National Testing Agency

Question Paper Name :	20S3
Subject Name :	20Jun2023 Shift3 Subject Combination 1
Creation Date :	2023-06-21 00:35:20
Duration :	180
Total Marks :	600
Display Marks:	Yes

Chemistry

Group Number :	1
Group Id :	485584809
Group Maximum Duration :	60
Group Minimum Duration :	60
Show Attended Group? :	No
Edit Attended Group? :	No
Break time :	0
Group Marks :	200
Is this Group for Examiner? :	No
Examiner permission :	Cant View
Show Progress Bar? :	No

Chemistry

Section Id :	485584929
Section Number :	1
Section type :	Online
Mandatory or Optional :	Mandatory
Number of Questions :	50
Number of Questions to be attempted :	40
Section Marks :	200
Enable Mark as Answered Mark for Review and Clear Response :	Yes
Maximum Instruction Time :	0
Sub-Section Number :	1
Sub-Section Id :	4855842644
Question Shuffling Allowed :	Yes
Is Section Default? :	null

Question Number : 1 Question Id : 48558435766 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Prepp Your Personal Exam Guide

Silicon doped with electron elements of group-13 forms.

1. Conductor

2. Intrinsic semiconductor

3. p-type semi conductor

4. n-type semi conductor

Options :
485584143061. 1
485584143062. 2
485584143063. 3
485584143064. 4

Question Number : 1 Question Id : 48558435766 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

वर्ग-13 के तत्वो मे इलेक्ट्रॉन युक्त सिलिकन अपमिश्रित करते है तो बनता हैं।

1. चालक

2. नैज अर्धचालक

3. p-प्रकार के अर्धचालक

4. n-प्रकार के अर्धचालक

Options :
485584143061. 1
485584143062. 2
485584143063. 3
485584143064. 4

Question Number : 2 Question Id : 48558435767 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

Atoms of element B form hcp lattice and those of the element A occupy $\frac{2}{3}^{rd}$ of octahedral voids. What is the formula of the compound formed by the element A and B?

1. A_3B_4

2. A_4B_3

3. AB

4. A_4B_5

Options :
485584143065. 1
485584143066. 2
485584143067. 3
485584143068. 4

Question Number : 2 Question Id : 48558435767 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

तत्व 'B' के परमाणु hcp जालक और तत्व A अष्टफलकीय रिक्तिकाओं का दो-तिहाई भाग अधिग्रहित करता है। तत्व 'A' और 'B' द्वारा बनने वाले यौगिक का सूत्र बताइए ?

1. A_3B_4

2. A_4B_3

3. AB

4. A_4B_5

Options :
485584143065. 1
485584143066. 2
485584143067. 3
485584143068. 4

Question Number : 3 Question Id : 48558435768 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

Which of the following is more reliable ?

1. % (w/v)

2. Molarity (M)

3. Molality (m)

4. Strength (S)

Options :
485584143069. 1
485584143070. 2
485584143071. 3
485584143072. 4

Question Number : 3 Question Id : 48558435768 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

निम्नलिखित में कौन-सी राशि अधिक उचित है ?

1. % (w/v)

2. मोलरता (M)

3. मोललता (m)

4. प्रबलता (S)

Options :
485584143069. 1
485584143070. 2
485584143071. 3
485584143072. 4

Question Number : 4 Question Id : 48558435769 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

Prepp Your Personal Exam Guide

Match List I with List II

LIST I		LIST II	
A.	K_2SO_4(aq) with 60 % dissociation	I.	$i = 3.7$
B.	$K_3[Fe(CN)_6]$(aq) with 90% dissociation	II.	$i = 1.8$
C.	$A1C1_3$ (aq) with 80% dissociation	III.	$i = 2.2$
D.	K_2HgI_4 (aq) with 40% dissociation	IV.	$i = 3.4$

Choose the correct answer from the options given below:

1. A-III, B-I, C-II, D-IV

2. A-I, B-III, C-IV, D-II

3. A-III, B-I, C-II, D-IV

4. A-III, B-I, C-IV, D-II

Options :
485584143073. 1
485584143074. 2
485584143075. 3
485584143076. 4

Question Number : 4 Question Id : 48558435769 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

सूची I का सूची II के साथ मिलान कीजिए

सूची I		सूची II	
A.	जलीय K_2SO_4 का 60 % विघटन	I.	$i = 3.7$
B.	जलीय $K_3[Fe(CN)_6]$ का 90% विघटन	II.	$i = 1.8$
C.	जलीय $A1C1_3$ का 80% विघटन	III.	$i = 2.2$
D.	जलीय K_2HgI_4 का 40% विघटन	IV.	$i = 3.4$

नीचे दिये गये विकल्पों में सही उत्तर का चयन कीजिए :

1. A-III, B-I, C-II, D-IV

2. A-I, B-III, C-IV, D-II

3. A-III, B-I, C-II, D-IV

4. A-III, B-I, C-IV, D-II

Options :
485584143073. 1
485584143074. 2

485584143075. 3
485584143076. 4

Question Number : 5 Question Id : 48558435770 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Calculate the mass of urea (NH_2CONH_2) required in making 2.5 kg of 0.25 molal aqueous solution.

1. 36.95 g

2. 37.5 g

3. 39 g

4. 35.95 g

Options :
485584143077. 1
485584143078. 2
485584143079. 3
485584143080. 4

Question Number : 5 Question Id : 48558435770 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

2.5 kg यूरिया (NH_2CONH_2) के 0.25 मोलल जलीय विलयन को बनाने के लिए आवश्यक यूरिया के द्रव्यमान की गणना कीजिए।

1. 36.95 g

2. 37.5 g

3. 39 g

4. 35.95 g

Options :
485584143077. 1
485584143078. 2
485584143079. 3
485584143080. 4

Question Number : 6 Question Id : 48558435771 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Prepp
Your Personal Exam Guide

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Decreasing order of reducing power of the given species as per their standard reduction potential is :

A. −2.36
B. +0.54
C. +1.23
D. −0.74
E. + 1.81

Choose the correct answer from the options given below:

1. A > D > E > B > C

2. A > D > B > C > E

3. E> C > A > B > D

4. E > C > B > D > A

Options :
485584143081. 1
485584143082. 2
485584143083. 3
485584143084. 4

Question Number : 6 Question Id : 48558435771 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

दिए गए मानक अपचयन विभव के आधार पर स्पीशीज़ को उनकी घटती हुई अपचायक क्षमता का क्रम है :

A. −2.36
B. +0.54
C. +1.23
D. −0.74
E. + 1.81

निम्नलिखित विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए-

1. A > D > E > B > C

2. A > D > B > C > E

3. E> C > A > B > D

4. E > C > B > D > A

Options :

Prepp Your Personal Exam Guide

485584143081. 1
485584143082. 2
485584143083. 3
485584143084. 4

Question Number : 7 Question Id : 48558435772 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

A solution of $CuSO_4$ is electrolysed for 10 min with a current of 1.5 A. What is the mass of copper deposited at the cathode (molar mass of Cu = 63 g) (1F = 96487c).

