

India's Number 1 Education App

CHEMISTRY

BOOKS - BHARATI BHAWAN

प्रायोगिकी

बहुवैकल्पिक प्रश्न अधिकोष

- 1. लोहे के गोले को फ्लिंट काँच के प्लेट पर रखकर कार्वन डाइसल्फाइड में डुबोने पर लोहे का गोला
 - A. चमकता प्रतीत होता है
 - B. अदृश्य हो जाता है
 - C. तैरता प्रतीत होता है
 - D. बहुत बड़ा प्रतीत होता है

Answer: ग



मौखिक प्रश्न

1. pH की परिभाषा बताएँ।



2. यदि किसी विलयन पर लिटमस का प्रभाव नहीं पड़ता तो विलयन के pH का मान क्या होगा?



3. कार्बन डाइऑक्साइड गैस को पानी में प्रवाहित करने पर विलयन अम्लीय होगा या क्षारीय?



- **4.** शुद्ध जल में H^+ की सांद्रता क्या होती है?
 - 🕞 वीडियो उत्तर देखें

- 5. शुद्ध जल का pH कैसे घटाया जाता है?
 - वीडियो उत्तर देखें

- 6. शुद्ध जल का pH कैसे बढ़ाया जाता है?
 - 🕞 वीडियो उत्तर देखें

7. क्या विलयन का pH शून्य भी होता है?

- 8. वैसे विलयन का नाम बताएँ जिसमें कम मात्रा में अम्ल या क्षार डालने पर विलयन का pH नहीं बदलता।
 - 🕞 वीडियो उत्तर देखें

- 9. बफर विलयन का एक उदाहरण बताएँ।
 - 🕞 वीडियो उत्तर देखें

- 10. pH द्वारा क्या नापा जाता है?
 - 🕞 वीडियो उत्तर देखें

11. pH स्केल क्या है? pH स्केल किसने दिया? वीडियो उत्तर देखें 12. अम्ल की परिभाषा बताएँ। वीडियो उत्तर देखें 13. उस तत्त्व का नाम बताएँ जो सभी अम्ल में प्रायः विद्यमान होता है। वीडियो उत्तर देखें 14. क्या होता है जब नीला लिटमस पत्र को तनु HCl में डाला जाता है? वीडियो उत्तर देखें

15. सक्रिय धातु को तनु अम्ल से अभिक्रिया कराने पर कौन-सी गैस निकलती है?



16. उस धातु का नाम बताएँ जिसका उपयोग प्रयोगशाला में हाइड्रोजन गैस बनाने के लिए किया जाता है।



17. सोडियम तथा पोटैशियम का उपयोग प्रयोगशाला में हाइड्रोजन गैस बनाने के लिए क्यों नहीं होता है?





19. जलती संठी को हाइड्रोजन गैस के संपर्क में लाने से जलती संठी बुझ जाती है तथा गैस हल्के नीले लौ के साथ जलने लगती है। इससे क्या निष्कर्ष निकलता है।



20. जब सोडियम कार्बोनेट तनु HCL से अभिक्रिया करता है तो कौन-सी गैस निकलती है?



21. कार्बन डाइऑक्साइड गैस की जाँच कैसे करते हैं?



22. क्या होता है जब भीगे नीले लिटमस पत्र को CO_2 से भरे गैस जार में ले जाते हैं?

वीडियो उत्तर देखें

23. जब भींगे नीले लिटमस पत्र को CO_2 से भरे गैस जार में ले जाते हैं तो नीला लिटमस पत्र लाल हो जाता है। इससे कार्बन डाइऑक्साइड के प्रकृति के संदर्भ में क्या निष्कर्ष निकलता है?



24. भस्म की परिभाषा बताएँ।



25. जल में घुलनशील भस्म को क्या कहा जाता है?



26. जल में घुलनशील दो भस्म (क्षार) के नाम बताएँ।



27. क्या होता है जो लाल लिटमस पत्र को सोडियम हाइड्रॉक्साइड के विलयन में डाला जाता है?



28. दो धातुओं के नाम बताएँ जो अम्ल और क्षार से अभिक्रिया कर H_2 गैस देती हैं।



29. लाल-भूरे धातु का नाम बताएँ जो सांद्र H_2SO_4 से अभिक्रिया कर SO_2 गैस देता है।



30. सल्फर डाइऑक्साइड की गंध कैसी होती है?



31. ताम्र और सांद्र सल्फ्यूरिक अम्ल की अभिक्रिया में सांद्र सल्फ्यूरिक अम्ल की भूमिका को बताएँ।



32. कौन-सा यौगिक तनु सल्फ्यूरिक अम्ल के साथ अभिक्रिया कर CO_2 गैस देता है



?

33. जब सल्फर को ऑक्सीजन में जलाया जाता है तो कौन-सी गैस निकलती है।



34. क्या होता है जब भीगे नीले लिटमस पत्र को SO_2 , गैस से भरे गैस जार में ले जाया जाता है ?

•



35. भींगे नीले लिटमस पत्र को SO_2 से भरे गैस जार में ले जाने के फलस्वरूप नीला लिटमस पत्र लाल हो जाता है। और पुनः लाल रंग विरंजित होकर उजला रंग देता है। लिटमस पत्र का यह रंग परिवर्तन SO_2 गैस के किस गुण को प्रदर्शित करता है?



36. सल्फर डाइऑक्साइड को जल में घुलाने से कौन-सा अम्ल प्राप्त होता है?



37. सल्फ्यूरिक अम्ल से बने लवण क्या कहलाते हैं?



38. SO_2 गैस का चूना-जल पर कैसा प्रभाव होता है?

वााडया उत्तर दख **39.** किस क्रिया द्वारा SO_2 अपने विरंजक गुण को प्रदर्शित करता है? वीडियो उत्तर देखें **40.** क्यों SO_2 की विरंजन क्रिया अस्थायी होती है? वीडियो उत्तर देखें

- **41.** SO_2 द्वारा किस प्रकार के कपड़े विरंजित होते हैं?
 - वीडियो उत्तर देखें

- 42. सल्फर डाइऑक्साइड गैस को कैसे एकत्रित किया जाता है?
 - वीडियो उत्तर देखें

43. सल्फर डाइऑक्साइड हवा से हल्की है या भारी?



44. क्या होता है जब SO_2 गैस को अम्लीय पोटैशियम डाइक्रोमेट विलयन में प्रवाहित करते हैं?



45. किस क्रिया द्वारा SO_2 अम्लीय $K_2Cr_2O_7$ के विलयन के नारंगी रंग को बदलकर हरा कर देता है?





47. क्या सल्फर डाइऑक्साइड विषैली गैस है?



48. क्या होता है जब जलते हुए Mg के फीते को SO_2 से भरे गैस जार में ले जाया जाता है?



49. सक्रिय धातु क्या है?



50. धातु की सक्रियता श्रेणी की परिभाषा बताएँ। वीडियो उत्तर देखें 51. क्या ताम्र धातु जिंक सल्फेट के विलयन से जस्ता को विस्थापित करेगा? वीडियो उत्तर देखें 52. क्यों ताम्र जिंक सल्फेट के विलयन से अभिक्रिया नहीं करता? वीडियो उत्तर देखें 53. साधारण विस्थापन अभिक्रिया क्या है? वीडियो उत्तर देखें

54. क्या $CuSO_4$ के विलयन को जस्ता के बर्तन में रखा जा सकता है?



62. एस्टर की सामान्य संरचना क्या होती है?



63. एथिल अल्कोहल और एसिटिक अम्ल को गर्म करने के पश्चात एस्टर बनता है। इसकी पुष्टि कैसे करेंगे?



64. एथिल एल्कोहल और एसिटिक अम्ल से एस्टर बनता है। इस अभिक्रिया का संतुलित रासायनिक समीकरण लिखें।



65. सोडियम और ऐसीटिक अम्ल की अभिक्रिया का संतुलित रासायनिक समीकरण लिखें।



66. ऐसीटिक अम्ल प्रबल अम्ल है या दुर्बल?



वस्तुनिष्ठ प्रश्न

1. विलयन लाल लिटमस को नीला कर देता है तो विलयन का pH क्या होगा?

A. 7 से कम

B. 7 से अधिक

C. 7 के बराबर

D. इनमें कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

- 2. अम्लीय ऑक्साइड के विलयन का pH क्या होगा?
 - A. 7 से अधिक
 - B. 7 से कम
 - C. 7 के बराबर
 - D. इनमें कोई नहीं

Answer: B



3. शुद्ध जल का pH	। कितना	होता	है?
-------------------	---------	------	-----

- $\mathsf{A.}\ 0.0$
- $\mathsf{B.}\,1.0$
- **c**. 7.0
- D. 14.0

Answer:



- 4. अमोनियम क्लोराइड का विलयन होगा
 - A. अम्लीय
 - B. उदासीन
 - C. क्षारीय

D.	इनमें	को	र्ड	नर्ह
υ.	Δ , ,	-1- 1	٧	. (

Answer: A



5. सोडियम कार्बोनेट का विलयन होगा

- A. अम्लीय
- B. उदासीन
- C. क्षारीय
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: C



6. 298 K ताप पर जल का pH होगा

- A. 2
- B. 7
- C. 10
- D. 11

Answer: B



7. $25^{\circ}\,C$ पर जल के pH का मान 7.0 है, यदि जल को $70^{\circ}\,C$ तक गर्म किया जाए

A. pH बढ़ेगा

तो

B. pH घटेगा

- C. pH समान रहेगा
- D. इनमें कोई नहीं

Answer:



- 8. निम्नलिखित में किसके जलीय विलयन का मान pH 7 से कम होता है?
 - A. KNO_3
 - B. NaOH
 - C. NaCl
 - D. $FeCl_3$

Answer: A



9. विलयन A, B, C तथा D का pH क्रमशः 9.5, 2.5, 3.5 तथा 5.5 है। अधिकतम अम्लीय विलयन होगा

A. A

B. B

C. C

D. D

Answer: B



10. समान pH तथा pOH वाला विलयन कहलाता है

A. तनु विलयन

B. अम्लीय विलयन

- C. उदासीन विलयन
- D. उभय प्रतिरोधी विलयन

Answer: C



11. एक जलीय विलयन जिसका pH = 0 है वह विलयन कैसा होगा?

- A. अम्लीय
- B. क्षारीय
- C. उदासीन
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: A



12. सभी अम्ल विलयन में कौन-से आयन देते हैं जो अम्लीय गुण को दर्शाता है?

A. सल्फेट आयन

B. कार्बोनेट आयन

C. हाइड्रोजन आयन

D. हाइड्रॉक्सिल आयन

Answer: C



13. रंगहीन द्रव का एक बूंद नीले लिटमस पत्र को लाल कर देता है। रंगहीन द्रव

निम्नलिखित में क्या है?

A. शुद्ध जल

B. KOH विलयन

- C. सोडियम क्लोराइड विलयन
- D. तनु HCl

Answer: D



14. निम्नलिखित में क्षार को चुनें।

- A. लेड
- B. पोटैशियम
- C. मैग्रीशियम
- D. एल्यूमीनियम

Answer: B



15. क्षार में लाल लिटमस	पत्र डालने पर लिटमस पत्र	का रंग कैसा हो जाता है?
-------------------------	--------------------------	-------------------------

- A. नारंगी
- B. नीला
- C. हरा
- D. पीला

Answer: B



- 16. कौन-सा आयन लाल लिटमस पत्र को नीला कर देने में सहायक होता है?
 - A. सोडियम
 - B. क्लोराइड
 - C. हाइड्रॉक्सिल

_		_		
D.	हा	इड्र	5	न

Answer: C



17. जब जस्ता को तनु अम्ल से अभिक्रिया कराई जाती है तो कौन-सी गैस निकलती है?

- A. ऑक्सीजन
- B. हाइड्रोजन
- C. क्लोरीन
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: B



- 18. जस्ता को NaOH विलयन के साथ गर्म करने से निम्नलिखित में कौन बनता है?
 - A. सोडियम कार्बोनेट तथा हाइड्रोजन
 - B. सोडियम जिंकेट तथा कार्बन डाइऑक्साइड
 - C. सोडियम जिंकेट तथा हाइड्रोजन
 - D. इनमें कोई नहीं

Answer: C



- 19. निम्नलिखित में कौन धातु अम्ल और क्षार के साथ अलग-अलग अभिक्रिया कर हाइड्रोजन गैस देता है?
 - A. जस्ता
 - B. सोडियम

- C. पोटैशियम
- D. कैल्शियम

Answer:



20. निम्नलिखित में कौन सोडियम कार्बोनेट के साथ अभिक्रिया कर CO_2 देता है?

- A. कॉपर सल्फेट विलयन
- B. सोडियम सल्फेट विलयन
- C. तनु HCl
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: C



21. निम्नलिखित में कौन यौगिक तनु HCI से अभिक्रिया कर CO_2 गैस देता है?

- A. सोडियम कार्बोनेट
- B. सोडियम सल्फेट
- C. सोडियम सल्फेट
- D. सोडियम क्लोराइड

Answer: A



22. जब सिरका में सोडियम बाइकार्बोनेट को डाला जाता है तब फदफदाहट के साथ एक रंगहीन, गंधहीन गैस निकलती है। गैस का नाम निम्नलिखित में क्या है?

- A. क्लोरीन
- B. कार्बन डाइऑक्साइड

- C. कार्बन मोनोऑक्साइड
- D. सल्फर डाइऑक्साइड

Answer: B



23. चूने के जल में कौन-सा रासायनिक यौगिक विद्यमान होता है?

- A. कैल्सियम क्लोराइड
- B. कैल्सियम सल्फेट
- C. कैल्शियम नाइट्रेट
- D. कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड

Answer: D



24. CO_2 जल में घुलकर क्या देता है?

- A. कार्बनिक अम्ल
- B. कार्बोलिक अम्ल
- C. कोबोरिक अम्ल
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: A



25. जस्ता और तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल की अभिक्रिया होती है

- A. अपघटन अभिक्रिया
- B. विस्थापन अभिक्रिया
- C. उदासीनीकरण अभिक्रिया

D. संश्लेषण अभिक्रिया

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

26. क्या होता है जब जलती संठी को हाइड्रोजन गैस के संपर्क में लाई जाती है?

A. संठी जलती रहती है।

B. संठी नीली ज्वाला के साथ मंद गति से जलती रहती है।

C. संठी बुझ जाती है और गैस 'पॉप ध्वनि' के साथ जलने लगती है।

D. इनमें कोई नहीं

Answer:



27. सक्रिय धातु जस्ता, ऐलुमिनियम और मैग्नीशियम तनु अम्ल से हाइड्रोजन गैस विस्थापित करते हैं, क्योंकि ये धातु

A. हाइड्रोजन से अधिक विद्युत ऋणात्मक है

B. धातु और हाइड्रोजन दोनों समान रूप से विद्युत धनात्मक हैं

C. हाइड्रोजन से कम विद्युत धनात्मक हैं

D. इनमें कोई नहीं

Answer: D



28. कॉपर तथा सांद्र H_2SO_4 की क्रिया से क्या बनता है?

A. SO_3

B. SO_2

- $\mathsf{C}.\,H_2S$
- $D.H_2$

Answer: B



29. सल्फर डाइऑक्साइड गैस को किस प्रकार एकत्रित किया जाता है?

- A. पानी के ऊपर
- B. हवा के अधोमुखी (downward) विस्थापन विधि द्वारा
- ८ पानी के नीचे
- D. हवा के उर्ध्वमुखी (upward) विस्थापन विधि द्वारा

Answer: D



30. सल्फर डाइऑक्साइड गैस को हवा के उद्धव विस्थापन विधि द्वारा एकत्रित किया जाता है. क्योंकि

- A. यह गैस हवा से भारी है
- B. यह पानी में घुलनशील है
- C. (क) और (ख) दोनों
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: A



- 31. सल्फर डाइऑक्साइड की गंध कैसी होती है?
 - A. जलते हुए सल्फर की तरह
 - B. सड़े अंडे की तरह

- C. मछली के गंध की तरह
- D. लहसुन की तरह

Answer: A



32. क्या होता है जब जलती संठी को SO_2 से भरे गैस जार में ले जाया जाता है?

- A. जलने लगती है
- B. बुझ जाती है
- C. पहले जलने लगती है फिर बुझ जाती है
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: B



33. क्या होता है जब भीगे नीले लिटमस पत्र SO_2 गैस से भरे गैस जार में ले जाया जाता है।

- A. नीला ही रह जाता है।
- B. नीला लिटमस पत्र लाल हो जाता है।
- C. विरंजित हो जाता है।
- D. नीला रंग लाल हो जाता है, फिर लाल रंग विरंजित होकर उजला हो जाता है।

Answer: B



- **34.** SO_2 गैस पानी में घुलकर कौन-सा अम्ल बनाता है?
 - A. H_2SO_4
 - $B. H_2SO_3$

 $\mathsf{C.}\,H_2S_2O_7$

D. इनमें कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

35. SO_2 गैस को अम्लीय $K_2Cr_2O_7$ के विलयन से प्रवाहित करने पर विलयन का

रंग कैसा हो जाता है?

A. हरा

B. बैंगनी

C. पीला

D. लाल

Answer: A



ਕੀਰਿਗੀ ਤਕਤ ਵੇਤਰੇਂ

36. ताम्र को सांद्र H_2SO_4 अम्ल के साथ गर्म करके सल्फर डाइऑक्साइड गैस बनाई जाती है। प्रयोग के बाद फ्लास्क में बचे विलयन का रंग कैसा होगा?

- A. नीला
- B. हरा
- C. हल्का पीला
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

37. धातु के सक्रिय श्रेणी में हाइड्रोजन के नीचे स्थित उस धातु का नाम बताएँ जो सांद्र

 H_2SO_4 के साथ अभिक्रिया कर सल्फर डाइऑक्साइड गैस देता है

- A. मैग्नीशियम
- B. लेड
- C. ताँबा
- D. जस्ता

Answer: C



बनता है?

A. SO_2, H_2O

 $\mathsf{B.}\,Na_2S,\,H_2O,\,SO_2$

38. जब सोडियम सल्फाइड की अभिक्रिया तनु H_2SO_4 से कराई जाती है तब क्या

 $\mathsf{C.}\ Na_2SO_4, H_2O, SO_2$

D. $Na_2SO_4,\,H_2O$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

39. सल्फर डाइऑक्साइड है

- A. ऑक्सीकारक
- B. अवकारक
- C. (क) और (ख) दोनों
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: C



A. अवकारक गुण B. ऑक्सीकारक गुण C. अम्लीय गुण D. इनमें कोई नहीं **Answer: A** वीडियो उत्तर देखें 41. कॉपर सल्फेट का रंग कैसा होता है ? A. काला B. नीला C. हरा D. पीला

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

42. जस्ता कॉपर सल्फेट के विलयन से ताम्र को विस्थापित करता है , क्योंकि

A. ताम्र जस्ता की अपेक्षा अधिक प्रतिकारी है

B. ताम्र और जस्ता की सर्कियता एकसमान है

C. जस्ता ताम्र की अपेक्षा अधिक प्रतिकारी है

D. इनमें कोई नहीं

Answer: C



43. कॉपर सल्फेट और जस्ता की अभिक्रिया निम्नलिखित में किस रूप में प्रदर्शित होती है ?

A. $CuSO_4 + 2Zn
ightarrow Zn_2SO_4 + Cu$

B. $CuSO_4 + Zn o ZnSO_4 + Cu$

C. $CuSO_4 + Zn_2
ightarrow Zn_2SO_4 + Cu$

D. इनमें कोई नहीं

Answer: B



44. Zn का Zn^{2+} में बदलना निम्नलिखित में किसका उदाहरण है?

A. रेडॉक्स अभिक्रिया

B. अपचयन

- C. ऑक्सीकरण
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: C



45. ऑक्सीकारक हैं

- A. इलेक्ट्रॉन ग्रहण करनेवाला
- B. इलेक्ट्रॉन त्यागनेवाला
- C. उत्प्रेरक
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: A



- 46. अवकारक हैं
 - A. इलेक्ट्रॉन त्यागनेवाला
 - B. इलेक्ट्रॉन ग्रहण करनेवाला
 - C. उत्प्रेरक
 - D. इनमें कोई नहीं

Answer: A



47. $CuSO_4 + Fe \rightarrow FeSO_4 + Cu$.

इस अभिक्रिया में निम्नलिखित में कौन अवकारक है?

- A. Cu
- $\mathsf{B.}\, FeSO_4$

- C. Fe
- D. $CuSO_4$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

48. $FeSO_4$ और Cu की अभिक्रिया निम्नलिखित में किस प्रकार होती है?

- A. अभिक्रिया तेजी से होगी।
- B. अभिक्रिया धीरे-धीरे होगी।
- C. शुरू में अभिक्रिया होगी, फिर रुक जाएगी।
- D. अभिक्रिया नहीं होगी।

Answer: D



49. लोहे की काँटी को कॉपर सल्फेट के विलयन में डालने पर विलयन का नीला रंग धीरे-धीरे किस रंग में बदलता है?

A. लाल

B. नारंगी

C. पीला

D. हरा

Answer: D



50. A धातु विस्थापित करता है C को उसके लवण के विलयन से,

B धातु विस्थापित करता है D को उसके लवण के विलयन से.

C धातु विस्थापित करता है B को उसके लवण के विलयन से,

तो धातु के सक्रियता के घटते क्रम निम्नलिखित में कौन होंगे?

$$\operatorname{A.}A>B>C>D$$

$$\operatorname{B.}A>C>B>D$$

$$\operatorname{C.} A > D > B > C$$

$$\operatorname{D.}C>D>B>A$$

Answer: B



51. ऐल्केनोइक अम्ल की सामान्य संरचना क्या होती है?

A. RCHO

B. RCOOH

C. ROH

D. RCOOR

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

52. कार्बोक्सिलिक अम्ल का सामान्य सूत्र क्या होता है?

A.
$$C_nH_{2n+1}COOH$$

B.
$$C_nH_{2n+2}COOH$$

C.
$$C_nH_{2n+1}COOR$$

D.
$$C_nH_{2n+1}COCl$$

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

53. एसिटिक अम्ल में कौन-सा क्रियाशील मूलक वर्तमान होता है?

A.
$$-\overset{|}{C}$$
 $-$

$$B.-\overset{\sqcap}{C}-OR$$

C.
$$-\overset{|}{C}-OH$$

D.
$$-\overset{|}{C}-H$$

Answer: C



54. ऐसीटिक अम्ल का साधारण नाम क्या होता है?

- A. स्टिएरिक अम्ल
- B. फॉर्मिक अम्ल
- C. प्रोपेनोइक अम्ल
- D. एथेनोइक अम्ल

Answer: D वीडियो उत्तर देखें

55. ऐसीटिक अम्ल का रंग कैसा होता है?

- A. हरा
- B. पीला
- C. रंगहीन
- D. गुलाबी

Answer: C



B. हरा C. नारंगी D. पीला **Answer: A** वीडियो उत्तर देखें 57. एसिटिक अम्ल को जल के साथ मिलाने पर क्या होता है? A. नहीं घुलता है B. आंशिक रूप से घुलता है C. घुल जाता है D. इनमें कोई नहीं

A. लाल

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

58. ऐसीटिक अम्ल निम्न में किसमें पाया जाता है?

- A. नींबू
- B. सिरका
- C. तेल (वसा)
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: B



59. एसिटिक अम्ल और एथिल एल्कोहल की अभिक्रिया से निम्नलिखित में कौन यौगिक बनता है?

- A. ईथर
- B. ऐसिड ऐनहाइड्राइड
- C. एस्टर
- D. ऐल्कोहॉल

Answer: C



60. एथेनोइक अम्ल और एथिल अल्कोहल की अभिक्रिया से निम्नलिखित में कौन यौगिक बनता है?

A. एथिल एसीटेट

- B. मेंथिल एसीटेट
- C. सोडियम एसीटेट
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: A



61. एस्टर का गंध कैसा होता है?

- A. गंधहीन
- B. फल-जैसी मीठी गंध
- C. दम घुटनेवाली गंध
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: B



62. शुद्ध निर्जल एसिटिक अम्ल को ग्लेशियल एसिटिक अम्ल कहते हैं, क्योंकि

- A. यह रंगहीन और गंधहीन है
- B. ग्लास की तरह है
- C. जाड़े में बर्फ की तरह जम जाता है
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: C



- 63. एसिटिक अम्ल किस प्रकार का कार्बोक्सिलिक अम्ल है?
 - A. मोनो
 - B. डाइ

C. ट्राई

D. पॉलि

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

बहुवैकल्पिक प्रश्न अधिकोष

1. निम्नलिखित में कौन अपघटन अभिक्रिया है?

A. $NaOHHCl
ightarrow NaCl + H_2O$

B. $NH_4CNO
ightarrow H_2NCONH_2$

 $\mathsf{C.}\,2KClO_3
ightarrow 2KCl + 3O_2$

D. $H_2+I_2
ightarrow 2HI$

Answer: C

2. निम्नलिखित में कौन विस्थापन अभिक्रिया है?

A.
$$CaO + H_2O
ightarrow Ca(OH)_2$$

B.
$$CaCO_3
ightarrow CaO + CO_2$$

C.
$$Fe + CuSO_4
ightarrow FeSO_4 + Cu$$

D.
$$NaOH + HCl
ightarrow NaCl + H_2O$$

Answer: C



3. निम्नलिखित में कौन उभय-विस्थापन अभिक्रिया है?

A.
$$2H_2+O_2
ightarrow 2H_2O$$

B. $2Mg + O_2
ightarrow 2MgO$

 $\mathsf{C.}\,AgNO_3 + NaCl \rightarrow AgCl + NaNO_3$

D. $Zn + H_2SO_4
ightarrow ZnSO_4 + H_2$

Answer: C



- 4. निम्नलिखित में कौन अपघटन अभिक्रिया नहीं है?
 - A. $CaCO_3
 ightarrow CaO + CO_2$
 - B. $2KClO_3
 ightarrow 2KCl + 3O_2$
 - C. शरीर में भोजन का पचना
 - D. $2Cu+O_2
 ightarrow 2CuO$

Answer: D



5. निम्नलिखित में कौन कथन असत्य है?

- A. किसी पदार्थ में ऑक्सीजन का योग ऑक्सीकरण कहलाता है।
- B. किसी पदार्थ में हाइड्रोजन का योग अवकरण कहलाता है।
- C. ऑक्सीकारक पदार्थ ऑक्सीकृत हो जाते हैं।
- D. अवकारक पदार्थ का ऑक्सीकरण होता है।

Answer:



- **6.** अभिक्रिया $ZnO+CO o Zn+CO_2$ के संबंध में कौन कथन सही है?
 - A. ZnO का ऑक्सीकरण होता है।
 - B. CO_2 ऑक्सीकृत होता है।

- C. CO का अवकरण होता है।
- D. ZnO का अवकरण होता है।

Answer: D



7. निम्नलिखित में कौन दहन अभिक्रिया है?

- A. उबलता हुआ जल
- B. मोम का पिघलना
- C. पेट्रोल का जलना
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: C



- 8. प्रकाश-रासायनिक अभिक्रिया में
 - A. प्रकाश का अवशोषण होता है
 - B. प्रकाश का उत्सर्जन होता है
 - C. पदार्थ का अपघटन होता है
 - D. प्रकाश का अपघटन होता है

Answer: A



- **9.** अभिक्रिया $2PbO+C
 ightarrow 2Pb+CO_2$ में
 - A. PbO ऑक्सीकृत हो जाता है
 - B. C का अवकरण होता है
 - C. PbO का अवकरण होता है

D. C ऑक्सीकारक का कार्य करता है

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

10. रेडॉक्स अभिक्रिया में

A. सिर्फ ऑक्सीकरण होता है

B. ऑक्सीकरण और अवकरण दोनों साथ-साथ होते है।

C. सिर्फ अवकरण होता है

D. इनमें कोई नहीं

Answer: B



11. जिस न्यूनतम ताप पर कोई पदार्थ जलना प्रारंभ करता है, उसे कहते हैं

A. ज्वलन-ताप

B. द्रवणांक

C. क्वथनांक

D. क्रांतिक ताप

Answer: A



12. अभिक्रिया $2KI+CI_2
ightarrow 2KCI+I_2$ से पता चलता है कि

A. I_2 एक क्रियाशील पदार्थ है

B. I_2 की तुलना में Cl_2 अधिक क्रियाशील है।

 $\mathsf{C}.\,I$ का अवकरण हो जाता है

D. KI एक ऑक्सीकारक पदार्थ है

Answer: B



13. द्रवित सोडियम क्लोराइड का विद्युत अपघटन करने पर

- A. सोडियम धातु ऐनोड पर मुक्त होती है
- B. सोडियम का ऑक्सीकरण होता है
- C. सोडियम क्लोराइड अपरिवर्तित रह जाता है
- D. क्लोरीन गैस ऐनोड पर मुक्त होती है

Answer: D



उत्तर देखें

14. खाना बनाने में प्रयुक्त द्रवीभूत पेट्रोलियम गैस का प्रमुख अवयव है

- A. प्रोपेन
- B. मेथेन
- C. ब्यूटेन
- D. एथेन

Answer: A,C



15. कली-चूना और जल के बीच अभिक्रिया होने पर

- A. पर्याप्त ऊष्मा का उत्सर्जन होता है
- B. पर्याप्त ऊष्मा का अवशोषण होता है
- C. ऊष्मा का न तो अवशोषण होता है और न ही उत्सर्जन

D. कली-चूना का अपघटन हो जाता है

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

16. संतुलित रासायनिक समीकरण विज्ञान के किस सिद्धांत पर आधारित होता है?

- A. न्यूटन के गति नियम पर
- B. द्रव्यमान के संरक्षण सिद्धांत पर
- C. सक्रियण ऊर्जा के सिद्धांत पर
- D. वेग-नियम के सिद्धांत पर

Answer: B



17. जिस रासायनिक अभिक्रिया में प्रतिफल के साथ-साथ ऊष्मा का उत्सर्जन होता है,

उसे कहते हैं ।

A. ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया

B. ऊष्माशोषी अभिक्रिया

C. प्रकाश-रासायनिक अभिक्रिया

D. विद्युत अपघटन अभिक्रिया

Answer: A



18. रासायनिक समीकरण के संबंध में निम्नलिखित में कौन-सा कथन असत्य है?

A. यह अभिक्रिया के अभिकारकों के परमाणुओं एवं अणुओं की आपेक्षिक संख्या

की जानकारी देता है।

B. यह गैसीय अभिकारकों और प्रतिफलों के आपेक्षिक आयतन की जानकारी देता

है।

C. यह अभिकारकों और प्रतिफलों के द्रव्यमानों का अनुपात बताता है।

D. यह अभिक्रिया के वेग की जानकारी देता है।

Answer: D



19. बेरियम क्लोराइड के विलयन की जब सल्फ्यूरिक अम्ल से अभिक्रिया कराई जाती है, तो उस अभिक्रिया को कहते हैं

A. उदासीनीकरण

B. संश्लेषण

C. अवक्षेपण

D. अपघटन

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

20. अभिक्रिया $4NH_3(g) + 5O_2(g) o 4NO(g) + 6H_2O(g)$ निम्नलिखित

में किस अभिक्रिया का उदाहरण है?

- A. संश्लेषण
- B. विस्थापन
- C. उदासीनीकरण
- D. प्रकाश-रासायनिक

Answer: B



21. निम्नलिखित में कौन ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया का उदाहरण है?

- A. जल का वाष्पन
- B. नौसादर का उर्ध्वपातन
- C. अम्ल को जल द्वारा तनु करना
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: D



22. किसी ताजा तेल को बहुत दिनों तक सुरक्षित रखने के लिए निम्नलिखित में किस गैस का उपयोग किया जा सकता है?

- A. अमोनिया
- B. नाइट्रोजन

C. कार्बन डाइऑक्साइड

D. ऑक्सीजन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

23. अभिक्रिया $CaO(s) + H_2O(l)
ightarrow Ca(OH)_2 + (s)$ + ऊष्मा, के लिए

निम्नलिखित में कौन-सा कथन सही ?

A. अपघटन और ऊष्माशोषी

B. संयोजन और ऊष्माक्षेपी

C. विद्युत अपघटन और ऊष्माक्षेपी

D. संयोजन और ऊष्माशोषी

Answer: B



ਕੀਣਿਆੇ ਤਕਰ ਟੇਰਨੇਂ

<u> पाडिया उत्तर दख</u>

24. एक हल्के हरे रंग के रवादार पदार्थ को गर्म करने पर दम घटनेवाली गैस निकलती है और भूरे रंग का ठोस पदार्थ अवशेष के रूप में प्राप्त होता है। यह निम्नलिखित में किस प्रकार की अभिक्रिया है?

- A. ऑक्सीकरण
- B. अवकरण
- C. एकल विस्थापन
- D. अपघटन

Answer: D



25. सिल्वर नाइट्रेट के विलयन में ताँबे की एक तार लटकाने पर ताँबे की तार पर चमकीले सिल्वर की परत बठ जाता इस अभिक्रिया से क्या पता चलता है?

- A. सिल्वर ताँबा से अधिक क्रियाशील है।
- B. ताँबा सिल्वर से अधिक क्रियाशील है।
- C. सिल्वर और ताँबा दोनों समान क्रियाशील है।
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: B



- 26. हाइड्रोक्लोरिक अम्ल में सोडियम हाइड्रॉक्साइड का विलयन डालने पर निम्नलिखित में कौन-सा कथन सही है?
 - A. मिश्रित विलयन में दोनों के गुण कायम रहते है।
 - B. मिश्रित विलयन का रंग हलका लाल जाता है।
 - C. सोडियम क्लोराइड और जल बनते हैं।
 - D. हाइड्रोजन गैस उत्सर्जित होती है।

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

27. समीकरण $Fe_2O_3(s)+2Al-2Al_2O_3(s)+2Fe(I)$ से निम्नलिखित में कौन-सी अभिक्रिया परिलक्षित होती है?

- A. संयोजन
- B. अपघटन
- C. प्रकाश-रासायनिक
- D. विस्थापन

Answer: D



- 28. लोहे के बुरादों पर हाइड्रोक्लोरिक अम्ल डालने पर निम्नलिखित में क्या होता है?
 - A. हाइड्रोजन गैस और फेरस क्लोराइड बनता है।
 - B. हाइड्रोजन गैस और फेरिक क्लोराइड बनता है।
 - C. हाइड्रोजन गैस और फेरिक हाइड्रॉक्साइड बनता है।
 - D. फेरस क्लोराइड और जल बनता है।

Answer: A



29. एक परखनली में थोड़ा बेरियम हाइड्रॉक्साइड लेकर उसमें थोड़ा अमोनियम क्लोराइड डाला गया। मिश्रण को काँच की छड से चलाया गया। इस अभिक्रिया के लिए निम्नलिखित में कौन-सा कथन सही है?

A. परखनली को स्पर्श करने पर गर्मी महसूस होती है।

- B. परखनली को स्पर्श करने पर ठंडक महसूस होती है।
- C. मिश्रण का रंग हरा हो जाता है।
- D. उपर्युक्त सभी कथन गलत है।

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

30. भखरा चूना के जलीय विलयन से दीवारों पर पुताई करने पर दीवार की चमक बढ जाती है। निम्नुलिखित में किस पदार्थ के बनने के कारण ऐसा होता है?

A. CaO

B. $CaCO_3$

C. CaS

 $\operatorname{D.} Ca(OH)_2$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

31. अभिक्रिया $H_2S+Cl_2 o 2HCl+S$ में कौन-सा पदार्थ ऑक्सीकारक है?

A. H_2S

B. Cl_2

C. S

D. HCl

Answer: B



32. जल का विद्युत अपघटन करने पर मुक्त होनेवाली हाइड्रोजन और ऑक्सीजन गैसों का मोल-अनुपात होता है।

A. 1:1

B. 1: 2

C. 2:1

D. 3:2

Answer:



33. निम्नलिखित अभिक्रिया में कौन संश्लेषण अभिक्रिया है?

A. $Zn + H_2SO_4
ightarrow ZnSO_4 + H_2$

B. $2Na+2H_2O
ightarrow2NaOH+H_2$

C. $CaCO_3
ightarrow CaO + CO_3$

D. $MgO + H_2O
ightarrow Mg(OH)_2$

Answer: D



34. निम्नलिखित में कौन-सा पदार्थ फोटोग्राफी में प्रयुक्त होनेवाली फिल्म बनाने में प्रयुक्त होता है?

A. Agcl

B. AgBr

 $\mathsf{C}.\,AgNO_3$

D. Ag_2O

Answer: A



35. सिल्वर क्लोराइड को गाढ़े भूरे रंग के बोतल में रखा जाता है, क्योंकि

A. सिल्वर क्लोराइड वायु के ऑक्सीजन के संपर्क में आकर ऑक्सीकृत हो जाता है

- B. सिल्वर क्लोराइड एक वाष्पशील पदार्थ है
- C. सिल्वर क्लोराइड सूर्य के प्रकाश के संपर्क में अपघटित हो जाता है
- D. सूर्य-प्रकाश की उपस्थिति में सिल्वर क्लोराइड का सफेद रंग लाल हो जाता है

Answer: C



36. निम्नलिखित में कौन संतुलित समीकरण नहीं है?

A. $2Cu(NO_3)_2
ightarrow 2CuO + O_2 + 3NO_2$

B. $Ca(OH)_2 + CO_2
ightarrow CaCO_3 + H_2O$

C.

 $2KMnO_4+2H_2O+5SO_2
ightarrow K_2SO_4+2MnSO_4+2H_2SO_4$

D. $Zn + 2NaOH
ightarrow Na_2 ZnO_2 + H_2$

Answer: A



37. निम्नलिखित कथनों में कौन कथन सही नहीं है?

A. पोटैशियम क्लोराइड के विलयन में सिल्वर नाइट्रेट का विलयन डालने पर एक

अविलेय सफेद अवक्षेप बनता है।

B. सिल्वर धातु के एक टुकड़े को तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल में डालने पर कोई

अभिक्रिया नहीं होती है।

C. जल का विद्युत अपघटन करने पर $H^{\,+}\,$ और $OH^{\,-}\,$ आयन बनते हैं।

D. H_2S और Cl_2 के बीच अभिक्रिया होने पर S (सल्फर) पृथक हो जाता है।

Answer: B



38. कली-चूना और जल के बीच होनेवाली रासायनिक अभिक्रिया के संबंध में निम्नलिखित में कौन-सा कथन असत्य है?

- A. इस अभिक्रिया में कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड बनता है।
- B. इस अभिक्रिया में पर्याप्त ऊष्मा उत्सर्जित होती है।
- C. यह अभिक्रिया ऊष्माक्षेपी है।
- D. इस अभिक्रिया के फलस्वरूप कैल्शियम कार्बोनेट बनता है।

Answer: D



39. वसायुक्त खाद्य पदार्थों को सड़ने से बचाने के लिए जिस बाहरी पदार्थ का इस्तेमाल किया जाता है, वह कहलाता है

- A. उत्प्रेरक
- B. एंटीऑक्सीडेंट
- C. एन्जाइम
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: B



40. कॉपर सल्फेट के जलीय विलयन में लोहे की कीलों को डुवाया गया। लगभग 30 मिनट के बाद यह पाया गया कि विलयन का रंग

A. हरा से नीला हो गया

- B. नीला से हरा हो गया
- C. पीला से हलका हरा हो गया
- D. रंगहीन से हलका हरा हो गया

Answer: B



- 41. ऐलुमिनियम के एक साफ पत्तर को जिंक सल्फेट के जलीय विलयन में डुबाया गया। करीब 20 मिनट के पश्चात पत्तर को विलयन में से बाहर निकाला गया तो इसपर चमकीले धूसर रंग की परत जमी थी इससे पता चलता है कि
 - A. ऐलुमिनियम जिंक की तुलना में अधिक क्रियाशील है
 - B. जिंक ऐलुमिनियम से अधिक क्रियाशील है।
 - C. जिंक और ऐलुमिनियम दोनों ही समान रूप से क्रियाशील हैं
 - D. जिंक और ऐलुमिनियम दोनों ही अक्रिय हैं

Answer: A



42. मैग्नीशियम के एक जलते हुए फीते को नाइट्रोजन गैस से भरे एक पात्र में ले जाया गया तो फीते का जलना जारी रहा जिसके फलस्वरूप एक यौगिक बना। इस यौगिक का सूत्र है

- A. MgN_2
- B. Mg_2N_3
- C. Mg_3N_2
- D. MgN

Answer: C



- 43. निम्नलिखित में कौन रासायनिक अभिक्रिया है?
 - A. एक गैस सिलिंडर में उच्च दाब पर नाइट्रोजन गैस का भंडारण
 - B. एक प्याले में पेट्रोल को खुली वायु में रखा जाना
 - C. कार्बन डाइऑक्साइड गैस को द्रवीभूत करना
 - D. ताँबे की एक तार को उच्च ताप पर वायु में गर्म करना

Answer: D



- 44. निम्नलिखित में किस युग्म के बीच विस्थापन अभिक्रिया होगी?
 - A. NaCl का विलयन और कॉपर धातु
 - B. $MgCI_2$ का विलयन और ऐलुमिनियम धातु
 - C. $FeSO_4$ का विलयन और सिल्वर धातु

D. $AgNO_3$ का विलयन और कॉपर धातु

Answer:



45. निम्नलिखित अभिक्रियाओं में ऑक्सीकरण-अवकरण अभिक्रिया कौन है?

A.
$$NaOH + HCl
ightarrow NaCl + H_2O$$

B.
$$Ca(OH)_2 + 2HCl
ightarrow CaCl_2 + 2H_2O$$

C.
$$CuO + H_2
ightarrow Cu + H_2O$$

D.
$$BaCl_2 + H_2SO_4
ightarrow BaSO_4 + 2HCl$$

Answer: C



46. अभिक्रिया $Fe_2O_3 + 3CO o 2Fe + 3CO_2$ में अवकारक है

A. Fe

B. CO

 $\mathsf{C}.\,Fe_2O_3$

D. CO_2

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

47. अभिक्रिया $3Fe + 4H_2O o Fe_3O_4 + 4H_2$ में ऑक्सीकारक है

A. Fe

B. H_2O

 $\mathsf{C}.\,H_2$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

48. द्रवीभूत पेट्रोलियम गैस का जलना निम्नलिखित में किस प्रकार की अभिक्रिया है?

- A. अपघटन
- B. अवकरण
- C. दहन
- D. संश्लेषण

Answer: C



49. निम्नलिखित धातुओं में कौन कॉपर सल्फेट के विलयन में कॉपर को विस्थापित नहीं कर सकती है?

A. Ca

B. Fe

C. Al

D. Au

Answer: D



50. रासायनिक अभिक्रिया के फलस्वरूप निम्नलिखित में किसमें कोई परिवर्तन नहीं होता है?

A. आयतन

- B. भौतिक गुण
- C. द्रव्यमान
- D. रासायनिक गुण

Answer: C



51. निम्नलिखित में किसका pH न्यून होगा?

- A. दूध का
- B. लार का
- C. खून का
- D. आमाशय-रस का

Answer: D



52. निम्नलिखित में किसका pH सबसे अधिक क्षारीय श्रेणी में होगा?

A. दूध का

B. आँसू का

C. पसीना का

D. पित्त का

Answer: D



53. निम्नलिखित के जलीय विलयन में किसका pH मान अधिकतम होगा ?

A. NaCl का

B. Na_2CO_3 का

- $\mathsf{C}.\,NH_4Cl$ का
- D. $NaHCO_3$ का

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

54. अभिक्रिया $2H_2O\Leftrightarrow H_3O^++OH^-$ में, जल है

- A. एक दुर्बल भस्म
- B. एक दुर्बल अम्ल
- C. एक दुर्बल अम्ल और एक दुर्बल भस्म
- D. न तो अम्ल और न ही भरम

Answer: C



55. pH की सही परिभाषा है

A.
$$pH = -\log[H^+]$$

B.
$$pH = \log[H^+]$$

$$\mathsf{C}.\,pH = -\log igl|OH^{\,-}igr|$$

$$\mathrm{D.}\, pH = \frac{1}{[H^+]}$$

Answer: A



56. निम्नलिखित में कौन धातु HCl या NaOH विलयन से अभिक्रिया कर हाइड्रोजन

गैस मुक्त करता है?

A. Fe

B. Zn

C. Sn

D. Mg

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

57. जब किसी विलयन का pH मान घटता है तब विलयन में $H^{\,+}\,$ आयन की सांद्रता

- A. घटती है
- B. बढ़ती है
- C. स्थिर होती है
- D. तेजी से बढ़ती है

Answer: B



58. शुद्ध जल का pH मान $25^{\circ} C$ पर निम्नलिखित में किसके करीब होगा?

A. शून्य

B. 7

C. 2

D. 9

Answer: B



59. एक जलीय विलयन का pH मान 3 है तो इसका pOH मान निम्नलिखित में क्या होगा?

A. 3

B. 6

C. 9

D. 11

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

60. बैटरी अम्ल है

A. सांद्र H_2SO_4

B. सांद्र HNO_3

C. सांद्र HCl

D. इनमें कोई नहीं

Answer: A



- 61. निम्नलिखित में कौन-सा कथन सही नहीं है?
 - A. लिटमस एक सूचक है।
 - B. लिटमस अम्लीय विलयन में लाल तथा क्षारीय विलयन में नीला रंग देता है।
 - C. लिटमस जेरेनियम फूल के पत्तों से निकाला गया एक उदासीन अर्क है।
 - D. लिटमस एक उदासीन अर्थ होता है जो सूचक का कार्य करता है।

Answer:



- 62. इमली में कौन-सा अम्ल होता है?
 - A. सिट्रिक अम्ल
 - B. टार्टरिक अम्ल
 - C. ऐसीटिक अम्ल

D. ऑक्जेलिक अम्ल
Answer: B
वीडियो उत्तर देखें
63. निम्नलिखित में किससे बनाया गया विलयन (extract) अम्ल तथा क्षार की उपस्थिति को दर्शाने में सक्षम नहीं होता है ?
A. हल्दी
B. लाल गोभी
C. चुकंदर

D. गेंदा फूल

वीडियो उत्तर देखें

Answer:

64. निम्नलिखित में भास्मिक लवण कौन है?

A. $Pb(OH)NO_3$

B. KCl

C. $NaHSO_4$

D. इनमें कोई नहीं

Answer:



65. निम्नलिखित में कौन सही कथन नहीं है?

A. अम्ल तथा भस्म की अभिक्रिया से लवण तथा जल बनते हैं।

B. धातु के कार्बनिक अम्ल से अभिक्रिया कर लवण एवं कार्बन डाइऑक्साइड

बनाते हैं।

C. बाइकार्बोनेट अम्ल से अभिक्रिया कर लवण, जल तथा कार्बन डाइऑक्साइड

बनाते हैं।

D. धातु के ऑक्साइड मूलतः भस्म होते हैं, अम्ल से अभिक्रिया कर लवण तथा

हाइड्रोजन गैस बनाते हैं।

Answer:



66. निम्नलिखित में कौन प्रबल अम्ल है?

A. H_3BO_3

 $\mathsf{B.}\,CH_3COOH$

C. HCl

D. H_2CO_3

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

67. सही कथन चुनें

A. सोडियम बाइकाबनिट का प्रयोग औषधि के रूप में पेट की अम्लीयता को कम

करने के लिए किया जाता है

- B. बोरिक अम्ल का उपयोग एंटीबायोटिक के रूप में होता है
- C. सिरका का उपयोग हानिकारक है
- D. हाइड्रोक्लोरिक अम्ल का आंतरिक उपयोग सुरक्षित होता है

Answer:



68. निम्नलिखित में ऑल्फैक्टरी सूचक कौन नहीं है?

- A. प्याज
- B. फेनोल्प्थालें
- C. लवग
- D. वैनिला इत्र

Answer: B



69. निम्नलिखित में कौन प्रस्वेद्य लवण है?

- A. आयोडीन युक्त लवण
- B. प्लास्टर ऑफ पेरिस
- C. जिप्सम

D. अनार्द्र $CaCl_2$

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

70. निम्नलिखित लवणों में कौन हवा में खुला छोड़ देने पर रवाकरण के जल त्यागते हैं?

- A. Na_2CO_3 . $10H_2O$
- B. $CuSO_4$. $5H_2O$
- C. $CaSO_4$. $2H_2O$
- D. $(CaSO_4)_2$. H_2O

Answer: A



उत्तर देखें

71. निम्नलिखित में प्लास्टर ऑफ पेरिस कौन है?

A. $(CaSO_4)_2$. H_2O

B. $CaSO_4$. $\frac{1}{2}H_2O$

C. क' और 'ख' दोनों

D. $CaSO_4$. $2H_2O$

Answer:



72. जल में स्थायी खारापन दूर करने में निम्नलिखित में किसका प्रयोग होता है?

A. $NaHCO_3$

B. Na_2CO_3

 $\mathsf{C}.\,MgCO_3$

D. $CaCO_3$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

73. आयोडीन युक्त नमक है

A.
$$NaCl+KIO_3$$

B. NaCl + KI

C. क' और 'ख' दोनों

D. NaCl + CHI_3

Answer: B



74. अमोनिया-सोडा विधि द्वारा निम्नलिखित में किसे बनाया जाता है?

A. NaOH

 $\mathsf{B.}\, Na_2CO_3$

 $\mathsf{C}.\,NaHCO_3$

D. क' और 'ख' दोनों

Answer: B



75. सांद्र सल्फ्यूरिक अम्ल को कैसे तन किया जाता है?

A. जब सांद्र सल्फ्यूरिक अम्ल की थोड़ी-थोड़ी मात्रा जल में डाली जाती है

B. जब जल की थोड़ी-थोड़ी मात्रा सल्फ्यूरिक अम्ल में डाली जाती है

C. 'क और 'ख' दोनों तरीको से

D.	इनमें	को	र्ड	नर्ह
υ.	5,1,1	471	₹	.16

Answer:



76. उच्च विद्युत धनात्मक के कारण धातुओं के परमाणु आसानी से बना सकते हैं

- A. धनाविष्ट आयन
- B. ऋणाविष्ट आयन
- C. उदासीन आयन
- D. सहसंयोजक बंधन

Answer: A



77. कैल्शियम धातु की अभिक्रिया जल के साथ कराने पर निम्नलिखित में कौन-सा कथन सही है?

A. जल के साथ इसकी अभिक्रिया अत्यंत कम होती है।

B. जल के साथ इसकी अभिक्रिया अति तीव्रता के साथ होती है।

C. जल के साथ यह कैल्शियम ऑक्साइड और हाइड्रोजन बनाती है।

D. हाइड्रोजन गैस के बुलबुले निकलते हैं जो धातु की सतह से चिपक जाते हैं।

Answer: D



78. निम्नुलिखित में किस प्रक्रिया द्वारा सल्फाइड अयस्कों का सांद्रण किया जाता है?

A. फेन प्लवन

B. गलनांक पृथक्करण

- C. निक्षालन
- D. निस्तापन

Answer: A



79. धातुओं के ऑक्साइड सामान्यतः होते हैं

- A. अम्लीय
- B. भास्मिक
- C. उदासीन
- D. उभयधर्मी

Answer:



80. निम्नलिखित इलेक्ट्रॉनिक विन्यास वाले तत्वों में कौन अधातु है?

- A. 2,8,1
- B. 2,8,18,2
- C. 2,8,5
- D. 2,8,3

Answer: C



- 81. निम्नलिखित अयस्कों में कौन ऐलुमिनियम का अयस्क है?
 - A. हेमेटाइट
 - B. डोलोमाइट
 - C. मैलेकाइट

D. बॉक्साइट
Answer: D
वीडियो उत्तर देखें
82. ऑक्सीजन की अनुपस्थिति में अयस्क को उसके द्रवणांक से कम ताप पर गर्म
करके धातु को उसके ऑक्साइड में परिवर्तित करने की प्रक्रिया कहलाती है
A. निस्तापन
B. भर्जन
C. धातुकर्म

D. प्रगलन

🥒 उत्तर देखें

Answer: B

83. जिस अयस्क में उसके कण उसमें उपस्थित अपद्रव्यों से भारी होते हैं, उसे निम्नलिखित में किस विधि द्वारा सांद्रित किया जाता है?

- A. फेन प्लवन
- B. गुरुत्व पृथक्करण
- C. गलनांक पृथक्करण
- D. चुंबकीय पृथक्करण

Answer:



84. निम्नलिखित में किस विधि द्वारा अशुद्ध ताँबे को शुद्ध ताँबा में परिवर्तित किया जाता है?

A. ऐलुमिनोथर्मिक

- B. गलनांक पृथक्करण
- C. विद्युत अपघटन
- D. कार्बन अवकरण

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

85. निम्नलिखित में किस पदार्थ के बनने के कारण ताँबे की प्लेट को आर्द्र वायु में कुछ समय तक खुला छोड़ देने पर उसकी सतह पर हरे रंग की परत बैठ जाती है?

A. $CuSO_4$. $5H_2O$

B. $CuCl_2$

C. $CuCO_3$. $Cu(OH)_2$

D. CuS

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

86. निम्नलिखित में कौन-सा कथन सही है?

- A. शुष्क ऑक्सीजन गैस के संपर्क में आकर लोहा में जंग लग जाता है।
- B. वायु रहित जल में लोहे में जंग पकड़ लेता है।
- C. लोहे में जंग लगने के लिए ऑक्सीजन और जलवाष्प की एक-साथ उपस्थिति आवश्यक है।
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: C



87. तत्वों के निम्नलिखित युग्मों में कौन-सा युग्म पीतल में उपस्थित रहता है?

- A. Cu,Sn
- B. Cu,Zn
- C. Al,Cu
- D. Sn,Pb

Answer: B



- 88. निम्नलिखित यौगिकों में कौन जल में विलेय है?
 - A. बेंजीन
 - B. ग्लूकोस
 - C. कार्बन डाइसल्फाइड

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

89. आयनिक यौगिक के संबंध में निम्नलिखित में कौन-सा कथन असत्य है?

- A. आयनिक यौगिक धन एवं ऋण आयनों के बने होते हैं।
- B. आयनिक यौगिक के द्रवणांक उच्च होते हैं
- C. द्रवित अवस्था में आयनिक यौगिक विद्युत के कुचालक होते हैं।
- D. आयनिक यौगिक जल में प्रायः विलेय होते हैं।

Answer: C



90. निम्नलिखित में कौन सहसंयोजक यौगिक है?

A. $(NH_4)_2SO_4$

B. $CuSO_4$

C. CaO

D. CCl_4

Answer: D



91. निम्नलिखित में कौन त्रिबंध तत्त्व है?

A. Sn

B. F

C. Al

Answer: D



उत्तर देखें

92. निम्नलिखित कथनों में कौन गलत है?

अपरिवर्तित रहती है।

- A. ऋण आयन में अपने मूल परमाणु से अधिक इलेक्ट्रॉन रहते हैं।
- B. मूल परमाणु के ऋणायन में परिवर्तित हो जाने पर उसकी परमाणु संख्या
- C. ऋणायन और उसके निकटतम उत्कृष्ट गैस के इलेक्ट्रॉनिक विन्यास एक ही होते

हैं।

D. ऋणायन का आकार अपने मूल परमाणु के आकार से छोटा होता है।

Answer: D



2 2 2

93. निम्नलिखित इलेक्ट्रॉन-बिंदु संरचनाओं में कौन सल्फाइड आयन का इलेक्ट्रॉन-बिंदु संरचना हो सकती है?

A.
$$\left[: \overset{\cdots}{A} : \right]^-$$

$$\mathsf{B.} \left[: \overset{..}{B} : \right]^{2-}$$

$$\mathsf{C}.\left[:\ddot{C}:\right]^{3-}$$

D. इनमें कोई नहीं

Answer: B



94. निम्नलिखित में कौन धातु तनु नाइट्रिक अम्ल से अभिक्रिया करके हाइड्रोजन गैस मुक्त कर सकती है?

B. Na			
C. Mn			
D. Au			
Answer: B			
वीडियो उत्तर देखें			
95. निम्नलिखित में किस प्रक्रिया द्वारा धातु अधिक मजबूत हो जाती है?			
A. विद्युत लेपन			
B. शोधन			
C. मिश्र धातु में परिवर्तन			
D. निस्तापन			

A. Fe

Answer: C वीडियो उत्तर देखें

96. निम्नलिखित में कौन विद्युत का सर्वोत्तम चालक

B. सोना

A. ताँबा

C. सिल्वर

D. लेड

Answer: C



97. निम्नलिखित में किसमें धातुई गुण नहीं पाया जाता है?

- A. पीतल B. आर्गन C. लेड D. बेरियम **Answer: B** वीडियो उत्तर देखें
- 98. निम्नलिखित में कौन सबसे अधिक क्रियाशील तत्त्व है?
 - A. ऐलुमिनियम
 - B. जिंक
 - C. आइरन
 - D. सोडियम

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

99. हेमेटाइट निम्नलिखित धातुओं में किसका अयस्क है?

- A. ताँबा
- B. लोहा
- C. जस्ता
- D. लेड

Answer: B



A. गालक B. खनिज C. गैंग D. धातुमल **Answer: C** वीडियो उत्तर देखें 101. एक मिश्रधातु में 90% Cu और 10% टिन है। इस मिश्रधातु का नाम है A. पीतल B. जर्मन सिल्वर C. सोल्डर D. ब्रोंज

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

102. एक तत्त्व ऑक्सीजन के साथ सहयोग करके उच्च द्रवणांक वाला यौगिक बनाता है। यह यौगिक जल में घुलकर क्षारीय विलयन बनाता है। यह तत्व है

- A. कैल्शियम
- B. कार्बन
- C. सिलिकॉन
- D. सल्फर

Answer:



103. निम्नलिखित में कौन धातु सामरिक महत्व (strategic importance) से मानी जाती है?

A. ऐलुमिनियम

B. टाइटेनियम

C. कॉपर

D. प्लैटिनम

Answer:



104. निम्नलिखित में कौन-सी धातु तनु सल्फ्यूरिक अम्ल से अभिक्रिया नहीं करती है?

A. Zn

B. Fe

C. Cu

D. Mg

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

105. निम्नलिखित क्रमों में कौन-सा क्रम धातुओं की क्रियाशीलता का सही क्रम प्रदर्शित करता है?

A. Mg < Na < Zn < Cu < Fe

 $B.\,Zn < Mg < Na < Cu < Fe$

C. Na < Mg < Zn < Fe < Cu

D. Na < Zn < Mg < Fe < Cu

Answer: B



ਕੀਵਿਆਂ ਤਜ਼ਤ ਵੇਤਰੇਂ

106. सहसंयोजक यौगिक विद्युत के कुचालक होते हैं, क्योंकि

- A. ये आवेशयुक्त अणुओं के बने होते हैं
- B. ये पिघली हई अवस्था में आयन देते हैं
- C. ये जलीय विलयन में आयन देते हैं
- D. द्रवित या जलीय विलयन की अवस्था में ये आयन नहीं देते हैं

Answer: D



107. निम्नलिखित में कौन-सी धातु विद्युत का सबसे कम चालक है?

- A. ताँबा
- B. लेड

- C. आइरन
- D. जिंक

Answer: B



108. निम्नलिखित में कौन-सी धातु द्विधर्मी ऑक्साइड बनाती है?

- A. कॉपर
- B. आइरन
- C. ऐलुमिनियम
- D. लेड

Answer: C



109. अधातुएँ सामान्यतः विद्युत का कुचालक होती हैं। निम्नलिखित में कौन अधातु विद्युत का सुचालक होती है ?

A. सल्फर

B. हीरा

C. फॉस्फोरस

D. ग्रेफाइट

Answer: D



110. निम्नलिखित में कौन सबसे अधिक कठोर पदार्थ है?

A. लोहा

B. पत्थर

D. फाइट

Answer: C



111. निम्नलिखित में कौन-सी धातु ठंडे और गर्म जल से अभिक्रिया नहीं करती है?

A. Mg

B. K

C. Ca

D. Fe

Answer:



112. निम्नलिखित में किस गुण के कारण धातुओं के तार बनाए जाते हैं?

A. आघातवर्धनीयता

B. ऊष्मीय चालकता

C. तन्यता

D. कठोरता

Answer: C



113. लोहे की अभिक्रिया भाप से करने पर लोहे का कौन-सा ऑक्साइड बनता है ?

A. FeO

B. Fe_3O_4

 $\mathsf{C.}\, FeO_4$

D.	Fe_2	$_2O_3$
----	--------	---------

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

114. निम्नलिखित में कौन-सी धातु प्रकृति में मुक्त अवस्था में पाई जाती है?

A. Ca

B. Cu

C. Zn

D. Au

Answer: D



115. निम्नलिखित में कौन-सी धातु उसके द्रवित क्लोराइड का वैद्युत अपघटन करके प्राप्त की जाती है?

A. Fe

B. Cu

C. Mg

D. Na

Answer:



116. निम्नलिखित में कौन-सी अधातु द्रव होती है?

A. आयोडीन

B. क्लोरीन

C. ब्रोमीन

D. सल्फर

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

117. निम्नलिखित में कौन-सी धातु उसके द्रवित ऑक्साइड का वैद्युत अपघटन करके प्राप्त की जाती है?

A. Fe

B. Al

C. Mg

D. Na

Answer:



ਕੀਣਿਆੇ ਤਕਰ ਟੇਰਨੇਂ

118. निम्नलिखित में किस धातु के निष्कर्षण में कोक का इस्तेमाल किया जाता है?

A. Ca

B. Au

C. Fe

D. Ag

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

119. वैसे अयस्क, जिसमें अयस्क और उसमें उपस्थित अपद्रव्यों के रासायनिक गुण

भिन्न-भिन्न है, किस विधि द्वारा सांद्रित किए जाते हैं?

A. हाथ से चुनकर

- B. फेन प्लवन विधि
- C. गलनांक पृथक्करण विधि
- D. निक्षालन विधि

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

120. निम्नलिखित में कौन-सी अधातु ऑक्साइड की प्रकृति उदासीन होती है?

- A. SO_2
- B. CO
- C. P_2H_5
- D. CO_2

Answer: B



002-22

121. निम्नलिखित में कौन-सी धातु वायु में कसकर गर्म किए जाने पर भी ऑक्सीजन से संयोग नहीं करती है ?

A. Ag

B. Cu

C. Al

D. Hg

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

122. निम्नलिखित में कौन-सा कथन भर्जन (roasting) के संबंध में सही नहीं है?

A. यह सल्फाइड को ऑक्साइड में परिवर्तित कर देता है।

- B. यह वाष्पशील अपद्रव्यो को दूर कर देता है।
- C. यह अयस्क को शुष्क बना देता है।
- D. यह अयस्क को चूर्ण में परिवर्तित कर देता है।

Answer:



123. जस्ता सोडियम हाइड्रॉक्साइड के विलयन में घुलकर बनाता है

- A. H_2 गैस
- B. O_2 गैस
- C. H_2 और O_2 दोनों गैसे
- D. ZnO

Answer: A

124. निम्नलिखित में किसकी उपस्थिति में लोहे में जंग लगता है?

- A. शुष्क ऑक्सीजन
- B. आद्र वायु
- C. कार्बन डाइऑक्साइड
- D. सिर्फ जल

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

125. ऋणायन में इलेक्ट्रोनो की संख्या अपने मूल परमाणु में उपस्थित एलेक्ट्रोनो की संख्या से होती है

A. कम

- B. अधिक
- C. बराबर
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: B



- 126. किसी परमाणु के धनायन में परिवर्तित हो जाने पर तत्व की परमाणु संख्या
 - A. बढ़ जाता है
 - B. कम हो जाती है
 - C. अपरिवर्तित रहती है
 - D. शून्य हो जाती है

Answer: C

127. C_{60} फुलेरीन की आकृति किसके जैसी होती है?

- A. फुटबॉल
- B. नाशपाती
- C. डमरू
- D. चतुष्फलकीय

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

128. कार्बन एक अनूठा (unique) परमाणु है, क्योंकि

A. कार्बन परमाणु अन्य दूसर कार्बन परमाणु से जुड़कर लंबी श्रृंखला बनाने की

क्षमता रखते हैं

- B. कार्बन के यौगिकों की संख्या सर्वाधिक है
- C. जंतु एवं वनस्पित जगत में उपस्थित यौगिक मुख्यतः कार्बन के बने होते हैं
- D. उपर्युक्त सभी कारणों से

Answer: D



129. एथेनॉल को निम्नलिखित में किस ऑक्सीकारक के साथ गर्म कर एथेनोइक अम्ल बनाया जाता है?

- A. क्षारीय $KMnO_4$
- B. अम्लीय $K_2Cr_2O_7$
- C. 'क' एवं 'ख' दोनों
- D. इनमें कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

130. डालडा में उपस्थित वसा अम्ल किस प्रकृति का होता है?

- A. संतृप्त
- B. असंतृप्त
- C. आंशिक संतृप्त
- D. अति संतृप्त

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

131. संतृप्त वसा स्वास्थ्य के लिए होते हैं

- A. हानिकारक
- B. स्वास्थ्यवर्धक
- C. विषैले
- D. इनमें कोई नहीं

Answer:



132. समजातीय श्रेणी के संदर्भ में निम्नलिखित में कौन सही नहीं है?

A. इस श्रेणी के किन्हीं दो क्रमागत यौगिकों के अणु सूत्र में - CH_2 - का अंतर होता

है।

- B. इस श्रेणी के सभी यौगिकों को एक ही सामान्य सूत्र द्वारा निरूपित किया जाता
 - है।
- C. इस श्रेणी के यौगिकों में उपस्थित क्रियाशील समूह समान होते है।

D. इस श्रेणी के सभी यौगिकों के भौतिक गुणों में समानता पाई जाती है।

Answer: D



133. आयोडीन को निम्नलिखित किस द्रव में घोलने से टिंचर ओयोडीन बनता है?

- A. ईथर
- B. एथिल अल्कोहल
- C. क्लोरोफॉर्म
- D. कार्बन टेट्राक्लोराइड

Answer: B



134. उच्च अल्कोहल के हाइड्रोजन सल्फेट व्युत्पन्न के सोडियम लवण क्या कहलाते हैं?

- A. साबुन
- B. अपमार्जक
- C. पीड़कनाशी
- D. इनमें कोई नहीं

Answer:



135. $CH_3 - O - C_2H_5$ का IUPAC प्रणाली के अनुसार नाम है

- A. मेथॉक्सीएथेन
- B. प्रोपॉक्सी मेथेन

- C. एथॉक्सी मेथेन
- D. एथिल मेथिल ईथर

Answer:



136. कार्बोक्सिलिक अम्ल के साथ अभिक्रिया कर एस्टर बनानेवाला यौगिक होता है

- A. पैराफिन
- B. ऐल्कोहॉल
- C. एल्कीन
- D. ऐल्किल हैलाइड

Answer:



137. निम्नलिखित युग्मों में कौन समजात है?

- A. मेथेन और एथिलीन
- B. मेथिल ऐल्कोहॉल और डाइमेथिल ईथर
- C. प्रोपेन और ब्यूटेन
- D. इनमें कोई नहीं

Answer:



138. निम्नलिखित में कौन समावयवी है?

- A. मेथिल ऐल्कोहॉल और डाइमेथिल ईथर
- B. एथिल अल्कोहल और डाइएथिल ईथर
- C. ऐसीटोन और एसीटैल्डिहाइड

_	- 0	-	_
ח	एथा	न भार	एथेन
•	V -11		

Answer: C



139. 1-ब्यूटीन और 2-मेथिल-1-प्रोपीन किस प्रकार की समावयवता प्रदर्शित करते हैं?

- A. स्थान समावयवता
- B. श्रृंखला समावयवता
- C. ज्यामितीय समावयवता
- D. क्रियाशील समावयवता

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

140. निम्नलिखित में किसमें असममित कार्बन परमाणु है?

A.
$$H-\overset{H}{\overset{H}{C}}-Cl$$

B. $H-\overset{C}{\overset{Cl}{C}}-Cl$

C. $H-\overset{C}{\overset{Cl}{C}}-Cl$

D. $H-\overset{C}{\overset{Cl}{C}}-Br$

Answer: D



141. IUPAC प्रणाली द्वारा ऐसीटिलीन श्रेणी के यौगिकों का नामकरण करते समय संगत बाले ऐल्केन के नाम से एन (ane) अनुलग्न हटाकर जोड़ा जाता

A. ईन (ene)

B. आइन (yne)

C. ओन (one)

D. ऑल (ol)

Answer:



142. एल्काइन का सामान्य सूत्र है

A.
$$C_n H_{2n+2}$$

B. $C_n H_{2n}$

C. $C_n H_{2n+1}$

D. $C_n H_{2n-2}$

Answer:



143. एकल-बंध वाले हाइड्रोकार्बन कहलाते हैं

A. असंतृप्त हाइड्रोकार्बन

B. संतृप्त हाइड्रोकार्बन

C. एरोमैटिक हाइड्रोकार्बन

D. खुली शृंखलायुक्त हाइड्रोकार्बन

Answer:



144. संतृप्त हाइड्रोकार्बन श्रेणी के सदस्य कहलाते हैं

A. ऐल्काइन

B. एल्कीन

- C. एल्केन
- D. किण्वन अभिक्रिया

Answer:



145. असंतृप्त हाइड्रोकार्बन देता है

- A. प्रतिस्थापन अभिक्रिया
- B. योगशील अभिक्रिया
- C. विलोपन अभिक्रिया
- D. किण्वन अभिक्रिया

Answer:



146. ऐल्किल मूलक प्राप्त होते हैं

A. एल्केन से

B. एल्कीन से

C. एल्काइन से

D. बेंजीन से

Answer:



147. प्रोपीन का क्रियाशील मूलक है

 $\mathsf{A.}-OH$

B.-COOH

C. C =

D.-CHO

Answer: C



148. इथिलीन है

- A. पैराफिन
- B. ओलिफिन
- C. एल्केन
- D. ऐल्काइन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

149. कार्बोक्सिलिक अम्लों का क्रियाशील मूलक है

A.-CHO

B. C =

 $\mathsf{C.}-COOH$

 $\mathsf{D.}-OH$

Answer:



150. आवर्त सारणी के किसी आवर्त में बाएँ से दाएँ जाने पर तत्त्वों के ऑक्साइड का

अम्लीय गुण

A. बढ़ता है

B. घटता है

C. अपरिवर्तित रहता है

D. अनियमित रूप से परिवर्तित होता है।

Answer: A



151. निम्नलिखित में कौन सबसे अधिक क्रियाशील हैलोजन है?

A. F

B. Cl

C. Br

D. I

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

152. एक तत्त्व आवर्त सारणी के वर्ग 13 तथा द्वितीय आवर्त में स्थित है। यह तत्त्व निम्नलिखित में कौन-सा युग्म गुण प्रदर्शित कर सकता है?

- A. द्रव, सबसे अधिक धातु
- B. गैसीय, मृदुल धातुई
- C. ठोस, अधातु
- D. ठोस, कम धातुई

Answer: D



153. निम्नलिखित में कौन-सा कथन आवर्त सारणी के एक ही आवर्त में स्थित तत्त्वों के लिए लागू नहीं होता है ?

A. बाएँ से दाएँ जाने पर संयोजी इलेक्ट्रॉनों की संख्या बढ़ती है।

- B. बाएँ से दाएँ जाने पर परमाणु का आकार बढ़ता है।
- C. बाएँ से दाएँ जाने पर परमाणु का आकार घटता है।
- D. बाएँ से दाएँ जाने पर धातुई गुण घटता है।

Answer: B



154. निम्नलिखित तत्वों में कौन अधातु गुण वाला हो सकता है?

- A. As
- B. Be
- C.B
- D. Br

Answer: D

155. आवर्त सारणी में बाएँ से दाएँ जाने पर, तत्वों के गुणों के संबंध में कौन-सा कथन गलत है?

- A. तत्वों का धातुई गुण घटता है।
- B. तत्वों में संयोजी इलेक्ट्रॉनों की संख्या बढ़ती है।
- C. परमाणु अपने इलेक्ट्रॉन का त्याग आसानी से कर सकते हैं।
- D. तत्वों के ऑक्साइड अधिक अम्लीय होते जाते हैं।

Answer: C



- 156. निम्नलिखित सेटों में तत्वों का कौन-सा युग्म एक-जैसा रासायनिक गुणवाला है?
 - A. सोडियम और ऐलुमिनियम

- B. आर्गन और पोटैशियम
- C. बोरॉन और जर्मेनियम
- D. नाइट्रोजन और फॉस्फोरस

Answer: D



157. आवर्त सारणी के वर्ग 17 के तत्त्व कहलाते हैं

- A. क्षार-धातु
- B. क्षारीय मृदा धातु
- C. हैलोजन्स
- D. संक्रमण तत्त्व

Answer: C



158. किसी तत्त्व में दो शेल हैं और दोनों ही इलेक्ट्रॉनों से पूर्णतः भरे हुए हैं। वह तत्त्व है

- A. नियॉन
- B. आर्गन
- C. क्लोरीन
- D. सोडियम

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

159. निम्नलिखित में तत्त्वों का कौन-सा सेट डोबरेनर के त्रियक नियम का पालन करता है?

A. कैल्शियम, लिथियम, ब्रोमीन

- B. कैल्शियम, ऑक्सीजन, मैग्नीशियम
- C. कैल्शियम, लिथियम, क्लोरीन
- D. कैल्शियम, स्ट्रीशियम, बेरियम

Answer: D



160. आवर्त सारणी के किसी वर्ग में ऊपर से नीचे आने पर त्त्वों की क्रियाशीलता

- A. घटती है
- B. बढ़ती है
- C. अपरिवर्तित रहती है
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: B



जाता है

161. निम्नलिखित कथनों में कौन-सा कथन असत्य है?

A. आवर्त सारणी के किसी वर्ग में ऊपर से नीचे आने पर परमाणु का आकार घटते

B. वर्ग में ऊपर से नीचे आने पर तत्त्व का धातुई गुण बढ़ता है।

C. वर्ग में ऊपर से नीचे आने पर तत्वों की विद्युत्ऋणात्मकता घटती है।

D. वर्ग में ऊपर से नीचे आने पर तत्वों की आयनन ऊर्जा घटती है।

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

162. निम्नलिखित में कौन-सा संक्रमण तत्व है?

A. सोडियम

- B. रेडियम
- C. आइरन
- D. लेड

Answer: C



163. वर्ग 13 से लेकर 18 तक वाले तत्व कहलाते हैं

- A. s-ब्लॉक के तत्त्व
- B. p-ब्लॉक के तत्त्व
- C. d-ब्लॉक के तत्त्व
- D. f-ब्लॉक के तत्त्व

Answer: B



164. निम्नलिखित इलेक्ट्रॉनिक विन्यासों में कौन-सा विन्यास क्षार-धातु का है?

A. 2,8,2

B. 2,8,3

C. 2,8,1

D. 2,8,18,2

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

165. आधुनिक आवर्त सारणी में Ca (प० सं० 20) के चारों ओर चार तत्त्व A (प० सं० 12), B (प० सं० 19) C (प० सं० 21) और D (प० सं० 38) है। इनमें Ca के दस गुण वाला तत्त्व है

- A. A
 - B. B
- C. C
- D. D

Answer:



166. आवर्त सारणी के वर्ग 16 के तत्व कहलाते हैं

- A. चालकोजेन्स
- B. हैलोजन्स
- C. इंटर हैलोजन्स
- D. उत्कृष्ट गैसें

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

167. एका-ऐलुमिनियम निम्नलिखित में किस प्रकार के ऑक्साइड का निर्माण कर सकता है?

- A. EO_3
- $\operatorname{B.}E_2O_3$
- $\mathsf{C.}\,E_3O_2$
- D. EO

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

168. निम्नलिखित में कौन-सा तत्त्व अम्लीय ऑक्साइड बनाएगा?

- A. 11 परमाणु संख्या वाला तत्त्व
- B. 20 परमाणु संख्या वाला तत्त्व
- C. 16 परमाणु संख्या वाला तत्त्व
- D. 37 परमाणु संख्या वाला तत्त्व

Answer: C



169. B,Si और Ge किस प्रकार के तत्व हैं?

- A. धातु
- B. अधातु
- C. उपधातु

D. क्रमशः धातु, अधातु और उपधातु

Answer: C



170. मेंडलीव द्वारा छोड़े गए आवर्त सारणी के रिक्त स्थानों में बाद में निम्नलिखित में कौन-सा तत्त्व पदस्थापित किया गया ?

- A. गैलियम
- B. ऑक्सीजन
- C. फॉस्फोरस
- D. सिलिकन

Answer: A



171. निम्नलिखित क्रमों में कौन-सा क्रम धातुओं की आयनन ऊर्जा का सही क्रम है?

A. Mg>Al>Na

 $\mathrm{B.}\,Al>Mg>Na$

C. Na>Al>Mg

D. Mg>Na>Al

Answer: A



172. आवर्त सारणी के प्रत्येक आवर्त का अंतिम सदस्य होता है

A. एक धातु

B. एक हैलोजन

C. एक निष्क्रिय गैस

D. एक उपधातु

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

173. आवर्त सारणी के किन तीन वर्गों में सबसे अधिक उपधातु पाए जाते हैं?

- A. 1,2 और 13
- B. 2,13 और 14
- C. 14,15 और 16
- D. 16,17 और 18

Answer: C



174. आवर्त सारणी के वर्ग 15 के किस तत्त्व में सबसे प्रबल धातुई गुण पाया जाता है?
A. Bi
B. As
C. P
D. N
Answer: A
वीडियो उत्तर देखें
वीडियो उत्तर देखें
175. निम्नलिखित तत्वों में किस तत्त्व की प्रथम आयनन ऊर्जा अधिकतम है?

