



## CHEMISTRY

### BOOKS - ARIHANT CHEMISTRY (HINDI)

### यूनिट टेस्ट 3

Mcq

1. सेल  $Zn|Zn^{2+}(1M)||Cu^{2+}(1M)|Cu$  ( $E^\circ = 1.10V$ )

को 298K तापमान पर पूर्णतः अनावेशित करते हैं, तो  $Z^{2+}$   $Cu^{2+}$

की तुल्य सान्द्रता  $\frac{[Zn^{2+}]}{[Cu^{2+}]}$  होगी

A. प्रतिलघुगुणक

B. 37.3

C.  $10^{37.3}$

D.  $9.65 \times 10^4$

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

2.  $25^\circ C$  पर दो प्रबल विद्युत अपघट्यों के जल में अनन्त तनुता पर मोलर चालकताएँ नीचे दी गई हैं।

$$\Lambda_{CH_3COONa}^\circ = 91 S^2 / \quad \Lambda_{HCl}^\circ = 426.2 S^2 /$$

एसीटिक अम्ल के जलीय विलयन में की गणना करने के लिए किस जानकारी की और आवश्यकता होगी?

A.  $\Lambda_{H_2O}^\circ$



**Answer: D**

 वीडियो उत्तर देखें

3.  $25^\circ C$  ताप पर



AgI के लिए  $\log K_{sp}$  का मान कितना होगा?

$$\left( \frac{2.303RT}{F} = 0.059V \right)$$

A.  $-8.12$

B.  $-8.612$

C.  $-37.83$

D.  $-16.13$

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

4. निम्न में से किसके जलीय विलयन की उच्चतम विद्युत चालकता है?

A. 0.1M डाइफ्लोरोएसीटिक अम्ल

B. 0.1M फ्लोरोएसीटिक अम्ल

C. 0.1M क्लोरोएसीटिक अम्ल

D. 0.1M एसीट्रिक अम्ल

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

5. 

उपरोक्त सारणी में दिए गए आधार पर  $25^{\circ}C$  ताप पर  $\Delta^{\circ}_{CH_3COOH}$  का मान क्या होगा?

A. 217.5 S      2      -1

B. 390.7 S      2      -1

C. 552.7 S      2      -1

D. 517.5 S      2      -1

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

6. अनन्त तनुता पर मोलर चालकता ( $\Lambda^\circ$ ) का मान NaCl, KBr तथा KCl के लिए क्रमशः 126, 152 तथा 150 S सेमी<sup>2</sup> <sup>-1</sup> हैं,  $\Lambda^\circ_{NaBr}$  का मान क्या होगा?

A. 128 S <sup>2</sup> <sup>-1</sup>

B. 176 S <sup>2</sup> <sup>-1</sup>

C. 278 S <sup>2</sup> <sup>-1</sup>

D. 302 S <sup>2</sup> <sup>-1</sup>

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

7. हाइड्रोजन ऑक्सीजन ईंधन सेल में हाइड्रोजन का दहन होता है

- A. ऊष्मा उत्पन्न करने के लिए
- B. इलेक्ट्रोड की सतह से अवशोषित ऑक्सीजन को दूर करने के लिए
- C. विशुद्ध जल उत्पादित करने के लिए
- D. दो इलेक्ट्रोडों के बीच विभवान्तर पैदा करने के लिए

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

8.  $E_{M^{3+}/M^{2+}}^{\circ}$  का मान Cr, Mn, Fe तथा Co के लिए क्रमशः -0.41,+ 1.57,+ 0.77 तथा 1.97 V है, निम्न में किस धातु के लिए ऑक्सीकरण अवस्था में परिवर्तन +2 से +3 सबसे आसान होगा?

