Chemistry

Group Number :	8
Group Id :	485584889
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 :	4855841029
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 : 4855842912
Question Shuffling Allowed : Yes
Is Section Default? : null

Question Number : 301 Question Id : 48558439416 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 a reaction taking place in four different steps, the rate constants follow a relationship $K = \frac{K_2 K_4}{K_1 K_3}$. If the energies of activation E_1, E_2, E_3 and E_4 are 10 kJ/mol, 30 kJ/mol, 40 kJ/mol and 20 kJ/mol respectively, then the overall energy of activation would be:

1. Zero kJ/mol
2. 100 kJ/mol
3. 10 kJ/mol
4. 1000 kJ/mol

Options :
485584157661. 1
485584157662. 2
485584157663. 3
485584157664. 4

Question Number : 301 Question Id : 48558439416 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

चार अलग-अलग पदों में होने वाली अभिक्रिया के लिए स्थिरांक का संबंध है $K = \frac{K_2 K_4}{K_1 K_3}$। यदि इनकी सक्रिय ऊर्जाएं E_1, E_2, E_3 और E_4 10 किलो जूल /मोल 30 किलो जूल /मोल, 40 किलो जूल /मोल और 20 किलो जूल /मोल क्रमशः है, तो कुल सक्रिय ऊर्जा होगी:

1. शून्य किलो जूल /मोल
2. 100 किलो जूल /मोल
3. 10 किलो जूल /मोल
4. 1000 किलो जूल /मोल

Options :
485584157661. 1
485584157662. 2
485584157663. 3
485584157664. 4

Question Number : 302 Question Id : 48558439417 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

Zinc oxide is white in colour at room temperature. It appears yellow on heating because of:

1. Frenkel defect

2. Schottky defect

3. Metal excess defect

4. Metal deficiency defect

Options :
485584157665. 1
485584157666. 2
485584157667. 3
485584157668. 4

Question Number : 302 Question Id : 48558439417 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

सामान्य ताप पर जिंक ऑक्साइड सफेद रंग का होता है। यह गर्म करने पर पीला प्रतीत होता है क्योंकि:

1. फ्रेन्कल दोष

2. शॉटकी दोष

3. धातु अधिकता दोष

4. धातु न्यूनता दोष

Options :
485584157665. 1
485584157666. 2
485584157667. 3
485584157668. 4

Question Number : 303 Question Id : 48558439418 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 partial pressure of the gas in vapour phase (P) is proportional to the mole fraction of the gas (x) in the solution. It is expressed as $P = K_H x$.

K_H stands for-

1. Arrhenius constant

2. Gas constant

3. Cryoscopic constant

4. Henry's law constant

Options :
485584157669. 1
485584157670. 2

485584157671. 3
485584157672. 4

Question Number : 303 Question Id : 48558439418 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

वाष्प अवस्था (P)में गैस का आंशिक दाब, विलयन में गैस (x) के मोल अंश के समानुपाती है। इसे प्रदर्शित करते हैं $P = K_H x$.

K_H का अर्थ-

1. आरहीनिअस स्थिरांक
2. गैस स्थिरांक
3. क्रायोस्कोपिक स्थिरांक
4. हेनरी नियम स्थिरांक

Options :
485584157669. 1
485584157670. 2
485584157671. 3
485584157672. 4

Question Number : 304 Question Id : 48558439419 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

2g of benzoic acid (C_6H_5COOH) dissolved in 25 g of benzene lowers its freezing point by 1.62 K. Molal depression constant is 4.9 K kg/mol. The value of 'i' when benzoic acid dimerises would be:

1. 0.753
2. 0.617
3. 0.504
4. 0.405

Options :
485584157673. 1
485584157674. 2
485584157675. 3
485584157676. 4

Question Number : 304 Question Id : 48558439419 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

Your Personal Exam Guide

2g बेंजोइक अम्ल(C_6H_5COOH)को 25 g बेंजीन में घोलने पर उसका हिमांक 1.62 K. घट जाता है। मोलल अवनमन स्थिरांक 4.9 K kg/मोल है। 'i' का मान बेंजोइक अम्ल के द्वितयन पर होगा:

1. 0.753

2. 0.617

3. 0.504

4. 0.405

Options :
485584157673. 1
485584157674. 2
485584157675. 3
485584157676. 4

Question Number : 305 Question Id : 48558439420 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 solids in the decreasing order of their magnetic strength in the presence of external magnetic field.

A. NaCl
B. CrO_2
C. MnO
D. Fe_3O_4

1. B > C > A > D

2. D > B > A > C

3. B > D > C > A

4. A > B > C > D

Options :
485584157677. 1
485584157678. 2
485584157679. 3
485584157680. 4

Question Number : 305 Question Id : 48558439420 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 ठोस को अवरोही क्रम में चुम्बकीय प्रबलता के क्रम में, बाह्य चुम्बकिय क्षेत्र की उपस्थिति में व्यवस्थित करें।

A. $NaCl$
B. CrO_2
C. MnO
D. Fe_3O_4

1. B > C > A > D

2. D > B > A > C

3. B > D > C > A

4. A > B > C > D

Options :
485584157677. 1
485584157678. 2
485584157679. 3
485584157680. 4

Question Number : 306 Question Id : 48558439421 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

Number of electrons exchanged during the following reaction are/is

$$2Fe^{3+}(aq) + 2I^{-}(aq) \rightarrow 2Fe^{2+}(aq) + I_2(s)$$

1. 1

2. 2

3. 3

4. 4

Options :
485584157681. 1
485584157682. 2
485584157683. 3
485584157684. 4

Question Number : 306 Question Id : 48558439421 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 अभिक्रिया में इलेक्ट्रान विनिमय की संख्या है।

$$2Fe^{3+}(aq) + 2I^{-}(aq) \rightarrow 2Fe^{2+}(aq) + I_2(s)$$

1. 1
2. 2
3. 3
4. 4

Options :
485584157681. 1
485584157682. 2
485584157683. 3
485584157684. 4

Question Number : 307 Question Id : 48558439422 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 reactions taking place during electrolysis of aqueous solution of $CuCl_2$ with platinum electrodes are:

