



CHEMISTRY

JHARKHAND BOARD PREVIOUS YEAR PAPERS

मॉडल पेपर 2021सेट 03

बहुविकल्पीय प्रश्न

1. निम्नलिखित में से कौन सा ठोस अक्रिस्टलीय प्रकृति का है?

A. हीरा

B. ग्रैफाइट

C. साधारण नमक

D. सीसा (काँच)

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

2. एक तत्व जिसका परमाणु द्रव्यमान 100 u है, bcc संरचना रखता है। इसके एकक कोष्ठक के किनारे की लंबाई 400 pm है। इसका घनत्व होगा:

A. 10.37gcm^{-3}

B. 5.19gcm^{-3}

C. 7.29gcm^{-3}

D. 2.14gcm^{-3}

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

3. NaCl की संरचना में Cl⁻ आयन की समन्वयन संख्या है:

A. 2

B. 6

C. 3

D. 4

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

4. वह बिन्दु दोष जिसमें घनत्व कम हो जाता है?

A. फ्रैनकेल दोष

B. शॉटकी दोष

C. धातु आधिक्य दोष

D. एक भी नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

5. 234.2ग्राम चीनी के घोल में 34.2 ग्राम चीनी है | घोल का

मोलल सान्द्रण क्या होगा

A. 0.1m

B. 0.5m

C. 5.5m

D. 55m

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

6. फैराडे के विद्युत अपघटन के नियम सम्बन्धित हैं

A. धनायन की परमाणु संख्या

B. धनायन की गति

C. ऋणायन की गति

D. धातु का तुल्यांक भार

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

7. एक मोल MnO_4^- को Mn^{2+} में अवकृत करने के लिए आवश्यक आवेश की मात्रा होगी:

A. $1.93 \times 10^5 C$

B. $2.895 \times 10^5 C$

C. $4.28 \times 10^5 C$

$$D. 4.825 \times 10^5 \text{ C}$$

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

8. मोलर चालकता की SI इकाई लिखिए ।

A. $S\text{cm}^2\text{mol}^{-1}$

B. $S^2\text{cm}^{-1}$

C. $S^{-1}\text{cm}^2\text{mol}^{-2}$

D. $S\text{cm}^{-2}\text{mol}^{-2}$

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

9. निम्नलिखित में से कौन सी सांद्रता, ताप पर निर्भर नहीं करती है?

- A. मोलरता
- B. मोललता
- C. नार्मलता
- D. फॉर्मलता

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

10. 0.2 M विलयन के 500 ml में 200 ml जल मिलाया गया है। प्राप्त तनु विलयन की मोलरता ज्ञात कीजिए

A. 0.5010M

B. 0.2897M

C. 0.7093M

D. 0.1428M

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

11. किस अयस्क का सांद्रण फेन प्लवन विधि द्वारा किया जाता है:

- A. ऑक्साइड अयस्क
- B. सल्फाइड अयस्क
- C. कार्बोनेट अयस्क
- D. क्लोराइड अयस्क

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

12. कैलामाइन किसका अयस्क है?

A. जिंक

B. एल्युमिनियम

C. लोहा

D. तांबा

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

13. द्रावक (flux) SiO_2 का उपयोग निम्न में से किसे अलग करने के लिए किया जाता है?

A. FeO

B. CO_2

C. SO_2

D. Cu

Answer:



उत्तर: A

14. हॉल हेरॉल्ट विधि का उपयोग होता है:

A. Zn

B. Mn

C. Al

D. Cu

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

15. ZnS द्वारा किस प्रकार का स्टॉइकियोमीट्री दोष दर्शाया जाता है ?

A. फ्रेनकेल दोष

B. शॉटकी दोष

C. A और B दोनों

D. दोनों में से कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

16. खनिज में उपस्थित अशुद्धियाँ कहलाती है :

A. द्रावक

B. गैंग

C. अयस्क

D. धातुमल

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

17. ल्यूकास टेस्ट का उपयोग किसमे विभेद करने के लिए किया जाता है ?

- A. प्राथमिक, द्वितीयक एवं तृतीयक ऐल्कोहॉल
- B. एल्डिहाइड एवं कीटोन
- C. बेन्ज़ीन एवं टोलुईन
- D. ऐरोमैटिक एवं ऐलीफटिक अम्ल

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

18. 298K पर एक चालकता सेल जिसमे 0.001M KCl विलयन है का प्रतिरोध 1500Ω है। यदि इस ताप पर 0.001 M KCl की चालकता 0.198×10^{-3} हो तो सेल स्थिरांक होगा:

A. 0.297cm^{-1}

B. 0.448cm^{-1}

C. 0.219cm^{-1}

D. 0.112cm^{-1}

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

19. द्रव्यमाननुसार 25% विलयन का 250g तथा 40% विलयन का 500g मिलाने पर बनने वाले विलयन में विलेय का द्रव्यमान प्रतिशत क्या होगा?

A. 0.35

B. 0.65

C. 0.55

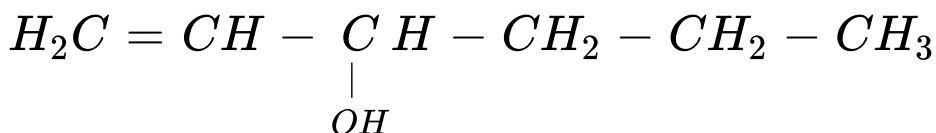
D. 0.335

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

20. निम्नलिखित का IUPAC नाम होगा:



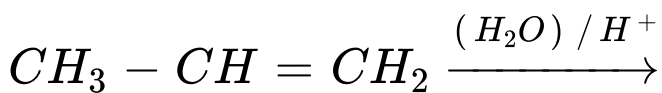
- A. हेक्स-1-इन-3-ऑल
- B. हेक्स-3-इन-1-ऑल
- C. 1-इथीलप्रॉपेनॉल
- D. 3-हाइड्रोक्सीहेक्सीन

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

21. निम्न अभिक्रिया द्वारा बनने वाला उत्पाद है



A. प्रोपेन -2-ऑल

B. प्रोपेन-1-ऑल

C. इथेन

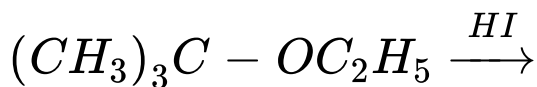
D. इथेनल

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

22. अभिक्रिया का उत्पाद बताएँ :



- A. ब्यूटेन तथा एथानॉल
- B. ब्यूटेन तथा एथानॉल
- C. ब्यूटेनॉल तथा मेथिल आयोडाइड
- D. एथानॉल तथा tert ब्यूटाएल आयोडाइड

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

23. ईथर बनाने की एक महत्वपूर्ण विधि है:

- A. वुर्ट्ज अभिक्रिया
- B. विल्यमसन संश्लेषण
- C. फ्रीडेल क्राफ्ट अभिक्रिया
- D. इटार्ड अभिक्रिया

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

24. निम्नलिखित में से कौन वाष्पशील है:

A. o-नाइट्रोफिनॉल

B. p- नाइट्रोफिनॉल

C. o-क्रीसॉल

D. हेक्सानॉल

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

25. निम्नलिखित में से किसकी अम्लीय प्रकृति सर्वाधिक है?

A. o-नाइट्रोफिनॉल

B. p- नाइट्रोफिनॉल

C. 2, 4 - डाइनाइट्रोफिनॉल

D. 2,4,6-ट्राइनाइट्रोफिनॉल

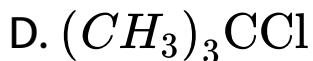
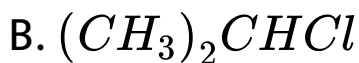
Answer:



वीडियो उत्तर देखें

26. S_N2 अभिक्रिया के प्रति निम्न में से कौन सबसे अधिक क्रियाशील है?

A. CH_3Cl



Answer:

 वीडियो उत्तर देखें

27. निम्नलिखित में से किसकी द्विघूर्ण आघूर्ण सर्वाधिक है?

A. मेथिल क्लोराइड

B. मेथेलिन क्लोराइड

C. क्लोरोफॉर्म

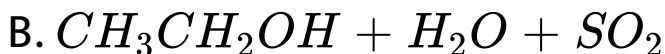
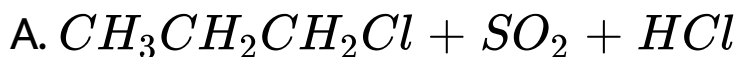
D. कार्बन टेट्राक्लोराइड

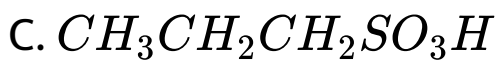
Answer:



वीडियो उत्तर देखें

28. निम्न अभिक्रिया का उत्पाद है:





Answer:

 वीडियो उत्तर देखें

29. हैलोएल्केन, AgCN के साथ अभिक्रिया कर देता है:

A. आइसोसायनाइड

B. सायनाइड

C. नाइट्रो यौगिक

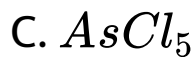
D. अल्कोहल

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

30. निम्न में से किसका अस्तित्व नहीं है?

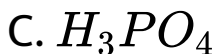
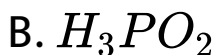
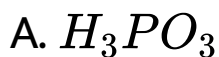


Answer:



वीडियो उत्तर देखें

31. +5 ऑक्सीकरण अवस्था वाले फॉस्फोरस के ऑक्सी अम्ल को पहचानें :



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

32. नाइट्रेट (NO_3^-) आयन में N की संकरण अवस्था है:

A. sp

B. sp^2

C. sp^3

D. sp^3d

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

33. Zn संक्रमण धातु नहीं है क्योंकि :

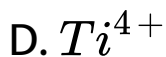
- A. d कक्षक पूर्णतः भरा हुआ है
- B. अंतिम इलेक्ट्रॉन s कक्ष में जाता है
- C. इसके पास अपूर्ण d- कक्षक है
- D. यह एक d-ब्लॉक तत्व नहीं है

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

34. निम्न में से कौन -सा आयन रंगीन है ?



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

35. M^{2+} आयन ($z = 27$) का चुंबकीय आघूर्ण है:

A. 8.37BM

B. 3.87BM

C. 6.92BM

D. 1.44BM

Answer:



वीडियो उत्तर देखें