



## CHEMISTRY

### BOOKS - AGRAWAL EXAM CART

### JHARKHAND

### प्रैक्टिस सेट-3

#### भाग 2 रसायन विज्ञान

1. 254 ग्राम ताँबे की ऑक्सीजन गैस में कसकर गर्म करने से बने कॉपर ऑक्साइड की मात्रा होगी- ( $\text{Cu}=63.5, \text{O}=16$ ,

H= 1)

A. 420 ग्राम

B. 254 ग्राम

C. 340 ग्राम

D. 318 ग्राम

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

2. किसी विलयन के 1 लीटर में उपस्थित विलेय के ग्राम अणुओं की संख्या को कहा जाता है-

- A. मोल
- B. मोलरता
- C. मोललता
- D. नॉर्मलता

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

3. किसी वैद्युत अपघट्य से होकर विद्युत् प्रवाह किसके गमन के कारण होता है? ।

A. इलेक्ट्रॉनों के

B. आयनों के

C. प्रोटॉनों के

D. परमाणुओं के

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

4. मरक्यूरिक ऑक्साइड (HgO) को गर्म करने पर मरकरी

(Hg) बनाता है-  $2HgO + 180kJ \rightarrow 2Hg + O_2$

54 ग्राम HgO का अपघटन करने के लिए ऊष्मा की कितनी

मात्रा की आवश्यकता होगी एवं कितना ग्राम Hg प्राप्त होगा?

A. क्रमशः 22.5 एवं 60 ग्राम

B. क्रमशः 20.5 kJ एवं 50 ग्राम

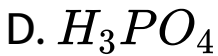
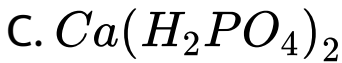
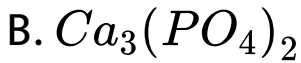
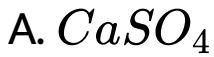
C. क्रमशः 18 kJ एवं 60 ग्राम

D. क्रमशः 22.53 kJ एवं 50 ग्राम

**Answer: D**



5. निम्न में से कौन सुपरफॉस्फेट उर्वरक कहलाता है?

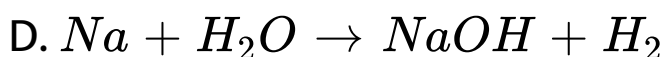
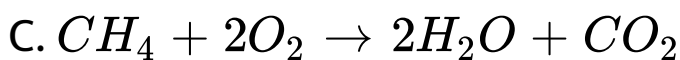
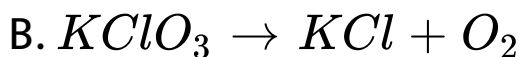
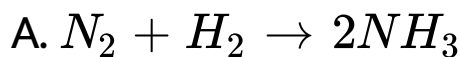


**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

6. निम्नलिखित में संतुलित समीकरण कौन-सा है?



**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

7.  ${}_{92}^{238}U$  में प्रोटॉन और न्यूट्रॉनों की संख्या है, क्रमशः

A. 92 एवं 146

B. 146 एवं 92

C. 92 एवं 92

D. 143 एवं 92

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**8. निम्नलिखित में कौन सबसे अधिक विद्युत धनात्मक है?**

A. Li



B. Na

C. K

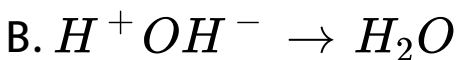
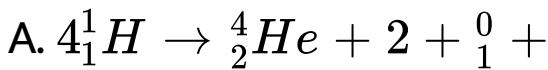
D. Rb

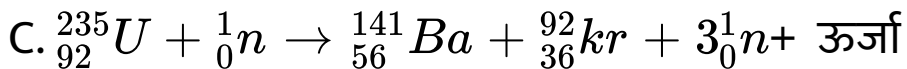
**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

9. निम्न में से कौन नाभिकीय विखंडन अभिक्रिया है?





D. उपर्युक्त में से कोई नहीं

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

10. लोहे के निष्कर्षण में निम्न यौगिक धातुमल बनाता है

A.  $\text{SiO}_2$

B.  $\text{CaSiO}_2$

C.  $\text{CaO}$

D.  $CaCO_3$

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**11. वह एक अयस्क जो निस्तापन या भर्जन द्वारा रसायनिक रूप से नहीं बदलता-**

A.  $ZnSO_3$

B. ZnS

C. CuS

D.  $CaF_2$

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

12. निम्न में कौन एक उदासीन ऑक्साइड है?

