



CHEMISTRY

BOOKS - ARIHANT PUBLICATION MP

मॉडल सॉल्व्ड पेपर 2016

खण्ड Iii रसायन विज्ञान

1. जिंक धातु पर तनु सल्फ्यूरिक अम्ल की क्रिया से NTP पर 1.12 लीटर हाइड्रोजन गैस प्राप्त करने के लिए शुद्ध जिंक

(Zn) की कितनी मात्रा की आवश्यकता होगी? ($Z = 65.4$,

$H = 1, S = 32, O = 16$)

A. 2.73 ग्राम

B. 3.27 ग्राम

C. 4.73 ग्राम

D. 5.14 ग्राम

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

2. कृत्रिम रेशम तैयार किया जाता है

A. गेलेक्टोस से

B. लैक्टोस से

C. माल्टोस से

D. सेल्युलोस से

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

3. जब सोडियम एसीटेट सोडा लाइम के साथ अभिक्रिया करता है, तो बनता है

A. मेथेनॉल

B. एथेन

C. एथाइन

D. मेथेन

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

4. पीले फॉस्फोरस को रखते हैं

A. जल में

B. वायु में

C. क्लोरीन में

D. एल्कोहॉल में

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

5. परमाणु रिएक्टर में भारी जल किस रूप में प्रयुक्त होता है?

A. मन्दक

B. शीतलक

C. (a) और (b) दोनों

D. शीतलक एवं मन्दक दोनों ही नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

6. HNO_3 में नाइट्रोजन की ऑक्सीकरण संख्या होती है

A. - 3

B. + 3

C. + 5

D. शून्य

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

7. जल में गैस की विलेयता निर्भर करती है

A. गैस की प्रकृति पर

B. ताप पर

C. गैस के दाब पर

D. इन सभी पर

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

8. 25 मिली विलयन जिसका भार 28 ग्राम है, गर्म करने पर 8 ग्राम ठोस पदार्थ देता है, तो ठोस की विलेयता है

A. 25 ग्राम

B. 30 ग्राम

C. 35 ग्राम

D. 40 ग्राम

Answer: D

 उत्तर देखें

9. गन्धक जब नाइट्रिक अम्ल में डाला जाता है, तब गैस निकलती है

A. नाइट्रिक ऑक्साइड

B. नाइट्रोजन

C. हाइड्रोजन

D. सल्फर डाइऑक्साइड

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

10. 20 गिली HCl अम्ल से 0.1435 ग्राम AgCl प्राप्त होता है। अम्ल की नॉर्मलता है

A. $\frac{N}{5}$

B. $\frac{N}{10}$

C. $\frac{N}{15}$

D. $\frac{N}{20}$

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

11. एक परमाणुक गैसों के लिए $\frac{C_p}{C_v}$ का मान होता है

A. 1.4

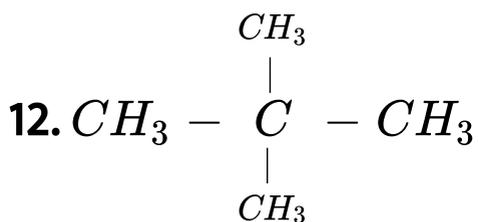
B. 1.6

C. 2

D. 1

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें



का आई यू पी ए सी (IUPAC) नाम है

A. 1,2-डाइमेथिल पेन्टेन

B. 1,2-डाइमेथिल प्रोपेन

C. 2,2-डाइमेथिल पेन्टेन

D. 2,2-डाइमेथिल प्रोपेन

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

13. आग बुझाने के तौर पर प्रयोग किया जाने वाला रासायनिक तत्व है

A. Na_2CO_3

B. HCl

C. $NaCl$

D. $CaCl_2$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

14. $CaCO_3$ के 12 ग्राम से पूरी तरह अभिक्रिया करने के लिए HCl की आवश्यकता है

A. 12 ग्राम

B. 8.76 ग्राम

C. 4.38 ग्राम

D. 8.00 ग्राम

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

15. आइन्स्टीन का समीकरण है

A. $E = mc^2$

B. $E = mc$

C. $E = mv^2$

D. $E = mv$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

16. CH_3CH_2CHO का IUPAC नाम है

A. प्रोपेनोल

B. प्रोपेनल

C. प्रोपेनॉइक एसिड

D. प्रोपेन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

17. सल्फर डाइऑक्साइड का जलीय विलयन होता है

A. क्षारीय

B. अम्लीय

C. उदासीन

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

18. HCl तथा $AgNO_3$ की अभिक्रिया से प्राप्त होने वाले अवक्षेप का रंग होगा

A. हरा

B. सफेद

C. काला

D. नीला

Answer: B



19. सबसे भारी कण कौन-सा है?

