



# CHEMISTRY

## BOOKS - AGRAWAL EXAM CART

### JHARKHAND

### प्रैक्टिस सेट-14

रसायन विज्ञान

1. सांद्रता सेलों में विद्युत ऊर्जा होने का कारण है

A. ईंधन का ऑक्सीकरण

B. ऊष्मा ऊर्जा

C. रासायनिक अभिक्रिया

D. एक पदार्थ का एक सान्द्रता से दूसरी सान्द्रता की

और स्थानान्तरण

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**2. ऊष्माशोषी अभिक्रिया में**

A. प्रकाश तथा जल का उत्सर्जन होता है

B. ऊष्मा का उत्सर्जन होता है

C. ऊष्मा का अवशोषण होता है

D. उपर्युक्त में से कोई नहीं

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**3. पदार्थ को गर्म करने पर परिणाम होता है**

A. भौतिक परिवर्तन

B. रासायनिक परिवर्तन

C. भौतिक तथा रासायनिक परिवर्तन

D. उपर्युक्त में से कोई नहीं

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**4. क्षारीय धातु**

A. लवण बनाती है

B. लवण बनाती है जो सहसंयोजी होते हैं

C. Li से Cs तक जाने पर शुष्क ऑक्सीजन के साथ

रासायनिक सक्रियता का घटना प्रदर्शित करता है

D. Li से Cs तक विद्युत ऋणात्मकता बढ़ना प्रदर्शित

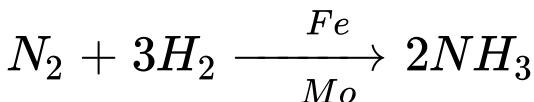
करता है

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

5. निम्न अभिक्रिया में आयरन कार्य करता है



A. सह उत्प्रेरक

B. धन उत्प्रेरक

C. ऋण उत्प्रेरक

D. उत्प्रेरक वर्धक

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**6. कृत्रिम रेशम निम्न में से किससे तैयार किया जाता है?**

A. गेलक्टोज

B. लेक्टोज

C. माल्टोज

D. सेल्यूलोज

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

7. एक तत्व  $XCl_3$ ,  $X_2O_5$  और  $Ca_3X_2$  सूत्र वाले

यौगिक बनाता है लेकिन  $XCl_5$  नहीं बनाता है ।

निम्नलिखित में से कौन सा तत्व X हो सकता है?

A. B

B. Al

C. N

D. P

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**8.** वायु में ऑक्सीजन पर्याप्त मात्रा में होती है किंतु सामान्य कक्ष ताप पर कोयले या लकड़ी के ढेर में आग नहीं लगती क्योंकि



- A. इसका ज्वलन ताप कमरे मे तापमान से कम होता है
- B. इसका ज्वलन ताप कमरे के तापमान से अधिक होता है
- C. कमरे का तापमान इसके ज्वलन ताप से कम होता है
- D. कमरे में दाब अधिक होता है

**Answer: B**

 वीडियो उत्तर देखें

9. कैरोसिन तेल मिश्रण है

- A. ऐल्किनों का
- B. ऐरोमैटिक हाइड्रोकार्बनों का
- C. एल्कोहॉलों का
- D. ऐल्फैटिक यौगिकों का

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**10. सेल, जिसमें प्लास्टर ऑफ पेरिस का प्रयोग होता है**

- A. वोल्टीय सेल

B. शुष्क सेल

C. डेनियल सेल

D. सीसा-संचायक सेल

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

11. शुष्क सेल में प्रयुक्त होने वाला वैद्युत अपघट्य है

A. NaCl

B.  $NH_4Cl$

C.  $NaNO_3$

D.  $NH_4NO_3$

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**12. निम्न में से कौन सा अच्छे ईंधन का लक्षण है?**

A. निम्न ऊष्मीय मान

B. उच्च ज्वलन मान

C. उच्च ऊष्मीय मान

D. उच्च प्रदूषण

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**13.** चट्टान तथा जीवाश्मों का जीवन काल निर्धारित करने वाली विधि है

A. रेडियों हाइड्रोजन काल

B. रेडियो मैंगनीज काल

C. रेडियो कार्बन काल

D. उपर्युक्त में से कोई नहीं

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**14. आवर्त सारणी में सबसे कम विद्युत धनात्मक तत्व है**

A. Na

B. Rb

C. Cu

D. Xe

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**15. अभिक्रिया स्वतः होगी, यदि सेल विभव है**

A. धनात्मक

B. ऋणात्मक

C. शून्य

D. अनंत

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

16. CNG का विस्तृत रूप है

- A. सेंट्रल का विस्तृत रूप है
- B. कम्प्रेसड नैचुरल गैस
- C. कम्बाइण्ड नैचुरल गैस
- D. कोल्ड नैचुरल गैस

**Answer: B**



उत्तर देखें



17. किसी पदार्थ में विद्युत ऋणी मान का कम होना कहलाता

है

A. उपचयन

B. अपचयन

C. वियोजन

D. संयोजन

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

18. निम्न में से कौन सा कथन उत्प्रेरक के लिए गलत है?

A. इसका प्रभाव विशिष्ट है

B. यह साम्यावस्था को बदलता है

C. इसकी थोड़ी सी मात्रा पर्याप्त है

D. यह किसी क्रिया की गति को परिवर्तित करता है

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

19. एथिल एल्कोहॉल बनाने में उत्प्रेरक प्रयुक्त होता है

A. एल्युमिना

B. एन्जाइम

C. लौह चूर्ण

D. निकिल चूर्ण

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

20. निम्नलिखित में से किसे काला सोना भी कहा जाता है?

A. कोयला

B. प्राकृतिक गैस

C. पेट्रोल

D. डीजल

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

21. ऑक्सीकरण की प्रक्रिया में तत्व द्वारा

A. प्रोटॉन ग्रहण होते हैं

B. इलेक्ट्रॉन मिलते हैं

C. प्रोटॉन तथा इलेक्ट्रॉन निकलते हैं

D. प्रोटॉन, न्यूट्रॉन तथा इलेक्ट्रॉन निकलते हैं

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

22. 4.2 ग्राम मैग्नीशियम कार्बोनेट को गर्म करने पर प्राप्त कार्बन डाइ ऑक्साइड गैस का सामान्य, ताप, दाब पर आयतन होगा

A. 22.4 लीटर

B. 11.2 लीटर

C. 1.12 लीटर

D. 2.24 लीटर

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

23. किसी पदार्थ के जलीय घोल का विद्युत अपघटन करने पर एथेन प्राप्त होती है वह पदार्थ है

- A. एसीटिक अम्ल
- B. ऐसिटामाइड
- C. पोटैशियम एसीटेट
- D. पोटैशियम सक्सीनेट

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

24.  $NH_4Cl$  को गर्म करने पर अमोनिया तथा हाइड्रोक्लोरिक गैस बनती है जो ठण्डा होकर दोबारा अमोनियम क्लोराइड बनाता है। यह अभिक्रिया उदाहरण है

A. आयनिक वियोजन का

B. ऊष्मीय अपघटन का

C. अपघटन का

D. ऊष्मीय वियोजन का

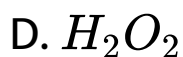
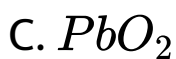
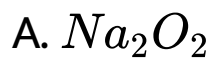
**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**



25. निम्न में से कौन सा डाइऑक्साइड है?



**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

26. क्रोमियम का परमाणु क्रमांक 24 है । इसका

इलेक्ट्रॉनिक विन्यास होगा

A. 2,8,13,1

B. 2,8,14

C. 2,8,12,2

D. 2,8,10,4

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

27. रासायनिक समीकरण लिखने में ( ↓ ) चिन्ह प्रतीक है

A. गैसीय अवस्था का

B. अवक्षेप का

C. सान्द्र विलयन का

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

28. तेल के हाइड्रोजनीकरण की अभिक्रिया है

- A. समांगी उत्प्रेरण
- B. विषमांगी उत्प्रेरण
- C. स्वत्प्रेरण
- D. उपर्युक्त में से कोई नहीं

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**29. निम्न में से कौन सा समांगी मिश्रण नहीं है?**

A.  $O_2$  तथा  $N_2$  का मिश्रण

B. पीतल

C. जल में शर्करा का विलयन

D. दूध

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**30.** मानव को चंद्रमा तक ले जाने वाले अपोलो रॉकेट में प्रयोग किया ईंधन था

A. मेथिल हाइड्रोजन व डाइ नाइट्रोजन टेट्रा ऑक्साइड

B. ईथाइल हाइड्रोजीन व डाइ नाइट्रोजन टेट्रा ऑक्साइड

C. मिथाइल हाइड्रोजीन व डाइ नाइट्रोजन पेंटा ऑक्साइड

D. मिथाइल हाइड्रोजीन व ट्रानाइट्रो पेंटा ऑक्साइड

**Answer: A**



उत्तर देखें

31.  $K_2MnO_4$  में मैंगनीज की ऑक्सीकरण अवस्था है

A. +7

B. +4

C. + 5

D. + 6

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**32. वह तत्व जो प्रकृति में नहीं पाया जाता है**

A. Pt

B. K

C. Zn

D. Pm

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**33. एन्थ्रासाइट कोल में कार्बन की मात्रा होती है**

A. 0.92

B. 0.96

C. 0.93

D. 0.25



**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**34.** निम्न में से कौन सा तत्वों का युग्म रासायनिक रूप से लगभग समान होता है?

A. Na,Al

B. Cu,S

C. Ti,Zr

D. Zr,Hf

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**35. निम्न में से कौन द्रवीय ईंधन है?**

A. एलपीजी

B. सीएनजी

C. केरोसिन

D. चारकोल

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

36. अति तीव्र गंध वाला पदार्थ जो एलपीजी में डाला जाता है

A. एथिल मरकैप्टन

B. एथेनॉल

C. एथेनल

D. एथिल ब्यूटेन

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

37. शून्य समूह प्रस्तावित किया

A. लूथर मेयर ने

B. मेंडलीफ ने

C. रैमसे ने

D. लोक्येअर ने

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

38. प्राकृतिक गैस का मुख्य अवयव है

A. मेथेन

B. एथेन

C. प्रोपेन

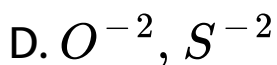
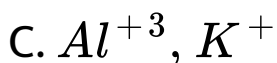
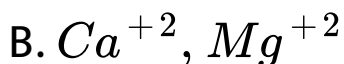
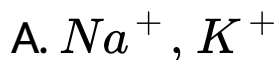
D. ब्यूटेन

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

39. जल में कठोरता निम्न आयनों की उपस्थिति से होती है



**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

40. जल यौगिक है क्योंकि

- A. यह ठोस, द्रव या गैस के रूप में पाया जाता है
- B. इसमें हाइड्रोजन तथा ऑक्सीजन होती है
- C. इसमें दो भिन्न तत्व रासायनिक बंधों द्वारा जुड़े रहते हैं
- D. यह रासायनिक रूप से सामान्यतः पदार्थ में परिवर्तित किया जा सकता है

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

41. एक शुद्ध पदार्थ के दो या दो से अधिक तत्वों को निश्चित अनुपात में मिलाने से बनने वाले को कहते हैं

A. तत्व

B. मिश्रण

C. विलयन

D. यौगिक

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें



42. लूनर कॉस्टिक का रासायनिक नाम है

A. सिल्वर नाइट्रेट

B. सोडियम हाइड्रॉक्साइड

C. पोटैशियम हाइड्रॉक्साइड

D. कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

43. आयोडीन जातियों का आकार अनुसरण करता है

A.  $I^+ < I < I^-$

B.  $I^+ < I^- < I$

C.  $I^- < I^+ < I$

D.  $I < I^- < I^+$

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

44. वह धातु जो कमरे के ताप पर द्रव अवस्था में पाई जाती

है

A. Hg

B. Ga

C. A और B

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

45. गैसीय अवस्था में कण गति कर सकते हैं

- A. केवल एक दिशा में
- B. निश्चित पथ पर
- C. लगभग सभी दिशाओं में
- D. केवल ऊपर तथा नीचे की ओर

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

46. परमाणु क्रमांक बराबर होता है

A. न्यूट्रॉनों की संख्या के

B. इलेक्ट्रॉनों की संख्या के

C. प्रोटॉनों तथा न्यूट्रॉनों की संख्या के योग

D. इलेक्ट्रॉनों तथा न्यूट्रॉनों की संख्या के योग

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**47.** किसी तत्व का परमाणु क्रमांक 19 है उसके बाहरी कोश में इलेक्ट्रॉनों की संख्या होगी

A. 1

B. 2

C. 7

D. 9

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**48. बेरियम कार्बोनेट है**

A. यौगिक

B. मिश्रण

C. तत्व

D. मिश्रधातु

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

**49.**  $2O_2$  का अर्थ है

A. ऑक्सीजन के 2 परमाणु

B. ऑक्सीजन के 2 अणु

C. ऑक्सीजन के 4 परमाणु

D. ऑक्सीजन के 4 अणु

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

50. किसी अवयव की परमाणु संख्या 20 है। इसकी संयोजकता है

A. 4

B. 3



C. 2

D. 1

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**