1. 2.93 g

2. 3.4 g

3. 1.9 g

4. 0.2938 g

Options :
485584143085. 1
485584143086. 2
485584143087. 3
485584143088. 4

Question Number : 7 Question Id : 48558435772 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

$CuSO_4$ के एक विलयन के बीच 10 मिनट तक 1.5 A की धारा प्रवाहित करते हुए विद्युत अपघटन किया गया। कॉपर की कितनी मात्रा कैथोड पर निक्षेपित होगी ? (Cu का मोलर द्रव्यमान = 63 g) (1F = 96487 कूलॉम)

1. 2.93 g

2. 3.4 g

3. 1.9 g

4. 0.2938 g

Options :
485584143085. 1
485584143086. 2
485584143087. 3
485584143088. 4

prepp Your Personal Exam Guide

Question Number : 8 Question Id : 48558435773 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

For the cell: Ni (s) | Ni^{2+} (0.1M) || Cu^{2+} (0.1M) | Cu(s) the cell potential will increase when,

1. Ni^{2+} ion concentration is increased

2. Cu^{2+} ion concentration is decreased

3. Cu^{2+} ion concentration is increased

4. Temperature of the cell is decreased

Options :

485584143089. 1
485584143090. 2
485584143091. 3
485584143092. 4

Question Number : 8 Question Id : 48558435773 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

दी गई सेल : Ni (s) | Ni^{2+} (0.1M) || Cu^{2+} (0.1M) | Cu(s) का सेल विभव बढ़ जाएगा जब

1. Ni^{2+} आयन की सांद्रता बढ़ जाएगी।

2. Cu^{2+} आयन की सांद्रता घट जाएगी।

3. Cu^{2+} आयन की सांद्रता घट जाएगी।

4. सेल का तापमान घट जाएगा।

Options :

485584143089. 1
485584143090. 2
485584143091. 3
485584143092. 4

Prepp Your Personal Exam Guide

Question Number : 9 Question Id : 48558435774 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

A first order reaction is found to have a rate constant, $k = 5.5 \times 10^{-14}\ s^{-1}$. Find the half life of the reaction.

1. $t_{1/2} = 0.693\ s$

2. $t_{1/2} = 5.5 \times 10^{13}\ s$

3. $t_{1/2} = 2.303 \times 10^{13}\ s$

4. $t_{1/2} = 1.26 \times 10^{13}\ s$

Options :
485584143093. 1
485584143094. 2
485584143095. 3
485584143096. 4

Question Number : 9 Question Id : 48558435774 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

किसी प्रथम कोटि अभिक्रिया क वेग स्थिरांक $k = 5.5 \times 10^{-14}\ s^{-1}$ पाया गया। इस अभिक्रिया की अर्धायु ज्ञात कीजिए

1. $t_{1/2} = 0.693\ s$

2. $t_{1/2} = 5.5 \times 10^{13}\ s$

3. $t_{1/2} = 2.303 \times 10^{13}\ s$

4. $t_{1/2} = 1.26 \times 10^{13}\ s$

Options :
485584143093. 1
485584143094. 2
485584143095. 3
485584143096. 4

Question Number : 10 Question Id : 48558435775 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value

Comprehension	MCQ

In the below given hypothetical equation

$r = k[A]^x [B]^y$

If the concentration of [B] is kept constant and concentration of [A] is increased to 3 times, the reaction rate increases 27 times, then the order of reaction with respect to A is :

1. 3

2. 2

3. 1

4. 0

Options :
485584143097. 1
485584143098. 2
485584143099. 3
485584143100. 4

Question Number : 10 Question Id : 48558435775 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

निम्नलिखित काल्पनिक समीकरण

$r = k[A]^x [B]^y$

में यदि [B] की सांद्रता स्थिर और [A] की सांद्रता तीन गुना बढ़ा दी जाए तो वेग स्थिरांक 27 गुना हो जाएगा, अभिक्रिया की कोटि 'A' के सापेक्ष है :

1. 3

2. 2

3. 1

4. 0

Options :
485584143097. 1
485584143098. 2
485584143099. 3
485584143100. 4

Question Number : 11 Question Id : 48558435776 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

A graph is plotted between $\ln k$ and $\frac{1}{T}$, what is the value of slope?

1. Slope = $\frac{Ea}{R}$

2. Slope = $\frac{-Ea}{R}$

3. Slope = $\frac{k}{R}$

4. Slope = $\frac{-k}{R}$

Options :
485584143101. 1
485584143102. 2
485584143103. 3
485584143104. 4

Question Number : 11 Question Id : 48558435776 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

$\ln k$ और $\frac{1}{T}$, के मध्य एक वक्र आलेख बनाया गया। आलेख में बने ढ़ाल का क्या मान है ?

1. ढ़ाल = $\frac{Ea}{R}$

2. ढ़ाल = $\frac{-Ea}{R}$

3. ढ़ाल = $\frac{k}{R}$

4. ढ़ाल = $\frac{-k}{R}$

Options :
485584143101. 1
485584143102. 2
485584143103. 3
485584143104. 4

Question Number : 12 Question Id : 48558435777 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Ore of copper is :

1. Malachite

2. Magnetite

3. Cryolite

4. Calamine

Options :
485584143105. 1
485584143106. 2
485584143107. 3
485584143108. 4

Question Number : 12 Question Id : 48558435777 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

कॉपर का अयस्क है :

1. मैलेकाइट

2. मैगनेटाइट

3. क्रायोलाइट

4. कैलेमाइन

Options :
485584143105. 1
485584143106. 2
485584143107. 3
485584143108. 4

Question Number : 13 Question Id : 48558435778 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Zone refining is based on the principle that

1. Impurities of low boiling point metals can be separated by distillation

2. Impurities are more soluble in molten metal than in solid metal

3. Vapours of volatile compounds can be decomposed to give pure metal

4. Different component can be absorbed differently on a adsorbant

Options :
485584143109. 1
485584143110. 2
485584143111. 3
485584143112. 4

Question Number : 13 Question Id : 48558435778 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

मण्डल परिष्करण के सिद्धांत किस पर आधारित है ?

1. न्यूनतम क्वथनांक की अशुद्धियों को आसवन विधि द्वारा पृथक किया जा सकता है।

2. ठोस धातु की अपेक्षा गलित धातु में अशुद्धियों की विलेयता अधिक होती हैं।

3. वाष्पशील यौगिक की वाष्प शुद्ध धातु प्राप्त करने के लिए विघटित की जाती है।

4. अधिशोंषक पर विभिन्न घटक भिन्न-भिन्न तरीके से अवशोषित हो सकते हैं।

Options :
485584143109. 1
485584143110. 2
485584143111. 3
485584143112. 4

Question Number : 14 Question Id : 48558435779 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

Prepp Your Personal Exam Guide

The strongest oxidising and reducing agents respectively are.

1. F_2 and I^-

2. Br_2 and Cl^-

3. Cl_2 and Br^-

4. Cl_2 and I_2

Options :
485584143113. 1
485584143114. 2
485584143115. 3
485584143116. 4

Question Number : 14 Question Id : 48558435779 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

प्रबल ऑक्सीकारक एवं अपचायक क्रमशः हैं :

1. F_2 और I^-

2. Br_2 और Cl^-

3. Cl_2 और Br^-

4. Cl_2 और I_2

Options :
485584143113. 1
485584143114. 2
485584143115. 3
485584143116. 4

Question Number : 15 Question Id : 48558435780 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

What is basicity of H_3PO_4

1. 1

2. 2

3. 3

4. 5

Options :
485584143117. 1
485584143118. 2
485584143119. 3
485584143120. 4

Question Number : 15 Question Id : 48558435780 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

H_3PO_4 की क्षारकता क्या है ?

1. 1

2. 2

3. 3

4. 5

Options :
485584143117. 1
485584143118. 2
485584143119. 3
485584143120. 4

Question Number : 16 Question Id : 48558435781 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

Prepp Your Personal Exam Guide

Identify the correct statement(s).

A. Fluorine is a stronger oxidising agent than chlorine.
B. Sulphur in vapour state shows paramagnetic behavior.
C. H_2S is more acidic than H_2Te.
D. Fluorine form two oxoacids HOF, HOFO.

