



CHEMISTRY

BOOKS - AGRAWAL EXAM CART BIHAR

प्रैक्टिस सेट -2

रसायन विज्ञान

1. एक उत्प्रेरक आगे की अभिक्रिया की दर को. निम्नलिखित में से किसका परिवर्तन करके प्रभावित करता है?

- A. सक्रियण ऊर्जा
- B. अभिक्रिया ऊष्मा
- C. सम्मवन ऊष्मा

D. उत्पादों की सम्भावित ऊर्जा

Answer: A

 उत्तर देखें

2. किसी अभिक्रिया में रासायनिक सन्तुलन स्थापित 4 है, यदि यह होती है.

A. एक बन्द प्रणाली

B. एक खुली प्रणाली

C. गैसीय अवस्था में

D. तरल अवस्था में

Answer: A

 उत्तर देखें

3. किसी भी विद्युत रासायनिक सेल में, कैथोड हमेशा होता है

A. एक अधातु

B. बैट्री से जुड़ा हुआ

C. वह इलेक्ट्रोड जिस पर कोई इलेक्ट्रॉन ग्रहण करता है

D. वह इलेक्ट्रोड जिस पर कोई इलेक्ट्रॉन खो देता है

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

4. जंग एक मिश्रण होता है

A. FeO तथा $Fe(OH)_3$

B. FeO तथा $Fe(OH)_2$

C. Fe_2O_3 तथा का $Fe(OH)_3$

D. Fe_3O_4 तथा का $Fe(OH)_3$

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

5. जब लेड (Pb) संग्रहण बैट्री निर्वहण होती है तब

A. SO_2 विकसित होती है

B. $PbSO_4$ उपमुक्त होती है

C. लेड बनता है ।

D. H_2SO_4 उपमुक्त होता है

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

6. लैक्लाशे शुष्क सेल में एनोड है

A. ग्रेफाइट छड़

B. Feo तथा. $Fe(OH)_2$

C. जिंक पात्र

D. MnO_2 + कार्बन

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

7. जलीय सिल्वरं सल्फेट के विद्युत अपघटन से बनने वाले उत्पाद हैं

A. चाँदी धातु तथा सल्फेट

B. हाइड्रोजन तथा ऑक्सीजन

C. हाइड्रोजन तथा सल्फर

D. चाँदी धातु तथा ऑक्सीजन

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

8. विद्युत अपघटन के दौरान इलेक्ट्रोडों पर रासायनिक अभिक्रिया के बारे में कौन-सा कथन गलत है ?

A. ऋणायन इलेक्ट्रॉन देते हैं

B. धनायन इलेक्ट्रॉन लेते हैं

C. एनोड पर ऑक्सीकरण होता है

D. अभिक्रिया में प्रोटॉन स्थानान्तरित होते हैं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

9. तापमान में वृद्धि के साथ एक इलेक्ट्रोलाइट के विलयन की चालकता सामान्यतः-

- A. कम हो जाती है
- B. बढ़ जाती है
- C. स्थिर रहती हैं
- D. इनमें से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

10. निम्नलिखित में से कौन-सा एक सुचालक नहीं है?

- A. कॉपर धातु
- B. सोडियम क्लोराइड (जलीय)
- C. सोडियम क्लोराइड (पिघला हुआ)
- D. सोडियम क्लोराइड (ठोस)

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

11. आवर्त में बाएँ से दाएँ चलने पर आवर्त सारणी में निम्नलिखित कथनों में से कौन-सा प्रवृत्तियों के बारे में सही नहीं है?

- A. तत्व प्रकृति में अल्प धात्विक बन जाते हैं
- B. संयोजी इलेक्ट्रॉनों की संख्या बढ़ जाती है ।

C. परमाणु अधिक आसानी से अपने इलेक्ट्रॉन खो देते हैं

D. ऑक्साइड अधिक अम्लीय हो जाते हैं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

12. अष्टक का कानून' किस वैज्ञानिक ने दिया?