A. न्यूट्रॉन

B. प्रोटॉन

C. इलेक्ट्रॉन

D. मेसॉन

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

20. एक धातु Mका परमाणु भार 27 है। इस धातु के एक क्लोराइड में धातु : क्लोरीन का भारात्मक अनुपात 9:35.5 है। यदि धातु क्लोराइड का अणुभार 267 हो, तो उसका अणुसूत्र है



Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

21. समान परमाणु क्रमांक के दो परमाणुओं A और B की द्रव्यमान संख्याएँ क्रमशः 35 और 37 हैं। यदि A के नाभिक में 18 न्यूट्रॉन हैं, तो B के नाभिक में न्यूट्रॉनों की संख्या है

A. 17

B. 19

C. 20

D. 22

Answer: C



22. क्लोरीन का प्रयोग किया जाता है

- A. एण्टीबायोटिक के रूप में
- B. संक्रमण रोगी की दवा के रूप में
- C. ज्वरनाशक के रूप में
- D. प्रतिरोधी के रूप में

Answer: D



23. ग्राम अशुद्ध कैल्शियम कार्बोनेट (खड़िया) की तनु HC से क्रिया कराने पर $27^{\circ}C$ और 760 मिमी दाब पर 200 3CO_2 गैस प्राप्त हुई। नमूने में कैल्शियम कार्बोनेट की प्रतिशत मात्रा है (Ca = 40)

A. 81.3

B. 87.6

C. 93.5

D. 95.3

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

24. निम्नलिखित में से कौन-सा उपधातु तत्व है?

- A. सोडियम
- B. एल्युमीनियम
- C. आर्सेनिक
- D. सल्फर

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

25. किसी परमाणु के 'M' कोश में अधिकतम उपकोश हो सकते हैं

A. s,p तथा d

B. s,p,d तथा f

C. केवल s

D. s तथा p

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

26. ड्यूमा विधि प्रयोग की जाती है

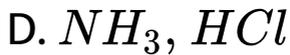
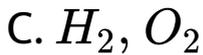
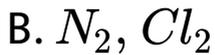
- A. नाइट्रोजन की गुणता की पहचान के लिए
- B. नाइट्रोजन की मात्रा के अनुमान के लिए
- C. हैलोजन की पहचान के लिए
- D. उपरोक्त में से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

27. गर्म करने पर (साल अमोनिक) नौसादर विघटित हो जाता है



Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

28. बर्फ के एक जल के अणु द्वारा स्थापित अधिकतम हाइड्रोजन आबन्धों की संख्या है

A. 3

B. 2

C. 1

D. 4

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

29. एसीटिलीन में σ π बन्ध की संख्या होगी

A. $1\sigma, 1\pi$

B. $2\sigma, 2\pi$

C. $3\sigma, 2\pi$

D. $3\sigma, 3\pi$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

30. C_2H_2 की सजातीय श्रेणी एवं आई यू पी ए सी नाम क्रमश हैं

A. एल्काइन एवं एथेन

B. एल्काइन एवं एथाइन

C. एल्कीन एवं एथेन

D. एल्कीन एवं एथाइन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

31. किसी धातु के क्लोराइड में 60% क्लोरीन है, तो धातु का तुल्यांकी भार होगा

A. 23.67

B. 47.34

C. 40

D. 53.25

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

32. नीले थोथे $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ में विद्यमान जल की प्रतिशत मात्रा है (Cu = 63.5, S = 32, O = 16, H = 1)

A. 57.72

B. 36.06

C. 45.32

D. 40.1

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

33. 4NHCl के 40 मिली में कितना जल मिलाया जाए कि प्राप्त विलयन की नार्मलता N/10 हो जाए?