Choose the correct answer from the options given below:

1. A and B only

2. B and C only

3. A, B, C, D only

4. A and C only

Options :
485584143121. 1
485584143122. 2
485584143123. 3
485584143124. 4

Question Number : 16 Question Id : 48558435781 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

सही कथन को पहचानिए

A. क्लोरीन की अपेक्षा फ्लोरीन एक प्रबल ऑक्सीकारक है।
B. वाष्पीय अवस्था में सल्फर अनुचुम्बकीय पदार्थ की तरह व्यवहार करता है।
C. H_2Te की तुलना में H_2S अधिक अम्लीय है।
D. फ्लोरीन HOF और HOFO दो प्रकार के ऑक्सोअम्ल बनाता है।

निम्नलिखित विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए

1. केवल A और B

2. केवल B और C

3. केवल A, B, C और D

4. केवल A और C

Options :
485584143121. 1
485584143122. 2
485584143123. 3
485584143124. 4

Question Number : 17 Question Id : 48558435782 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

Which is best description of behavior of bromine in the reaction given below?

$H_2O + Br_2 \rightarrow HBr + HOBr$

1. Proton accepted only

2. Both oxidised and Reduced

3. Oxidised only

4. Reduced only

Options :

485584143125. 1
485584143126. 2
485584143127. 3
485584143128. 4

Question Number : 17 Question Id : 48558435782 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

दी गई रासायनिक अभिक्रिया में कौन-सा विकल्प ब्रोमीन के व्यवहार का सर्वश्रेष्ठ वर्णन करता है ?

$H_2O + Br_2 \rightarrow HBr + HOBr$

1. केवल प्रोटॉनग्राही

2. ऑक्सीकृत और अपचयित दोनों

3. केवल ऑक्सीकृत

4. केवल अपचयित

Options :

485584143125. 1
485584143126. 2
485584143127. 3
485584143128. 4

Question Number : 18 Question Id : 48558435783 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Prepp Your Personal Exam Guide

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Which of the following ionic species has the greatest proton affinity to form stable compound ?

1. HS^-

2. NH_2^-

3. F^-

4. I^-

Options :
485584143129. 1
485584143130. 2
485584143131. 3
485584143132. 4

Question Number : 18 Question Id : 48558435783 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

स्थायी यौगिक बनाने के लिए किस आयनिक स्पीशीज़ की सर्वाधिक प्रोटॉन बंधुता है ?

1. HS^-

2. NH_2^-

3. F^-

4. I^-

Options :
485584143129. 1
485584143130. 2
485584143131. 3
485584143132. 4

Question Number : 19 Question Id : 48558435784 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Which one of the following characteristics of the transition metals is associated with their catalytic property/activity ?

1. colour of hydrated ion
2. variable oxidation states
3. high enthalpy of atomisation
4. paramagnetic behaviour

Options :
485584143133. 1
485584143134. 2
485584143135. 3
485584143136. 4

Question Number : 19 Question Id : 48558435784 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

निम्नलिखित में कौन-से अभिलक्षण संक्रमण धातुओं की उत्प्रेरक क्षमता से संबंधित हैं ?

1. हाइड्रेट आयनों का रंग
2. परिवर्ती ऑक्सीकरण अवस्था
3. उच्च कणन एन्थैल्पी
4. अनुचुम्बकीय प्रकृति

Options :
485584143133. 1
485584143134. 2
485584143135. 3
485584143136. 4

Question Number : 20 Question Id : 48558435785 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

The aqueous solution containing which one of the following ions will be colourless (Atomic number of Sc = 21, Fe = 26, Ti = 22, Mn = 25)

1. Sc^{3+}

2. Fe^{2+}

3. Ti^{3+}

4. Mn^{2+}

Options :
485584143137. 1
485584143138. 2
485584143139. 3
485584143140. 4

Question Number : 20 Question Id : 48558435785 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

दिए गए आयनों में किसका जलीय विलयन रंगहीन होगा ? (परमाणु संख्या:- Sc = 21, Fe = 26, Ti = 22, Mn = 25)

1. Sc^{3+}

2. Fe^{2+}

3. Ti^{3+}

4. Mn^{2+}

Options :
485584143137. 1
485584143138. 2
485584143139. 3
485584143140. 4

Question Number : 21 Question Id : 48558435786 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

Match List I with List II

LIST I		LIST II	
A.	$KMnO_4$	I.	Orange
B.	$K_2Cr_2O_7$	II.	Green
C.	K_2CrO_4	III.	Yellow
D.	K_2MnO_4	IV.	Purple

Choose the correct answer from the options given below:

1. A-II, B-III, C-I, D-IV
2. A-IV, B-III, C-II, D-I
3. A-IV, B-III, C-I, D-II
4. A-IV, B-I, C-III, D-II

Options :
485584143141. 1
485584143142. 2
485584143143. 3
485584143144. 4

Question Number : 21 Question Id : 48558435786 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

सूची I का सूची II के साथ मिलान कीजिए

सूची I		सूची II	
A.	$KMnO_4$	I.	नारंगी
B.	$K_2Cr_2O_7$	II.	हरा
C.	K_2CrO_4	III.	पीला
D.	K_2MnO_4	IV.	बैंगनी

निम्नलिखित विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए

1. A-II, B-III, C-I, D-IV
2. A-IV, B-III, C-II, D-I
3. A-IV, B-III, C-I, D-II
4. A-IV, B-I, C-III, D-II

Options :
485584143141. 1
485584143142. 2

485584143143. 3
485584143144. 4

Question Number : 22 Question Id : 48558435787 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Match List I with List II

LIST I		LIST II	
A.	Fe^{2+}	I.	2.84 BM
B.	Ni^{2+}	II.	0.00BM
C.	Mn^{2+}	III.	4.90BM
D.	Zn^{2+}	IV.	5.92BM

Choose the correct answer from the options given below:

1. A-I, B-II, C-III, D-IV
2. A-I, B-III, C-II, D-IV
3. A-III, B-I, C-IV, D-II
4. A-III, B-IV, C-I, D-II

Options :
485584143145. 1
485584143146. 2
485584143147. 3
485584143148. 4

Question Number : 22 Question Id : 48558435787 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Prepp Your Personal Exam Guide

सूची I का सूची II के साथ मिलान कीजिए

सूची I		सूची II	
A.	Fe^{2+}	I.	2.84 BM
B.	Ni^{2+}	II.	0.00BM
C.	Mn^{2+}	III.	4.90BM
D.	Zn^{2+}	IV.	5.92BM

निम्नलिखित विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए

1. A-I, B-II, C-III, D-IV
2. A-I, B-III, C-II, D-IV
3. A-III, B-I, C-IV, D-II
4. A-III, B-IV, C-I, D-II

Options :
485584143145. 1
485584143146. 2
485584143147. 3
485584143148. 4

Question Number : 23 Question Id : 48558435788 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Which of the complexes give white ppt when treated with aqueous solution of $BaCl_2$?

A. $[Co(NH_3)_5SO_4]Cl$
B. $[Co(NH_3)_5Cl]SO_4$
C. $[Co(NH_3)_5 (NO_2)](NO_2)_2$
D. $[Co(NH_3)5\ CN]\ SO_4$

Choose the correct answer from the options given below:

1. B, C only
2. B, D only
3. A, C only
4. A, C, D only

Options :
485584143149. 1
485584143150. 2
485584143151. 3

485584143152. 4

Question Number : 23 Question Id : 48558435788 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

निम्नलिखित में कौन-से संकुल, $BaCl_2$ के जलीय विलयन के साथ सफेद अवक्षेप देगें ?

