

## CHEMISTRY

### BOOKS - NEET PREVIOUS YEAR

#### साम्यावस्था

#### बहुविकल्पीय प्रश्न

1.  $BaSO_4$  की 298 K पर जल में विलेयता  $2.42 \times 10^{-3}$  ग्राम ली<sup>(-1)</sup> है, विलेयता गुणनफल ( $K_{sp}$ ) का मान होगा (दिया गया है,  $BaSO_4$  का मोलर द्रव्यमान = 233 ग्राम मोल<sup>(-1)</sup>)

A.  $1.08 \times 10^{(-14)}$  मोल<sup>(2)</sup> ली<sup>(-2)</sup>

B.  $1.08 \times 10^{-12}$  मोल<sup>(2)</sup> ली<sup>(-2)</sup>

C.  $1.08 \times 10^{-10}$  मोल<sup>(2)</sup> ली<sup>(-2)</sup>

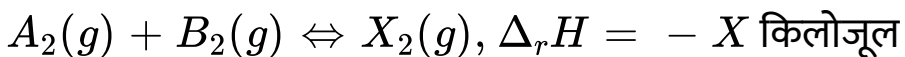
D.  $1.08 \times 10^{-8}$  मोल<sup>(2)</sup> ली<sup>(-2)</sup>

**Answer: c**



**वीडियो उत्तर देखें**

2. अभिक्रिया में निम्नलिखित में से कौन - सी दशा अधिकतम उत्पाद निर्माण के लिए उत्तरदायी है ?



A. उच्च ताप एवं उच्च दाब

B. निम्न ताप एवं निम्न दाब

C. निम्न ताप एवं उच्च दाब

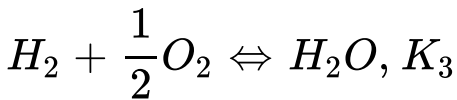
D. उच्च ताप एवं निम्न दाब

**Answer: c**

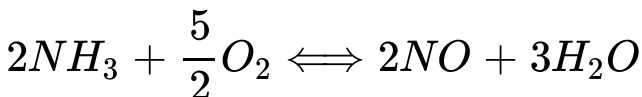


**वीडियो उत्तर देखें**

**3. निम्न अभिक्रियाओं के लिए साम्यवस्था स्थिरांक है**



तो निम्न अभिक्रिया के लिए साम्यावस्था स्थिरांक (K) होगा



A.  $K_1 K_3^3 / K_2$

B.  $K_2 K_3^3 / K_1$

C.  $K_2 K_3 / K_1$

D.  $K_2^3 K_3 / K_1$

**Answer: b**



**वीडियो उत्तर देखें**

4.  $Ag_2C_2O_4$  के संतृप्त विलयन में  $Ag^+$  आयन की सान्द्रता  $2.2 \times 10^{-4}$  मोल "लीटर"<sup>(-1)</sup> है |  $Ag_2C_2O_4$  का विलेयता गुणनफल है

A.  $2.42 \times 10^{-8}$

B.  $2.66 \times 10^{-12}$

C.  $4.5 \times 10^{-11}$

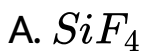
D.  $5.3 \times 10^{-12}$

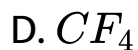
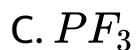
**Answer: d**



**वीडियो उत्तर देखें**

5. निम्न में से कौन - सा फ्लुओरो यौगिक सर्वाधिक रूप से लुईस क्षार की तरह व्यवहार करता है ?





Answer: c



वीडियो उत्तर देखें

6. यदि किसी दी गई अभिक्रिया के लिए  $E_0$  ("सेल") का मान ऋणात्मक है, तो  $\Delta G^\circ$  एवं  $K_{eq}$  के मानों के लिए सही सम्बन्ध है

A.  $\Delta G^\circ < 0, K_{eq} < 1$

B.  $\Delta G^\circ > 0, K_{eq} < 1$

C.  $\Delta G^\circ > 0, K = 1$

D.  $\Delta G < 0, K_{eq} > 1$

Answer: b



वीडियो उत्तर देखें

7. 0.1 M NaCl विलयन में  $1.6 \times 10^{-10}$  विलेयता गुणनफल वाले AgCl(s) की विलेयता होगी

A. शून्य

B.  $1.26 \times 10^{-5} M$

C.  $1.6 \times 10^{-9} M$

D.  $1.6 \times 10^{-11} M$

Answer: c

 उत्तर देखें

8. नीचे दिए गए द्रव - वाष्प साम्यावस्था

द्रव  $\Leftrightarrow$  वाष्प में से कौन - सा सम्बन्ध सही है ?