A. $Cu^{2+}(aq) + 2e^{-} \rightarrow Cu(s)$

B. $H^{+}(aq) + e^{-} \rightarrow \frac{1}{2}H_2(g)$

C. $H_2O(l) + e^{-} \rightarrow \frac{1}{2}H_2(g) + {}^{-}OH(aq)$

D. $Cl^{-}(aq) \rightarrow \frac{1}{2}Cl_2(g) + e^{-}$

E. $2\,{}^{-}OH(aq) \rightarrow H_2O(l) + \frac{1}{2}O_2(g) + 2e^{-}$

Choose the correct answer from the options given below:

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

Options :
485584157685. 1
485584157686. 2
485584157687. 3
485584157688. 4

Question Number : 307 Question Id : 48558439422 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

प्लेटिनम इलेक्ट्रोड के साथ $CuCl_2$ के जलीय विलयन के वैद्युत अपघटन पर अभिक्रियाएं हैं:

A. $Cu^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Cu(s)$

B. $H^+(aq) + e^- \rightarrow \frac{1}{2}H_2(g)$

C. $H_2O(l) + e^- \rightarrow \frac{1}{2}H_2(g) + {}^-OH(aq)$

D. $Cl^-(aq) \rightarrow \frac{1}{2}Cl_2(g) + e^-$

E. $2\,{}^-OH(aq) \rightarrow H_2O(l) + \frac{1}{2}O_2(g) + 2e^-$

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए:

1. केवल A और E

2. केवल A और D

3. केवल A और B

4. केवल A और C

Options :
485584157685. 1
485584157686. 2
485584157687. 3
485584157688. 4

Question Number : 308 Question Id : 48558439423 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

Rate of a reaction is of 2nd order w.r.t. A and Ist order w.r.t. B. If concentration of A is halved and concentration of B becomes 1/3rd of initial concentration. The rate of reaction becomes:

1. 12 times

2. 1/12 times

3. 6 times

4. 1/6 times

Options :
485584157689. 1
485584157690. 2
485584157691. 3
485584157692. 4

Question Number : 308 Question Id : 48558439423 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

A के सापेक्ष अभिक्रिया की गति द्वितीय कोटि की, B के सापेक्ष प्रथम कोटि की है। यदि A की सान्द्रता आधी कर दे तो B की सान्द्रता, प्रारंभिक सान्द्रता से 1/3 रह जाती है। अभिक्रिया की गति हो जायेगी:

1. 12 गुना

2. 1/12 गुना

3. 6 गुना

4. 1/6 गुना

Options :
485584157689. 1
485584157690. 2
485584157691. 3
485584157692. 4

Question Number : 309 Question Id : 48558439424 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 wuith chloroform in the presence of Sodium hydroxide, product formed will be:

1. Salicyclic acid

2. Salicylate ion

3. Salicylaldehyde

4. benzoquinone

Options :
485584157693. 1
485584157694. 2
485584157695. 3
485584157696. 4

Prepp
Your Personal Exam Guide

Question Number : 309 Question Id : 48558439424 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

फीनोल को सडियम हाइड्रोक्साइड की उपस्थिति में क्लोरोफोर्म के साथ अभिक्रिया करने पर उत्पाद बनेगा:

1. सेलिसाइक्लिक अम्ल

2. सेलिसाइलेट आयन

3. सेलिसाइल्डिहाइड

4. बैंजोक्विनोन

Options :
485584157693. 1
485584157694. 2
485584157695. 3

485584157696. 4

Question Number : 310 Question Id : 48558439425 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 air was passed through glass bulb containing 16 g of an organic compound in 100 g of water and then through glass bulb containing only water at the same temperature and then finally through anhydrous CCl_4 glasstube, the loss in mass of glass bulb containing water was 0.052 g and the gain in mass of CCl_4 tube was 1.86 g. Calculate the molecular mass of the organic substance.

1. 100 g

2. 10 g

3. 200 g

4. 50 g

Options :

485584157697. 1
485584157698. 2
485584157699. 3
485584157700. 4

Question Number : 310 Question Id : 48558439425 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 वायु को कांच के बल से प्रवाहित किया जाता है जिसमें 16 ग्राम कार्बनिक यौगिक को 100 ग्राम जल में घोला गया है अंत में शुष्क CCl_4 की कांच की नली में प्रवाहित किया जाता है, तो कांच की नली के भार में कमी आती है, जिसमें 0.052 ग्राम जल मिलाया गया है और CCl_4 के भार की कांच की नली में मात्रा 1.86 ग्राम है, कार्बनिक पदार्थ का आण्विक भार ज्ञात कीजिए।

1. 100 ग्राम

2. 10 ग्राम

3. 200 ग्राम

4. 50 ग्राम

Options :

485584157697. 1
485584157698. 2
485584157699. 3
485584157700. 4

Question Number : 311 Question Id : 48558439426 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

Your Personal Exam Guide

When 1,3-Diphenylprop-2-en-1-one is formed by the reaction of benzaldehyde and acetophenone in the presence of dil. NaOH followed by heating, which is the correct option?

1. Acetophenone acts as Electrophile
2. Benzaldehyde acts as Nucleophile
3. Acetophenone acts as Nucleophile
4. Benzaldehyde has an α-hydrogen

Options :
485584157701. 1
485584157702. 2
485584157703. 3
485584157704. 4

Question Number : 311 Question Id : 48558439426 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

बैंजल्डिहाइड को एसीटोफीनोन के साथ तनु NaOH की उपस्थिति में, गर्म करने पर अभिक्रिया द्वारा 1,3 डाईफिनायल प्रोप-2 ईन-1-ऑन बनता है, सही विकल्प चुनिए?