A. $[Co(NH_3)_5SO_4]Cl$
B. $[Co(NH_3)_5Cl]SO_4$
C. $[Co(NH_3)_5\ (NO_2)](NO_2)_2$
D. $[Co(NH_3)5\ CN]\ SO_4$

निम्नलिखित विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए

1. केवल B और C
2. केवल B और D
3. केवल A और C
4. केवल A, C और D

Options :

485584143149. 1
485584143150. 2
485584143151. 3
485584143152. 4

Question Number : 24 Question Id : 48558435789 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Match List I with List II

LIST I Compound		LIST II Oxidation Number of Cobalt	
A.	$[Co(NH_3)_5(NCS)](SO_3)$	I.	+4
B.	$[Co(NH_3)_4Cl_2]SO_4$	II.	0
C.	$Na_4[Co(S_2O_3)_3]$	III.	+2
D.	$[Co_2(CO)_8]$	IV.	+3

Choose the correct answer from the options given below:

1. A-I, B-II, C-IV, D-III
2. A-IV, B-III, C-II, D-I
3. A-IV, B-I, C-III, D-II
4. A-IV, B-II, C-III, D-I

Options :
485584143153. 1
485584143154. 2
485584143155. 3
485584143156. 4

Question Number : 24 Question Id : 48558435789 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

सूची I का सूची II के साथ मिलान कीजिए

सूची I यौगिक		सूची II कोबाल्ट की ऑक्सीकरण संख्या	
A.	$[Co(NH_3)_5(NCS)](SO_3)$	I.	+4
B.	$[Co(NH_3)_4Cl_2]SO_4$	II.	0
C.	$Na_4[Co(S_2O_3)_3]$	III.	+2
D.	$[Co_2(CO)_8]$	IV.	+3

निम्नलिखित विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए

1. A-I, B-II, C-IV, D-III
2. A-IV, B-III, C-II, D-I
3. A-IV, B-I, C-III, D-II
4. A-IV, B-II, C-III, D-I

Options :
485584143153. 1
485584143154. 2
485584143155. 3
485584143156. 4

Question Number : 25 Question Id : 48558435790 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

The increasing order of magnetic behaviour for following complex is

A. $[Ti(H_2O)_6]^{3+}$
B. $[V(H_2O)_6]^{3+}$
C. $[MnCl_4]^{2-}$
D. $[MnF_6]^{3-}$
E. $[Cr(H_2O)_6]^{3+}$

Choose the correct answer from the options given below:

1. A< B < C < D < E
2. E< D < C < B < A
3. D< A < B < C < E
4. A< B < E < D < C

Options :
485584143157. 1
485584143158. 2
485584143159. 3
485584143160. 4

Question Number : 25 Question Id : 48558435790 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Prepp Your Personal Exam Guide

निम्नलिखित संकुलों की चुम्बकीय प्रवृतियों का बढ़ता क्रम है :

A. $[Ti(H_2O)_6]^{3+}$
B. $[V(H_2O)_6]^{3+}$
C. $[MnCl_4]^{2-}$
D. $[MnF_6]^{3-}$
E. $[Cr(H_2O)_6]^{3+}$

निम्नलिखित विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए

1. A< B < C < D < E

2. E< D < C < B < A

3. D< A < B < C < E

4. A< B < E < D < C

Options :
485584143157. 1
485584143158. 2
485584143159. 3
485584143160. 4

Question Number : 26 Question Id : 48558435791 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Grignard reagent should be prepared under anhydrous condition because

1. carbon - Mg bond is not highly polar

2. Mg-X bond is essentially covalent

3. It reacts with proton of water to form HX

4. It reacts with H_2O to form alkane

Options :
485584143161. 1
485584143162. 2
485584143163. 3
485584143164. 4

Question Number : 26 Question Id : 48558435791 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

ग्रीन्यार अभिकर्मक को निर्जलीय अवस्था में बनाना चाहिए क्योंकि

1. कार्बन-मैग्नीशियम आबंध अधिक ध्रुवीय नहीं है।
2. Mg-X आबंध आवश्यक रूप से सह-संयोजी है।
3. यह जल (पानी) के प्रोटॉन से अभिक्रिया करके HX बनाता है।
4. यह पानी के साथ अभिक्रिया करके ऐल्केन बनाता है।

Options :

485584143161. 1
485584143162. 2
485584143163. 3
485584143164. 4

Question Number : 27 Question Id : 48558435792 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

What will be the product of the following reaction:

$C_6H_5ONa + C_2H_5Cl \rightarrow ?$

1. $C_6H_5COC_2H_5$
2. $C_6H_5OC_2H_5$
3. $C_6H_5OC_2H_4Cl$
4. $C_2H_5OC_2H_5$

Options :

485584143165. 1
485584143166. 2
485584143167. 3
485584143168. 4

Question Number : 27 Question Id : 48558435792 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

दी गई अभिक्रिया का उत्पाद क्या होगा ?

$C_6H_5ONa + C_2H_5Cl \rightarrow ?$

1. $C_6H_5COC_2H_5$

2. $C_6H_5OC_2H_5$

3. $C_6H_5OC_2H_4Cl$

4. $C_2H_5OC_2H_5$

Options :
485584143165. 1
485584143166. 2
485584143167. 3
485584143168. 4

Question Number : 28 Question Id : 48558435793 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Allyl chloride on dehydrochlorination gives :

1. Propadiene

2. Propylene

3. Alkyl alcohol

4. Acetyl chloride

Options :
485584143169. 1
485584143170. 2
485584143171. 3
485584143172. 4

Question Number : 28 Question Id : 48558435793 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

ऐलिल क्लोराइड विहाइड्रोक्लोरीकरण प्रक्रिया के उपरांत देता है :

1. प्रोपाडाईइन

2. प्रोपाइलीन

3. ऐल्किल एल्कोहल

4. ऐसिटिल क्लोराइड

Options :
485584143169. 1
485584143170. 2
485584143171. 3
485584143172. 4

Question Number : 29 Question Id : 48558435794 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

Arrange the following sets of compounds in order of their increasing boiling points.

A. Pentan-1-ol
B. Butan-1-ol
C. Butan-2-ol
D. Ethanol
E. Propan-1-ol

Choose the correct answer from the options given below:

1. A < B < C < D < E

2. B < C < D < E < A

3. C < D < E < A < B

4. D < E < C < B < A

Options :
485584143173. 1
485584143174. 2
485584143175. 3
485584143176. 4

Prep Your Personal Exam Guide

Question Number : 29 Question Id : 48558435794 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**

Comprehension	MCQ

निम्नलिखित यौगिकों को उनके क्वथनांक के बढ़ते क्रम में व्यवस्थित कीजिए।

A. पेन्टेन-1-ऑल
B. ब्यूटेन-1-ऑल
C. ब्यूटेन-2-ऑल
D. एथेनॉल
E. प्रोपन-1-ऑल

निम्नलिखित विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए

1. A < B < C < D < E

2. B < C < D < E < A

3. C < D < E < A < B

4. D < E < C < B < A

Options :
485584143173. 1
485584143174. 2
485584143175. 3
485584143176. 4

Question Number : 30 Question Id : 48558435795 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Monochlorination of toulene in sunlight followed by hydrolysis with aq NaOH yields.

1. *o*-Cresol

2. *m*-Cresol

3. 2,4−Dihydroxytoulene

4. Benzylalcohal

Options :
485584143177. 1
485584143178. 2
485584143179. 3
485584143180. 4

Question Number : 30 Question Id : 48558435795 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

टॉलुईन का सूर्य के प्रकाश में एकल क्लोरीकरण, फिर जलीय NaOH के साथ जल अपघटन उत्पादित करता है

1. *o*-क्रिसॉल

2. *m*-क्रिसॉल

3. 2,4–डाइहाइड्रॉक्सीटॉलुईन

4. बेन्जिल एल्कोहल

Options :
485584143177. 1
485584143178. 2
485584143179. 3
485584143180. 4

Question Number : 31 Question Id : 48558435796 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

When phenol is treated with chloroform in the presence of NaOH, the major product formed is ?

1. 2-Hydroxybenzoic acid

2. Anisole

3. Salicyaldehyde

4. Methoxy - toluene

Options :
485584143181. 1
485584143182. 2
485584143183. 3
485584143184. 4

Question Number : 31 Question Id : 48558435796 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

जब फिनॉल NaOH की उपस्थिति में क्लोरोफार्म के साथ अभिकृत किया जाता है तो बनने वाला मुख्य उत्पाद क्या होगा ?