A.  $N_2O$

B.  $CO_2$

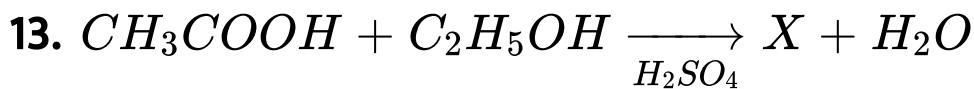
C.  $SO_2$

D.  $Na_2O$

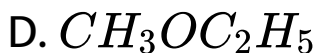
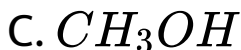
Answer: A



वीडियो उत्तर देखें



में उत्पाद, X है



**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**14.** इस यौगिक के पारदर्शी क्रिस्टल वायु में रखने पर श्वेत चूर्ण में बदल गये :

A. NaOH

B.  $Na_2CO_3 \cdot H_2O$

C.  $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$

D.  $NaHCO_3$

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**15. प्लास्टर ऑफ पेरिस जल मिलाने पर इसमें बदल जाता है**

A. चूना

B. बुझा चूना

C. ब्लिचिंग पाउडर

D. जिप्सम

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

16. अंडे और लहसुन में उपस्थित तत्व कौन-सा है?

A. P

B. S

C. Zn

D. Al

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें



17. ब्यूटेन के समावयवियों की संख्या है :

A. 3

B. 2

C. 4

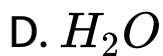
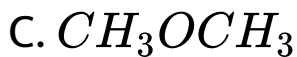
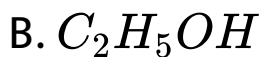
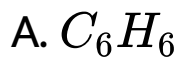
D. 5

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

18.  $C_2H_5$  निम्न में से किसमें अविलेय है?



**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

19. एक गैस वायु में रखने पर जलने लगी। यह गैस है :

A.  $H_2$

B.  $Cl_2$

C.  $PH_3$

D.  $SO_2$

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

20. यह धातु काँसे.(bronze) में उच्च मात्रा में होती है :

A. Cu

B. Sn

C. Zn

D. Ni

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

21. किस तत्व का घनत्व अन्य तीन से अधिक है?

A. O

B. Hg

C. Al

D. K

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

22. भारी तेल से किस विधि द्वारा पेट्रोल प्राप्त होता है

A. भंजन

B. जल अपघटन

C. आसवन

D. उबालना

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

23. निम्न में से कौन जैव-बहुलक नहीं है?

A. निओप्रिन

B. सेल्यूलोज

C. थायोकोल

D. क्लोरोप्रिन

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

24. अधिकांश वायु कहाँ उपस्थित है?

A. द्रोपोस्फियर

B. थोस्फियर

C. स्ट्रेटोस्फियर

D. निसोस्फियर

**Answer: A**



उत्तर देखें



25. वास्तविक विलयन में विलेय कणों का आकार है

A.  $10^{-5}$  सेमी

B.  $\geq 10^{-7}$  सेमी

C.  $\leq 10^{-8}$  सेमी

D.  $\geq 10^{-7}$  सेमी

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

26. निर्वार्त में रखा एक श्वेत चूर्ण बाहर लाया गया! जो कुछ देर बाद नीला हो गया । यह यौगिक हो सकता है-

A. कॉपर सल्फेट

B. बोरेक्स

C. बॉक्साइट

D. बेकिंग सोडा

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

27. निम्न में से कौन कठोर जल में भी वस्त्रों के लिए निर्मलन कारक (cleaning agent) का काम कर सकता है?

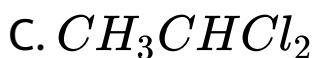
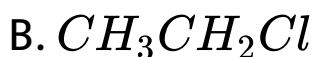
- A. सोडियम पामिटेट
- B. सोडियम ओलिएट
- C. सोडियम छोडेकाइल सल्फेट
- D. सोडियम स्टीरेट

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

28.  $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$  की  $\text{HCl}$  से क्रिया करने पर बनता है :



**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

29. निम्न में से किस पदार्थ में बहुलक श्रृंखलाएँ एक दूसरे से क्रॉसलिंग नहीं होती?

