



CHEMISTRY

BOOKS - CGPET PREVIOUS YEAR PAPERS CHEMISTRY (HINDI)

छत्तीसगढ़ पी.ई.टी. सॉल्वड पेपर -2006

रसायन विज्ञान

1. निम्न में से किस यौगिक में इलेक्ट्रॉनों की कमी है?

A. B_2H_6

B. NH_3

C. C_2H_6

D. CCl_4

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

2. ऐनिलीन, क्लोरोफॉर्म के साथ KOH की उपस्थिति में अभिक्रिया करके देता है

A. फीनॉल

B. क्लोरो बेंजीन

C. फेनिल सायनाइड

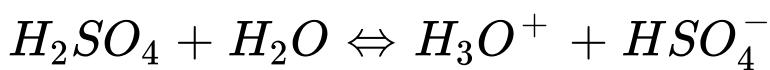
D. फेनिल आसोसायनाइड

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

3. निम्न अभिक्रिया में जल का संयुग्मी अम्ल



A. H_2O

B. H_3O

C. SO_4^-

D. HSO_4^-

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

4. जल के $[H^+]$ तथा $[OH^-]$ का गुणनफल होगा

A. $K_w = 10^{-12}$

B. $K_w = 10^{-14}$

C. $K_w = 10^{-11}$

D. $K_w = 10^{10}$

Answer: D



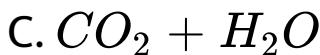
वीडियो उत्तर देखें

5. मेथिल सायनाइट का जल अपघटन का क्षार की उपस्थिति

में करने पर प्राप्त उत्पादन होगा

A. ऐसिटैमाइड

B. मेथेन



D. सोडियम ऐसीटेट

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

6. NaCl के लिए K_{sp} का मान 36^{-2} है तो इसका

मोलर सान्द्रण होगा

A. $\frac{1}{36} M$

B. $\frac{1}{16}M$

C. $36M$

D. $6M$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

7. चार विलयन A,B,C तथा D क्रमशः ग्लूकोस ($0.5M$), $NaCl(0.1M)$, $BaCl_2(0.5M)$ तथा $MgCl_2(0.1M)$ रखते हैं। निम्न में से किसका परासरण दाब सर्वाधिक होगा?

A. ग्लूकोस

B. $BaCl_2$

C. $MgCl_2$

D. $NaCl$

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

8. निम्न में से किसता क्वथनांक उच्चतम होगा?

A. $FeCl_2$

B. $FeCl_3$

C. $Al_2(SO_4)_3$

D. $AlCl_3$

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

9. आयनिक क्रिस्टल जिसका सामान्य सूत्र AX है तथा समन्वय संख्या 6 है में त्रिज्या अनुपात होगा

A. 0.73 से अधिक

B. 0.73 तथा 0.41 से बीच

C. 0.41 तथा 0.22 के बीच

D. 0.22 से कम

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

10. निम्न में से कौन $^{14}_7N$ से $^{17}_8O$ में परिवर्तन के लिए उपयुक्त है?

A. क्यूट्रॉन

B. प्रोटॉन

C. α — कण

D. न्यूट्रॉन

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

11. दी गई अभिक्रिया $N_2O_4 \rightarrow 2NO_2 + O_2$ के लिए

K_p की इकाई है

A. वायुमण्डल

B. $(\quad)^2$

C. $(\quad)^{-1}$

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

12. संकर यौगिक $[Co(NH_3)_4Cl]Cl_2$ कितने आयन के बराबर चालकता मापन प्रदर्शित करेगा?

A. 2

B. 4

C. 3

D. 1

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

13. लोहे पर जंग लगने के लिए आवश्यक है

A. शुष्क हवा

B. हवा तथा जल

C. आसुत जल तथा कार्बन डाइऑक्साइड

D. ऑक्सीजन तथा कार्बन डाइऑक्साइड

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

14. निम्न में से किसके लिए प्रथम आयनन विभव का मान अधिकतम है?

A. Na

B. Mg

C. AI

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

15. निम्न यौगिकों में से कौन सा वसा नहीं हैं?

A. लेसीलीन

B. लाइसीन

C. सेरिब्रोसाइड

D. सिफलीन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

16. निम्न में से कौन सा अंकन उत्पाद के लिए सही नहीं है?

A. ${}_{96}^{242}Cm(\alpha, 2n){}_{97}^{243}Bk$

B. ${}_5^{10}B(\alpha, n){}_7^{13}N$

C. ${}_7^{14}N(n, p){}_6^{14}C$

D. ${}_{14}^{28}Si(d, n){}_{15}^{29}P$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

17. सामय अभिक्रिया

$2HI \rightarrow H_2 + I_2$ के लिए कौन सा व्यंजक सही है?