A. 1440 मिली

B. 1500 मिली

C. 1560 मिली

D. 1600 मिली

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

34. डायमण्ड है

- A. आण्विक ठोस
- B. सह-संयोजी ठोस
- C. आयनिक ठोस
- D. इनमें से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

35. कैल्शियम कार्बाइड पर जल की अभिक्रिया से बनने वाली गैस है

- A. एथिलीन
- B. एसीटिलीन
- C. मेथेन
- D. एथेन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

36. निम्नलिखित में से कौन-सा ठोस का गुण नहीं है?

- A. ठोस का विसरण अत्यन्त धीमे होता है
- B. ठोस का आयतन निश्चित होता है
- C. ठोस का घनत्व उच्च एवं सम्पीड्यता कम होती है
- D. ठोस सदैव क्रिस्टलीय प्रकृति के नहीं होते हैं

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

37. किसमें ध्रुवी व अध्रुवी दोनों प्रकार के सह-संयोजक बन्ध उपस्थित होते हैं?



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

38. एल्काइन का सामान्य सूत्र है



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

39. 100 लीटर H_2 से संयोग करने के लिए O_2 का आयतन लेना होगा

A. 100 लीटर

B. 200 लीटर

C. 50 लीटर

D. 10 लीटर

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

40. क्वाण्टम सिद्धान्त को किसने दिया?

- A. प्लांक ने
- B. मिलिकन ने
- C. पॉउली ने
- D. आइन्स्टीन ने

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

41. कच्चे फलों को पकाने में प्रयोग की जाती है



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

42. H_2SO_4 का तुल्यांकी भार है

A. 47

B. 49

C. 98

D. 96

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

43. 700 मिमी दाब पर किसी गैस का आयतन 200 मिली है। किस दाब पर इसका आयतन 400 मिली हो जाएगा यदि ताप स्थिर हो?

A. 350 मिमी

B. 175 मिमी

C. 400 मिमी

D. 1400 मिमी

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

44. एक पदार्थ रेडियोएक्टिवता तभी दर्शाता है, जब उसके परमाणु में होता है

A. अस्थायी इलेक्ट्रॉनिक विन्यास

B. स्थायी इलेक्ट्रॉनिक विन्यास

C. स्थायी नाभिक

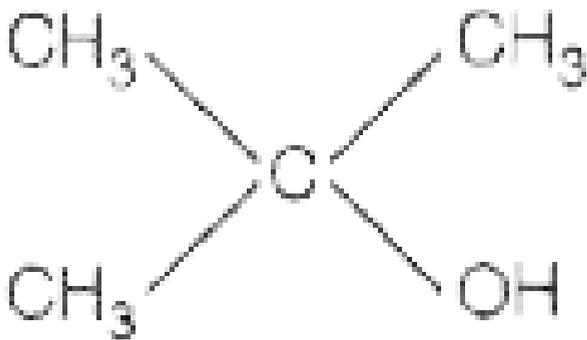
D. अस्थायी नाभिक

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

45. आई यू पी ए सी पद्धति में यौगिक का नाम है



A. 2-मिथाइल प्रोपेनॉल-2

B. 2-मिथाइल प्रोपेनॉल-1

C. 1-मिथाइल प्रोपेनॉल-2

D. मिथाइल प्रोपेनॉल-2

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

46. ऑक्सीजन गैस है

A. अम्लीय

B. क्षारीय

C. न ही अम्लीय न ही क्षारीय

D. उपरोक्त में से कोई नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

47. किसी आवर्त में बाएँ से दाएँ बढ़ने पर तत्वों की

A. धन विद्युती प्रकृति बढ़ती है

B. धात्विकता बढ़ती जाती है

C. आयनिक त्रिज्या बढ़ती जाती है

D. तत्वों के ऑक्साइडों की क्षारीय प्रकृति घटती जाती है

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

48. निम्न में से कौन-सी औषधि पूर्तिरोधी के रूप में प्रयोग होती है?

A. टिंकचर आयोडीन

B. एस्पिन

C. टेट्रासाइक्लिन

D. क्लोरोफॉर्म

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

49. इलेक्ट्रॉन के आविष्कारक कौन हैं

A. जे जे थॉमसन

B. जी टी सीबर्ग

C. ई रदरफोर्ड

D. जेम्स चैडविक

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

50. जब बर्फ गलकर पानी में परिवर्तित होती है, तब एन्ट्रॉपी

A. उतनी ही रहती है

B. बढ़ जाती है

C. घट जाती है

D. शून्य हो जाती है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें