



CHEMISTRY

BOOKS - AGRAWAL EXAM CART JHARKHAND

प्रैक्टिस सेट - 7

भाग 2 रसायन विज्ञान

1. निम्नलिखित में से कौन - सी गैस सबसे अधिक सक्रिय वायु प्रदूषक है ?

A. SO_2

B. CO_2

C. CO

D. H_2S

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

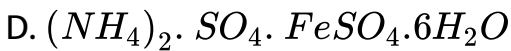
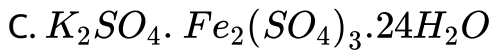
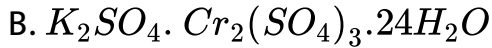
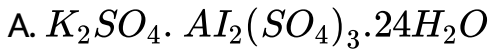
2. C_2H_2 की सजातीय श्रेणी एवं आई यू पी ए सी नाम क्रमशः है -

- A. एल्काइन एवं एथेन
- B. एल्काइन एवं एथाइन
- C. एल्कीन एवं एथीन
- D. एल्कीन एवं एंथाइन

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

3. सामान्य फिटकरी है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

4. आधुनिक आवर्त सारणी में तत्वों को रखा गया है

A. परमाणु भार के वृद्धि क्रम में

B. परमाणु क्रमांक के वृद्धि क्रम में

C. अणुभार के वृद्धि क्रम में

D. वाष्प घनत्व के वृद्धि क्रम में

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

5. एक कार्बनिक यौगिक का प्रतिशत संघटन निम्न प्रकार है C = 92.4%, H = 7.6%। उसका मूलानुपाती सूत्र होगा

A. C_2H_2

B. CH

C. C_3H_3

D. CH_4

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

6. समान द्रव्यमान वाले दो तत्वों X तथा Y के परमाणु क्रमांक क्रमशः 20 व 22 है | यदि तत्व X के नाभिक में 22 न्यूट्रॉन है , तो तत्व Y में न्यूट्रॉनों की संख्या क्या होगी ?

A. 22

B. 11

C. 20

D. 10

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

7. हाइड्रोजन बम किस सिद्धान्त पर आधारित होता है ?

- A. नाभिकीय संलयन
- B. नाभिकीय विखण्डन
- C. नाभिकीय विघटन
- D. तापीय अपघटन

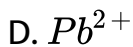
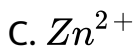
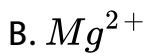
Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

8. लवण के विलयन में तीसरे समूह के बाद गैस प्रवाहित करने पर अवक्षेप बनता है तो मूलक है

- A. Ba^{2+}



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

9. अमोनियाकृत सिल्वर नाइट्रेट के विलयन में जिस गैस को प्रवाहित करने पर सफेद अवक्षेप प्राप्त होते ,वह है

A. मेथेन गैस

B. एथेन गैस

C. एसीटिलीन.गैस

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

10. हाइड्रोजन सल्फाइड गैस अम्लीय पोटैशियम डाइक्रोमेट के विलयन के साथ अभिक्रिया करके विलयन के रंग को -

A. उड़ा देती है

B. लाल कर देती है

C. हरा कर देती है

D. कोई अभिक्रिया नहीं होती है

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

11. यूरिया (NH_2CONH_2) में नाइट्रोजन की प्रतिशत मात्रा होगी -

A. 40

B. 46.67

C. 60

D. 28

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

12. लाल दवा जो कीटाणुनाशक के रूप में प्रयुक्त होती है, वह है-

A. कैल्शियम हाइपोक्लोरेट

B. पोटैशियम नाइट्रेट

C. पोटैशियम परमैंगनेट

D. बोरेक्स

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

13. निम्नलिखित इंधनो में से किसका कैलोरी मान सर्वाधिक होगा ?

A. लकड़ी

B. एल पी जी

C. हाइड्रोजन गैस

D. कोयला

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

14. जब सोडियम एसीटेट, सोडा लाइम के साथ अभिक्रिया करता है, तो बनाता है

-

- A. मेथेनॉल
- B. एथेन
- C. एथाइन
- D. मेथेन

Answer: D



[वीडियो उत्तर देखें](#)

15. एथीलीन जब पोटेशियम परमैंगनेट के तनु क्षारीय विलयन के साथ क्रिया करती है , तो बनाती है -

A. एसीटिक एसिड

B. ग्लिसरॉल

C. एथीलीन ग्लाइकोल

D. ऑक्जेलिक एसिड

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

16. Ra^{226} की अर्द्ध-आयु 1580 वर्ष है | 4740 वर्षों के पश्चात यह अपनी

प्रारम्भिक मात्रा का रह जायेगा

A. $\frac{1}{2}$

B. $\frac{1}{4}$

C. $\frac{1}{8}$

D. $\frac{1}{16}$

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

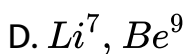
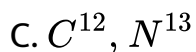
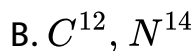
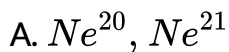
17. कौन-सी विशेषता वैद्युत संयोजी यौगिकों में नहीं पाई जाती?

