

शक्ति कोचिंग इन्स्टीट्यूट

सेन्ट एन्थोनी गल्स इण्टर कालेज के सामने, 102-A, थार्नहिल रोड, इलाहाबाद

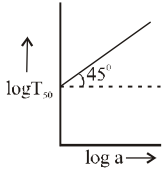
Next Test: 3-June-2018

Physics (Subjective)

आवेश, कूलॉम का नियम, वैद्युत क्षेत्र, गतिमान आवेश के कारण चुम्बकीय क्षेत्र

12th + Target (Chemistry)

Ph.9415649800

- एक जलीय घोल -0.286°C पर जमता है ($K_f = 1.86, K_b = 0.512^{\circ}\text{C}$) क्वथनांक में उन्नयन कितना होगा—
(a) 0.186 (b) 0.512 (c) 0.0763 (d) $\frac{0.512}{1.86}$
- 1M urea, 1M Glucose, तथा 1M NaCl हिमांक के अवनयन का अनुपात होगा?
(a) 1 : 2 : 3 (b) 3 : 2 : 2 (c) 1 : 1 : 2 (d) None
- समान मोलर सांद्रता वाले $\text{AlCl}_3(t_1)$ व $\text{CaCl}_2(t_2)$ के अति तनु विलयन के क्वथनांक में सम्बन्ध होगा—
(a) $t_1 = t_2$ (b) $t_1 > t_2$ (c) $t_2 > t_1$ (d) $t_2 \geq t_1$
- किसका V.P. (वाष्पदाब) अधिकतम है—
(a) HI (b) HBr (c) HCl (d) HF
- यदि हम 44gram CO_2 तथा 14gram N_2 ले तो मिश्रण में CO_2 का Mole Fraction होगा।
(a) 1/5 (b) 1/3 (c) 2/3 (d) 1/4
- कौन सा गुण आदर्श विलयन दर्शाता है—
(a) यह राऊल्ट के नियम का पालन करता है
(b) $\Delta H = 0$ (c) $\Delta V = 0$ (d) उपरोक्त सभी
- निम्न में किस Salt के लिए Vont Half गुणांक (i) का मान $k_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ के गुणांक के समान होगा?
(a) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ (b) NaCl (c) Na_2SO_4 (d) $(\text{Al}(\text{NO}_3)_3)$
- 3.65gram HCl को 16.2gram जल में घोला गया है तो परिणामी विलयन में HCl का मोल प्रभाज है—
(a) 0.4 (b) 0.3 (c) 0.2 (d) 0.1
- तापमान में वृद्धि से अभिक्रिया के वेग में वृद्धि का कारण है—
(a) टक्करो की संख्या में कमी (b) Ea में कमी
(c) औसत मुक्त पथ का घटना
(d) सक्रिय अणुओं की संख्या में वृद्धि
- उस अभिक्रिया की कोटि, जिसमें दर = $K C_A^{3/2} \cdot C_B^{-1/2}$ है होगी—
(a) 1 (b) 2 (c) $\frac{3}{2}$ (d) $-\frac{1}{2}$
- 27°C पर एक दी गयी अभिक्रिया के लिए $\log T_{50}$ तथा $\log_{10} a$ के मध्य Graph निम्न है इसकी कोटि है—