1. ऐसीटोफीनॉन का इलेक्ट्रान रागी व्यवहार
2. बैंजलडिहाइड का नाभिकरागी व्यवहार
3. ऐसीटोफीनॉन का नाभिकरागी व्यवहार
4. बैंजल्डिहाइड का एल्फा-हाइड्रोजन रखना

Options :
485584157701. 1
485584157702. 2
485584157703. 3
485584157704. 4

Question Number : 312 Question Id : 48558439427 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

Aldol condensation results due to-

1. Acidity of α-hydrogen in aldehydes and ketones
2. Acidity of α-hydrogen in carboxylic acids
3. Acidity of α-hydrogen in amines
4. Acidity of α-hydrogen in Haloalkanes

Options :
485584157705. 1
485584157706. 2
485584157707. 3

485584157708. 4

Question Number : 312 Question Id : 48558439427 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

एल्डोल संघनन परिणाम है-

1. एल्डिहाइड तथा कीटोन में एल्फा-हाइड्रोजन की अम्लता
2. कार्बोक्सिलिक अम्लों में एल्फा-हाइड्रोजन की अम्लता
3. ऐमिन में एल्फा-हाइड्रोजन की अम्लता
4. हैलोएल्केन में एल्फा-हाइड्रोजन की अम्लता

Options :

485584157705. 1
485584157706. 2
485584157707. 3
485584157708. 4

Question Number : 313 Question Id : 48558439428 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 chemical used for leaching of silver and gold is:

1. NaCN
2. NaCl
3. Na_2O
4. NaF

Options :

485584157709. 1
485584157710. 2
485584157711. 3
485584157712. 4

Prepp Your Personal Exam Guide

Question Number : 313 Question Id : 48558439428 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

रजत तथा स्वर्ण के निक्षापन में प्रयुक्त होने वाला रसायनः

1. NaCN

2. NaCl

3. Na_2O

4. NaF

Options :
485584157709. 1
485584157710. 2
485584157711. 3
485584157712. 4

Question Number : 314 Question Id : 48558439429 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 oxoacids of phosphorus in the correct decreasing order of their reducing strength.

A. $H_4P_2O_6$
B. H_3PO_2
C. $H_4P_2O_7$
D. H_3PO_3

Choose the correct answer from the options given below:

1. B > D > A > C

2. B > A > C > D

3. D > C > A > B

4. D > B > C > A

Options :
485584157713. 1
485584157714. 2
485584157715. 3
485584157716. 4

Question Number : 314 Question Id : 48558439429 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 फास्फोरस के ओक्सोअम्ल को, अपचयन शक्ति के सही अवरोही क्रम में व्यवस्थित करें।

A. $H_4P_2O_6$
B. H_3PO_2
C. $H_4P_2O_7$
D. H_3PO_3

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए:

1. B > D > A > C

2. B > A > C > D

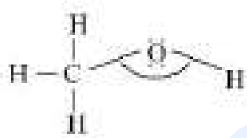
3. D > C > A > B

4. D > B > C > A

Options :
485584157713. 1
485584157714. 2
485584157715. 3
485584157716. 4

Question Number : 315 Question Id : 48558439430 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 bond angle  in methanol is :

1. 60°

2. 109°28'

3. 108.9°

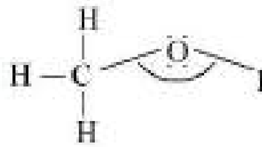
4. 180°

Options :
485584157717. 1
485584157718. 2
485584157719. 3
485584157720. 4

Question Number : 315 Question Id : 48558439430 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

Prep Your Personal Exam Guide

मेथेनॉल का बंध कोण  है :

1. 60°

2. 109°28'

3. 108.9°

4. 180°

Options :
485584157717. 1
485584157718. 2
485584157719. 3
485584157720. 4

Question Number : 316 Question Id : 48558439431 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 magnetic moment of the complex species- $[Fe(H_2O)_6]^{2+}$ and $K_2[MnCl_4]$are 5.3 and 5.9 respectively. The number of unpaired electrons respectively are:

1. 4, 5

2. 4, 4

3. 5, 5

4. 5, 4

Options :
485584157721. 1
485584157722. 2
485584157723. 3
485584157724. 4

Question Number : 316 Question Id : 48558439431 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

संकुल स्पिशीज $[Fe(H_2O)_6]^{2+}$ और $K_2[MnCl_4]$ का चुम्बकीय आघूर्ण क्रमशः5.3 तथा 5.9 है। इनमें अयुग्म इलेक्ट्रान की संख्या क्रमशः है:

1. 4, 5

2. 4, 4

3. 5, 5

4. 5, 4

Prepp Your Personal Exam Guide

Options :
485584157721. 1
485584157722. 2
485584157723. 3
485584157724. 4

Question Number : 317 Question Id : 48558439432 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 ID		LIST II
A.	$CH_3CH_2NH_2$	I.	N,N-Dimethylaniline
B.	$CH_3-N(CH_3)-CH_3$	II.	Ethylamine
C.	$C_6H_5NH_2$	III.	Aniline
D.	$C_6H_5N(CH_3)_2$	IV.	Trimethylamine

Choose the correct answer from the options given below:

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

Options :
485584157725. 1
485584157726. 2
485584157727. 3
485584157728. 4

Question Number : 317 Question Id : 48558439432 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 से मिलान कीजिए

सूची I		सूची II	
A.	$CH_3CH_2NH_2$	I.	N,N-डाईमिथायल ऐनिलीन
B.	$CH_3-\underset{\underset{CH_3}{\vert}}{N}-CH_3$	II.	ईथायल ऐमिन
C.	$C_6H_5NH_2$	III.	ऐनिलीन
D.	$C_6H_5N(CH_3)_2$	IV.	ट्राई मिथायल ऐमिन

निम्नलिखित विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए :

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

Options :
485584157725. 1
485584157726. 2
485584157727. 3
485584157728. 4

Question Number : 318 Question Id : 48558439433 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

Identify the pseudohalogen from the following ions:

1. BrO_3
2. CN^-
3. NO_2^-
4. Cl^-

Options :
485584157729. 1
485584157730. 2
485584157731. 3
485584157732. 4

Question Number : 318 Question Id : 48558439433 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 आयनों से छदम हेलोजन पहचाने:

