) 10 gm
27. 6.022 X 10^{23} अणु में N.TP पर गैस का आयतन होगा
(a) 22.4 L (b) 5.6 L (c) 11.2 L (d) 2.24 L
28. बेंजीन का मूलानुपाती सूत्र होता है –
(a) C_6H_6 (b) C_2H_2(c) CH (d) कोई नहीं
29. एक कार्बनिक यौगिक में कार्बन 75% एवं हाइड्रोजन 25% है । यदि यौगिक का अणुभार 48 हो तो यौगिक अणुभार होगा
(a) CH_4 (b) C_2H_4 (c) C_2H_6 (d) C_3H_{12}
30. यूरिया में नाइट्रोजन का प्रतिशत है –
(a) 38.4 (b) 46.6 (c) 80.2 (d) 53.2
31. गुणित अनुपात के नियम का प्रतिपादन कब किया था ?
(a) 1772 (b) 1801 (c) 1803 (d) 1808
32. व्युत्क्रमानुपात के नियम का प्रतिपादन किया था ?
(a) प्राउस्ट (b) डॉल्टन (c) रिचर (d) एवोगाद्रो
33. मोल एक ग्रीक शब्द है जिसका शाब्दिक अर्थ होता है –
(a) Base of Unit (b) Collection of Particles
(c) Molecules (d) unit of atom
34. 10 gram CO_2 में कुल इलेक्ट्रॉन की संख्या होगी ?
(a) 13.68 X 10^{24} (b) 13.68 X 10^{23}
(c) 1.368 X 10^{23} (d) कोई नहीं
35. परमाणुवाद का सिद्वांत दिया था ?
(a) प्राउस्ट (b) डॉल्टन (c) रिचर (d) एवोगाद्रो

Note :-Next test will be at 30.06.19

The king of chemistry