



CHEMISTRY

BOOKS - AGRAWAL EXAM CART

JHARKHAND

प्रैक्टिस सेट - 12

भाग II रसायन विज्ञान

1. रक्त का थक्का जमने में कौन-सा विटामिन सहायक है?

A. विटामिन E

B. विटामिन B_1

C. विटामिन C

D. विटामिन K

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

2. आयोडीन किस बीमारी से रक्षा करने के लिए आवश्यक है?

A. घेंघा

B. कमजोर माँसपेशी

C. दस्त

D. जोड़ों का रोग

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

3. निम्नलिखित में से कौन-सा चयापचय की प्रक्रिया में सबसे अधिक ऊर्जा प्रदान करता है?

A. प्रोटीन

B. विटामिन

C. वसा

D. कार्बोहाइड्रेट

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

4. कौन-सी प्रक्रिया कार्बन चक्र का स्वाभाविक हिस्सा नहीं है?

- A. जंगल की आग से दहन
- B. जानवरों द्वारा साँस लेना
- C. जीवाश्म ईंधन का उपयोग
- D. पत्तियों का सड़ना

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

5. पौधों का जो परिवार आमतौर पर नाइट्रोजन स्थिरीकरण करता है, वह है-

A. शंकुधारी पेड़

B. समुद्री घास

C. फली

D. गेहूँ

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

6. मिट्टी में उपस्थित NO_3^- का N_2 में परिवर्तन की प्रक्रिया

को कह जाता है

A. नाइट्रीकरण

B. अमोनीकरण

C. विनाइट्रीकरण

D. नाइट्रोजन स्थिरीकरण

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

7. जल चक्र के सभी भागों के लिए ऊर्जा का स्रोत क्या है?

A. हवा

B. महासागर

C. मिट्टी

D. सूर्य

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

8. एक पारिस्थितिक तन्त्र में ऊर्जा का पिरामिड-

A. सदैव सीधा होता है ।

B. सीधा या उल्टा हो सकता है

C. सदैव उल्टा होता है

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

9. पारिस्थितिक तन्त्र में किसका प्रवाह एक दिशा में होता है?

A. मुक्त ऊर्जा

B. कार्बन

C. नाइट्रोजन

D. पोटैशियम

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

10. खाद्य श्रृंखला में कवक और बैक्टीरिया होते हैं।

A. उत्पादक

B. प्रथम उपभोक्ता

C. द्वितीय उपभोक्ता

D. अपघटक

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

11. सबसे महत्वपूर्ण मानव गतिविधि, जो वन्य-जीवन के विलुप्त होने के लिए अग्रणी है, हैं

- A. वन्य-जीवन का प्रदूषण
- B. बहुमूल्य वन्य-जीवन उत्पादों का शिकार
- C. विदेशी प्रजाति का परिचय
- D. प्राकृतिक निवास का प्रत्यावर्तन और विनाश

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

12. कार्बन मोनोऑक्साइड एक प्रदूषक है, क्योंकि

- A. यह O_2 से अभिक्रिया करता है
- B. यह ग्लाइकोलाइसिस प्रक्रिया को रोकता है
- C. यह तन्त्रिका तन्त्र को सक्रिय करता है
- D. यह रक्त में मिलते ही क्रिया करता है

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

13. अम्लीय वर्षा के लिए उत्तरदायी वायु प्रदूषक गैसें हैं-

A. CO_2 तथा Cl_2

B. CO_2 तथा O_2

C. SO_2 तथा NO_x

D. CFC तथा CO_2

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

14. वजन में वायुमण्डलीय गैसों का सबसे बड़ा हिस्सा है

A. ऑक्सीजन

B. नाइट्रोजन

C. ओजोन

D. आर्गन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

15. धूम-कोहरा है-

- A. एक प्राकृतिक घटना
- B. धुँ और कोहरे का संयोजन
- C. रंगहीन
- D. उपर्युक्त सभी

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

16. ग्रीन हाउस प्रभाव के बारे में सत्य कथन यह है कि यह-

A. कई गैसों के संयोजन के कारण होता है

B. CO_2 कारण होता है

C. CO_2 , CFC तथा NO_2 गैसों के कारण होता है

D. उपर्युक्त में से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

17. दो समीपवर्ती सजातीय श्रेणी में भिन्नता होगी--

A. $-CH$ द्वारा

B. $-CH_2$ द्वारा

C. $-CH_3$ द्वारा

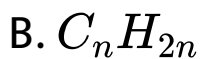
D. $-CH_4$ द्वारा

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

18. एल्काइन का सामान्य सूत्र होता है-

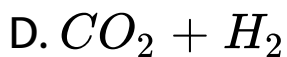
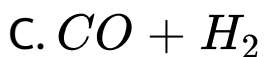
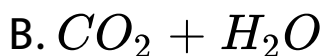
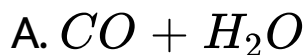


Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

19. हाइड्रोकार्बन के पूर्ण दहन से प्राप्त होता है-



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

20. रसोई गैस का प्रमुख घटक है-

A. एथीन

B. ब्यूटेन

C. प्रोपेन

D. पेन्टेन

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

21. एक उपपरमाण्विक कण, जिसका एक इकाई द्रव्यमान तथा एक इकाई धनात्मक आवेश हो, है-

A. हाइड्रोजन परमाणु

B. न्यूट्रॉन

C. इलेक्ट्रॉन

D. प्रोटॉन

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

22. दो तत्वों M और N के एक ही परमाणु द्रव्यमान हैं, लेकिन उनकी परमाणु संख्याएँ क्रमशः 18 और 19 हैं। M और N हैं-