A. बेकलाइट

B. पॉलीथिन

C. मेलमिन

D. यूरिया फॉर्मैल्डिहाइड रेजिन

**Answer: B**



उत्तर देखें

30. किस यौगिक में संतरे का स्वाद हो सकता है :

- A. ऑक्टाइल एसीटेट
- B. ऑक्शनोइक अम्ल
- C. ऑक्टाइल अल्कोहल
- D. ऑक्टाइल एमीन

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

31. खुली शृंखला यौगिक का उदाहरण है-

A. बेन्जीन

B. पायरिडीन

C. ऐथेन

D. साइक्लोप्रोपेन

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**32. अमोनिया गैस होती है-**

A. रंगीन

B. भारी

C. पानी में अघुलनशील

D. रंगहीन

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**33. सल्फर डाइऑक्साइड का प्रयोग होता है-**

A. दूध के शुद्धिकरण में

B. पेट्रोल के शुद्धिकरण में



C. हवा के शुद्धिकरण में

D. उपरोक्त में से कोई नहीं

**Answer: B**



**उत्तर देखें**

**34. निम्न में से कौन सबसे अधिक क्षारीय है ?**

A. पोटैशियम

B. कैल्शियम

C. बेरीलियम

D. मैग्नीशियम

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**35. एल्युमिनियम का विकर्ण सम्बन्ध है-**

A. Li से

B. Be से

C. B से

D. Si से

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**36.**  $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2$  इलेक्ट्रॉनिक विन्यास वाला तत्प, होगा-

A. धातु

B. अधातु

C. अक्रिय गैस

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**37. यूरेनियम सदस्य है-**

A. ऐक्टीनाइड श्रेणी का

B. संक्रमण श्रेणी

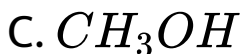
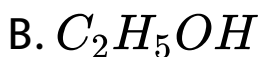
C. II आवर्त का

D. VI आवर्त का

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें



**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

39. ऐल्कोहॉल श्रेणी का क्रियात्मक समूह है-

A.  $-O-$

B.  $-OH$

C.  $-CHO$

D.  $-COOH$

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

40. एल्केन  $C_nH_{2n+2}$  वाले सामान्य सूत्र के यौगिक का चौथा सदस्य है-

A. एथेन

B. प्रोपेन

C. पेन्टेन

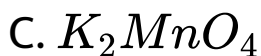
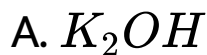
D. ब्यूटेन

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

41. बेयर अभिकर्मक का सूत्र है-



**Answer: B::D**



वीडियो उत्तर देखें

42.  $CH_3CH_2COOH$  का आई. यू. पी. ए. सी. नाम है-



A. मेथेनॉल

B. ऐथेनॉल

C. प्रोपनोइक अम्ल

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**43. सेपोनिफिकेशन एक प्रक्रिया है--**

A. साबुन बनाने की

B. डिटर्जेंट बनाने की

C. जैम बनाने की

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**44.** अमोनिया को पानी में घोलने पर कौन-सा यौगिक बनेगा?

A.  $NH_4OH$

B.  $NH_4O_2$

C.  $NH_4OH$

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

**45.** फलो को पकने के लिए .....का प्रयोग किया जाता है

A. मेथेन

B. एथेन

C. प्रोपेन

D. एथिलीन

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**46. विद्युत बल्बों में भरी जाने वाली गैस है :**

A. ऑक्सीजन

B. कार्बन डाइऑक्साइड

C. ऑर्गन

D. उपरोक्त में से कोई नहीं

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**47. क्षारीय विलयन pH मान होता है -**

A. 7 से कम

B. 7 से अधिक

C. 7

D. 0

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**48.** एक विलयन में  $H^+$  सान्द्रता  $2.0 \times 10^{-8}$  मोल/लीटर है। विलयन का pH मान है-

A. 7.68

B. 8.699

C. 6.669

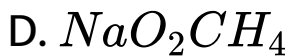
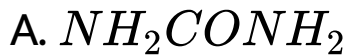
D. 7.699

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**49. यूरिया का सूत्र है-**



**Answer: A::B::C**



वीडियो उत्तर देखें

50. नौसादर का रासायनिक नाम है-

- A. अमोनियम क्लोराइड
- B. अमोनियम फ्लोराइड
- C. अमोनियम ब्रोमाइड
- D. अमोनियम आयोडाइड

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें



