



## CHEMISTRY

### BOOKS - AGRAWAL EXAM CART

### JHARKHAND

### प्रेक्टिस सेट - 8

रसायन

1.  $CO_2$  अणु के इलेक्ट्रॉनों की संख्या क्या होगी ?

A. 11

B. 22

C. 33

D. 44

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

2. 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: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**3. 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

4.9 ग्राम जल तथा 11 ग्राम  $CO_2$  में अणुओं की संख्या का अनुपात होगा -

A. 44: 9

B. 9: 44

C. 2: 1

D. इनमे से कोई नहीं

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

5. एक धातु के 1.8 ग्राम से तनु  $H_2SO_4$  की अभिक्रिया द्वारा  $27^\circ C$  व 754 मिमी दाब पर 600 घन सेमी हाइड्रोजन

गैस एकत्रित हुई। यदि  $27^{\circ}C$  पर जल का वाष्पदाब 14 मिमी हो, तो धातु का तुल्यांकी भार क्या होगा ?

A. 18.8

B. 37.9

C. 35.5

D. 16.8

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

6. कौन - सी गैस कीप उपकरण द्वारा बनाई जाती है ?

A.  $NH_3$  (अमोनिया )

B.  $HCl$  (हाइड्रोजन क्लोराइड)

C.  $SO_2$  (सल्फर डाइऑक्साइड )

D.  $H_2S$  ( हाइड्रोजन सल्फाइड )

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

7. जल की कठोरता का मापन किसके पदों में किया जाता है ?



**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

8. कौन -सी अधातु -तत्व कक्ष ताप द्रव होती है ?

A. Hg

B.  $Cl_2$

C.  $Br_2$

D.  $F_2$

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

9. कच्चे फलो को पकाने में प्रयोग की जाती है ?



**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

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

A. एल्काइन एवं एथेन

B. एल्काइन एवं एथाइन

C. एल्कीन एवं एथेन

D. एल्कीन एवं एथाइन

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

11. एक तनु नाइट्रिक अम्ल में 20% एसिड है, जो 10 ग्राम

$CaCO_3$  को घोल देता है, तो एसिड की मात्रा है (Ca = 40,

C = 12, O = 16, N = 14)

A. 31.5 ग्राम

B. 63 ग्राम

C. 50 ग्राम

D. 12.6 ग्राम

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

12. जल को  $10^{\circ}C$  से  $0^{\circ}C$  तक ठण्डा किया जाता है।

इसका आयतन

A. पहले कम होता है फिर बढ़ता है

B. पहले बढ़ता है फिर कम होता है

C. लगातार बढ़ता है

D. लगातार कम होता है

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**13.** 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

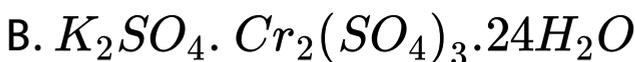
D. वाष्प घनत्व के वृद्धि क्रम में

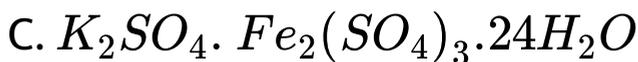
**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**14. सामान्य फिटकारी का सूत्र है-**





**Answer: A**

 वीडियो उत्तर देखें

15.  $Ra^{226}$  की अर्द्ध आयु 1580 वर्ष है 4740 वर्षों के पश्चात

यह अपनी प्रारंभिक 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**

**16. हाइड्रोजन बम किस सिद्धान्त पर आधारित होता है ?**

A. नाभिकीय संलयन

B. नाभिकीय विखंडन

C. नाभिकीय विघटन

D. तापीय अपघटन

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

17. 200 ग्राम  $CaCO_3$  को तेज गर्म करने पर जो  $CaO$  की मात्रा प्राप्त होती है, उसकी अभिक्रिया हेतु जल के द्रव्यमान की कितनी आवश्यकता होगी ?

A. 200 ग्राम

B. 112 ग्राम

C. 36 ग्राम

D. 72 ग्राम

**Answer: C**

 वीडियो उत्तर देखें

**18.** हाइड्रोजन गैस की विसर्जन दर , एक अन्य X गैस की विसरण दर की 4 गुनी है। X का अणुभार क्या होगा ?

A. 4

B. 8

C. 16

D. 32

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**19.** जब सोडियम एसीटेट, सोडा लाइम के साथ अभिक्रिया करता है, तो बनाता है -

A. मेथेनॉल

B. एथेन

C. एथाइन

D. मीथेन

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

20. एल्काइन का सामान्य सूत्र है -





**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

21. वह तापमान जिस पर ध्वनि का वेग  $0^\circ C$  पर ध्वनि के वेग का डेढ़ गुना होता है, है

A.  $136^\circ C$

B.  $50^\circ C$

C.  $341.25^\circ C$

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

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

A. कैल्शियम हाइपोक्लोरेट

B. पोटेशियम नाइट्रेट

C. पोटेशियम परमैंगनेट

D. बोरेक्स

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**23. निम्नलिखित इंधनो में से किसका कैलोरी मान सर्वाधिक होगा ?**

A. लकड़ी

B. एल .पी. जी

C. हाइड्रोजन गैस

D. हाइड्रोजन गैस कोयला

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**24. अमोनिया गैस सोडियम के साथ क्रिया करके बनाती है -**

A. सोडियम हाइड्राइड

B. सोडियम नाइट्राइट

C. सोडामाइड

D. उपर्युक्त में से कोई नहीं

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**25.** 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**

**26. एल. पी. जी का मुख्य घटक है -**

A. मीथेन

B. एथेन

C. ब्यूटेन तथा प्रोपेन

D. प्रोपेन

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

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

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

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

28. क्लोरीन किस विधि से बनाई जाती है ?

A. डिकन- विधि

B. हैबर विधि

C. ऑस्टवाल्ड विधि

D. मर्क विधि

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

29. कौन-सी विशेषता विद्युत 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**

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

A. 40

B. 46.67

C. 60

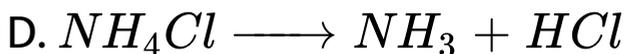
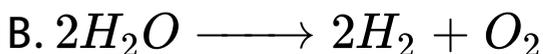
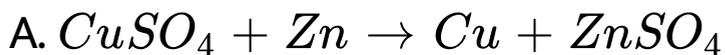
D. 28

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

31. निम्नलिखित में से प्रतिस्थापन क्रिया का उदाहरण है -



**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

32. निम्नलिखित में से कौन-सा तत्व संक्रमण तत्व नहीं है ?

A. Sc

B. Sn

C. Hg

D. Pd

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

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

A. 98

B. 49

C. 149

D. 294

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

34. आईस्टीन का द्रव्यमान ऊर्जा समीकरण है -

A.  $E = mv^2$

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

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

D.  $E = mgh$

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

35. क्लोरीन का प्रयोग किया जाता है -

- A. एंटीबायोटिक के रूप में
- B. संक्रमण रोगी की दवा के रूप में
- C. ज्वरनाशक के रूप में
- D. प्रतिरोधी के रूप में

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**36. कृत्रिम रेशम तैयार किया जाता है**

- A. गैलेक्टोज से

B. लेक्टोज से

C. माल्टोज से

D. सेल्यूलोज से

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**37. MgO में धातु की प्रतिशतता है**

A. 30

B. 40

C. 50

D. 60

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**38. कार्बनिक यौगिकों में कार्बन की संयोजकता है**

A. 1

B. 2

C. 3

D. 4

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**39.**  $C_{12}H_{22}O_{11}$  में कार्बन की ऑक्सीकरण संख्या है -

A. 2

B. शून्य

C. 3

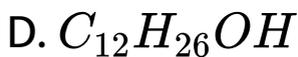
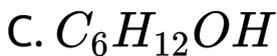
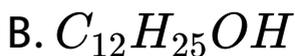
D. 4

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**40. लॉरिल ऐल्कोहॉल का सूत्र है**

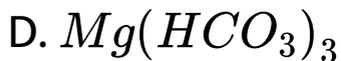


**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

41. कौन -सा यौगिक पानी में घुलनशील नहीं है ?



**Answer: B**



उत्तर देखें

42. ओजोन है , ऑक्सीजन का -

A. यौगिक

B. अपररूप

C. मिश्रण

D. इनमे से कोई नहीं

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

43. ब्राउनी गति का कारण है

A. द्रव्यवस्था में तापमान का उतार चढ़ाव

B. कोलाइडी कणों पर आवेश का आकर्षण -प्रतिकर्षण

C. परिक्षेपण माध्यम में कणों का टकराना

D. उपरोक्त में से कोई नहीं

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

44. सबसे अधिक अधात्विक प्रकृति का तत्व है -

A. Si

B. S

C. P

D. Cl

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

45. दियासलाई उद्योग में उपयोग होता है -

A. शोरा

B. लेड

C. सोडा

D. चूना

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

46. क्रोमियम (परमाणु क्रमांक 24) का मूल अवस्था में सही इलेक्ट्रॉनिक विन्यास है -

A. 2,8,13,1

B. 2,8,12,2

C. 2,8,8,6

D. 2,8,8,5

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

47. लोहे का शुद्धतम रूप है-

A. ढलवा -लोहा

B. कच्चा लोहा

C. पीट लोहा

D. पिटवाँ लोहा

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

48. यौगिक  $CH_3OH$  का आई .यू. पी. ए. सी पद्धति का नाम है -

A. मैथिल एल्कोहॉल

B. मीथेन

C. मेथेनॉल

D. हाइड्रॉक्सी मेथन

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

49. पी .वी. सी का पूरा नाम है -

- A. पॉली विनाइल क्लोराइड
- B. पॉली विनाइल क्रोमेट
- C. पॉली विनाइल कार्बोनेट
- D. पॉली विनाइल कार्बन

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

50. धातुओं में चमक होती है -

- A. मुक्त इलेक्ट्रॉनों के कारण
- B. पूर्ण आंतरिक परावर्तन के कारण
- C. सुचालकता के कारण
- D. अधिक घनत्व के कारण

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**