- A. इनके गलनांक तथा क्वथनांक अधिक होते हैं
- B. ये ध्रुवीय यौगिक होते हैं
- C. जल में विलेय होते हैं
- D. विद्युत के कुचालक होते हैं

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

18. निम्नलिखित में से किन दो तत्वों के नाभिकों में : बराबर संख्या में न्यूट्रॉन हैं?



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

19. एक हाइड्रोजन परमाणु में चौथी कक्षा में त्रिज्या दूसरी कक्षा की त्रिज्या की अपेक्षा कितने गुना बड़ी होती है ?

A. 2

B. 4

C. 6

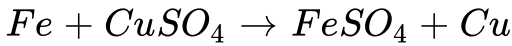
D. 8

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

20. निम्नलिखित अभिक्रिया किस प्रकार की है?



A. प्रतिस्थापन अभिक्रिया

B. योगात्मक अभिक्रिया

C. ऊष्मीय वियोजन

D. ऊष्मीय अपघटन

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

21. एल्युमिनियम कार्बाइड पर जल की क्रिया द्वारा कौन-सा हाइड्रोकार्बन उत्पन्न होता है?

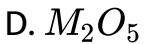
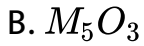
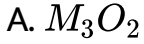
- A. एथेन
- B. मेथेन
- C. एसीटिलीन
- D. एथीलीन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

22. एक धातु के फॉस्फेट का सूत्र $M_3(PO_4)_5$ है, इसके ऑक्साइड का सूत्र होगा -



Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

23. STP पर 22.4-लीटर SO_2 का भार होगा -

A. 16 ग्राम

B. 32 ग्राम

C. 48 ग्राम

D. 64 ग्राम

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

24. एल पी जी का मुख्य घटक है -

A. मेथेन

B. ऐथेन

C. ब्यूटेन तथा आइसो ब्यूटेन

D. प्रोपेन

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

25. वे पदार्थ जो उत्प्रेरक की शक्ति को बढ़ा दें, कहलाते हैं-

- A. उत्प्रेरक विष
- B. उत्प्रेरक वर्द्धक
- C. समांग उत्प्रेरक
- D. प्रेरित उत्प्रेरक

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

26. क्लोरीन किस विधि से बनाई जाती है ?

- A. डीकन विधि

B. हैबर विधि

C. ऑस्टवाल्ड विधि

D. भर्क विधि

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

27. एक यौगिक का अणुभार 98 है। उस यौगिक का वाष्प घनत्व होगा --

A. 98

B. 49

C. 196

D. 294

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

28. आइन्स्टाइन का द्रव्यमान ऊर्जा समीकरण है -

A. $E = mc^2$

B. $E = \frac{hc}{\lambda}$

C. $E = \frac{1}{2}mv^2$

D. $E = mgh$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

29. H_2O तथा O_2 की विसरण दर का अनुपात है :

A. 1 : 8

B. 1: 16

C. 2: 1

D. 1: 4

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

30. संरचनात्मक सूत्र
$$H - \begin{array}{c} H \\ | \\ C \\ | \\ H \end{array} - O - \begin{array}{c} H \\ | \\ C \\ | \\ H \end{array} - H$$
 तथा

$$H - \begin{array}{c} H \\ | \\ C \\ | \\ H \end{array} - \begin{array}{c} H \\ | \\ C \\ | \\ H \end{array} - OH$$
 प्रस्तुत करता है -

A. दो अकार्बनिक यौगिक

B. दो समावयवी यौगिक

C. दो सजातीय यौगिक

D. उपर्युक्त से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

31. 100cm^3 विलयन, जिसे 5.85 ग्राम NaCl को जल में घोलकर प्राप्त किया गया, की मोलरता कितनी होगी?

A. 4 मोलर

B. 0.5 मोलर

C. 1 मोलर

D. 2 मोलर

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

32. सल्फुरिक अम्ल (H_2SO_4) में सल्फर की ऑक्सीकरण संख्या ज्ञात कीजिये

A. 6

B. 4

C. 5

D. 2 मोलर

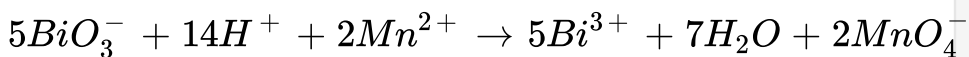
Answer: A



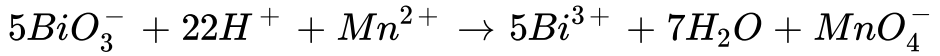
वीडियो उत्तर देखें

33. निम्न में से कौन-सा समीकरण सन्तुलित है ?