A. Cr

B. Mn

C. Fe

D. Co

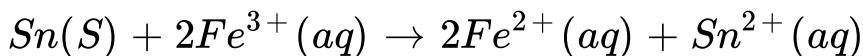
**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

9.  $E_{Fe^{3+}/Fe^{2+}}^{\circ} = 0.77V$        $E_{Sn^{2+}/Sn}^{\circ} = -0.14V$  होता

है। मानक अवस्था में निम्न अभिक्रिया के लिए विभव होगा



A. 1.68V



B. 1.40V

C. 0.91V

D. 0.63V

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

10. सेल के मानक अपचयन विभव और साम्य स्थिरांक के बीच सम्बन्ध दर्शाने वाला सही विकल्प है

A.  $E^\circ = \frac{n}{0.059} \log K_c$

B.  $E^\circ = \frac{0.059}{n} \log K_c$

C.  $E^\circ = 0.059n \log K_C$

$$D. E = \frac{\log K_c}{n}$$

**Answer: B**

 वीडियो उत्तर देखें

11. मानक अपचयन इलेक्ट्रोड विभव A, B तथा C धातु के लिए क्रमशः +0.5, -3.0 तथा -1.2 वोल्ट है। इन धातुओं की अपचायक क्षमता है

A.  $B > C > A$

B.  $A > B > C$

C.  $C > B > A$

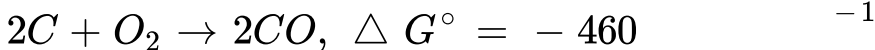
D.  $A > C > B$

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

12.  $1100^\circ C$  पर निम्नलिखित अभिक्रिया पर विचार करें :



इन पर आधारित, सही विकल्प का चयन कीजिए

- A. जिंक को CO द्वारा ऑक्सीकृत किया जा सकता है
- B. जिंक ऑक्साइड को कार्बन द्वारा अपचयित किया जा सकता है
- C. दोनों सही हैं
- D. उपरोक्त में कोई सही नहीं है

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

13. एक अभिक्रिया,  $2A + B \rightarrow$

जब केवल B की सान्द्रता दो गुनी की जाती है तो अर्द्ध-आयु परिवर्तित नहीं होती। जब केवल A की सान्द्रता दो गुनी की जाती है, तो दर दो गुना बढ़ जाती है। इस अभिक्रिया के लिए दर स्थिरांक का मात्रक है

A. लीटर  $^{-1} \quad ^{-1}$

B. कोई मात्रक नहीं

C. लीटर  $^1 \quad ^{-1}$

D.  $^{-1}$

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

14. 

किस अभिक्रिया कोटि के लिए सत्य है।

- A. शून्य कोटि की अभिक्रिया
- B. प्रथम कोटि की अभिक्रिया
- C.  $\frac{1}{2}$  कोटि की अभिक्रिया
- D. द्वितीय कोटि की अभिक्रिया

**Answer: A**

 उत्तर देखें

15. DDT का जल अपघटन प्रथम कोटि अभिक्रिया है, इसका अर्द्ध आयुकाल 10 वर्ष है। 10 ग्राम DDT को आधा जल अपघटित होने में कितना

समय लगेगा

A. 100 वर्ष

B. 50 वर्ष

C. 5 वर्ष

D. 10 वर्ष

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**16.**  $t_{1/4}$  वह समय माना जा सकता है जिसमें किसी अभिकारक की सान्द्रता  $3/4$  रह जाती है प्रथम कोटि अभिकारक के लिए वेग स्थिरांक  $K$  है तब  $t_{1/4}$  को इस प्रकार लिखा जा सकता है

A. 0.75/k

B. 0.69/k

C. 0.29/k

D. 0.10/k

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

17. ऊष्माशोषी अभिक्रिया  $X \rightarrow Y$  के लिए प्रतीप अभिक्रिया और अग्र अभिक्रिया के लिए सक्रियण ऊर्जाएँ क्रमशः  $E_b$   $E_t$  है। सामान्य रूप से

A.  $E_b$   $E_t$  में कोई निश्चित सम्बन्ध नहीं है

B.  $E_b = E_f$

C.  $E_b > E_t$

D.  $E_b < E_f$

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**18.** एक प्रथम कोटि की अभिक्रिया में अभिकारक की सान्द्रता 15 मिनट में 0.8M से घटकर 0.4M हो जाती है। सान्द्रता को 0.01 M से बदलकर 0.025M होने में निम्न समय लगेगा।

A. 30 मिनट

B. 60 मिनट



C. 7.5 मिनट

D. 15 मिनट

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

19. रासायनिक गतिकी में समीकरण  $k = Ae^{-E_a/RT}$  के सम्बन्ध में निम्नलिखित कथनों में से कौन-सा एक सही है?