1. 2-हाइड्रॉक्सी बेन्जोइक अम्ल

2. ऐनिसॉल

3. सैलिसैल्डिहाइड

4. मिथॉक्सी-टॉलुईन

Options :
485584143181. 1
485584143182. 2
485584143183. 3
485584143184. 4

Question Number : 32 Question Id : 48558435797 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Match List I with List II

LIST I		LIST II	
A.	HC1 - $ZnCl_2$	I.	Reducing agent
B.	$LiA1H_4$	II.	Grignard reagent
C.	PCC	III.	Oxidising agent
D.	Ethyl magnesium bromide	IV.	Lucas reagent

Choose the correct answer from the options given below:

1. A-II, B-III, C-IV, D-I

2. A-IV, B-II, C-III, D-I

3. A-IV, B-I, C-III, D-II

4. A-IV, B-III, C-I, D-II

Options :
485584143185. 1
485584143186. 2
485584143187. 3
485584143188. 4

Question Number : 32 Question Id : 48558435797 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value

Your Personal Exam Guide

Comprehension	MCQ

सूची I का सूची II से मिलान कीजिए

सूची I		सूची II	
A.	$HCl - ZnCl_2$	I.	अपचायक
B.	$LiA1H_4$	II.	ग्रीन्यार अभिकर्मक
C.	P.C.C	III.	ऑक्सीकारक
D.	ऐथिल मैग्नीशियम ब्रोमाइड	IV.	ल्यूकास अभिकर्मक

निम्नलिखित विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए :

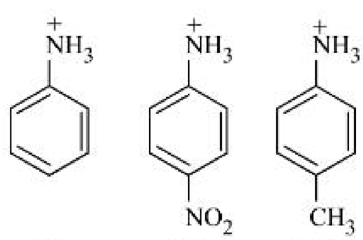
1. A-II, B-III, C-IV, D-I
2. A-IV, B-II, C-III, D-I
3. A-IV, B-I, C-III, D-II
4. A-IV, B-III, C-I, D-II

Options :
485584143185. 1
485584143186. 2
485584143187. 3
485584143188. 4

Question Number : 33 Question Id : 48558435798 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Arrange the following three compounds in order of decreasing acidity.



(A) (B) (C)

1. B > A > C
2. B > C > A
3. C > B > A
4. C > A > B

Options :
485584143189. 1
485584143190. 2

Prepp Your Personal Exam Guide

485584143191. 3
485584143192. 4

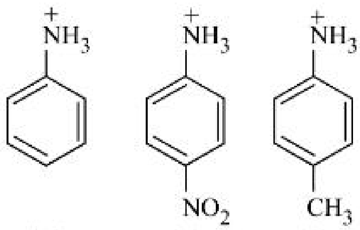
Question Number : 33 Question Id : 48558435798 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

निम्नलिखित तीन यौगिकों को उनकी अम्लता के घटते क्रम में व्यवस्थित कीजिए



(A) (B) (C)

1. B > A > C

2. B > C > A

3. C > B > A

4. C > A > B

Options :
485584143189. 1
485584143190. 2
485584143191. 3
485584143192. 4

Question Number : 34 Question Id : 48558435799 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Reaction of nitrous acid with aliphatic primary amine in cold gives.

1. A diazonium salt

2. An alcohol

3. A nitrite

4. A dye

Options :
485584143193. 1
485584143194. 2

485584143195. 3
485584143196. 4

Question Number : 34 Question Id : 48558435799 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

नाइट्रस अम्ल की ऐलिफैटिक प्राथमिक ऐमीन के साथ शीत अवस्था में अभिक्रिया कराने पर प्राप्त होता है।

1. एक डाईऐज़ोनियम लवण

2. एक एल्कोहल

3. एक नाइट्राइट

4. एक रंजक

Options :

485584143193. 1
485584143194. 2
485584143195. 3
485584143196. 4

Question Number : 35 Question Id : 48558435800 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	MCQ

Aniline upon heating with conc. HNO_3 and concentrated H_2SO_4 mixture gives.

1. *o*- and *p*-nitroaniline

2. *o*-Nitroaniline

3. Black terry mass

4. 2,4,6 −trinitroaniline

Options :

485584143197. 1
485584143198. 2
485584143199. 3
485584143200. 4

Question Number : 35 Question Id : 48558435800 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

ऐनिलीन HNO_3 और सान्द्र H_2SO_4 के साथ गर्म करने पर देता है :

1. *o*- और *p*-नाइट्रोऐनिलीन

2. *o*-नाइट्रोऐनिलीन

3. कोलतारी

4. 2,4,6 –ट्राईनाइट्रोऐनिलीन

Options :
485584143197. 1
485584143198. 2
485584143199. 3
485584143200. 4

Question Number : 36 Question Id : 48558435801 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Match List I with List II

LIST I		LIST II	
A.	Insulin	I.	Female hormone
B.	Thyroxine	II.	Male sex hormone
C.	Testosterone	III.	Thyroid
D.	Estradiol	IV.	Blood glucose level

Choose the correct answer from the options given below:

1. A-I, B-II, C-III, D-IV

2. A-IV, B-III, C-II, D-I

3. A-IV, B-III, C-I, D-II

4. A-III, B-IV, C-II, D-I

Options :
485584143201. 1
485584143202. 2
485584143203. 3
485584143204. 4

Question Number : 36 Question Id : 48558435801 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

सूची I का सूची II से मिलान कीजिए

सूची I		सूची II	
A.	इंसुलिन	I.	मादा हार्मोन
B.	थायरॉक्सिन	II.	नर लिंग हार्मोन
C.	टेस्टोस्टीरॉन	III.	थायरॉयड
D.	ऐस्ट्राडाईऑल	IV.	ग्लूकोज़ का रक्त में स्तर

निम्नलिखित विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए :

1. A-I, B-II, C-III, D-IV
2. A-IV, B-III, C-II, D-I
3. A-IV, B-III, C-I, D-II
4. A-III, B-IV, C-II, D-I

Options :
485584143201. 1
485584143202. 2
485584143203. 3
485584143204. 4

Question Number : 37 Question Id : 48558435802 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Which of the following will not be sweet in taste?

1. Maltose
2. Glycogen
3. Lactose
4. Fructose

Options :
485584143205. 1
485584143206. 2
485584143207. 3
485584143208. 4

prepp Your Personal Exam Guide

Question Number : 37 Question Id : 48558435802 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

निम्नलिखित में किसका स्वाद मधुर (मीठा) नहीं होगा ?