C. Ca

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

176. एक तत्त्व की परमाणु संख्या 16 है। आवर्त सारणी में इस तत्त्व की वर्ग संख्या है

A. 15

B. 2

C. 16

D. 4

Answer:



A. 2

B. 8

C. 18

D. 20

Answer: C



178. निम्नलिखित में कौन न्यूनतम परमाणु त्रिज्या वाला तत्व है?

A. F

B. Cl

C. Br

Answer: A



179. आवर्त सारणी के किसी वर्ग में उपस्थित तत्वों का कौन-सा गुण सबमें एक ही पाया जाता है?

- A. परमाणु संख्या
- B. द्रव्यमान संख्या
- C. इलेक्ट्रॉनों की संख्या
- D. संयोजी इलेक्ट्रॉनों की संख्या

Answer: D



180. निम्नलिखित तत्वों में किसका परमाणु आकार न्यूनतम है? A. K

B. Ca

C. Si

D. Al

Answer: C



181. एक तत्व की परमाणु संख्या 15 है। इसके ऑक्साइड की प्रकृति क्या होगी?

A. भास्मिक

B. अम्लीय

C. उदासीन

Answer: B



182. मेंडलीव की आवर्त सारणी में तत्वों के निम्नलिखित युग्मों में कौन-सा युग्म असंगत

माना जाता है?

A. Na/K

B. H/He

C. Ar/K

D. Fe/Co

Answer: C



उत्तर देखें

183. आवर्त सारणी के प्रथम आवर्त में तत्वों की संख्या है

- A. 2
- B. 8
- C. 18
- D. 32

Answer:



184. निम्नलिखित तत्वों में कौन सबसे अधिक क्रियाशील है?

- A. लिथियम
- B. सोडियम
- C. पोटैशियम

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

185. परमाणु संख्या 10 वाले तत्व की संयोजकता क्या होती है?

A. 2

B. 0

C. 8

D. 10

Answer: B



186. निम्नलिखित में किससे	ो इलेक्ट्रॉन को बाहर 1	निकालना सबसे आसान है?
---------------------------	------------------------	-----------------------

A. M

B. $M^{\,+}$

C. M^{2+}

D. $M^{3\,+}$

Answer: A



187. निम्नलिखित तत्वों में किसकी आयनन ऊर्जा अधिकतम है?

A. F

B. Cl

C. Br

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

188. आवर्त सारणी में आप इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8 वाले तत्त्व को किस वर्ग में पाएंगे?

- A. वर्ग 8
- B. वर्ग 18
- C. वर्ग 2
- D. वर्ग 10

Answer: B



189. निम्नलिखित में कौन-सा तत्त्व आसानी से इलेक्ट्रॉन का त्याग नहीं कर सकता है?

A. Na

B. F

C. Mg

D. Fe

Answer: B



190. निम्नलिखित में तत्वों का कौन-सा गुण आवर्त सारणी के वर्ग में ऊपर से नीचे आने पर अपरिवर्तित रहता है?

A. परमाणु त्रिज्या

B. धातुई गुण

- C. संयोजी इलेक्ट्रॉन
- D. तत्त्व में शेलों की संख्या

Answer: C



191. निम्नलिखित ऑक्साइडों में कौन सबसे अधिक भास्मिक है?

- A. H_2O
- B. Na_2O
- C. MgO
- D. K_2O

Answer: D



192. निम्नलिखित में किस तत्त्व में संयोजी इलेक्ट्रॉनों की संख्या सबसे अधिक है?

A. Na

B. Al

C. Si

D. P

Answer: D



193. द्वितीय आवर्त में तत्वों के लिए कौन-सा शेल बाह्यतम शेल है?

A. K-शेल

B. L-शेल

C. M-शेल

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

- 194. आधुनिक आवर्त सारणी के संबंध में निम्नलिखित में कौन-सा कथन असत्य है?
 - A. किसी आवर्त में बाएँ से दाएँ जाने पर तत्वों का धातुई गुण घटता है।
 - B. आवर्त सारणी में तत्वों को उनकी बढ़ती हुई परमाणु संख्याओं के क्रम में
 - सजाया गया है।
 - C. आवर्त सारणी में मेंडलीव की आवर्त सारणी के बहुत-से दोष दूर हो गए है।
 - D. आवर्त सारणी के किसी वर्ग में ऊपर से नीचे आने पर परमाणु का आकार घटते जाता है।

Answer: D



195. आवर्त सारणी में किसी तत्व के समस्थानिकों को रखा गया है

A. एक ही स्थान में

B. भिन्न-भिन्न स्थानों पर

C. अलग से एक पंक्ति में

D. इनमें कोई नहीं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

196. आवर्त सारणी में वर्ग 2 के तत्त्व कहलाते हैं

A. अक्रिय तत्व

B. क्षार-धातुएँ

C. क्षारीय मृदा धातु

D. हैलोजन्स

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

197. तत्वों के निम्नलिखित युग्मो में कौन-सा युग्म परमाणु संख्या 19 और 22 के मध्य

स्थित है ?

A. Na,Mg

B. Ca,Sc

C. Cu,Zn

D. Ag,Au

Answer: B



ਕੀਵਿਆਂ ਤਕਤ ਵੇਤਰੇਂ

<u> पाडिया उत्तर दख</u>

198. सल्फर के संयोजी शेल में इलेक्ट्रॉनों की संख्या है

A. 4

B. 2

C. 6

D. 7

Answer: C



199. निम्नलिखित में कौन जल संचयन की प्राचीन विधि नहीं है?

A. ईरिश

B. कट्टा

C. कुल्ह

D. डग वेल

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

200. वर्षा-जल को भूमिगत जल-स्तर तक पहुँचाने के लिए निम्नलिखित में किसका

प्रयोग होता है?

A. बोर वेल

B. डग वेल

C. 'क' और 'ख' दोनों

D. ट्यूब वेल

Answer:



ਕੀਣਿਆੇ ਤਕਤ ਟੇਜ਼ਰੇਂ

<u> पाडिया उत्तर ५ख</u>

201. बिहार में जल संचयन की प्राचीन विधि को किस नाम से जाना जाता है?

A. अहर

B. ईरिश

C. कट्टा

D. कुल्हड़

Answer: A



202. निम्नलिखित में कौन जीवाश्म ईंधन नहीं है?

A. कोयला

B. बायोगैस

- C. पेट्रोलियम
- D. प्राकृतिक गैस

Answer: B



203. कोयला एवं पेट्रोलियम में कौन-से तत्व पाए जाते हैं?

- A. नाइट्रोजन
- B. हाइड्रोजन
- C. सल्फर
- D. इनमें सभी

Answer: D



204. पवन-चक्की का उपयोग निम्नलिखित में किसके लिए नहीं किया जाता है?

- A. अनाज पिसाई में
- B. जल पंप चलाने में
- C. विद्युत उत्पादन में
- D. वाहन चलाने में

Answer: D



205. निम्नलिखित में कौन ऊर्जा का गैर-परंपरागत स्रोत नहीं है?

- A. सौर ऊर्जा
- B. बायोगैस
- C. पवन ऊर्जा

_	_	`	$\overline{}$	
D.	Ч	ट्रा	M	यम

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

206. निम्नलिखित में कौन बायोगैस का मुख्य घटक है?

- A. मेथेन
- B. हाइड्रोजन सल्फाइड
- C. कार्बन डाइऑक्साइड
- D. जलवाष्प

Answer: A



207. निम्नलिखित में किसकी मदद से सौर ऊर्जा को विद्युत ऊर्जा में परिवर्तित किया जाता है?

- A. सोलर सेल
- B. सौर कुकर
- C. सौर जल ऊष्मक
- D. सौर पैनल से चलित जल पंप

Answer:



208. टिहरी बाँध निर्माण का उद्देश्य क्या था?

- A. जल आपूर्ति
- B. भूमि सिंचाई

- C. बिजली उत्पादन
- D. इनमें सभी

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

209. वाहनों की भारी संख्या और यातायात वाले कुछ शहरों में किस गैस के स्तर में अधिक वृद्धि पाई गई है?

- A. कार्बन मोनोऑक्साइड
- B. हाइड्रोकार्बन
- C. नाइट्रोजन डाइऑक्साइड
- D. सभी

Answer: D



ਕੀਣਿਆਂ ਤਕਰ ਟੇਰਨੇਂ

<u> पाडिया उत्तर दख</u>

210. हिमाचल प्रदेश के पहाड़ी क्षेत्रों में सिंचाई के लिए एक स्थानीय व्यवस्था को कहते हैं

- A. कुल्हे
- B. बावड़ी
- C. खादीन
- D. सुरंगम

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

211. निम्नलिखित में नवीकरणीय संसाधन कौन है?

A. वन

- B. कोयला
- C. पेट्रोलियम
- D. इनमें सभी

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

212. वनों में पेड़ों से गिरनेवाले पत्ते मिट्टी में सड़कर ह्यूमस उत्पन्न करते हैं जिसमें मिट्टी

- की उर्वरा शक्ति
 - A. बढ़ती है
 - B. घटती है
 - C. सामान्य रहती है
 - D. खत्म हो जाती है

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

213. वन-कटाई से हरे पत्तों द्वारा कार्बन डाइऑक्साइड के अवशोषण की क्षमता

- A. घटती है
- B. बढ़ती है
- C. सामान्य रहती है
- D. क्षीण हो जाती है।

Answer: A



- A. जूट से बना थैला
- B. कपड़ा से बना थैला
- C. कागज से बना थैला
- D. इनमें सभी प्रकार के थैले

Answer: D



215. उत्सर्जन-संबंधी मानदंडों को लागू करने से वायु की गुणवत्ता

- A. बढ़ती है
- B. घटती है
- C. अपरिवर्तित होती है
- D. इनमें कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

216. निम्नलिखित में किसका पुनर्चालन संभव नहीं है?

A. रसोईघर के नम कचरे का

B. कागज का

C. काँच का

D. प्लास्टिक का

Answer: D



217. जल अधिक प्रदूषित माना जाता जब मल के कोलिफार्म सूक्ष्मजीवों की संख्या जल में

A. बढ़ती है

B. घटती है

C. सामान्य होती है

D. इनमें कोई नहीं

Answer: A



218. ग्रीनहाउस गैसों का सबसे अधिक उत्सर्जन निम्नलिखित में किससे होता है?

A. जीवाश्म ईंधन से

B. बायोगैस से

- C. कंप्रेस्ड नेचुरल गैस (CNG) से
- D. इनमें किसी से नहीं

Answer: A



219. अपशिष्ट प्रबंधन की नई धारा क्या है?

- A. कमी
- B. पुनर्चालन
- C. पुनरुपयोग
- D. इनमें सभी

Answer: D



220. 'गंगा कार्यान्वयन योजना' का संबंध निम्नलिखित में किससे है?

- A. गंगा को प्रदूषण मुक्त करने की योजना
- B. गंगा के किनारे सड़क बनाने की योजना
- C. गंगा में फ्लोटिंग रेस्तराँ चलाने की योजना
- D. इनमें सभी

Answer: A



221. गंगा में प्रदूषण के क्या कारण है?

- A. शहरों की नलियों से गंदे जल का प्रवाह
- B. मृत-जंतुओं की लाशों का बहाव एवं अस्थि विसर्जन
- C. कल-कारखानों से निकलनेवाले हानिकारक रासायनिक पदार्थों का उत्सर्जन

D. उपर्युक्त सभी

Answer: D

