doubtnut
India's Number 1 Education App

CHEMISTRY

BOOKS - NEET PREVIOUS YEAR

रसायन विज्ञानं की कुछ मूल अवधारणाएं

बहुवैकल्पिक प्रश्न

1. 2.3 ग्राम फॉर्मिक अम्ल तथा 4.5 ग्राम ऑक्सेलिक अम्ल को सान्द्र H_2SO_4 से क्रिया कराने पर उत्सर्जित गैसीय

मिश्रण को KOH के छोटे टूकड़ों से गुजारा जाता है | STP पर बचे हुए उत्पाद का भार (ग्राम में) होगा

A. 2.8

B. 3.0

C. 1.4

D. 4.4

Answer: a

वीडियो उत्तर देखें

2. किस स्थिति में जल के अणुओं की संख्या अधिकतम है?

A. 1 वायुमंडल एव 273K पर 0.00224 ली जल वाष्प के लिए

B. 0.18 ग्राम जल के लिए

C. 18 मिली जल के लिए

D. 10^{-3} मोल जल के लिए

Answer: c

वीडियो उत्तर देखें

3. मान ले , की दो तत्व x और y मिलकर दो यौगिक XY_2 एवं X_3Y_2 देते हैं | जब 0.1 मोल xy_2 भार 10 ग्राम तथा 0.05 मोल x_3y_2 का भार 9 ग्राम है तो x तथा y के परमाणु भार क्रमशः हैं

A. 40,30

B. 60,40

C. 20,30

D. 30,20

Answer: a

वीडियो उत्तर देखें

4. यदि आवोगाद्रो संख्या $N_A = 6.022 \times 10^{23}$ $^{-1}$से परिवर्तित होकर 6.022×10^{20} $^{-1}$ हो जाती है, तो इससे परिवर्तित होगा

A. द्रव्यमान की परिभाषा ग्राम(g) यूनिट में

B. एक मोल कार्बन का द्रव्यमान

C. संतुलित समीकरण में परस्पर रासायनिक सपीशीज़ का अनुपात

D. यौगिक में परस्पर ततवो का अनुपात

Answer: b

वीडियो उत्तर देखें

5. 20 ग्राम मैग्नीशियम कार्बोनेट के नमूने को गर्म करने पर यह अपघटित होकर कार्बन डाइऑक्साइड एवं 8.0 ग्राम मैग्नीशियम ऑक्साइड देता है | नमूनें में मैग्नीशियम कार्बोनेट की शुद्धता का प्रतिशत क्या होगा ? (Mg का परमाणु भार =24)

A. 75

B. 96

C. 60

D. 84

Answer: d

वीडियो उत्तर देखें

6. अणुओं की अधिकतम संख्या है

A. 0.18 ग्राम जल में

B. 1.8 ग्राम जल में

C. 18 ग्राम जल में

D. 18 मोल जल में

Answer: d

वीडियो उत्तर देखें

7. जब 50 मिली, $16.9\,\%\,AgNO_3$ के विलियन को 50 मिली , $5.8\,\%\,Nacl$ के विलयन के साथ मिश्रित किया जाता है , तो बनने वाले अवक्षेप का भार क्या है ?

A. 28 ग्राम

B. 3.5 ग्राम

C. 7 ग्राम

D. 14 ग्राम

Answer: c

वीडियो उत्तर देखें

8. जब 22.4 लिटर $H_2(g)$ को 11.2 लिटर $cl_2(g)$ के साथ सा.ता.दा. (NTP) पर मिश्रित किया जाता है , तो HCL(g) के मोल बनेंगे

A. 1मोल

B. 2मोल

C. 0.5मोल

D. 1.5मोल

Answer: c

वीडियो उत्तर देखें

9. 1.0 ग्राम मैग्नीशियम को 0.56 ग्राम O_2 के साथ बंद पात्र में जलाया जाता है कौनसा अभिकारक शेष बचा रहेगा और कितना? [MG का परमाणु भार=24 एव O का परमणु भार= 16]

A. MG,0.16 ग्राम

B. O_2,0.16ग्राम

C. MG,0.44 ग्राम

D. O_2,0.28ग्राम

Answer: a

वीडियो उत्तर देखें

10. निम्नलिखित में से किसमें अणुओं की संख्या सर्वाधिक है?

A. 44 ग्राम CO_2

B. 48 ग्रामO_3

C. 8 ग्राम H_2

D. 64 ग्राम SO_2

Answer: c

वीडियो उत्तर देखें

11. जल (घनत्व =1 $^{-3}$ के एक अणु द्वारा घेरा गया आयतन है

A. 9.0×10^{-23} $^{-3}$

B. 6.123×10^{-23} $^{-3}$

C. 3.0×10^{-23} $^{-3}$

D. 5.5×10^{-23} $^{-3}$

Answer: c

वीडियो उत्तर देखें

12. 6.5 ग्राम PBO एवं 3.2 ग्राम HCl की अभिक्रिया द्वारा लाडे(II) क्लोराइड के कितने मॉल बनेंगे ?

A. 0.044

B. 0.333

C. 0.011

D. 0.029

Answer: d

वीडियो उत्तर देखें

13. फेरस ओक्सेलेट के एक मोल को अम्लीय माध्यम में पूर्णतया ऑक्सीकृत करने के लिए MNO_4^- के कितने मोलों की आवश्यकता होगी ?

A. 0.6 मोल

B. 0.4 मोल

C. 7.5 मोल

D. 0.2 मोल

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

14. . एक तत्व , x का समस्थानिक निम्न है $200_X : 90\,\%$, $199_X : 8.0\,\%$, $202_X : 2.0\,\%$ भार की दृष्टि से , प्राकृतिक रूप से प्राप्त x तत्व की औसत परमाणु संहति निम्न में से किसके निकटतम होगी?

A. 200 amu

B. 201 amu

C. 202 amu

D. 199 amu

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

15. यदि 270 किलोग्राम एल्युमीनियम का उत्पादन बॉक्साइट अयस्क से हॉल प्रोग्राम द्वारा किया जाए तो,

कितनी मात्रा में कार्बन एनोड व्यय होगा? [एलुमिनियम का पपरमाणु द्रव्यमान 27 है |

A. 270 किग्रा

B. 540 किग्रा

C. 90 किग्रा

D. 180 किग्रा

Answer: C

वीडियो उत्तर देखें

16. क्षारीय माध्यम में एक kI द्वारा अपचयित $KMnO_4$ के मोलो की संख्या है

A. एक

B. दो

C. पांच

D. $\frac{1}{5}$

Answer: a

वीडियो उत्तर देखें

17. इनमे से किसमे अणुओ की संख्या अधिकतम है ?

A. 15 लीटर H_2 गैस

B. 0.5 ग्राम H_2 गैस

C. 5 लीटर H_2 गैस

D. 10 ग्राम O_2 गैस

Answer: a

वीडियो उत्तर देखें

18. हैबर प्रक्रम में 30 लीटर नाइट्रोजन (N_2) और 30 लीटर हाइड्रोजन (H_2) अभिक्रिया में लिए जाते है, जो अनुमानित से केवल $50\ \%$ उत्पाद देते हैं इन परिस्थितियों में मिश्रण की बनावट अंत में क्या होगी ?

A. 20 लीटर अमोनिया 25 लीटर नाइट्रोजन 15 लीटर हाइड्रोजन

B. 20 लीटर अमोनिया 20लीटर नाइट्रोजन 20 लीटर हाइड्रोजन

C. 10लीटर अमोनिया 25 लीटर नाइट्रोजन 15 लीटर हाइड्रोजन

D. 20 लीटर अमोनिया 10 लीटर नाइट्रोजन 30लीटर हाइड्रोजन

Answer: c

वीडियो उत्तर देखें

19. किस तत्त्व में या योगिक में अणुओं की संख्या अधिकतम है?

A. $7gN_2$

B. $2gH_2$

C. $16gNO_2$

D. $16gO_2$

Answer: B

वीडियो उत्तर देखें

20. बेलनाकार वायरस कण(virus particle) का विशिष्ट आयतन 6.02×10^{-2}cc/g है, जिसकी त्रिज्या तथा लम्बाई क्रमशः 7Åएवं 10Å है यदि N_A=6.02×10^{23} हो, तो वायरस का परमाणु भार होगा

A. 3.08×10^3किग्रा/मोल

B. 3.08×10^4किग्रा/मोल

C. 1.54×10^4किग्रा/मोल

D. 15.4किग्रा/मोल

Answer: d

वीडियो उत्तर देखें

21. यदि 100 ग्राम परोक्सिडेज ऐनहाइड्राज एंजाइम में, 0.5% भारअनुसार se उपस्थित है, तो एंजाइम का न्यून्तम परमाणु भार क्या होगा?