1. माल्टोस

2. ग्लाइकोजन

3. लैक्टोस

4. फ्रक्टोस

Options :

485584143205. 1
485584143206. 2
485584143207. 3
485584143208. 4

Question Number : 38 Question Id : 48558435803 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Match List I with List II

LIST I		LIST II	
A.	Vitamin C	I.	Rickets
B.	Vitamin A	II.	Beri Beri
C.	Vitamin D	III.	Scurvy
D.	Vitamin B_1	IV.	Night blindness

Choose the correct answer from the options given below:

1. A-IV, B-II, C-III, D-I

2. A-III, B-IV, C-II, D-I

3. A-III, B-IV, C-I, D-II

4. A-III, B-I, C-IV, D-II

Options :

485584143209. 1
485584143210. 2
485584143211. 3
485584143212. 4

Question Number : 38 Question Id : 48558435803 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

सूची I का सूची II से मिलान कीजिए

सूची I		सूची II	
A.	विटामिन-C	I.	रिकेट्स
B.	विटामिन-A	II.	बेरी-बेरी
C.	विटामिन-D	III.	स्कर्वी
D.	विटामिन-B_1	IV.	रतौंधी

निम्नलिखित विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए :

1. A-IV, B-II, C-III, D-I
2. A-III, B-IV, C-II, D-I
3. A-III, B-IV, C-I, D-II
4. A-III, B-I, C-IV, D-II

Options :

485584143209. 1
485584143210. 2
485584143211. 3
485584143212. 4

Question Number : 39 Question Id : 48558435804 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Prepp Your Personal Exam Guide

Match List I with List II

LIST I		LIST II	
A.	Terylene	I.	Gycosidic linkage
B.	Nylon	II.	Ester linkage
C.	Cellulose	III.	Phosphodiester linkage
D.	RNA	IV.	Amide linkage

Choose the correct answer from the options given below:

1. A-II, B-IV, C-I, D-III

2. A-III, B-II, C-IV, D-I

3. A-I, B-II, C-III, D-IV

4. A-IV, B-II, C-III, D-I

Options :
485584143213. 1
485584143214. 2
485584143215. 3
485584143216. 4

Question Number : 39 Question Id : 48558435804 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

सूची I का सूची II से मिलान कीजिए

सूची I		सूची II	
A.	टेरिलीन	I.	ग्लाएकोसाइडी बंधन
B.	नाईलॉन	II.	एस्टर बंधन
C.	सैलुलोज़	III.	फॉस्फोडाई एस्टर बंधन
D.	आर. एन. ए.	IV.	एमाइड बंधन

निम्नलिखित विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए :

1. A-II, B-IV, C-I, D-III

2. A-III, B-II, C-IV, D-I

3. A-I, B-II, C-III, D-IV

4. A-IV, B-II, C-III, D-I

Options :
485584143213. 1
485584143214. 2
485584143215. 3

485584143216. 4

Question Number : 40 Question Id : 48558435805 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

Which of the following will act as antiseptic as well as disinfectant ?

1. Boric acid
2. Iodoform
3. Sulphur dioxide
4. Phenol

Options :

485584143217. 1
485584143218. 2
485584143219. 3
485584143220. 4

Question Number : 40 Question Id : 48558435805 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

निम्नलिखित में कौन पूतिरोधी और विसंक्रामी की तरह कार्य करेगा ?

1. बोरिक अम्ल
2. आयोडोफार्म
3. सल्फर डाईऑक्साइड
4. फिनॉल

Options :

485584143217. 1
485584143218. 2
485584143219. 3
485584143220. 4

Sub-Section Number :	2
Sub-Section Id :	4855842645
Question Shuffling Allowed :	No
Is Section Default? :	null

Prepp Your Personal Exam Guide

Question Number : 41 Question Id : 48558435806 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	Comp1

In a colloidal state the particle size of the dispersed phase range between 10^3 to 10^6 pm and colloidal sol is heterogenous in nature. Based on the nature of interaction between the dispersed phase and dispersion medium colloidal sol are classified as lyophilic and lyophobic. Stability of sol is due to presence of charge on the sol particles and the neutralisation of the same is known as coagulation or precipitation.

Based on this answer the following.

Lyophillic sols are more stable than lyophobic sols because

1. The colloidal particles have positive charge
2. The colloidal particles have no charge
3. The colloidal particles are solvated
4. A small amount of electrolyte is added to stabilise

Options :

485584143221. 1
485584143222. 2
485584143223. 3
485584143224. 4

Question Number : 41 Question Id : 48558435806 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	Comp1

कोलॉइड प्रावस्था में कणों का आकार 10^3 से 10^6 होता है और कोलॉइड सॉल विषमांगी प्रकृति का होता है। परिक्षिप्त प्रावस्था एवं परिक्षेपण माध्यम के मध्य क्रिया के आधार पर कोलॉइड सॉल को द्रवरागी और द्रवविरागी में वर्गीकृत किया गया। सॉल का स्थायित्व उसके कणों पर उपस्थित आवेश के कारण होता है और इनका उदासीनीकरण स्कंदन या अवक्षेपण कहलाता है।

इस आधार पर निम्नलिखित प्रश्न का उत्तर दीजिए :

prepp Your Personal Exam Guide

द्रवविरागी सॉल की तुलना में द्रवरागी सॉल अधिक स्थायी होते हैं क्योंकि-

1. कोलॉइड कण घनावेशित होते हैं।

2. कोलॉइड कणों पर कोई आवेश नहीं होता।

3. कोलॉइड कण विलायकयोजित होते हैं।

4. विद्युत अपघट्य की सूक्ष्म मात्रा इसे स्थायित्व प्रदान करती है।

Options :
485584143221. 1
485584143222. 2
485584143223. 3
485584143224. 4

Question Number : 42 Question Id : 48558435807 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	Comp1

In a colloidal state the particle size of the dispersed phase range between 10^3 to 10^6 pm and colloidal sol is heterogenous in nature. Based on the nature of interaction between the dispersed phase and dispersion medium colloidal sol are classified as lyophilic and lyophobic. Stability of sol is due to presence of charge on the sol particles and the neutralisation of the same is known as coagulation or precipitation.

Based on this answer the following.

Bredig's arc method is.

1. To coagulate colloidal sol

2. To prepare colloidal sol

3. To purify the colloidal sol

4. To prepare the micelles

Options :
485584143225. 1
485584143226. 2
485584143227. 3
485584143228. 4

Question Number : 42 Question Id : 48558435807 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	Comp1

कोलॉइड प्रावस्था में कणों का आकार 10^3 से 10^6 होता है और कोलॉइड सॉल विषमांगी प्रकृति का होता है। परिक्षिप्त प्रावस्था एवं परिक्षेपण माध्यम के मध्य क्रिया के आधार पर कोलॉइड सॉल को द्रवरागी और द्रवविरागी में वर्गीकृत किया गया। सॉल का स्थायित्व उसके कणों पर उपस्थित आवेश के कारण होता है और इनका उदासीनीकरण स्कंदन या अवक्षेपण कहलाता है।

इस आधार पर निम्नलिखित प्रश्न का उत्तर दीजिए :

ब्रेडिग आर्क विधि है :

1. कोलॉइडी सॉल का स्कंदन के लिए
2. कोलॉइडी सॉल का बनाने
3. कोलॉइडी सॉल का शुद्धिकरण के लिए
4. मिसेल बनाने के लिए

Options :
485584143225. 1
485584143226. 2
485584143227. 3
485584143228. 4

Question Number : 43 Question Id : 48558435808 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	Comp1

In a colloidal state the particle size of the dispersed phase range between 10^3 to 10^6 pm and colloidal sol is heterogenous in nature. Based on the nature of interaction between the dispersed phase and dispersion medium colloidal sol are classified as lyophilic and lyophobic. Stability of sol is due to presence of charge on the sol particles and the neutralisation of the same is known as coagulation or precipitation.

Based on this answer the following.

Prepp Your Personal Exam Guide

The formation of micelles takes place.