1. BrO_3

2. CN^-

3. NO_2^-

4. Cl^-

Options :
485584157729. 1
485584157730. 2
485584157731. 3
485584157732. 4

Question Number : 319 Question Id : 48558439434 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

$\left[Co\left(NH_3\right)_4 Cl\left(NO_2\right)\right]Cl$ will show:

A. Solvate isomerism
B. Linkage isomerism
C. Coordination isomerism
D. Ionisation isomerism

Choose the correct answer from the options given below:

1. A and B only

2. B and C only

3. B and D only

4. C and D only

Options :
485584157733. 1
485584157734. 2
485584157735. 3
485584157736. 4

Question Number : 319 Question Id : 48558439434 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

$[Co(NH_3)_4 Cl(NO_2)]Cl$ प्रदर्शित होगा:

A. विलायक योजना समावयवता
B. बंधनी समावयवता
C. उप सह संयोजन समावयवता
D. आयनन समावयवता

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए:

1. केवल A और B

2. केवल B और C

3. केवल B और D

4. केवल C और D

Options :
485584157733. 1
485584157734. 2
485584157735. 3
485584157736. 4

Question Number : 320 Question Id : 48558439435 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 forms meta nitro derivative in strongly acidic medium. The reason is-

1. $-NH_2$ group is meta directing

2. $-NH_2$ group is o-p directing

3. Anilinium ion is meta directing

4. $-NH_2$ group is highly reactive

Options :
485584157737. 1
485584157738. 2
485584157739. 3
485584157740. 4

Question Number : 320 Question Id : 48558439435 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

शक्तिशाली आम्लीय माध्यम में ऐनिलीन, मेटानाइट्रो व्युत्पन्न बनाते है। इस का कारण है-

1. $-NH_2$ वर्ग मेटा निर्देशित है।

2. $-NH_2$ वर्ग ओर्थो-पेरा निर्देशित है।

3. ऐनिलिनियम आयन मेटा निर्देशित है।

4. $-NH_2$ वर्ग अधिक क्रियाशील है।

Options :
485584157737. 1
485584157738. 2
485584157739. 3
485584157740. 4

Question Number : 321 Question Id : 48558439436 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

$KMnO_4 + H_2SO_4 + X \rightarrow MnSO_4 + K_2SO_4 + H_2O + CO_2$

Identify X:

1. $C_6H_{12}O_6$

2. $C_2H_2O_4$

3. C_2H_6

4. C_2H_8

Options :
485584157741. 1
485584157742. 2
485584157743. 3
485584157744. 4

Question Number : 321 Question Id : 48558439436 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

$KMnO_4 + H_2SO_4 + X \rightarrow MnSO_4 + K_2SO_4 + H_2O + CO_2$

X को पहचाने:

1. $C_6H_{12}O_6$

2. $C_2H_2O_4$

3. C_2H_6

4. C_2H_8

Options :
485584157741. 1
485584157742. 2
485584157743. 3
485584157744. 4

Question Number : 322 Question Id : 48558439437 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 order to differentiate between N-methylmethanamine and N,N-Dimethylmethanamine, the reaction to be used is:

1. Carbylamine reaction
2. Gabriel Phthalimide reaction
3. Hoffmann Bromamide reaction
4. Hinsberg's test

Options :
485584157745. 1
485584157746. 2
485584157747. 3
485584157748. 4

Question Number : 322 Question Id : 48558439437 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

N-मिथायल मिथेनामाइन तथा N,N- डाईमिथायल मिथेनामाइन मे विभेद उत्पन्न करने के क्रम में अभिक्रिया प्रयुक्त होगी:

1. कार्बइलऐमिन अभिक्रिया
2. गेब्रिल थेलिमाइड अभिक्रिया
3. हॉफमेन ब्रोमामाइड अभिक्रिया
4. हिन्सबर्ग परीक्षण

Options :
485584157745. 1
485584157746. 2
485584157747. 3
485584157748. 4

Question Number : 323 Question Id : 48558439438 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

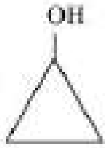
Question Key Details :

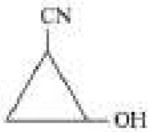
Key	**Value**
Comprehension	MCQ

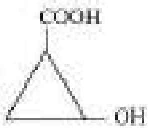
Prepp Your Personal Exam Guide

$$\text{Cyclopropanol} \xrightarrow[H_2SO_4]{\text{Conc.}} A \xrightarrow{Cl / H_2O} B \xrightarrow{KCN} C \xrightarrow{H_2O / H^+} D$$

Identify D

1. 

2. 

3. 

4.

Options :
485584157749. 1
485584157750. 2
485584157751. 3
485584157752. 4

Question Number : 323 Question Id : 48558439438 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

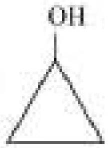
Question Key Details :

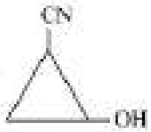
Key	Value
Comprehension	MCQ

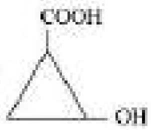
Prepp Your Personal Exam Guide

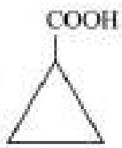
साइक्लो प्रोपेनोल $\xrightarrow[H_2SO_4]{Conc.}$ A $\xrightarrow{Cl / H_2O}$ B $\xrightarrow{KCN}$ C $\xrightarrow{H_2O / H^+}$ D

D को पहचानें

1. 

2. 

3. 

4. 