A.  $\frac{d \ln p}{dT} = - \frac{\Delta H_v}{RT}$

B.  $\frac{d \ln p}{dT^2} = - \frac{\Delta H_v}{T^2}$

C.  $\frac{d \ln p}{dT} = \frac{\Delta H_v}{RT^2}$

D.  $\frac{d \ln G}{dT^2} = \frac{\Delta H_v}{RT^2}$

Answer: c

 उत्तर देखें



9. MY एवं  $NY_3$  दो लगभग अविलेय लवणों का कमरे के ताप पर  $K_{sp}$  का मान,  $62 \times 10^{-13}$  एक समान है | निम्न में से कौन - सा कथन MY एवं  $NY_3$  के सन्दर्भ में सत्य है ?

A. MY की जल में मोलर विलेयता  $NY_3$  से कम है

B. MY एवं  $NY_3$  के लवण शुद्ध जल की तुलना में 0.5 M KY में अधिक विलेय है

C. KY लवण को MY एवं  $NY_3$  के विलयन में डालने पर इनकी विलेयता पर कोई प्रभाव नहीं पड़ता है

D. MY एवं  $NY_3$  की जल में मोलर विलेयता समान है

Answer: a

 उत्तर देखें

10. निम्नलिखित विलयनों के युग्मों में से कौन सा अम्लीय बफर नहीं है

A.  $HClO_4$  एवं  $NaClO_4$

B.  $CH_3COOH$ , एवं  $CH_3COONa$

C.  $H_2CO_3$  एवं  $Na_2CO_3$

D.  $H_3PO_4$  एवं  $Na_2PO_4$

Answer: a

 वीडियो उत्तर देखें

11. यदि  $N_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2NO(g)$  साम्यावस्था स्थिरांक  $K$  है, तब  $\frac{1}{2}N_2(g) + \frac{1}{2}O_2(g) \rightleftharpoons NO(g)$  का साम्यावस्था स्थिरांक होगा

A.  $K^{1/2}$

B.  $\frac{1}{2}K$

C.  $K$

D.  $K^2$

**Answer: a**



वीडियो उत्तर देखें

12. एक विशेष अभिक्रिया का साम्यावस्था स्थिरांक  $1.6 \times 10^{12}$  है,

तो साम्यावस्था पर निकाय में होंगे

A. सभी अभिकारक

B. अधिकांश अभिकारक

C. अधिकांश उत्पाद

D. अभिकारकों एवं उत्पादों की समान मात्रा

**Answer: c**



**उत्तर देखें**

13.  $Ag_2CrO_4$ ,  $AgCl$ ,  $AgBr$  तथा  $AgI$  का  $K_{sp}$  क्रमशः

$1.1 \times 10^{-12}$ ,  $1.8 \times 10^{-10}$ ,  $5.0 \times 10^{-13}$  तथा

$8.3 \times 10^{-17}$  हैं। यदि  $NaCl$ ,  $NaBr$ ,  $NaI$  तथा  $Na_2CrO_4$  के

समान मिलाये तो निम्न में से कौन-सा लवण अंत में आवेशित होगा?

A.  $AgI$

B.  $AgCl$

C.  $AgBr$

D.  $Ag_2CrO_4$

Answer: d



वीडियो उत्तर देखें

14. निम्नलिखित में से कौन - सा कथन उत्क्रमणीय प्रक्रम के साम्यावस्था के लिए सही हैं ?

A.  $\Delta G = - 2.303RT \log K$

B.  $\Delta G = 2.303RT \log K$

C.  $\Delta G^\circ = - 2.303RT \log K$

D.  $\Delta G^\circ = 2.303RT \log K$

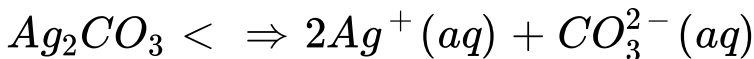
**Answer: c**



**उत्तर देखें**

15. निम्न अभिक्रिया के लिए गिब्स ऊर्जा परिवर्तन

$\Delta G^\circ = + 63.3 \text{ kJ}$  का प्रयोग करते हुए



$25^\circ \text{ C}$  पर जल में  $Ag_2CO_3$  का  $K_{sp}$  होगा:

( $R = 8.314 \text{ JK}^{-1} \text{ mol}^{-1}$ )

A.  $3.2 \times 10^{-28}$

B.  $8.0 \times 10^{-12}$

C.  $2.9 \times 10^{-3}$

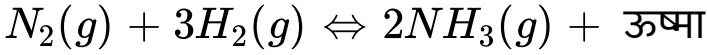
D.  $7.9 \times 10^{-2}$

**Answer: b**



वीडियो उत्तर देखें

16. इस उत्क्रमणीय अभिक्रिया के लिए



साम्यावस्था अग्र दिशा में विस्थापित होगी

- A.  $NH_3(g)$  की सान्द्रता बढ़ाने पर
- B. दाब में कमी करने पर
- C.  $N_2(g)$  एवं  $H_2(g)$  की सान्द्रता कम करने पर
- D. दाब में वृद्धि एवं ताप में कमी करने पर

**Answer: d**

 उत्तर देखें



17. ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया के लिए तापमान  $T_1$  एवं  $T_2$  पर साम्यावस्था स्थिरांक क्रमशः  $K_p$  और  $K'_p$  हैं, यदि यह मान लिया जाए कि तापमान सीमा  $T_1$  एवं  $T_2$  के बीच अभिक्रिया की ऊष्मा स्थिर है | तो आसानी से प्रेक्षित है

A.  $K_p > K'_p$

B.  $K_p < K'_p$

C.  $K_p = K'_p$

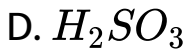
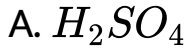
D.  $K_p = \frac{1}{K'_p}$

**Answer: a**



**उत्तर देखें**

18. निम्न में से कौन -सा प्रबलतम अम्ल है ?



Answer: c



वीडियो उत्तर देखें

19. निम्न में से किसकी लुईस क्षारक के समान व्यवहार दर्शाने की संभावना सबसे कम है ?

A. CO

B.  $F^-$

C.  $BF_3$

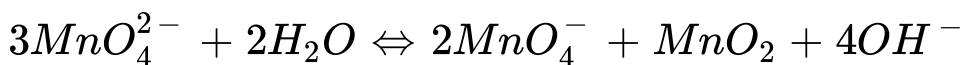
D.  $PF_3$

Answer: c



वीडियो उत्तर देखें

20. निम्न अभिक्रिया के अनुसार  $K_2MnO_4$  से  $KMnO_4$  बनाया जा सकता है



इस अभिक्रिया को पूरा करने के लिये,  $OH^-$  आयनों को हटाने के लिये डालें

A. HCl

B. KOH

C.  $CO_2$

D.  $SO_2$

**Answer: c**

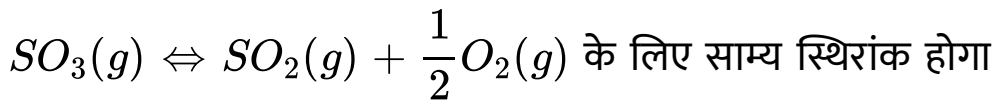


वीडियो उत्तर देखें

21. एक निश्चित ताप पर, अभिक्रिया

$2SO_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2SO_3(g)$  के लिए साम्य स्थिरांक का

मान 278 दिया गया है | उसी ताप पर निम्न अभिक्रिया



|

A.  $1.8 \times 10^{-3}$

B.  $3.6 \times 10^{-3}$

C.  $6.0 \times 10^{-2}$

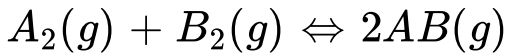
D.  $1.3 \times 10^{-5}$

**Answer: c**



वीडियो उत्तर देखें

22.  $A_2$  तथा  $B_2$  द्वारा अभिव्यक्त की गई दो गैसों के बीच अभिक्रिया होने पर  $AB(g)$  यौगिक बनता है।