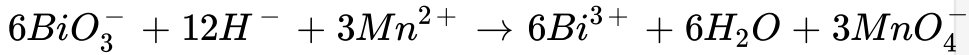
A.



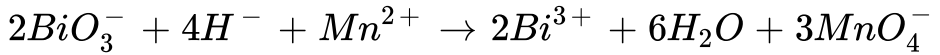
B.



C.



D.



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

34. Mn (25) का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास है

A. 2,8,13,2

B. 2,8,14,1

C. 2,8,8,7

D. 2,8,10,5

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

35. जिस ताप पर द्रव का वाष्पदाब वायुमण्डलीय दाब के बराबर हो जाता है ,उस ताप को कहते है

A. क्रान्तिक ताप

B. गलनांक

C. हिमांक

D. क्वथनांक

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

36. $\frac{M}{100}$ HCl विलयन का pH मान होगा

A. +5

B. -5

C. -7

D. +3

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

37. एक अकार्बनिक यौगिक की प्रतिशत रचना $Ca = 40\%$, $C = 12\%$ तथा $O = 48\%$ है। इस यौगिक का मुलानुपाती सूत्र ज्ञात कीजिये।

A. $CaCO_3$

B. $CaCO_2$

C. $CaCO$

D. Ca_2CO_2

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

38. किसी गैस के विसरण की दर निर्भर करती है--

A. अणुभार पर

B. परमाणुकता पर

C. विशिष्ट ऊष्मा पर

D. संयोजकता पर

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

39. यदि किसी तत्व X का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 3 है तथा तत्व Y का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 6 है तब इन तत्वों के संयोग से बने यौगिक का सूत्र है

A. XY

B. X_2Y_3

C. X

D. XY_3

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

40. किस यौगिक में सहसंयोजक बन्ध उपस्थित है?

A. मैग्नीशियम क्लोराइड ($MgCl_2$)

B. सोडियम क्लोराइड ($NaCl$)

C. कैल्सियम ऑक्साइड (CaO)

D. एथेन (C_2H_6)

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

41. कार्बन का परमाणु क्रमांक 6 है तो आवर्त सारणी में इसका समूह है

A. VI

B. IV

C. III

D. II

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

42. 0.1 ग्राम तुल्यांक Ag^+ आयनों को विक्षेपित करने के लिए कितनी विद्युत की आवश्यकता होगी?

A. 1.0 F

B. 0.01 F

C. 10 F

D. 0.1 F

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

43. BHC का पूरा नाम है -

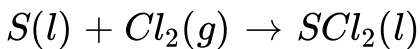
- A. बेन्जीन हेक्साक्लोराइड
- B. बेन्जीन हाइड्रोक्लोराइड
- C. बेन्जीन हाइड्रॉक्सी कार्बोनेट .
- D. बेन्जीन हाइड्रोजन कार्बोनेट

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

44. विशिष्ट दशाओं में निम्नलिखित अभिक्रिया होती है



अभिक्रिया में अपचायक पदार्थ है

A. S

B. S एवं CI_2 दोनों

C. CI_2

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

45. सल्फर का परमाणु क्रमांक 16 और परमाणु भार 32 है। S^{2-} में इलेक्ट्रॉनों और प्रोटॉनों की संख्या है

A. 18, 18

B. 14, 16

C. 16, 16

D. 18, 16

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

46. किसी पदार्थ के संतृप्त विलयन के 2.72 ग्राम के वाष्पन से 0.72 ग्राम अवक्षेप प्राप्त हुआ। पदार्थ की विलेयता ज्ञात कीजिए।

A. 36

B. 5

C. 9

D. 18

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

47. पोटैशियम फेरोसायनाइड $[K_4Fe(CN)_6]$ किस प्रकार का लवण है ?

- A. सामान्य लवण
- B. द्विक लवण
- C. अम्लीय लवण
- D. संकर लवण

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

48. सल्फ्यूरिक अम्ल का तुल्यांकी भार है -

[परमाणु भार H = 1, S = 32, O = 16]

- A. 80

B. 49

C. 39

D. 98

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

49. यदि कठोर जल के एक नमूने में 0.024 ग्राम प्रति लीटर $MgSO_4$ तथा 0.162 ग्राम प्रति लीटर $Ca(HCO_3)_2$ घुला है, तब इस नमूने की कठोरता होगी

-

[दिया है : $MgSO_4$ का मोलर द्रव्यमान = 120, $Ca(HCO_3)_2$ = 162]

A. 100 ppm

B. 20 ppm

C. 120 ppm

D. 12 ppm

Answer: A

 उत्तर देखें

50. पृथ्वी पर पायी जाने वाली धातुओं में किसी प्रतिशतता भार के अनुसार, अधिकतम होती है ?

A. Fe

B. O

C. Al

D. Si

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