Options :
485584157749. 1
485584157750. 2
485584157751. 3
485584157752. 4

Question Number : 324 Question Id : 48558439439 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

2,4-DNP is__________

1. 2,4-Dinitrophenol
2. 2,4-Dinitrophenylhydrazine
3. 2,4-Dinitrophenylhydrazone
4. 2,4-Dinitrophenylacetic acid

Options :
485584157753. 1
485584157754. 2
485584157755. 3
485584157756. 4

Question Number : 324 Question Id : 48558439439 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

2,4-DNP है____________

1. 2,4-डाईनाइट्रोफीनोल

2. 2,4-डाईनाइट्रोफिनायल हाईड्राजीन

3. 2,4-डाईनाइट्रोफिनायल हाईड्राजोन

4. 2,4-डाईनाइट्रोफिनायल एसिटिक अम्ल

Options :
485584157753. 1
485584157754. 2
485584157755. 3
485584157756. 4

Question Number : 325 Question Id : 48558439440 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

Select the reagents **a** and **b** respectively, used in the Hell-Volhard-Zelinsky reaction:

$$R-CH_2COOH \xrightarrow[b]{a} R-\underset{\displaystyle X}{\underset{|}{CH}}-COOH$$

$X = Cl, Br$

A. X_2
B. X_2 / Red Phosphorus
C. H_2O
D. $SoCl_2$
E. X_2 / Yellow Phosphorus

Choose the correct answer from the options given below:

1. A and C only

2. B and C only

3. D and E only

4. C and D only

Options :
485584157757. 1
485584157758. 2
485584157759. 3
485584157760. 4

Question Number : 325 Question Id : 48558439440 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 हेल-वॉलहार्ड-जिलिन्सकी अभिक्रिया में प्रयुक्त अभिकर्मक क्रमशः a व b को चुनिए:

$$R-CH_2COOH \xrightarrow[b]{a} R-\underset{\displaystyle X}{\underset{|}{CH}}-COOH$$

X = Cl, Br

A. X_2
B. X_2 / लाल फॉस्फोरस
C. H_2O
D. $SoCl_2$
E. X_2 /पीला फॉस्फोरस

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए:

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

Options :
485584157757. 1
485584157758. 2
485584157759. 3
485584157760. 4

Question Number : 326 Question Id : 48558439441 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 compound is formed when a secondary alcohol is oxidized?

1. Ketone
2. Aldehyde
3. Alkene
4. Carboxylic acid

Options :
485584157761. 1
485584157762. 2
485584157763. 3
485584157764. 4

Question Number : 326 Question Id : 48558439441 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

द्वितीयक एल्कोहल के ऑक्सीकरण से कौन सा यौगिक बनता है?

1. कीटोन

2. एल्डिहाइड

3. एल्कीन

4. कार्बोक्सिलिक अम्ल

Options :
485584157761. 1
485584157762. 2
485584157763. 3
485584157764. 4

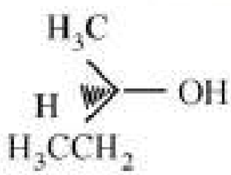
Question Number : 327 Question Id : 48558439442 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

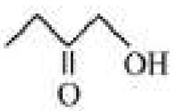
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

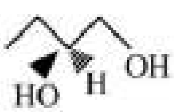
Question Key Details :

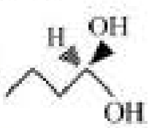
Key	Value
Comprehension	MCQ

Which of the following compounds contain at least one secondary alcoholic group:

A. 

B. 

C. 

D. 

Choose the correct answer from the options given below:

1. A and B only

2. B and C only

3. A and C only

4. C and D only

Options :
485584157765. 1
485584157766. 2
485584157767. 3
485584157768. 4

Question Number : 327 Question Id : 48558439442 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

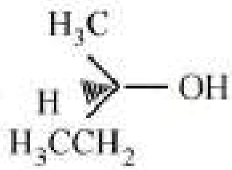
Prepp Your Personal Exam Guide

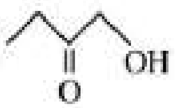
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

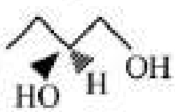
Question Key Details :

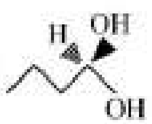
Key	Value
Comprehension	MCQ

निम्नलिखित में से किस यौगिक में कम से कम एक द्वितीयक एल्कोहल ग्रुप है:

A. 

B. 

C. 

D. 

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए:

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

Options :

485584157765. 1
485584157766. 2
485584157767. 3
485584157768. 4

Question Number : 328 Question Id : 48558439443 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

During electrolytic refining of copper, some metals settle as anode mud. These metals are:

A. Selenium and Tellurium
B. Silver and Gold
C. Gold and Platinum
D. Zinc and Platinum
E. Selenium, Gold and Platinum

Choose the correct answer from the options given below:

1. A, D, E only

2. A, B, C and E only

3. C, D and E only

4. A, C, D, E only

Options :
485584157769. 1
485584157770. 2
485584157771. 3
485584157772. 4

Question Number : 328 Question Id : 48558439443 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

तांबा की वैद्युत अपघटन शोधन क्रिया के मध्य, कुछ धातुएं ऐनोड मड के रुप में बैठ जाती है। यह धातु हैः

A. सेलेनियम और टेल्यूरियम
B. रजत तथा स्वर्ण
C. स्वर्ण तथा प्लेटिनम
D. जिंक तथा प्लेटिनम
E. सेलेनियम, स्वर्ण तथा प्लेटिनम

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए:

1. केवल A, D, E

2. केवलA, B, C और E

3. केवल C, D और E

4. केवल A, C, D, E

Options :
485584157769. 1
485584157770. 2
485584157771. 3
485584157772. 4

Question Number : 329 Question Id : 48558439444 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

Prep Your Personal Exam Guide

Zinc metal reacts with dilute nitric acid to liberate gas:

1. NO_2

2. N_2O

3. NO

4. N_2O_3

Options :
485584157773. 1
485584157774. 2
485584157775. 3
485584157776. 4

Question Number : 329 Question Id : 48558439444 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

जिंक धातु तनु नाईट्रिक अम्ल से अभिक्रिया करके गैस उत्पन्न करती है:

1. NO_2

2. N_2O

3. NO

4. N_2O_3

Options :
485584157773. 1
485584157774. 2
485584157775. 3
485584157776. 4

Question Number : 330 Question Id : 48558439445 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.	Rosenmund reduction	I.	$CrO_2Cl_2/CS_2, H_3O^+$
B.	Etard Reaction	II.	CO, HCl/Anhyd. $AlCl_3$/CuCl
C.	Gatterman-Koch reaction	III.	H_2-Pd-$BaSO_4$
D.	Clemmensen reduction	IV.	Zn-Hg/HCl

Choose the correct answer from the options given below:

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

Options :
485584157777. 1
485584157778. 2
485584157779. 3
485584157780. 4

Question Number : 330 Question Id : 48558439445 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.	रोज़ेनमुँड अपचयन	I.	$CrO_2Cl_2/CS_2, H_3O^+$
B.	ईटार्ड अभिक्रिया	II.	CO, HCl/निर्जलीय. $AlCl_3$/CuCl
C.	गैटरमेन-कॉच अभिक्रिया	III.	H_2-Pd-$BaSO_4$
D.	क्लिमेनसेन अपचयन	IV.	Zn-Hg/HCl

निम्नलिखित विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए :

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

Options :
485584157777. 1
485584157778. 2
485584157779. 3
485584157780. 4

Question Number : 331 Question Id : 48558439446 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

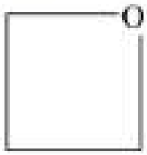
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

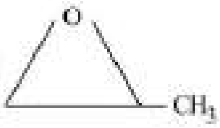
Question Key Details :

Key	Value
Comprehension	MCQ

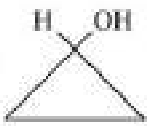
Prepp Your Personal Exam Guide

Which of the following does not depict an isomer of oxetane



1. 

2.

3. 

4.

Options :
485584157781. 1
485584157782. 2
485584157783. 3
485584157784. 4

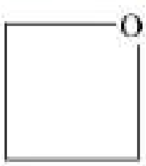
Question Number : 331 Question Id : 48558439446 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Is Question Mandatory : No Calculator : None Response Time : N.A Think Time : N.A Minimum Instruction Time : 0

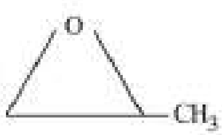
Correct Marks : 5 Wrong Marks : 1

Question Key Details :

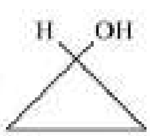
Key	**Value**
Comprehension	MCQ

निम्नलिखित में कौन सा ऑक्सीटेन की समावयवता प्रदर्शित नहीं करता



1. 

2.

3. 

4.

Options :
485584157781. 1
485584157782. 2

Prepp Your Personal Exam Guide

485584157783. 3
485584157784. 4

Question Number : 332 Question Id : 48558439447 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

Electronic configuration of d^6 when $\Delta_o < P$

1. t_2g^5 eg^1
2. t_2g^6 eg^0
3. t_2g^4 eg^2
4. t_2g^2 eg^4

Options :
485584157785. 1
485584157786. 2
485584157787. 3
485584157788. 4

Question Number : 332 Question Id : 48558439447 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

d^6 का इलेक्ट्रान विन्यास जब $\Delta_o < P$

1. t_2g^5 eg^1
2. t_2g^6 eg^0
3. t_2g^4 eg^2
4. t_2g^2 eg^4

Options :
485584157785. 1
485584157786. 2
485584157787. 3
485584157788. 4

Question Number : 333 Question Id : 48558439448 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

In the given reaction, the end-product is-

$$CH_3COOH \xrightarrow[\Delta]{NH_3} A \xrightarrow{NaOBr} B \xrightarrow[H_2O]{NaNO_2\ /\ HCl} C$$

C is-

1. Ethyl alcohol
2. Methyl alcohol
3. Acetaldehyde
4. Methylamine

Options :
485584157789. 1
485584157790. 2
485584157791. 3
485584157792. 4

Question Number : 333 Question Id : 48558439448 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 अभिक्रिया का अंतिम उत्पाद है-

$$CH_3COOH \xrightarrow[\Delta]{NH_3} A \xrightarrow{NaOBr} B \xrightarrow[H_2O]{NaNO_2\ /\ HCl} C$$

C is-

1. ईथायल एल्कोहल
2. मिथायल एल्कोहल
3. ऐसिटल्डिहाइड
4. मिथायलेमीन

Options :
485584157789. 1
485584157790. 2
485584157791. 3
485584157792. 4

Question Number : 334 Question Id : 48558439449 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

Your Personal Exam Guide

Co-ordination compounds present in following biological systems:

A. Chlorophyll
B. Haemoglobin
C. Vitamin B_{12}
D. Enzymes
E. Roots

Choose the correct answer from the options given below:

1. A, B, C and D only

2. A, B, C only

3. A, C and E only

4. E only

Options :
485584157793. 1
485584157794. 2
485584157795. 3
485584157796. 4

Question Number : 334 Question Id : 48558439449 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

जैविक तंत्र में, निम्नलिखित में से सहसयोजक यौगिक उपस्थित हैं :

A. क्लोरोफिल
B. हीमोग्लोबिन
C. विटामिन B_{12}
D. एन्जाइम
E. जड़े

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए:

1. केवल A, B, C और D

2. केवल A, B, C

3. केवल A, C और E

4. केवल E

Options :
485584157793. 1
485584157794. 2
485584157795. 3
485584157796. 4

Question Number : 335 Question Id : 48558439450 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

$MnO_4^- + H_2O + I^- \rightarrow MnO_2 + OH^- + X$

Compound 'X' in the above reaction is:

1. I_2

2. IO_2^{2-}

3. IO_4^-

4. IO_3^-

Options :
485584157797. 1
485584157798. 2
485584157799. 3
485584157800. 4

Question Number : 335 Question Id : 48558439450 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

$MnO_4^- + H_2O + I^- \rightarrow MnO_2 + OH^- + X$

उपरोक्त अभिक्रिया में यौगिक 'X' है:

1. I_2

2. IO_2^{2-}

3. IO_4^-

4. IO_3^-

Options :
485584157797. 1
485584157798. 2
485584157799. 3
485584157800. 4

Prepp Your Personal Exam Guide

Question Number : 336 Question Id : 48558439451 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 statements relating to the acidic character of alcohols is not true?