साम्य पर  $A_2$ ,  $B_2$  तथा  $AB$  की सान्द्रताएँ इस प्रकार हैं

$$A_2 \text{ की सान्द्रता} = 3.0 \times 10^{-3} M$$

$$B_2 \text{ की सान्द्रता} = 4.2 \times 10^{-3} M$$

$$AB \text{ की सान्द्रता} = 2.8 \times 10^{-2} M$$

यदि  $527^\circ C$  पर अभिक्रिया एक बंध पात्र में होती है तो  $K_C$  का मान होगा

A. 2.0

B. 1.9

C. 0.62

D. 4.5

Answer: c

 उत्तर देखें

23. बफर विलयन की अम्लीयता तथा क्षारकता स्थिर होती है क्योंकि:-

- A. इन विलयनों में अम्ल तथा क्षारक के ऊपर एक प्रतिरक्षी परत होती है जो अन्य आयनों के आक्रमण से इन्हें बचाती है |
- B. वे अम्ल अथवा क्षारक मिलाने पर अभिक्रिया करके अनआयनीकृत अम्ल अथवा क्षार देते हैं

C. उनमें  $H^+$  अथवा  $OH^-$  आयनों का आधिक्य होता है

D. उनका pH मान निश्चित होता है

**Answer: b**



**वीडियो उत्तर देखें**

**24.** निम्न पदार्थों के सममोलिय विलयन अलग अलग बनाए गए। इनमें से कौन उच्चतम pH मान वाला होगा?

A.  $BaCl_2$

B.  $AlCl_3$

C.  $LiCl$



D.  $BeCl_2$

Answer: a



वीडियो उत्तर देखें

25.  $Ba(OH)_2$  के एक संतृप्त विलयन का pH मान 12 है |

$Ba(OH)_2$  के विलयता गुणनफल ( $K_{sp}$ ) का मान है

A.  $3.3 \times 10^{-7}$

B.  $5.0 \times 10^{-7}$

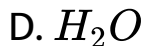
C.  $4.0 \times 10^{-6}$

D.  $5.0 \times 10^{-6}$

Answer: b

 वीडियो उत्तर देखें

26. निम्नलिखित में से कौन - सा लुईस क्षार के समान सबसे कम व्यवहार करता है ?



Answer: b

 वीडियो उत्तर देखें

27.  $N_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2NO(g)$ , अभिक्रिया के लिए साम्य स्थिरांक  $K_1$  है।

$2NO(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2NO_2(g)$ , अभिक्रिया के लिए साम्य स्थिरांक  $K_2$  है।

$2NO(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2NO_2(g)$ , अभिक्रिया के लिए  $K$  क्या है ?

A.  $1 / (4K_1K_2)$

B.  $(1 / K_1K_2)^{1/2}$

C.  $1 / (K_1K_2)$

D.  $[1 / (2K_1K_2)]$

Answer: b

 वीडियो उत्तर देखें

28. गुणात्मक विश्लेषण में, ग्रुप Ist की धातुओं को क्लोरिड लवण के रूप में अवक्षेपित करके अन्य आयनों से पृथक किया जा सकता है। एक विलयन में प्रारम्भ में  $Ag^+$  तथा  $Pb^{2+}$  आयन हैं, जिनकी सांद्रता 0.10 M है। इस विलयन में जलीय HCl तब तक मिलाया जाता है तब तक की  $Cl^-$  की सांद्रता 0.10 M नहीं हो जाती।  $Ag^+$  तथा  $Pb^{2+}$  आयन की सांद्रताएँ साम्य पर क्रमशः होगी:

(AgCl के लिये  $K_{sp} = 1.8 \times 10^{-10}$ ,  $PbCl_2$  के लिए

$K_{sp} = 1.7 \times 10^{-5}$ )

A.

$$[Ag^+] = 1.8 \times 10^{-7} M, [Pb^{2+}] = 1.7 \times 10^{-5} M$$

B.

$$[Ag^+] = 1.8 \times 10^{-11} M, [Pb^{2+}] = 8.5 \times 10^{-5} M$$

C.

$$[Ag^+] = 1.8 \times 10^{-9} M, [Pb^{2+}] = 1.7 \times 10^{-3} M$$

D.

