



CHEMISTRY

BOOKS - AGRAWAL EXAM CART BIHAR

प्रेक्टिस सेट - 12

रसायन

1. लवण जिनकी उपस्थिति से जल में स्थायी कठोरता आती है

A. Na^+ और K^+ के कार्बोनेट (CO_3^{2-})

B. Ca^{2+} और Mg^{2+} के क्लोराइड (Cl^-) (B एवं

सल्फेट (SO_4^{2-}))

C. Pb^{2+} और Hg^{2+} के कार्बोनेट (CO_3^{2-})

D. Pb^{2+} और Ba^{2+} के क्लोराइड (Cl^-) एवं

सल्फेट (SO_4^{2-}))

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

2. नाभिकीय ऊर्जा प्राप्त होती है जब

- A. न्यूट्रॉन के टूटने से
- B. 3 कणों के टूटने से
- C. इलेक्ट्रॉन के टूटने से
- D. प्रोटॉन के टूटने से

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

3. वनस्पति तेलों के हाइड्रोजनीकरण में प्रयुक्त होने वाला उत्प्रेरक है

A. Cu

B. Ni

C. FeO_3

D. Pt

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

4. एक द्विधनात्मक आयन M का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2 , 8 , 14 है तथा परमाणु भार 56 इसके नाभिक में न्यूट्रॉनों की संख्या क्या होगी ?

A. 30

B. 32

C. 34

D. 42

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

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

A. अस्थायी इलेक्ट्रॉनिक विन्यास

B. स्थायी इलेक्ट्रॉनिक विन्यास

C. स्थायी नाभिक

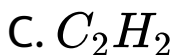
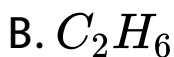
D. अस्थायी नाभिक

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

6. निर्जल सोडियम एसीटेट व सोडालाइम के मिश्रण को गर्म करने से बनती है --



Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

7. 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: C



वीडियो उत्तर देखें

8. धातु के बर्तन में रखा दूध निम्न में से किस परिस्थिति में सबसे जल्दी ठण्डा हो जाएगा?

A. जब बर्तन के ढक्कन पर पर्याप्त बर्फ रखी जाए

B. जब दूध का बर्तन बर्फ की सिल्ली पर रखा जाए

C. जब बर्फ को बर्तन के चारों ओर रखा जाए

D. उपरोक्त तीनों दशाओं में ठण्डे होने के लिए समान समय लगेगा।

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

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

- A. कैल्शियम हाइपोक्लोरेट
- B. पोटैशियम नाइट्रेट
- C. पोटैशियम परमैंगनेट
- D. बोरेक्स

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

10. हाइड्रोजन बम किस सिद्धान्त पर आधारित होता है ?

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

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

11. कैल्शियम कार्बाइड पर जल की अभिक्रिया से बनने वाली गैस का नाम बताएँ ।

A. एथिलीन

B. एसीटिलीन

C. मेथेन

D. एथेन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

12. कौन-सी अधातु तत्व कमरे के ताप पर द्रव अवस्था में होती है ?

A. Hg

B. Cl_2

C. Br_2

D. F_2

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

13. निम्न में कौन डिटर्जेंट है?

A. टेफलॉन

B. बैकेलाइट

C. ट्राइनाइट्रो बेन्जीन

D. सोडियम लॉरेल सल्फेट

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

14. ${}_{90}\text{Th}^{228} \rightarrow {}_{83}\text{Bi}^{212}$ नाभिकीय अभिक्रिया में

उत्सर्जित α तथा β कणों की संख्या क्रमशः होगी

A. $3\alpha, 7\beta$

B. $4\alpha, 1\beta$

C. $8\alpha, 1\beta$

D. $4\alpha, 7\beta$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

15. C_4H_6 आण्विक सूत्र वाले यौगिक होते हैं

- A. सभी एक बन्ध
- B. एक त्रिबन्ध तथा एक द्विबन्ध
- C. एक द्विबन्ध
- D. एक त्रिबन्ध या दो द्विबन्ध

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

16. मेथिल आयोडाइड को सोडियम धातु के साथ गर्म करने पर जो गैस प्राप्त होती है, वह है

A. मेथेन

B. एथेन

C. एसीटिलीन

D. एथीलीन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

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

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

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

18. NH_3 गैस में HCl की छड़ ले जाने पर निकलता है -

A. भूरा धुआँ

B. सफेद धुआँ

C. पीला धुआँ

D. काला धुआँ

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

19. जब सोडियम ऐसीटेट सोडालाइम के साथ अभिक्रिया करता है, तो बनाता है -

A. मेथेनॉल

B. एथेन

C. एथाइन

D. मेथेन

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

20. यूरिया (NH_2CONH_2) में नाइट्रोजन की प्रतिशत मात्रा ज्ञात कीजिए.

A. 40%.

B. 0.6

C. 0.4667

D. 0.28

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

21. नाइट्रोजन का लिटमस के प्रति व्यवहार है

A. अम्लीय

B. क्षारीय

C. अम्लीय तथा क्षारीय

D. उदासीन

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

22. समस्थानिक के परमाणु द्रव्यमानों में अन्तर का कारण होता है

A. प्रोटॉन की संख्या में अन्तर

B. इलेक्ट्रॉनों की संख्या में अन्तर

C. परमाणु संख्या में अन्तर

D. नाभिक में विद्यमान न्यूट्रॉनों की भिन्न संख्या

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

23. C_2H_2 बनाने की प्रयोगशाला विधि में NH_3 , H_2S , AsH_3 , PH_3 जैसी अशुद्धियों को दूर करने के लिए इसे प्रवाहित करते हैं

A. कास्टिक सोडा विलयन में से

B. H_2O में से

C. $CuSO_4$ के अम्लीय विलयन में से

D. उपरोक्त से कोई नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

24. अभिक्रिया $Fe + CuSO_4 \rightarrow Cu + FeSO_4$ में

Cu होता है

A. अपचयित

B. न उपचयित न अपचयित

C. उपचयित

D. उपरोक्त से कोई नहीं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

25. धातु के वैद्युत शोधन में ऋणोद बनाया जाता है

A. शुद्ध धातु से

B. अशुद्ध धातु से

C. शुद्ध अथवा अशुद्ध दोनों धातु हो सकती हैं

D. उपरोक्त में से कोई नहीं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

26. 10 ग्राम जल एवं 5 ग्राम CO_2 में विद्यमान अणुओं का अनुपात होगा

A. 2: 1

B. 22: 9

C. 44: 9

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

27. आइन्स्टीन का द्रव्यमान ऊर्जा समीकरण है

A. $M = EC^2$

B. $E = MC^2$

C. $M = CE$

D. $E = MC$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

28. पानी की अस्थायी कठोरता का कारण है

A. Ca तथा Mg के बाइकार्बोनेट

B. NaCl

C. Ca तथा Mg के क्लोराइड तथा सल्फेट

D. किसी भी प्रकार के लवण तथा अशुद्धियाँ

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

29. 16 मिली हाइड्रोजन का विसरण 100 सेकेण्ड में होता है। उसी समय में SO_2 के विसरण का आयतन होगा- (S = 32, O = 6, H = 1)

A. 90.46 मिली

B. 2.828 मिली

C. 0.25 मिली

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

30. एक गैस को दिया गया, द्रव्यमान, 400 m^3 स्थान घेरता है, जब गैस पर दाब 1 वायुमण्डल तथा तापमान 7°C है। 77°C तथा 1.875 वायुमण्डलीय दाब पर गैस का आयतन होगा

A. 3520³

B. 5500³

C. 400³

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें