



CHEMISTRY

JHARKHAND BOARD PREVIOUS YEAR PAPERS

मॉडल पेपर 2021सेट 04

बहुविकल्पीय प्रश्न

1. शुद्ध जल की मोलरता है

A. 100 M

B. 55.55 M

C. 50 M

D. 18 M

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

2. अणुसंख्यक गुणधर्म निर्भर करते हैं

A. विलयन की प्रकृति पर

B. विलायक की प्रकृति पर

C. विलेय के कणों की संख्या पर

D. विलायक के मोलों की संख्या पर

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

3. विलयन जो राउल्ट के नियम से अधिक धनात्मक विचलन प्रदर्शित करते हैं

A. C_6H_6 और $C_6H_5CH_3$

B. C_6H_6 और CCl_4

C. $CHCl_3$ और C_2H_5OH

D. $CHCl_3$ और CH_3COCH_3

Answer:

 वीडियो उत्तर देखें

4. 31g एथलीन ग्लाइकॉल को 500g जल में मिलाया जाता

है। विलयन का हिमांक है:

$$(K_f = 2Kkg \text{ mol}^{-1})$$

A. 373 K

B. 271 K

C. 273 K

D. 180 K

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

5. इनमे से कौन सा द्विसमलंबाक्ष (tetragonal) एकक कोष्ठिका तंत्र का आयाम है?

A. $a=b=c, \alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$

B. $a=b \neq c, \alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$

C. $a \neq b \neq c, \alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$

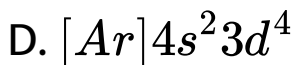
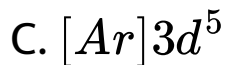
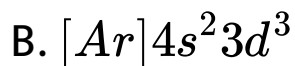
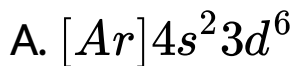
D. $a=b \neq c, \alpha = \beta = 90^\circ, \gamma = 120$

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

6. इनमे से Fe^{3+} ($Z = 26$) का सही इलेक्ट्रॉनिक अभिविन्यास है:



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

7. निम्नलिखित में किसका द्रवनांक अधिकतम है?

A. आयनिक क्रिस्टल

B. आण्विक क्रिस्टल

C. सहसंयोजी क्रिस्टल

D. धात्विक क्रिस्टल

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

8. निक्षालन (leaching) प्रक्रिया है ?

A. अवकरण

B. सान्द्रण

C. शोधन

D. ऑक्सीकरण

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

9. इनमें से कौन ऑक्साइड अयस्क है?

A. मैलाकाइट

B. कॉपर ग्लान्स

C. हेमेटाइट

D. ज़िंक ब्लेंड

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

10. अमोनिया बनाने की विधि है:

A. ओस्टवाल्ड विधि

B. सोल्वे विधि

C. हेबर विधि

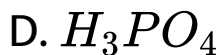
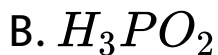
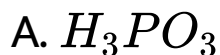
D. संस्पर्श विधि

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

11. इनमें से कौन सा अम्ल द्विक्षारीय है?

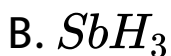
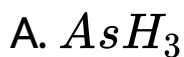


Answer:



वीडियो उत्तर देखें

12. इनमें से कौन सा प्रबल क्षार है?



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

13. PCl_5 के केंद्रीय परमाणु की संकरण अवस्था है?

A. $sp^3 d$

B. $sp^3 d^2$

C. $sp^3 d^3$

D. sp^3

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

14. अल्काइल फ़्लोराइड बनाने की उत्तम विधि है?

A. फिंकेलस्टीन अभिक्रिया

B. स्वार्ट अभिक्रिया

C. सैंडमेयर अभिक्रिया

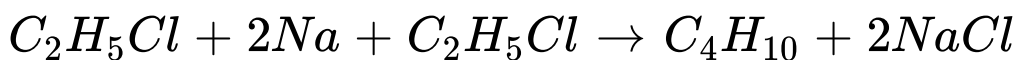
D. वुर्ट्ज अभिक्रिया

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

15. निम्न अभिक्रिया को पहचाने:



A. फिंकेलस्टीन अभिक्रिया

B. स्वार्ट अभिक्रिया

C. सैंडमेयर अभिक्रिया

D. वुर्ट्ज अभिक्रिया

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

16. अल्काइल क्लोराइड बनाने की एक उत्तम विधि है जब अल्कोहल की अभिक्रिया कराई जाए:

A. PCl_5 से

B. $SOCl_2$ से (पीरिडीन की उपस्थिति में)

C. PCl_3 से

D. शुष्क HCl ($ZnCl_2$ की उपस्थिति में)

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

17. क्रोमियम धातु का घनत्व 7.2 g/cm^3 है। यदि एकक कोष्ठिका के कोर की लम्बाई 289 pm है तो बताइए एकक कोष्ठिका का प्रकार (bcc, hcc or fcc) क्या है क्रोमियम का मोलर द्रव्यमान = 52 u , $N_A = 6.022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$]

A. bcc

B. fcc

C. सरल घनीय

D. इनमें से कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

18. इनमें से कौन अणुचुंबकीय है?

A. TiO_2

B. NaCl

C. N_2

D. CuO

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

19. AgCl में फ्रेंकेल दोष नहीं पाया जाता है क्यों?

A. AgBr

B. AgCl

C. ZnS

D. NaCl

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

20. KNO_3 के संतृप्त विलयन का प्रयोग लवण सेतु के निर्माण के लिए किया जाता है क्योंकि -

A. K^+ आयन का वेग NO_3^- आयन से अधिक होता

है

B. K^+ आयन का वेग NO_3^- आयन से कम होता है

C. K^+ आयन का वेग NO_3^- आयन के बराबर होता

है

D. KNO_3 जल में अत्यधिक घुलनशील है।

Answer:

 वीडियो उत्तर देखें

21. किसी सेल में रेडोक्स अभिक्रिया होने के लिए उसका EMF होगा:

- A. धनात्मक
- B. ऋणात्मक
- C. शून्य
- D. इनमें से कोई नहीं

Answer:

 वीडियो उत्तर देखें

22. Zn^{2+} / Zn ($E^0 = -0.76V$) और

Fe^{2+} / Fe ($E^0 = -0.41V$) इलेक्ट्रोड वाले

गैलवेनिक सेल का EMF है:

A. -0.35 V

B. +1.17V

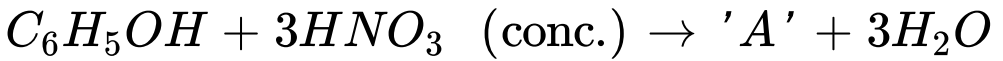
C. +0.35V

D. -1.17V

Answer:



23. निम्न अभिक्रिया से बनने वाला उत्पाद है:



- A. o- नाइट्रोफेनोल
- B. p- नाइट्रोफेनोल
- C. 2,4-डाइनाइट्रोफेनोल
- D. 2, 4, 6-ट्राईनाइट्रोफेनोल

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

24. ल्यूकास अभिकर्मक है:

A. अनार्द्र $ZnCl_2$ एवं सांद्र. HCl

B. अनार्द्र $ZnCl_2$ एवं सांद्र. HNO_3

C. जलीय $ZnCl_2$ एवं H_2SO_4

D. अनार्द्र $ZnCl_2$ एवं सांद्र. H_2SO_4

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

25. $CH_3CH_2OCH(CH_3)_2$ का IUPAC नाम है?

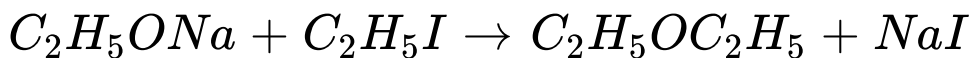
- A. आइसोप्रोपोक्सिइथेन
- B. 2-मिथोक्सीब्यूटेन
- C. 1-मिथाइल-1-मिथोक्सीइथेन
- D. 2-इथोक्सीप्रोपेन

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

26.



. यह अभिक्रिया कहलाती है:

A. फिंकेलस्टीन अभिक्रिया

B. स्वार्ट अभिक्रिया

C. विलियमसन संश्लेषण

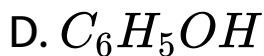
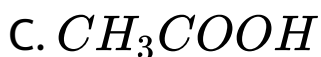
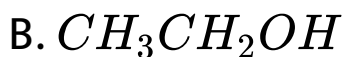
D. वुर्टज अभिक्रिया

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

27. इनमें से कौन Na धातु के साथ अभिक्रिया नहीं करता है?

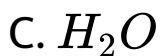
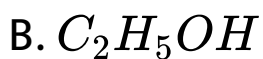
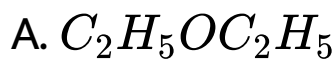


Answer:



वीडियो उत्तर देखें

28. इनमें से किस पदार्थ का वाष्प दाब न्यूनतम है?



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

29. किसी धातु के तार से 1.5 amp की विद्युत धारा 3 घंटे तक प्रवाहित की जाती है। तार से प्रवाहित होने वाले इलेक्ट्रॉनों की संख्या होगी:

A. 2.25×10^{22}

B. 1.13×10^{23}

C. 1.01×10^{23}

D. 4.5×10^{23}

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

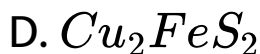
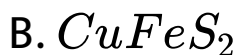
30. नर्स्ट समीकरण के अनुसार इलेक्ट्रोड विभव निर्भर करता है:

- A. केवल ताप पर
- B. वैद्युत अपघट्य की सांद्रता पर
- C. A और B दोनों पर
- D. धातु के घनत्व पर

Answer:

 वीडियो उत्तर देखें

31. कॉपर पाइराइट का अणु सूत्र है:

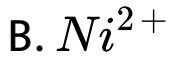


Answer:



वीडियो उत्तर देखें

32. इनमे से कौन सा पदार्थ प्रतिचुंबकीय प्रकृति का है?



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

33. संक्रमण धातुओं के आयन प्रकाश का अवशोषण कर रंग प्रदर्शित करते हैं। इसका कारण है:

A. d-d संक्रमण

B. p-p संक्रमण

C. s-s संक्रमण

D. d-f संक्रमण

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

34. सूर्य प्रकाश की उपस्थिती में मीथेन का ब्रोमीनीकरण है:

A. नाभिक स्नेही प्रतिस्थापन

B. मुक्त मूलक प्रतिस्थापन

C. इलेक्ट्रॉन स्नेही प्रतिस्थापन

D. नाभिक स्नेही योगात्मक अभिक्रिया

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

35. $FeCl_3$ की उपस्थिति में, टोलुईन की अभिक्रिया क्लोरिन के साथ कराने पर मुख्य रूप से प्राप्त होता है:

A. o- एवं p - क्लोरोटोल्युईन का मिश्रण

B. बेंजाइल क्लोराइड

C. m- क्लोरोटोल्युईन

D. बेंजोयल क्लोराइड

Answer:



वीडियो उत्तर देखें