A. $K_p = K_c$

B. $K_c = 2K_p$

C. $K_p > K_c$

D. $K_c = K_p(RT)^2$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

18. $A + B \rightarrow$ उत्पाद प्रकार की अभिक्रिया के लिए यह पाया गया कि A की सान्द्रता दुगनी करने पर अभिक्रिया की दर चार गुना हो जाती है लेकिन B की मात्रा दुगुनी करने पर अभिक्रिया की दर पर कोई प्रभाव नहीं पड़ता है। दर समीकरण है -

A. दर = $k[A][B]$

B. दर = $k[A]^2$

C. $\text{दर} = k[A]^2[B]$

D. $\text{दर} = k[A]^2[B]^2$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

19. निम्न में से कौन सा तत्व सबसे अधिक विद्युत धनात्मक है?

A. कॉपर

B. सीजियम

C. बेरियम

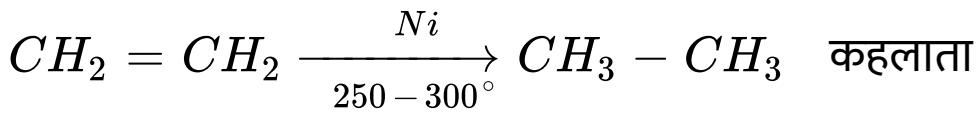
D. क्रोमियम

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

20. अभिक्रिया



है

A. वुर्टज अभिक्रिया

B. कोल्बे अभिक्रिया

C. साबात्ये सेन्डरेन्स अभिक्रिया

D. कार्बिल ऐमीन अभिक्रिया

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

21. प्रथम कोटि अभिक्रिया के लिए वेग स्थिरांक की इकाई है

A. मोल ली से

B. – 1 – 1 – 1

C. - 1 - 1

D. - 1 - 1

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

22. निम्न में से कौन सी संख्या कक्षकों की आकृति को प्रदर्शित करती है?

A. मुख्य क्वाण्टम संख्या

B. दिंगशी क्वाण्टम संख्या

C. चुम्बकीय क्वाण्टम संख्या

D. चक्रण क्वाण्टम संख्या

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

23. धातु से फास्फेट का सूत्र MPO_4 है। इनके नाइट्रेट का सूत्र होगा

A. MNO_3

B. $M(NO_3)_2$

C. $M(NO_3)_3$

D. $M_2(NO_3)_3$

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

24. अधिकांश d- ब्लॉक के तत्व हैं

A. एक संयोजी धातु

B. सभी अधातु

- C. धातु जो सामान्यतः रससमीकरणमितीय ऑक्साइड बनाती है

- D. अधिकांश धातुएं उत्प्रेरक का गुण रखती है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

25. एक मिश्रण जिसमें Cu^{2+} तथा Ni^{2+} उपस्थित है पहचान के लिए किसके द्वारा अलग किया जा सकता है?

- A. अम्लीय माध्यम में H_2S गैस प्रवाहित करके

B. क्षारीय माध्यम में H_2S गैसा प्रवाहित करके

C. उदासीन माध्यम में H_2S गैस प्रवाहित करके

D. शुष्क मिश्रण में H_2S गैस प्रवाहित करके

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

26. निम्न ऋणायनों में से कौन प्रबलतम ब्रॉन्स्टेड क्षार है?

A. ClO^-

B. ClO_2^-

C. ClO_3^-

D. ClO_4^-

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

27. निम्न में से कौन विद्युत का सुचालक है?

A. हीरा

B. ग्रेफाइट

C. सिलिकन

D. बेरवादार कार्बन

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

28. निम्न में से कौन अप्रारूपी संक्रमण तत्वों का उदाहरण है

A. Li,K,Na

B. Be,Al,Pb

C. Zn,Cd,Hg

D. Ba,Ca,Sr

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

29. निम्न में से किसके द्विधुव आघूर्ण का मान शून्य होगा?

A. CIF

B. PCl_3

C. SiF_4

D. $CFCl_3$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

30. गैल्वैनिक सेल में लवण सेतु का उपयोग होता है

- A. परिपथ पूर्ण करने में
- B. सेल में विद्युत प्रतिरोध कम करने में
- C. कैथोड को एनोड से अलग करने में
- D. रासायनिक अभिक्रिया के लिए लवण का परिवहन करने के लिए

Answer: C



31. मेथिल आइसोसायनाइट के अपचयन से प्राप्त होता है

- A. एथिल ऐमीन
- B. मेथिल ऐमीन
- C. डाइमेथिल ऐमीन
- D. ट्राइमेथिल ऐमीन

Answer: C