1. Only above a particular temperature and above a particular concentration

2. Only below a particular temperature and below a particular concentration

3. Only above Kraft temperature and below CMC

4. Only below Kraft temperature and above CMC

Options :
485584143229. 1
485584143230. 2
485584143231. 3
485584143232. 4

Question Number : 43 Question Id : 48558435808 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	Comp1

कोलॉइड प्रावस्था में कणों का आकार 10^3 से 10^6 होता है और कोलॉइड सॉल विषमांगी प्रकृति का होता है। परिक्षिप्त प्रावस्था एवं परिक्षेपण माध्यम के मध्य क्रिया के आधार पर कोलॉइड सॉल को द्रवरागी और द्रवविरागी में वर्गीकृत किया गया। सॉल का स्थायित्व उसके कणों पर उपस्थित आवेश के कारण होता है और इनका उदासीनीकरण स्कंदन या अवक्षेपण कहलाता है।

इस आधार पर निम्नलिखित प्रश्न का उत्तर दीजिए :

मिसेल का निर्माण होता है :

1. केवल नियत तापमान और सांद्रता से ऊपर

2. केवल नियत तापमान और सांद्रता से नीचे

3. केवल क्राफ्ट ताप से ऊपर और CMC से नीचे

4. केवल क्राफ्ट ताप से नीचे और CMC से ऊपर

Options :
485584143229. 1
485584143230. 2
485584143231. 3
485584143232. 4

Question Number : 44 Question Id : 48558435809 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	Comp1

In a colloidal state the particle size of the dispersed phase range between 10^3 to 10^6 pm and colloidal sol is heterogenous in nature. Based on the nature of interaction between the dispersed phase and dispersion medium colloidal sol are classified as lyophilic and lyophobic. Stability of sol is due to presence of charge on the sol particles and the neutralisation of the same is known as coagulation or precipitation.

Based on this answer the following.

The Arseneous sulphide As_2S_3 sol has negative (-) charge. The maximum power to precipitate it is of :

1. H_2SO_4
2. Na_3PO_4
3. $CaCl_2$
4. $AlCl_3$

Options :
485584143233. 1
485584143234. 2
485584143235. 3
485584143236. 4

Question Number : 44 Question Id : 48558435809 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	Comp1

कोलॉइड प्रावस्था में कणों का आकार 10^3 से 10^6 होता है और कोलॉइड सॉल विषमांगी प्रकृति का होता है। परिक्षिप्त प्रावस्था एवं परिक्षेपण माध्यम के मध्य क्रिया के आधार पर कोलॉइड सॉल को द्रवरागी और द्रवविरागी में वर्गीकृत किया गया। सॉल का स्थायित्व उसके कणों पर उपस्थित आवेश के कारण होता है और इनका उदासीनीकरण स्कंदन या अवक्षेपण कहलाता है।

इस आधार पर निम्नलिखित प्रश्न का उत्तर दीजिए :

आर्सेनस सल्फाइड As_2S_3 सॉल पर ऋणावेश होता है। निम्न में से कौन इसे अधिकतम अवक्षेपित करता है :

1. H_2SO_4

2. Na_3PO_4

3. $CaCl_2$

4. $AlCl_3$

Options :
485584143233. 1
485584143234. 2
485584143235. 3
485584143236. 4

Question Number : 45 Question Id : 48558435810 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	Comp1

In a colloidal state the particle size of the dispersed phase range between 10^3 to 10^6 pm and colloidal sol is heterogenous in nature. Based on the nature of interaction between the dispersed phase and dispersion medium colloidal sol are classified as lyophilic and lyophobic. Stability of sol is due to presence of charge on the sol particles and the neutralisation of the same is known as coagulation or precipitation.

Based on this answer the following.

When KI solution is added to $AgNO_3$ solution such that $AgNO_3$ amount exceeds KI amount.

1. The precipitated AgI adsorbs I^- ions from KI solution and negatively charged colloidal sol result

2. The precipitated AgI adsorbs Ag^+ ions from KI solution and positively charged colloidal sol result

3. The precipitated KI adsobs NO_3^- ions from $AgNO_3$ and negative charged colloidal sol results

4. No collidal sol. formation takes place

Options :
485584143237. 1
485584143238. 2
485584143239. 3
485584143240. 4

Question Number : 45 Question Id : 48558435810 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	Comp1

कोलॉइड प्रावस्था में कणों का आकार 10^3 से 10^6 होता है और कोलॉइड सॉल विषमांगी प्रकृति का होता है। परिक्षिप्त प्रावस्था एवं परिक्षेपण माध्यम के मध्य क्रिया के आधार पर कोलॉइड सॉल को द्रवरागी और द्रवविरागी में वर्गीकृत किया गया। सॉल का स्थायित्व उसके कणों पर उपस्थित आवेश के कारण होता है और इनका उदासीनीकरण स्कंदन या अवक्षेपण कहलाता है।

इस आधार पर निम्नलिखित प्रश्न का उत्तर दीजिए :

जब KI विलयन $AgNO_3$ विलयन में डाला जाए

1. अवक्षेपित AgI, KI विलयन से I^- आयन को अधिशोषित करता है और ऋणावेशित कोलॉइड सॉल बनाता है।
2. अवक्षेपित AgI KI विलयन से Ag^+ आयन अधिशोषित करता है और धनावेशित कोलॉइडी सॉल बनाता है।
3. अवक्षेपित KI, $AgNO_3$ के वियलन से NO_3^- अधिशोषित करता है और ऋणावेशित कोलॉइड सॉल बनाता है।
4. कोलॉइड सॉल नहीं बनाता है।

Options :

485584143237. 1
485584143238. 2
485584143239. 3
485584143240. 4

Sub-Section Number :	3
Sub-Section Id :	4855842646
Question Shuffling Allowed :	No
Is Section Default? :	null

Question Number : 46 Question Id : 48558435811 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	Comp2

Certain Aldehydes, Retore and certain alcohol undergo iodoform test. Certain Aldehydes ketones undergo aldol condensation. While certain aldehydes undergo Cannizaro's reaction. Aldehydes responds to tollen reagent and fehling reagent test.

Prepp Your Personal Exam Guide

Which amongst the following undergo iodoform test

A. CH_3OH

B. CH_3CH_2OH

C. $\begin{array}{l} CH_3\ CH - CH_3 \\ \quad\ \ | \\ \quad\ OH \end{array}$

D. $CH_3CH_2CH_2OH$

Choose the correct option

1. A and D only
2. B and C only
3. B and D only
4. A and B only

Options :
485584143241. 1
485584143242. 2
485584143243. 3
485584143244. 4

Question Number : 46 Question Id : 48558435811 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	Comp2

कुछ ऐल्डिहाइड, कीटोन एवं कुछ ऐल्कोहल आयोडोफार्म परीक्षण देते हैं। कुछ ऐल्डिहाइड एवं कीटोन ऐल्डॉल संघनन की अभिक्रिया करते हैं जबकि कुछ ऐल्डिहाइड कैनिज़ारो अभिक्रिया सम्पादित करते हैं। ऐल्डिहाइड टॉलेन अभिकर्मक और फेहलिंग अभिकर्मक परीक्षण के प्रतिक्रिया दर्शाते हैं।

Prepp Your Personal Exam Guide

निम्न में कौन आयोडोफार्म परीक्षण को दर्शाता है:

A. CH_3OH
B. CH_3CH_2OH
C. $CH_3\underset{\displaystyle OH}{\underset{|}{CH}} - CH_3$
D. $CH_3CH_2\ CH_2OH$

सही विकल्प का चयन कीजिए

1. केवल A और D
2. केवल B और C
3. केवल B और D
4. केवल A और B

Options :
485584143241. 1
485584143242. 2
485584143243. 3
485584143244. 4

Question Number : 47 Question Id : 48558435812 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

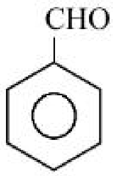
Key	**Value**
Comprehension	Comp2

Certain Aldehydes, Retore and certain alcohol undergo iodoform test. Certain Aldehydes ketones undergo aldol condensation. While certain aldehydes undergo Cannizaro's reaction. Aldehydes responds to tollen reagent and fehling reagent test.

Prepp Your Personal Exam Guide

Which amongst the following undergo aldol condensation

A. CH_3CHO
B. HCHO
C. CH_3COCH_3

D. 

Choose the correct option

1. A and D only

2. A and C only

3. A and B only

4. D only

Options :
485584143245. 1
485584143246. 2
485584143247. 3
485584143248. 4

Question Number : 47 Question Id : 48558435812 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1
Question Key Details :

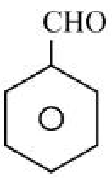
Key	**Value**
Comprehension	Comp2

कुछ ऐल्डिहाइड, कीटोन एवं कुछ ऐल्कोहल आयोडोफार्म परीक्षण देते हैं। कुछ ऐल्डिहाइड एवं कीटोन ऐल्डॉल संघनन की अभिक्रिया करते हैं जबकि कुछ ऐल्डिहाइड कैनिज़ारो अभिक्रिया सम्पादित करते हैं। ऐल्डिहाइड टॉलेन अभिकर्मक और फेहलिंग अभिकर्मक परीक्षण के प्रतिक्रिया दर्शाते हैं।

Prepp Your Personal Exam Guide

निम्न में कौन ऐल्डॉल संघनन अभिक्रिया दर्शाता है:

A. CH_3CHO
B. HCHO
C. CH_3COCH_3

D.


सही उत्तर का चयन कीजिए

1. केवल A और D
2. केवल A और C
3. केवल A और B
4. केवल D

Options :
485584143245. 1
485584143246. 2
485584143247. 3
485584143248. 4

Question Number : 48 Question Id : 48558435813 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

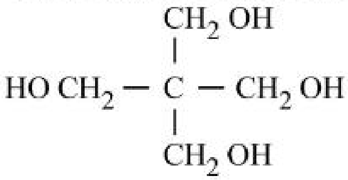
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

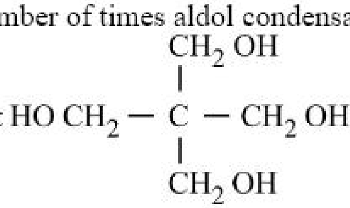
Key	Value
Comprehension	Comp2

Certain Aldehydes, Retore and certain alcohol undergo iodoform test. Certain Aldehydes ketones undergo aldol condensation. While certain aldehydes undergo Cannizaro's reaction. Aldehydes responds to tollen reagent and fehling reagent test.

When CH_3CHO and HCHO are created with NaoH (aq), one of the product is found to be



The number of times aldol condensation and number of times Cannizzaro's reaction occur to produce the

product  is

1. 1, 3

2. 3, 1

3. 2, 2

4. 1, 1

Options :
485584143249. 1
485584143250. 2
485584143251. 3
485584143252. 4

Question Number : 48 Question Id : 48558435813 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

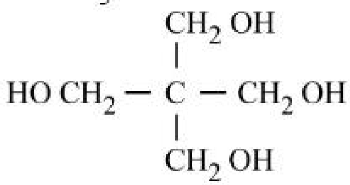
Question Key Details :

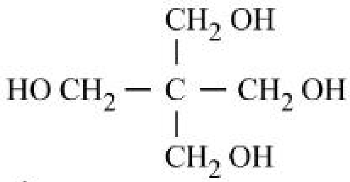
Key	**Value**
Comprehension	Comp2

कुछ ऐल्डिहाइड, कीटोन एवं कुछ ऐल्कोहल आयोडोफार्म परीक्षण देते हैं। कुछ ऐल्डिहाइड एवं कीटोन ऐल्डॉल संघनन की अभिक्रिया करते हैं जबकि कुछ ऐल्डिहाइड कैनिज़ारो अभिक्रिया सम्पादित करते हैं। ऐल्डिहाइड टॉलेन अभिकर्मक और फेहलिंग अभिकर्मक परीक्षण के प्रतिक्रिया दर्शाते हैं।

Prepp Your Personal Exam Guide

जब CH_3CHO और HCHO की जलीय NaOH के साथ अभिक्रिया करायी जाती है, तो प्राप्त होने वाला एक उत्पाद





एक उत्पाद के रूप में उत्पन्न करने के लिए ऐल्डॉल संघनन एवं कैनिज़ारो अभिक्रिया की संख्या__________________है।

1. 1, 3

2. 3, 1

3. 2, 2

4. 1, 1

Options :
485584143249. 1
485584143250. 2
485584143251. 3
485584143252. 4

Question Number : 49 Question Id : 48558435814 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

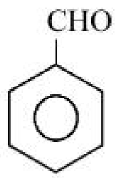
Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	Comp2

Certain Aldehydes, Retore and certain alcohol undergo iodoform test. Certain Aldehydes ketones undergo aldol condensation. While certain aldehydes undergo Cannizaro's reaction. Aldehydes responds to tollen reagent and fehling reagent test.

Prepp Your Personal Exam Guide

Which amongst the following will respond to Tollen's reagent test.

A. 

B. HCHO
C. HCOOH
D. CH_3COCH_3

Choose the correct option

1. A and B only

2. A, B and C only

3. B and C only

4. D only

Options :
485584143253. 1
485584143254. 2
485584143255. 3
485584143256. 4

Question Number : 49 Question Id : 48558435814 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

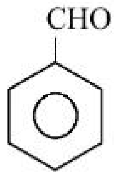
Question Key Details :

Key	**Value**
Comprehension	Comp2

कुछ ऐल्डिहाइड, कीटोन एवं कुछ ऐल्कोहल आयोडोफार्म परीक्षण देते हैं। कुछ ऐल्डिहाइड एवं कीटोन ऐल्डॉल संघनन की अभिक्रिया करते हैं जबकि कुछ ऐल्डिहाइड कैनिज़ारो अभिक्रिया सम्पादित करते हैं। ऐल्डिहाइड टॉलेन अभिकर्मक और फेहलिंग अभिकर्मक परीक्षण के प्रतिक्रिया दर्शाते हैं।

Prepp Your Personal Exam Guide

निम्नलिखित में कौन टॉलेन अभिकर्मक परीक्षण को दर्शाएगा

A. 

B. HCHO
C. HCOOH
D. CH_3COCH_3

सही विकल्प का चयन कीजिए

1. केवल A और B

2. केवल A, B और C

3. केवल B और C

4. केवल D

Options :
485584143253. 1
485584143254. 2
485584143255. 3
485584143256. 4

Question Number : 50 Question Id : 48558435815 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

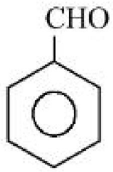
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	Comp2

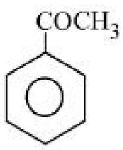
Certain Aldehydes, Retore and certain alcohol undergo iodoform test. Certain Aldehydes ketones undergo aldol condensation. While certain aldehydes undergo Cannizaro's reaction. Aldehydes responds to tollen reagent and fehling reagent test.

Which amongst the following will respond to both Tollen's reagent test and Fehling reagent test ?

1. 

2. CH_3CHO

3. CH_3COCH_3

4. 

Options :
485584143257. 1
485584143258. 2
485584143259. 3
485584143260. 4

Question Number : 50 Question Id : 48558435815 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

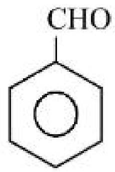
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	Comp2

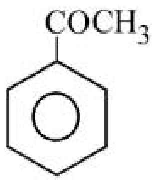
कुछ ऐल्डिहाइड, कीटोन एवं कुछ ऐल्कोहल आयोडोफार्म परीक्षण देते हैं। कुछ ऐल्डिहाइड एवं कीटोन ऐल्डॉल संघनन की अभिक्रिया करते हैं जबकि कुछ ऐल्डिहाइड केनिज़ारो अभिक्रिया सम्पादित करते हैं। ऐल्डिहाइड टॉलेन अभिकर्मक और फेहलिंग अभिकर्मक परीक्षण के प्रतिक्रिया दर्शाते हैं।

निम्न में कौन टॉलेन अभिकर्मक एवं फेहलिंग अभिकर्मक परीक्षण दोनों को दर्शाता है:

1. 

2. CH_3CHO

3. CH_3COCH_3

4. 

Options :

485584143257. 1
485584143258. 2
485584143259. 3
485584143260. 4

Prepp
Your Personal Exam Guide