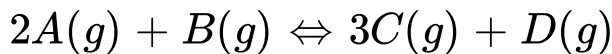
$$[Ag^+] = 1.8 \times 10^{-11} M, [Pb^{2+}] = 8.5 \times 10^{-4} M$$

**Answer: c**



**वीडियो उत्तर देखें**

## 29. निम्न अभिक्रिया



A तथा B दोनों की प्रारम्भिक मात्रा 1.00 M के साथ प्रारम्भ की जाती है | साम्यावस्था पर, D की सान्द्रता मापने पर, यह 0.25 M पायी गयी | इस समीकरण के लिए, साम्यावस्था स्थिरांक के मान के लिए सही व्यंजक है

A.  $\left[ (0.75)^3 (0.25) \right] \div \left[ (1.00)^2 (1.00) \right]$

B.  $\left[ (0.75)^3 (0.25) \right] \div \left[ (0.50)^2 (0.75) \right]$

C.  $\left[ (0.75)^3 (0.25) \right] \div \left[ (0.50)^2 (0.25) \right]$

D.  $\left[ (0.75)^3 (0.25) \right] \div \left[ (0.75)^2 (0.25) \right]$

**Answer: b**



वीडियो उत्तर देखें

30. यदि  $Ba(OH)_2$  के संतृप्त विलयन का pH मान 12 है, तो इसके  $K_{sp}$  का मान है |

A.  $4.00 \times 10^{-6} M^3$

B.  $4.00 \times 10^{-7} M^3$

C.  $5.00 \times 10^{-6} M^3$

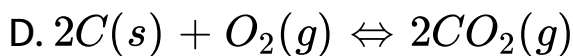
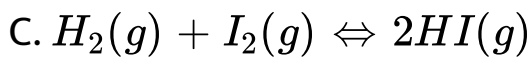
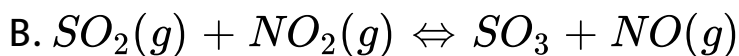
D.  $5.00 \times 10^{-7} M^3$

**Answer: d**



**वीडियो उत्तर देखें**

31. निम्न में से किस साम्य के लिए  $K_C$  तथा  $K_P$  का मान बराबर नहीं है ?



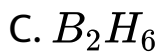
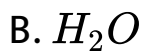
Answer: d



वीडियो उत्तर देखें



32. निम्न में से कौन - सा हाइड्राइड अणु लुईस अम्ल की भाँति व्यवहार करता है ?

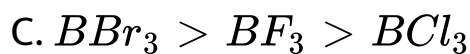


**Answer: b**



**वीडियो उत्तर देखें**

33.  $BF_3$ ,  $BCl_3$  तथा  $BBr_3$  की लुईस अम्ल लक्षण के घटते क्रम में व्यवस्थित कीजिए



Answer: b



वीडियो उत्तर देखें

34.  $0.20MCH_3COONa$  तथा  $0.1MCH_3COOH$  के

विलयन में,  $[H^+]$  की सान्द्रता, मोल  $^{-1}$  में क्या होगी ?

$[CH_3COONa$  के लिए  $K_a = 1.8 \times 10^{-5}]$

A.  $3.5 \times 10^{-4}$

B.  $1.1 \times 10^{-5}$

C.  $1.8 \times 10^{-5}$

D.  $9.0 \times 10^{-6}$

Answer: d



वीडियो उत्तर देखें

35. एक बफर विलयन में  $B^-$  तथा HB की समान सान्द्रता उपस्थित है तथा  $B^-$  के लिए  $K_b = 10^{-10}$  है | बफर विलयन की pH होगी

|

A. 10

B. 7

C. 6

D. 4

**Answer: d**



वीडियो उत्तर देखें

36. 298 K पर अमोनियम हयड्रोक्साइड का आयनन सिथरांक  $1.77 \times 10^{-5}$  हैं। अभिक्रिया क्लोराइड का जल-अपघटन सिथरांक हैं:

A.  $5.65 \times 10^{-10}$

B.  $6.50 \times 10^{-12}$

C.  $5.65 \times 10^{-13}$

D.  $5.65 \times 10^{-12}$

**Answer: a**



वीडियो उत्तर देखें

37. 0.050 M HCl के 20.0 मिली को  $0.10\text{M Ba}(\text{OH})_2$  के 30.0 मिली के साथ मिलाने पर प्राप्त विलयन में  $[\text{OH}^-]$  होगी

A. 0.10 M

B. 0.40 M

C. 0.0050 M

D. 0.12 M

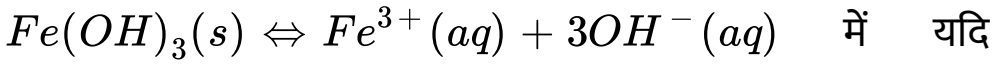
**Answer: a**



**वीडियो उत्तर देखें**

38.