A. 1.568×10^3

B. 15.68

C. 2.136×10^4

D. 1.568×10^4

Answer: D

वीडियो उत्तर देखें

22. जब 9.85 ग्राम $BaCO_3$ का पूर्ण अपघटन मानक ताप व दबा पैर किया जाता है, तो प्राप्तCO_2 का आयतन क्या होगा?[Ba का परमाणु द्रव्यमान =137]

A. 2.24 लीटर

B. 4.96 लीटर

C. 1.12 लीटर

D. 0.84 लीटर

Answer: C

वीडियो उत्तर देखें

23. हीमोग्लोबिन में लौह कणों का भार 0.334% होता है हीमोलोबिन का परमाणु द्रव्यमान लगभग 67200 है।

हीमोलोबिन के एक अणु में लौह कण (लौह कण का परमाणु द्रव्यमान= 56) के परमाणुओं की सख्या कितनी है ?

A. 1

B. 6

C. 4

D. 2

Answer: c

वीडियो उत्तर देखें

24. 161 सेमि, 0.161 सेमि तथा 0.0161 सेमि के लिए साथक संख्याऐ है

A. 3,4 5

B. 3,4 4

C. 3,3 4

D. 3,3 3

Answer: d

वीडियो उत्तर देखें

25. सफेदा (White vitriol $ZnSO_4 7H_2O$) में ज़िक का प्रतिशत भार लगभग किसके बारबर है ?

A. $33.65\ \%$

B. $32.56\ \%$

C. $23.65\ \%$

D. $22.65\ \%$

Answer: d

वीडियो उत्तर देखें

26. यदि N_A आवोग्रादो संख्या है, तब $4.2g$ नाइट्राइट आयन ($N^3 -$) में संयोजक एलेक्ट्रोनो की संख्या है।

A. $2.4N_A$

B. $3.4N_A$

C. $5.2N_A$

D. $3N_A$

Answer: a

वीडियो उत्तर देखें

27. निम्नलिखित व्यंजक में अन्तिम परिणाम में सार्थक आंको की संख्या है। $\frac{(29.2-20.2)(1.79\times10^5)}{1.37}$

A. 1

B. 2

C. 3

D. 4

Answer: c

वीडियो उत्तर देखें

28. एक 5 मोलर H_2SO_4 विलयन के 1 लीटर को 10 लीटर तक तनु किया गया है। विलयन की नॉर्मलता होगी

A. $1N$

B. $0.1N$

C. $5N$

D. $0.5N$

Answer: a

वीडियो उत्तर देखें

29. कार्बन मनोऑक्साइड (CO) के 6.02×10^{24} अणुओ में ऑक्सीजन के ग्राम अणुओ की संख्या कितनी है ?

A. 10 ग्राम अणु

B. 5 ग्राम अणु

C. 1 ग्राम अणु

D. 0.5 ग्राम अणु

Answer: b

वीडियो उत्तर देखें

30. O_2 तथा SO_2 के अणु द्रव्यमान क्रमशा 32 तथा 64 है $15^\circ C$ ताप तथा 150mm दाब पैर O_2 के एक लीटर में N अणु उपस्थित है। सामान्य ताप और दाब पर SO_2 के दो लीटर में अणुओ की सांख्य होगी

A. $\frac{N}{2}$

B. N

C. $2N$

D. $4N$

Answer: c

वीडियो उत्तर देखें

चाहिए उत्तर देखें

31. एक धातु ऑक्साइड का रासायनिक सूत्र Z_2O_3 है। यह हाइड्रोजन से अपघटित होकर मुक्त धातु और जल प्रदान करती है।015696 ग्राम धातु ऑक्साइड के पूण अघट्न के लिए 6 मिलीग्राम हाइड्रोजन की आवश्यकता होती है। धातु का परमाणु भार है

A. 27.9

B. 159.6

C. 79.8

D. 55.8

Answer: D

वीडियो उत्तर देखें

32. किसी गैस 'X' के लिए C_P तथा C_V का अनुपात 1.4 है सामान्य ताप और दाब पर 11.2 लीटर 'X` गैस उपस्थित इसके परमाणुओं की संख्या कितनी होगी ?

A. 6.02×10^{23}

B. 1.2×10^{23}

C. 3.01×10^{23}

D. 2.01×10^{23}

Answer:

वीडियो उत्तर देखें