A.  $k$  साम्य-स्थिरांक है

B.  $A$  अधिशोषण कारक है

C.  $E_a$  सक्रियण ऊर्जा है

D.  $R$  रिडबर्ग नियतांक है

Answer: A::C

 वीडियो उत्तर देखें

20. किसी अभिक्रिया के लिए पदार्थों A तथा B के बीच दर नियम, दर  $= k[A]^n[B]^m$  द्वारा दिया जाता है। A की सान्द्रता दो गुनी तथा B की सान्द्रता आधी करने पर, अभिक्रिया की नई दर तथा दी गई दर में अनुपात निम्न प्रकार होगा

A.  $\frac{1}{2^{m+n}}$

B.  $(m+n)$

C.  $(n-m)$

D.  $2^{n-m}$

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

21. अभिक्रिया  $H_2 + I_2 \rightarrow 2HI$  के लिए अवकल वेग समीकरण होता

है

A.  $\frac{d[H_2]}{2} = -\frac{d[I_2]}{2} = 2\frac{d[HI]}{dt}$

B.  $-2\frac{d[H_2]}{dt} = -2\frac{d[I_2]}{dt} = \frac{d[HI]}{2}$

C.  $-\frac{d[H_2]}{dt} = -\frac{d[I_2]}{dt} = \frac{d[HI]}{dt}$

D.  $-\frac{d[H_2]}{dt} = -\frac{d[I_2]}{dt} = \frac{d([HI])}{dt}$

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

22. द्वितीय कोटि की अभिक्रिया के लिए अर्द्ध आयु काल

- A. अभिकारकों की प्रारम्भिक सान्द्रता के समानुपाती होता है
- B. अभिकारकों की सान्द्रता से स्वतन्त्र होता है
- C. अभिकारकों की प्रारम्भिक सान्द्रता के व्युत्क्रमानुपाती होता है
- D. उपरोक्त में से कोई नहीं

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

23. कोलॉइड कणों का औसत आकार निम्न में से किस कोटि के तुल्य होता है?

A.  $10^{-12}$  –  $10^{19}$

B.  $10^{-7}$  –  $10^{-9}$

C.  $10^{-9}$  –  $10^{12}$

D.  $10^{-6}$  –  $10^{-9}$

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**24.** कोलॉइडी कणों के औसत अणुभार का निर्धारण किया जा सकता है

A. टिण्डल प्रभाव से

B. परासरण दाब मापन से

C. विक्टर मयर विधि से

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

25. रक्त कोलॉइडी विलयन होता है यह

- A. धतात्मक आवेशित कण रखता है.
- B. अणात्मक आवेशिल कण राखता है।
- C. उदासीन रखता है
- D. उपरोक्त में से कोई

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

26. जब प्रकाश को कोलायडी विलयन से प्रवाहित किया जाता है तब

- A. प्रकाश का आंशिक रूप से अवशोषण होता है
- B. प्रकाश का पूर्ण रूप से अवशोषित होता है
- C. प्रकाश का प्रकिर्ण होता है
- D. प्रकाश बिना विचलित हुए गमन करता है

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

27. निम्न में से कौन-सा युग्म ही सुमेलित है

A. पायस-दही

B. पायस-धुआँ

C. ठोस साल-केक

D. एलोसाल-धुआँ

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**28. सामान्य कोलाइड सॉल की तुलना में, मिसेल में**

A. उच्च अणुसंख्यक गुणधर्म है।

B. निम्न अणुसंख्यक गुणधर्म है

C. समतुल्य अणुसंख्यक गुणधर्म होते हैं



D. उपरोक्त में से कोई नहीं

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**29.** कोलॉइड तन्त्र में घुलित अशुद्धियों का विसरण के द्वारा विद्युत क्षेत्र के प्रभाव में एक झिल्ली द्वारा शोधन करने की प्रक्रिया कहलाती है

A. विद्युत-परासरण

B. विद्युत अपोहन

C. विद्युत कण संचलन

D. पेष्टीकरण

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

30. निम्न में से कौन सा पायसीकारक (emulsifier) है?

A. साबुन

B. जल

C. तेल

D. नमक

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

31. रक्त का शोधन' निम्न विधि से किया जाता है

A. अपोहन

B. विद्युत-परासरण

C. स्कन्दन

D. छनन

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

32.  $SnCl_2$  अवक्षेप में तनु HCl मिलाने पर

A.  $SnCl_2$   $SnCl_4$  बनते हैं

B.  $Sn(OH)_2$  बनता है

C.  $SnO_2$  का स्थायी सॉल बनता है

D.  $Sn_2O_3$  बनता है

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**33.** किस प्रकार के विलयनों को पार्चमेन्ट झिल्ली या फिल्टर पत्र दोनों से फिल्टर नहीं किया जा सकता है?

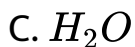
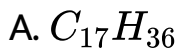
- A. वास्तविक विलयन एवं कोलॉइडी विलयन
- B. कोलॉइडी विलयन तथा निलम्बन
- C. वास्तविक विलयन तथा निलम्बन
- D. निलम्बन

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

34. सतहक अणु (surfactant) का उदाहरण है



D. इनमें से कोई नहीं

Answer: A::B::C



वीडियो उत्तर देखें

35. बहुआणविक कोलोइड विलयनों में विद्यमान परमाणुओं एवं अणुओं के मध्य कौन-से आकर्षण बल या बन्ध होते हैं?

- A. हाइड्रोजन बन्ध
- B. वाण्डरवाल्स बन्ध
- C. आयनिक बन्ध
- D. ध्रुवीय सहयोजक बांध

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

36.  $SnO_2$  को क्षारीय माध्यम में लिया जाता है तथा उसने विद्युत धारा प्रवाहित की जाती है कोलाइडी विलयन किस इलेक्ट्रोड की तरफ गतिमान

होगा?

- A. एनोड
- B. कैथोड
- C. दोनों एनोड एव कैथोड
- D. इनमे से कोई नहीं

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**37. कौन-सा कथन कोलाइडी तंत्र के सही निरूपित नहीं करता है**

- A. कठोर-जल के म्रिद्करण में सोडियम एल्युमीनियम सिलीकेट उपयोगी है

B. पोटैश एलैम कल प्रयोग ओषधि के प्रतिसंक्रलमक के रूप में एव

शेविंग के समय रक्त स्वत्र रोकने में उपयोगी है

C. कृतिम वर्षल के लिए बदलो पर अवशोषित धूल बिखरते है

D. नहीं एव समुद्र के संगम पर डेल्टल निर्मित होता है

**Answer: A**



**उत्तर देखें**

**38. जैविक उत्प्रेरक है।**

A. एमीनो अम्ल

B. कार्बोहाइड्रेट

C. नाइट्रोजन अणु



D. एन्जाइम

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**39. निम्न में किसमें टिण्डल प्रभाव प्रेक्षित नहीं होता है?**

- A. सल्फर सॉल
- B. पायस
- C. चीनी का घोल
- D. गोल्ड सॉल

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

40. दूध एक पायस है जिसमें वसा के कण जल में परीक्षित रहते हैं इसका स्थायीकरण किससे होता है ?

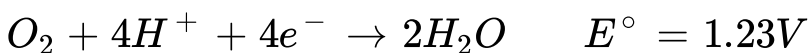
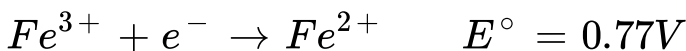
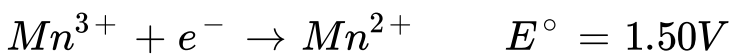
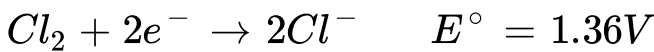
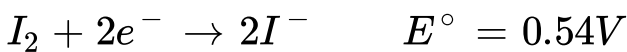
- A. केसिन (casein), द्रव-स्नेही कोलॉइड विलयन
- B. केसिन (casein), द्रव-विरोधी कोलॉइड विलयन
- C. लेक्टोज (lactose), द्रव स्नेही कोलॉइड विलयन
- D. लेक्टोज (lactose), द्रव-विरोधी कोलॉइड विलयन

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**41.** रेडॉक्स अभिक्रियाएँ रसायन तथा जीव विज्ञान में एक महत्वपूर्ण भूमिका अदा करती हैं। दो अर्द्ध-सेल अभिक्रियाओं के मानक रेडॉक्स विभव ( $E^\circ$ ) के मान यह निर्धारित करते हैं कि अभिक्रिया किस प्रकार से होगी। इसका एक साधारण उदाहरण डेनियल सेल है जिसमें जिंक विलयन में चला जाता है तथा कॉपर एकत्रित हो जाता है। नीचे अम्लीय माध्यम में, कुछ अर्द्ध-सेल अभिक्रियाओं के समूह को उनके  $E^\circ$  मानों (नार्मल हाइड्रोजन इलेक्ट्रोड के संगत  $V$ ) के साथ दिया गया है। इन मानों का प्रयोग करते हुए निम्न प्रश्नों के उत्तर दीजिए



निम्न में से सही कथन छटिये।

A.  $O_2$ , क्लोरीन आयन को ऑक्सीकृत कर देती है

B. आयोडीन,  $Fe^{2+}$  को ऑक्सीकृत कर देती है।

C. क्लोरीन, आयोडाइड आयन को अक्सीकृत कर देती है

D. क्लोरीन  $Mn^{2+}$  को जानताकत कर देती है

**Answer: C**

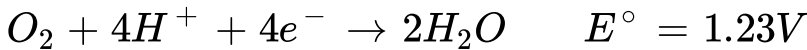
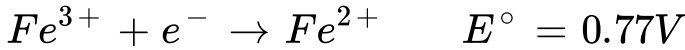
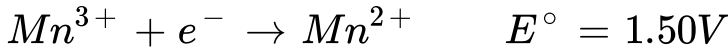
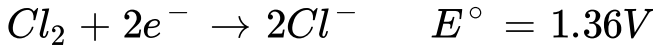


**वीडियो उत्तर देखें**

**42.** रेडॉक्स अभिक्रियाएँ रसायन तथा जीव विज्ञान में एक महत्वपूर्ण भूमिका अदा करती हैं। दो अर्द्ध-सेल अभिक्रियाओं के मानक रेडॉक्स विभव (E) के मान यह निर्धारित करते हैं कि अभिक्रिया किस प्रकार से होगी। इसका एक साधारण उदाहरण डेनियल सेल है जिसमें जिंक विलयन में चला जाता है तथा कॉपर एकत्रित हो जाता है। नीचे अम्लीय माध्यम में, कुछ

अर्द्ध-सेल अभिक्रियाओं के समूह को उनके  $E^\circ$  मानों (नार्मल हाइड्रोजन इलेक्ट्रोड के संगत  $V$ ) के साथ दिया गया है। इन मानों का प्रयोग करते हुए