अभिक्रिया



$OH^-$  आयनों की सान्द्रता  $\frac{1}{4}$  गुना कम कर दी जाए, तो साम्यावस्था

पर  $Fe^{3+}$  आयन की सान्द्रता बढ़ जायेगी

A. 8 गुना

B. 16 गुना

C. 64 गुना

D. 4 गुना

Answer: c



वीडियो उत्तर देखें

39.  $25^{\circ}C$  पर उस विलयन के pOH की गणना कीजिए, जिसमें

$1 \times 10^{-10}M$  हाइड्रोनियम आयन  $H_3O^+$  है

A. 7.00

B. 4.00

C. 9.00

D. 1.00

**Answer: b**



**वीडियो उत्तर देखें**

40. निम्न में से कौन सा युग्म एक बफर बनाता है



A.  $HNO_2$  और  $NaNO_2$

B. NaOH और NaCl

C.  $HNO_3$  और  $NH_4NO_3$

D. HCl और KCl

Answer: a



वीडियो उत्तर देखें

41. सोडियम ऑक्साइड ( $pH_1$ ), सोडियम सल्फाइड ( $pH_2$ ), सोडियम सेलेनाइड ( $pH_3$ ) और सोडियम टेल्युराइड ( $pH_4$ ) के सममोलर विलयनों के pH के बीच सही सम्बन्ध क्या है ?

A.  $pH_1 > pH_2 > pH_3 > pH_4$

$$B. pH_1 > pH_2 \approx pH_3 > pH_4$$

$$C. pH_1 < pH_2 < pH_3 < pH_4$$

$$D. pH_1 < pH_2 < pH_3 \approx pH_4$$

**Answer: a**



**वीडियो उत्तर देखें**

**42.** अप्ल-क्षार के अनुमापन के रससमीकरणमितीय बिन्दु के समीप pH का तेजी से परिवर्तन सूचक अभिज्ञान का आधार होता है। विलयन का pH और सूचक (HIn) और क्षा रूपों की सांद्रताओं का अनुपातों के सम्बन्ध को प्रकट करता व्यंजक है

$$A. \log. \frac{[In^-]}{[HIn]} = pK_{In} - pH$$

$$B. \log. \frac{[HIn]}{[In^-]} = K_{In} - pH$$

$$C. \log. \frac{[HIn]}{[In^-]} = pH - pK_{In}$$

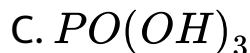
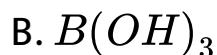
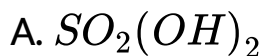
$$D. \log. \frac{[In^-]}{[HIn]} = pH - pK_{In}$$

**Answer: d**



**वीडियो उत्तर देखें**

**43. निम्नलिखित में कौन - सा यौगिक प्रोटॉनिक अम्ल नहीं है ?**



D.  $SO(OH)_2$

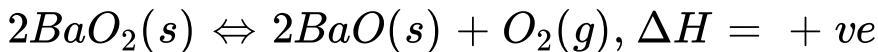
Answer: b



वीडियो उत्तर देखें

44.

अभिक्रिया



साम्यावस्था की स्थिति में  $O_2$  का दबाव निर्भर करता है

A.  $BaO_2$  के द्रव्यमान पर

B.  $BaO$  के द्रव्यमान पर

C. साम्यावस्था ताप पर

D.  $BaO_2$  और  $BaO$  दोनों के द्रव्यमान पर

Answer: c



वीडियो उत्तर देखें

45.  $CH_3COOH$  का आयनिक स्थिरांक  $1.7 \times 10^{-5}$  है | यदि  $H^+$  आयन की सान्द्रता  $3.4 \times 10^{-4}$  हो, तो  $CH_3COOH$  अणुओं की आरम्भिक सान्द्रता ज्ञात कीजिए |