A. मेण्डलीव

B. न्यूलैण्ड

C. डॉल्टन

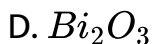
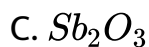
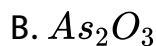
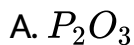
D. डोबेरीनर

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

13. निम्न में सर्वाधिक अम्लीय यौगिक है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

14. घातुओं का वह गुण जिसके कारण धात्विय चादरें बनाई जाती हैं, कहलाता है

A. तन्यता

B. सुघट्यता

C. प्रत्यावस्था

D. आघातवर्ध्यता

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

15. निम्नलिखित में मिश्रधातु हैं

A. आर्सेनिक

B. पीतल

C. एन्टीमनी:

D. टिन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

16. $Ca(HCO_3)_2$ का विघटन होने के कारण जल * की स्थायी कठोरता जल उबालने से दूर हो जाती है। यह इसलिए है कि $Ca(HCO_3)_2$

- A. प्रकृति में वाष्पशील है
- B. ऊष्मा से अपघटित होकर $CaCO_3$ का अवक्षेप बनाता है
- C. नीचे बैठ जाता है
- D. स्थायी पदार्थ है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

17. नाइट्रोजन, विद्युत बल्ब को भरने में प्रयोग की जाती है, क्योंकि

- A. यह वायु से हल्की होती है
- B. इससे बल्ब अधिक प्रकाशित होता है
- C. यह ज्वलन में सहायता नहीं करती
- D. यह जहरीली नहीं है।

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

18. KCl में पोटैशियम और क्लोरीन परमाणुओं के मध्य बन्ध है

- A. वैद्युत संयोजक
- B. सहसंयोजक
- C. उपसहसंयोजक
- D. इनमें से कोई नहीं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

19. रेड लेड का रासायनिक नाम है

- A. लेड मोनोऑक्साइड
- B. लेड सल्फाइड"
- C. लेड नाइट्रेट
- D. ट्राइप्लम्बिक टेट्राऑक्साइड

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

20. प्रशीतक के रूप में प्रयोग होने वाला यौगिक है-

A. साबुन

B. विरंजक चूर्ण

C. क्लोरीन

D. सोडियम कार्बोनेट

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

21. 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

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

A. 6

B. 4

C. 5

D. 2 मोलर

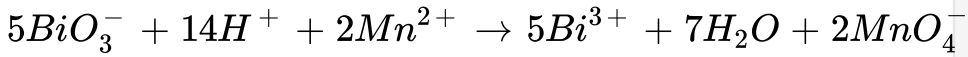
Answer: A



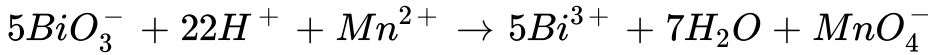
वीडियो उत्तर देखें

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

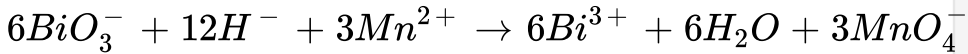
A.



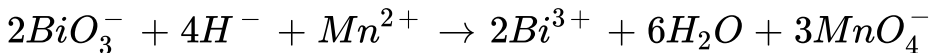
B.



C.



D.



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

24. Fe(26) का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास है

- A. 2,8, 13,2
- B. 2, 8, 14,2
- C. 2,8, 8,7
- D. 2,8, 10,5 55

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

25. 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

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

A. +5

B. -5

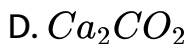
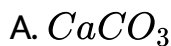
C. -7

D. +2

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

27. एक अकार्बनिक यौगिक की प्रतिशत रचना में Ca = 40%, C = 12% तथा O = 48% है। इस यौगिक का मूलानुपाती सूत्र ज्ञात कीजिए। (Ca = 40, C = 12, O = 16)



Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

28. विसरण की दर निर्भर नहीं करती है

A. अणुभार पर

B. परमाणुकता पर

C. विशिष्ट ऊष्मा पर

D. संयोगकता पर

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

29. 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. X₂Y

B. X_2, Y_3

C. X''

D. XY_3

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

30. 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