निम्न प्रश्नों के उत्तर दीजिए



अम्लीय माध्यम में,  $Fe^{3+}$  स्थायी है। जबकि  $Mn^{3+}$  अस्थायी है क्योंकि

A.  $O_2$ ,  $Mn^{2+}$   $Mn^{3+}$  में ऑक्सीकृत कर देती है

B.  $O_2$ ,  $Mn^{2+}$   $Mn^{3+}$  में तथा  $Fe^{2+}$   $Fe^{3+}$  में

ऑक्सीकृत कर देती है

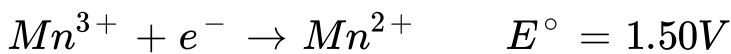
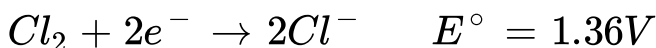
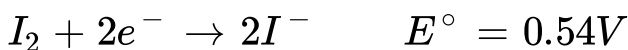
C.  $Fe^{2+}$ ,  $H_2O$   $O_2$  में ऑक्सीकृत कर देता है

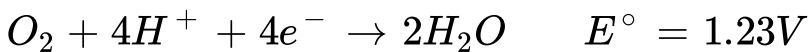
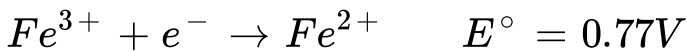
D.  $Mn^{3+}$ ,  $H_2O$   $O_2$  में ऑक्सीकृत कर देता है

Answer: D

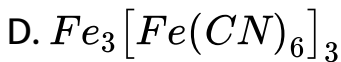
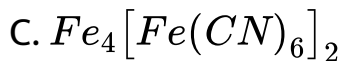
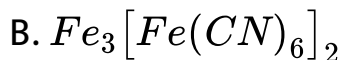
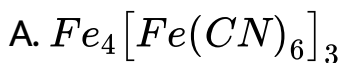
 वीडियो उत्तर देखें

**43.** रेडॉक्स अभिक्रियाएँ रसायन तथा जीव विज्ञान में एक महत्वपूर्ण भूमिका अदा करती हैं। दो अर्द्ध-सेल अभिक्रियाओं के मानक रेडॉक्स विभव ( $E^\circ$ ) के मान यह निर्धारित करते हैं कि अभिक्रिया किस प्रकार से होगी। इसका एक साधारण उदाहरण डेनियल सेल है जिसमें जिंक विलयन में चला जाता है तथा कॉपर एकत्रित हो जाता है। नीचे अम्लीय माध्यम में, कुछ अर्द्ध-सेल अभिक्रियाओं के समूह को उनके  $E^\circ$  मानों (नार्मल हाइड्रोजन इलेक्ट्रोड के संगत  $V$ ) के साथ दिया गया है। इन मानों का प्रयोग करते हुए निम्न प्रश्नों के उत्तर दीजिए





एनीलिन से प्राप्त, सोडियम संगलन निष्कर्ष आयरन सलफेट तथा  $H_2SO_4$  के साथ वायु की उपस्थिति में क्रिया करके प्रशियन नीला अवक्षेप बनता है यह नीला रंग निम्न में से किसके बनाने के कारण होता है

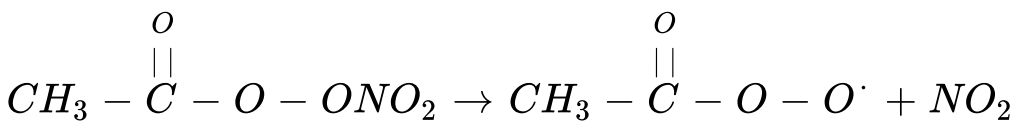



**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

44. परऑक्सीएसिटल नाइट्रेट (PAN) एक वायु प्रदूषक यह प्रकाश रसायन धूम में हाइड्रोकार्बन, नाइट्रोजन के ऑक्साइड तथा सूर्य के प्रकाश में उत्पादित होता है इसका वियोजन निम्न प्रकार होता है।



हवा के एक नमूने में  $25^\circ C$  पर प्रति लीटर हवा में अणुओं की संख्या अनलिखित है 