A.  $3.4 \times 10^{-4}$

B.  $3.4 \times 10^{-3}$

C.  $6.8 \times 10^{-3}$

D.  $6.8 \times 10^{-4}$

Answer: c



वीडियो उत्तर देखें

46. द्वि - क्षारीय अम्लों में लिए सही क्रम है

A.  $K_{a_1} < K_{a_2}$

B.  $K_{a_1} > K_{a_2}$

C.  $k_{a_1} = K_{a_2}$

D. अनिश्चित

Answer: b



वीडियो उत्तर देखें

47. बोरॉन ट्राइफ्लोराइड, स्टेनिक क्लोराइड तथा स्टेन्स क्लोराइस में से लुईस अम्ल प्रदर्शित होता है

- A. केवल स्टेनिक क्लोराइड के द्वारा
- B. बोरॉन ट्राइफ्लोराइड तथा स्टेनिक क्लोराइड
- C. बोरॉन ट्राइफ्लोराइड तथा स्टेन्स क्लोराइड
- D. केवल बोरॉन ट्राइफ्लोराइड के द्वारा

**Answer: c**



**वीडियो उत्तर देखें**

48. HCl के 10 M विलयन के pH का मान है

A. शून्य से कम

B. शून्य के बराबर

C. 1 के बराबर

D. 2 के बराबर

**Answer: a**



**वीडियो उत्तर देखें**

**49.** एक भौतिक वैज्ञानिक 3.58 pH का बफर विलयन बनाना चाहता है | जो बफर कारक की कम मात्रा में भी छोटे से छोटे pH परिवर्तन को रोकने में सक्षम हो | निम्नलिखित में कौन - सा दुर्बल अम्ल अपने सोडियम के लवण के साथ सबसे अधिक उपयोगी होगा ?



A. m - क्लोरोबेन्जीन अम्ल ( $pK_a = 3.98$ )

B. p - क्लोरोसिनैमिक अम्ल ( $pK_a = 4.41$ )

C. 2.5 - डाइ - हाइड्राक्सी बेन्जोइक अम्ल ( $pK_a = 2.97$ )

D. ऐसीटोऐसीटिक अम्ल ( $pK_a = 3.58$ )

**Answer: d**



**वीडियो उत्तर देखें**

50. दी गई अभिक्रिया  $A_2 \rightleftharpoons 2A$  के साम्यावस्था स्थिरांक 500 K तथा 700 K पर क्रमशः  $1 \times 10^{10}$  तथा  $1 \times 10^{-5}$  है | दी गई अभिक्रिया ..... है |

A. ऊष्माक्षेपी

B. मन्द

C. ऊष्मारोधी

D. तीव्र

**Answer: b**



**वीडियो उत्तर देखें**

**51. रक्त का pH मान कम क्षार अथवा अम्ल के योग पर भी नहीं बदलता है, क्योंकि रक्त**

A. एक शरीर में पाया जाने वाला तरल है

B. आसानी से स्कन्धित हो जाता है

C. में लौह कण भी अणु के भाग होते है

D. इसमें सीरम प्रोटीन होता है जो रक्त में बफर की तरह कार्य करता है

**Answer: d**



**वीडियो उत्तर देखें**

52. निम्नलिखित में से किस में AgCl की घुलनशीलता न्यूनतम होगी ?

A.  $0.1MNaNO_3$

B. जल

C.  $0.1 M NaCl$

D. 0.1 M NaBr

Answer: c



वीडियो उत्तर देखें

53. ला-शातोलिए सिद्धान्त के आधार पर निम्नलिख में से कौन - सी सूचना प्राप होती है ?

- A. कमजोर अम्ल का विघटन स्थिरांक
- B. अभिक्रिया में एन्ट्रॉपी परिवर्तन
- C. रासायनिक अभिक्रिया का साम्यावस्था स्थिरांक

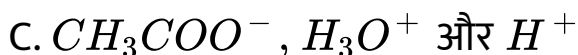
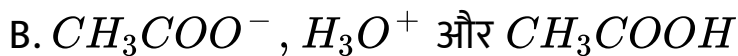
D. स्थितियों के मान परिवर्तित पर साम्यावस्था की स्थिति में परिवर्तन

Answer: d



वीडियो उत्तर देखें

54. ऐसीटिक अम्ल के जलीय विलयन में होते हैं



**Answer: b**



**वीडियो उत्तर देखें**