- A. समन्यूट्रॉनिक (आइसोटोन)
- B. समावयवी
- C. समभारिक
- D. समस्थानिक

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

23. एक परमाणु का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2,8,1 है। परमाणु में संयोजी इलेक्ट्रॉनों की संख्या है-

A. 8

B. 2

C. 1

D. 10

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

24. जब एक इलेक्ट्रॉन उच्च ऊर्जा स्तर से कम ऊर्जा स्तर पर जाता है, तब

- A. ऊर्जा अवशोषित हो जाती है
- B. ऊर्जा विमुक्त होती है
- C. नाभिकीय आवेश बढ़ जाता है
- D. नाभिकीय आवेश घट जाता है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

25. ऑक्सीजन गैस के एक मोल की मात्रा है

A. STP पर ऑक्सीजन का 1 लीटर

B. STP पर ऑक्सीजन का 32 लीटर

C. STP पर ऑक्सीजन का 22.4 लीटर

D. किसी भी ताप तथा दाब पर 6.02×10^{23}

ऑक्सीजन के अणु

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

26. जब दो परमाणुओं के बीच एक रासायनिक बन्ध का गठन किया जाता है, तो अणु की स्थितिज ऊर्जा

A. कम हो जाती हैं

B. बढ़ जाती है

C. समान रहती है

D. का पूर्वानुमान नहीं लगाया जा सकता

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

27. आयनिक यौगिक सामान्यतः-

A. ठोस, अधिक गलनांक वाले तथा बिजली के सुचालक होते हैं

B. गैस, कम गलनांक वाले तथा बिजली के हीन चालक होते हैं

C. ठोस, कम गलनांक वाले तथा बिजली के सुचालक होते हैं

D. ठोस, अधिक गलनांक वाले तथा बिजली के कुचालक होते हैं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

28. एक सहसंयोजी बन्ध बनता है-

A. इलेक्ट्रानों के पूर्ण स्थानान्तरण से

B. दोनों परमाणुओं के योगदान में दिए गए इलेक्ट्रॉनों की

साझेदारी से

C. केवल एक ही परमाणु द्वारा दिए गए इलेक्ट्रॉनों की

साझेदारी से

D. उपर्युक्त में से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

29. जब एक लोहे की कील को कॉपर सल्फेट के विलयन में डुबोया जाता है, तो किस प्रकार की अभिक्रिया होती है?

- A. संयोजन अभिक्रिया
- B. विस्थापन अभिक्रिया
- C. प्रतिस्थापन अभिक्रिया

D. अपघटन अभिक्रिया

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

30. $CaCO_3$ को गर्म करने पर CaO तथा CO_2 प्राप्त होते

हैं:-

- A. विस्थापन अभिक्रिया तथा ऊष्माशोषी प्रक्रिया
- B. अपघटन अभिक्रिया तथा ऊष्माक्षेपी प्रक्रिया
- C. अपघटन अभिक्रिया तथा ऊष्मापोषी प्रक्रिया

D. संयोजन अभिक्रिया तथा ऊष्माशोषी प्रक्रिया

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

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

A. सक्रियण ऊर्जा

B. अभिक्रिया ऊष्मा

C. सम्भवन ऊष्मा

D. उत्पादों की सम्भावित ऊर्जा

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

32. किसी अभिक्रिया में रासायनिक सन्तुलन स्थापित है, यदि यह होती है-

A. एक बन्द प्रणाली

B. एक खुली प्रणाली

C. गैसीय अवस्था में

D. तरल अवस्था में

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

33. 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

34. जंग एक मिश्रण होता है-

A. FeO तथा $Fe(OH)_3$ का

B. FeO तथा $Fe(OH)^2$ का

C. Fe_2O_3 तथा $Fe(OH)_3$ का

D. Fe_3O_4 तथा $Fe(OH)_3$ का

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

35. जब लेड (Pb) संग्रहण बैट्री निर्वहण होती है, तब-

A. SO_2 विकसित होती है

B. $PbSO_4$ उपशुक्त होती है

C. लेड बनता है

D. H_2SO_4 उपमुक्त होता है.

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

36. लैक्लांशे 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

37. जलीय सिल्वर सल्फेट के विद्युत अपघटन से बनने वाले उत्पाद हैं-

- A. चाँदी धातु तथा सल्फेट
- B. हाइड्रोजन तथा ऑक्सीजन
- C. हाइड्रोजन तथा सल्फर
- D. चांदी धातु तथा ऑक्सीजन

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

38. 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

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

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

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

40. 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

41. 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

42. 'अष्टक का कानून' किस वैज्ञानिक ने दिया?

A. मेण्डलीव

B. न्यूलैण्ड

C. डाल्टन

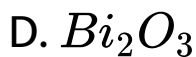
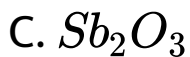
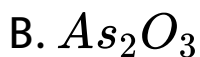
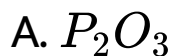
D. डोबेरीनर

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

43. निम्न में सर्वाधिक अम्लीय यौगिक है-



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

44. धातुओं का वह गुण जिसके कारण धात्विय चादरें बनाई जाती हैं, कहलाता है-

A. तन्यता

B. सुघट्यता

C. प्रत्यास्थता

D. आघातवर्ध्यता

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

45. निम्नलिखित में मिश्रधातु है-

A. आर्सेनिक

B. पीतल

C. एंटीमनी

D. टिन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

46. $Ca(HCO_3)_2$ 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



47. 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

48. 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

49. रेड लेड का रासायनिक नाम है-

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

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

50. सूत का रंग साफ करने में विशेषतः उपयोग होने वाला यौगिक है-

A. साबुन

B. विरंजक चूर्ण

C. सोडियम कार्बोनेट

D. क्लोरीन

Answer: B



उत्तर देखें