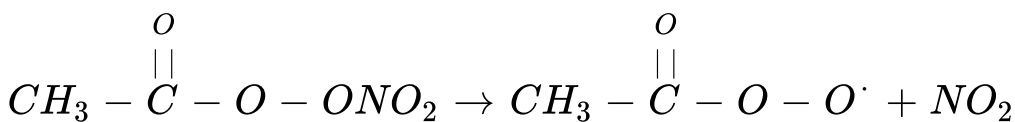
PAN अपघटन अभिक्रिया की कोटि होती है

- A. 0
- B. 1
- C. 2
- D. 3


**Answer: B**



45. परऑक्सीएसिटल नाइट्रेट (PAN) एक वायु प्रदूषक यह प्रकाश रसायन धूम में हाइड्रोकार्बन, नाइट्रोजन के ऑक्साइड तथा सूर्य के प्रकाश में उत्पादित होता है इसका वियोजन निम्न प्रकार होता है।



हवा के एक नमूने में  $25^\circ C$  पर प्रति लीटर हवा में अणुओं की संख्या

अनलिखित है 

अभिक्रिया के लिए दर स्थिरांक होगा

A.  $0.0231 \text{ मि}^{-1}$

B.  $0.009 \text{ मि}^{-1}$

C.  $0.0231 \text{ ली}^{-1} \text{ मि}^{-1}$

D.  $0.009 \text{ ली}^{-1} \text{ मि}^{-1}$

Answer: A

 उत्तर देखें

46. वक्तव्य I : सफेद फॉस्फोरस की NaOH के साथ क्रिया से  $PH_3$  बनती है।

वक्तव्य II : क्षारीय माध्यम में यह P के लिए असमानुपातन है।

A. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II भी सत्य है। वक्तव्य II, वक्तव्य I का

सही स्पष्टीकरण है।

B. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II भी सत्य है। वक्तव्य II, वक्तव्य I का

सही स्पष्टीकरण नहीं है।

C. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II असत्य है।

D. वक्तव्य I असत्य है। वक्तव्य II सत्य है।

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

47. वक्तव्य I : यदि दो अर्द्ध-अभिक्रियाएँ इलेक्ट्रोड विभव के मान  $E_1^\circ$   $E_2^\circ$  के साथ तृतीय अर्द्ध अभिक्रिया देते हैं।

$$\Delta G_3^\circ = \Delta G_1^\circ + \Delta G_2^\circ$$

$$\text{वक्तव्य II : } E_3^\circ = E_1^\circ + E_2^\circ$$

A. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II भी सत्य है। वक्तव्य II, वक्तव्य I का

सही स्पष्टीकरण है।

B. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II भी सत्य है। वक्तव्य II, वक्तव्य I का

सही स्पष्टीकरण नहीं है।

C. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II असत्य है।

D. वक्तव्य I असत्य है। वक्तव्य II सत्य है।

**Answer: C**

 वीडियो उत्तर देखें

**48.** वक्तव्य I : पायस स्थायी होता है यदि इसमें साबुन मिलाया जाए।

वक्तव्य II : साबुन में द्रव-स्नेही एवं द्रव विरोधी दोनों भाग होते हैं।

A. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II भी सत्य है। वक्तव्य II, वक्तव्य I का

सही स्पष्टीकरण है।

B. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II भी सत्य है। वक्तव्य II, वक्तव्य I का

सही स्पष्टीकरण नहीं है।

C. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II असत्य है।

D. वक्तव्य I असत्य है। वक्तव्य II सत्य है।

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**49.** वक्तव्य I : कोलॉइडी कण ब्राउनी गति दर्शाते हैं।

वक्तव्य II : ब्राउनी गति बढ़ती है क्योंकि परिक्षेपण माध्यम के अणुओं की कोलॉइडी कणों के साथ टक्कर के कारण ब्राउनी गति होती है।

A. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II भी सत्य है। वक्तव्य II, वक्तव्य I का सही स्पष्टीकरण है।

B. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II भी सत्य है। वक्तव्य II, वक्तव्य I का सही स्पष्टीकरण नहीं है।

C. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II असत्य है।

D. वक्तव्य I असत्य है। वक्तव्य II सत्य है।

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**