(a) 0 (b) 1 (c) 2 (d) 3
- एक प्रथम कोटि की अभिक्रिया 32 मिनट में 75% पूर्ण होती है 50% पूर्ण होने में समय लगेगा?
(a) 24 मिनट (b) 16 मिनट (c) 10 मिनट (d) 20 मिनट
- निम्न में किसके मध्य Graph खींचने पर Ea का निर्धारण हो जाता है—
(a) K तथा T (b) $\log k$ तथा T
(c) $\log k$ तथा 1/T (d) 1/K तथा $\log T$
- अभिक्रिया $\text{A} + \text{B} \rightarrow \text{C}$ का वेग नियम, वेग = $k[\text{A}]^2[\text{B}]^{1/2}$ है यदि A की सांद्रता चार गुना तथा B का चौथाई कर दिया जाए तो अभिक्रिया का वेग हो जायेगा—
(a) 1/4 वेग (b) 8 गुना (c) 16 गुना (d) 12 गुना
- एक प्रथम कोटि की अभिक्रिया के 10 gram का अर्द्ध आयु 10 दिन है इस अभिक्रिया को पूर्ण होने में समय लगेगा?
(a) 10 दिन (b) 5 दिन (c) 20 दिन (d) अनन्त
- एक उत्प्रेरक
(a) अभिकारको के औसत गतिज ऊर्जा को बढ़ा देता है
(b) अभिक्रिया की क्रिया विधि को परिवर्तित कर देता है
(c) Ea कम कर देता है
(d) अभिकारको के सघट्टों की आवृत्ति बढ़ा देता है।
- कौन सी धातु $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{dil})$ से क्रिया (सामान्य अवस्था) में नहीं करेगी
(a) Mg (b) Na (c) k (d) Ag
- प्रबल अपचायक है—
(a) F^- (b) Cl^- (c) Br (d) I
- अपचायक समता बढ़ने का सही क्रम है?
(a) $\text{Fe} < \text{Zn} < \text{Mg} < \text{k}$ (b) $\text{Zn} < \text{Mg} < \text{Fe} < \text{k}$
(c) $\text{Fe} < \text{k} < \text{Zn} < \text{Mg}$ (d) $\text{Mg} < \text{k} < \text{Fe} < \text{zn}$
- कौन सा ऑक्साइड H_2 द्वारा अपचायित होगा?
(a) Na_2O (b) K_2O (c) MgO (d) Ag_2O
- साम्यावस्था में Cell का EMF होगा—
(a) 0 (b) 1 (c) 1.1 (d) 2
- किसी भी Electrode का Electrode Pot. निर्भर करता है?
(a) Nature of metal (b) Temp
(c) Molarity at Solution (d) All
- निम्न अभिक्रियाओं के लिए E° दिए गये हैं (Reduction Pot.)
 $\text{Zn} \rightarrow \text{Zn}^{2+} + 2e^- \quad E^{\circ} = -0.76 \text{ Volt}$
 $\text{Fe} \rightarrow \text{Fe}^{2+} + 2e^- \quad E^{\circ} = +0.41 \text{ Volt}$
Cell Reaction $\text{Fe}^{2+} + \text{Zn} \rightarrow \text{Zn}^{2+} + \text{Fe}$ के लिए E_{cell} का मान होगा—
(a) -0.35 V (b) $+0.35 \text{ V}$ (c) $+1.17 \text{ V}$ (d) -1.71 V
- निम्न में कौन सही धातु का Oxidation आसानी से होगा—
(a) Cu (b) Ag (c) Al (d) Pt
- CuSO_4 के जलीय विलयन में Fe की राड डालने पर परिवर्तन होगा—
(a) $\text{Cu}^{2+} \rightarrow \text{Cu}$ (b) $\text{Cu} \rightarrow \text{Cu}^{2+}$ (c) $\text{Fe} \rightarrow \text{Fe}^{2+}$ (d) a & c Both
- Galvanic Cell $\text{Zn}|\text{ZnSO}_4||\text{Cu}|\text{CuSO}_4$ में Anode है—
(a) $\text{Zn}|\text{ZnSO}_4$ (b) $\text{Cu}|\text{CuSO}_4$ (c) कोई भी (d) None
- यदि $\text{Cu}|\text{Cu}^{2+}$ का Red. Pot (E°) = $+0.34 \text{ V}$ है तो इसका Oxi. Pot होगा—
(a) -0.34 V (b) $+0.34 \text{ V}$ (c) 0 (d) 0.68 V
- $3 \text{N H}_3\text{PO}_3$ की मोलरता होगा—
(a) M (b) M/2 (c) 3M/2 (d) M/4
- Galvanic Cell का EMF होता है (सामान्य)
(a) 1.10V (b) .11V (c) 1.2V (d) 1.5V
- Half Cell है
(a) Anode (b) Cothode (c) Both (d) None

(1)

Class-XII	शक्ति कोचिंग इंस्टिट्यूट		
Next Test	03-06-2018/ Physics (Subjective)		
SHAKTI COACHING			
Chemistry Objective Test-1 (27-May-2018) ANSWER KEY			
Question	Answer	Question	Answer
1	C	16	A
2	C	17	D
3	B	18	D
4	C	19	A
5	C	20	D
6	D	21	A
7	A	22	D
8	D	23	B
9	D	24	C
10	A	25	D
11	A	26	A
12	B	27	A
13	C	28	C
14	B	29	A
15	D	30	C
SHAKTI COACHING			
सिटी हॉस्पिटल कैम्पस, जवाहर लाल नेहरु रोड, जॉर्ज टाउन, इलाहाबाद			
Contact: 9335154592 Email: info@shakticoaching.in			
www.shakticoaching.in			