1. It is due to the polar nature of OH bond.

2. Increases with an attachment of e^- withdrawing group.

3. Alcohols are weaker acids than water.

4. Alcohols behave as electrophiles.

Options :
485584157801. 1
485584157802. 2
485584157803. 3
485584157804. 4

Question Number : 336 Question Id : 48558439451 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 कथनों में से एल्कोहल के संबंध में सत्य नहीं है ?

1. यह OH बंध की ध्रुवीय प्रकृति के कारण है।
2. e^- निष्कासित करने वाले समूह के जुड़ने के साथ बढ़ता है।
3. एल्कोहल जल से अधिक दुर्बल अम्ल है।
4. एल्कोहल, इलेक्ट्रान रागी की तरह व्यवहार करता है।

Options :
485584157801. 1
485584157802. 2
485584157803. 3
485584157804. 4

Question Number : 337 Question Id : 48558439452 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 in increasing order of their basic strength:

A. NH_3
B. AsH_3
C. PH_3
D. BiH_3
E. SbH_3

Choose the correct answer from the options given below:

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

Options :
485584157805. 1
485584157806. 2
485584157807. 3
485584157808. 4

Prepp Your Personal Exam Guide

Question Number : 337 Question Id : 48558439452 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 को क्षारीय दुर्बलता के आरोही क्रम में लिखिए:

A. NH_3
B. AsH_3
C. PH_3
D. BiH_3
E. SbH_3

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए:

1. D < E < A < B < C

2. D < E < B < C < A

3. A < C < B < D < E

4. A < C < B < E < D

Options :
485584157805. 1
485584157806. 2
485584157807. 3
485584157808. 4

Question Number : 338 Question Id : 48558439453 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

Order and molecularity in the given reaction is

$CHCl_3 + Cl_2 \rightarrow CCl_4 + HCl$

$\text{Rate} = k\left[CHCl_3\right]\left[Cl_2\right]^{\frac{1}{2}}$

1. $\frac{3}{2}$ and 0

2. $\frac{3}{2}$ and 2

3. $\frac{3}{2}$ and $\frac{3}{2}$

4. 2 and $\frac{3}{2}$

Options :
485584157809. 1
485584157810. 2
485584157811. 3
485584157812. 4

Question Number : 338 Question Id : 48558439453 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 अभिक्रिया में कोटि तथा आण्विकता है

$CHCl_3 + Cl_2 \rightarrow CCl_4 + HCl$

$\text{Rate} = k\left[CHCl_3\right]\left[Cl_2\right]^{\frac{1}{2}}$

1. $\frac{3}{2}$ और 0

2. $\frac{3}{2}$ और 2

3. $\frac{3}{2}$ और $\frac{3}{2}$

4. 2 और $\frac{3}{2}$

Options :

485584157809. 1

485584157810. 2

485584157811. 3

485584157812. 4

Question Number : 339 Question Id : 48558439454 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 in increasing order of their boiling points:

A. $CH_3CH_2CH_2CHO$

B. $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$

C. $C_2H_5OC_2H_5$

D. $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_3$

E. $CH_3CH_2CH_2COOH$

Choose the correct answer from the options given below:

1. D < E < B < A < C

2. D < E < A < B < C

3. D < C < A < E < B

4. D < C < A < B < E

Options :

485584157813. 1

485584157814. 2

485584157815. 3

485584157816. 4

Question Number : 339 Question Id : 48558439454 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 क्वथनांक को आरोही क्रम में व्यवस्थित कीजिए:

A. $CH_3CH_2CH_2CHO$
B. $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$
C. $C_2H_5OC_2H_5$
D. $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_3$
E. $CH_3CH_2CH_2COOH$

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए:

1. D < E < B < A < C

2. D < E < A < B < C

3. D < C < A < E < B

4. D < C < A < B < E

Options :
485584157813. 1
485584157814. 2
485584157815. 3
485584157816. 4

Question Number : 340 Question Id : 48558439455 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 sodium soap prepared from glyceryl palmitate

$(C_{15}H_{31}COO)_3C_3H_5$, is:

1. $(C_3H_5)_3COONa$

2. $C_{15}H_{31}COONa$

3. $(C_{15}H_{31}COO)_3Na$

4. C_3H_5COONa

Options :
485584157817. 1
485584157818. 2
485584157819. 3
485584157820. 4

Question Number : 340 Question Id : 48558439455 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

सोडियम साबुन ग्लिसराईल पल्मिटेट से बनाये जाते है

$(C_{15}H_{31}COO)_3C_3H_5$, is:

1. $(C_3H_5)_3COONa$

2. $C_{15}H_{31}COONa$

3. $(C_{15}H_{31}COO)_3Na$

4. C_3H_5COONa

Options :
485584157817. 1
485584157818. 2
485584157819. 3
485584157820. 4

Sub-Section Number :	2
Sub-Section Id :	4855842913
Question Shuffling Allowed :	No
Is Section Default? :	null

Question Number : 341 Question Id : 48558439456 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

A colloid is a heterogenous system in which one substance is dispersed as very fine particles in another substance called dispersion medium. Colloids are classified on the basis of physical state of dispersed phase and dispersion medium. Nature of interaction between dispersed phase and dispersion medium and types of particles of dispersed phase. There are various methods for the preparation of colloidal solutions such as chemical methods, electrical disintegration and peptization. Colloidal solutions when prepared, generally contain excessive amount of electrolytes, and some other soluble impurities. The process used for reducing the amount of impurities to a requisite minimum is known as purification of colloidal solution. Purification of colloidal solution is carried out by various methods such as Dialysis, Electrodialysis, Ultrafiltration etc. Colligative properties, Tyndall effect, colour, Brownian movement charge on colloidal particles, electrophoresis, coagulation are various properties exhibited by colloidal solution.

The formation of micelles takes place only above a particular temperature known as:

1. Critical temperature

2. Kraft temperature

3. Critical micelle concentration

4. Micelle temperature

Options :
485584157821. 1
485584157822. 2
485584157823. 3
485584157824. 4

Question Number : 341 Question Id : 48558439456 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 एक विषमांगी तंत्र होता है जिसमें एक पदार्थ बहुत बारीक कणों के रुप में परिक्षिप्त प्रावस्था में एक दूसरे पदार्थ में परिक्षेपित रहता है जिसे परिक्षेपित माध्यम कहते है। कोलॉइड का वर्गीकरण भौतिक अवस्ता में परिक्षिप्त माध्यम में मिलने पर कणों की प्रकृति पर निर्भर करता है। कोलॉयड प्राप्त करने के अनेकों प्रकार हैं जैसे रासायनिक विधि, वैद्युत विघटन और पेप्टाइज़ेशन। कोलॉयड विलयन बनाते समय, सामान्यतया आत्याधिक मात्रा में वैद्युत अपघटय और घुलनशील अशुद्धिया पायी जाती है। अशुद्धियों की मात्रा को कम करने की विधि को कोलॉइड विलयन का शुद्धिकरण या शोधन कहते है। कोलॉइड विलयन को विभिन्न विधियों से शोधन किया जाता है जैसे अपोहन, वैद्युत अपोहन, अतिसूक्ष्म निस्यंदन आदि। अणुसंख्य गुणधर्म , टिंडल प्रभाव, रंग, ब्राउनी गति आवेश कोलॉइड पर वैद्युत कण संचलन, स्कंदन आदि कोलॉइड के विभिन्न गुणों को प्रदर्शित करते हैं।

मिसेल निर्माण की प्रक्रिया विशिष्ट तापक्रम पर की जाती है, जिसे कहते हैं :

1. क्रांतिक तापक्रम
2. क्राफ्ट तापक्रम
3. क्रांतिक मिसेल सांन्द्रता
4. मिसेल तापक्रम

Options :

485584157821. 1
485584157822. 2
485584157823. 3
485584157824. 4

Question Number : 342 Question Id : 48558439457 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

A colloid is a heterogenous system in which one substance is dispersed as very fine particles in another substance called dispersion medium. Colloids are classified on the basis of physical state of dispersed phase and dispersion medium. Nature of interaction between dispersed phase and dispersion medium and types of particles of dispersed phase. There are various methods for the preparation of colloidal solutions such as chemical methods, electrical disintegration and peptization. Colloidal solutions when prepared, generally contain excessive amount of electrolytes, and some other soluble impurities. The process used for reducing the amount of impurities to a requisite minimum is known as purification of colloidal solution. Purification of colloidal solution is carried out by various methods such as Dialysis, Electrodialysis, Ultrafiltration etc. Colligative properties, Tyndall effect, colour, Brownian movement charge on colloidal particles, electrophoresis, coagulation are various properties exhibited by colloidal solution.

The chemical composition of collodion is:

1. 4% solution of alcohol in a mixture of nitrocellulose and ether.
2. 4% solution of nitrocellulose in a mixture of acetone and ether.
3. 4% solution of nitrocellulose in a mixture of alcohol and ether.
4. 4% solution of nitrophenol in a mixture of alcohol and ether.

Options :

485584157825. 1
485584157826. 2
485584157827. 3
485584157828. 4

Question Number : 342 Question Id : 48558439457 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 एक विषमांगी तंत्र होता है जिसमें एक पदार्थ बहुत बारीक कणों के रुप में परिक्षिप्त प्रावस्था में एक दूसरे पदार्थ में परिक्षेपित रहता है जिसे परिक्षेपित माध्यम कहते है। कोलॉइड का वर्गीकरण भौतिक अवस्ता में परिक्षिप्त माध्यम में मिलने पर कणों की प्रकृति पर निर्भर करता है। कोलॉयड प्राप्त करने के अनेकों प्रकार हैं जैसे रासायनिक विधि, वैद्युत विघटन और पेप्टाइज़ेशन। कोलॉयड विलयन बनाते समय, सामान्यतया आत्याधिक मात्रा में वैद्युत अपघट्य और घुलनशील अशुद्धिया पायी जाती है। अशुद्धियों की मात्रा को कम करने की विधि को कोलॉइड विलयन का शुद्धिकरण या शोधन कहते है। कोलॉइड विलयन को विभिन्न विधियों से शोधन किया जाता है जैसे अपोहन, वैद्युत अपोहन, अतिसूक्ष्म निस्पंदन आदि। अणुसंख्य गुणधर्म , टिंडल प्रभाव, रंग, ब्राउनी गति आवेश कोलॉइड पर वैद्युत कण संचलन, स्कंदन आदि कोलॉइड के विभिन्न गुणों को प्रदर्शित करते हैं।

कोलोडिऑन की रासायनिक संरचना है:

1. 4% एल्कोइल के विलयन के नाइट्रोसेलूलोज तथा ईथर के मिश्रण में
2. 4% नाइट्रोसेलूलोज विलयन को, एसीटोन और ईथर के मिश्रण में
3. 4% नाइट्रोसेलूलोज विलयन को, एल्कोहल और ईथर के मिश्रण में
4. 4% नाइट्रोफीनोल को, एल्कोहल व ईथर के मिश्रण में

Options :
485584157825. 1
485584157826. 2
485584157827. 3
485584157828. 4

Question Number : 343 Question Id : 48558439458 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

A colloid is a heterogenous system in which one substance is dispersed as very fine particles in another substance called dispersion medium. Colloids are classified on the basis of physical state of dispersed phase and dispersion medium. Nature of interaction between dispersed phase and dispersion medium and types of particles of dispersed phase. There are various methods for the preparation of colloidal solutions such as chemical methods, electrical disintegration and peptization. Colloidal solutions when prepared, generally contain excessive amount of electrolytes, and some other soluble impurities. The process used for reducing the amount of impurities to a requisite minimum is known as purification of colloidal solution. Purification of colloidal solution is carried out by various methods such as Dialysis, Electrodialysis, Ultrafiltration etc. Colligative properties, Tyndall effect, colour, Brownian movement charge on colloidal particles, electrophoresis, coagulation are various properties exhibited by colloidal solution.

Prepp
Your Personal Exam Guide

Which among the given statements CANNOT be defined as the property of colloidal solution:

1. Finest gold sol is red in colour, as the size of particle increases, it appear purple, then blue and finally golden.

2. The charge on the sol particles is due to preferential adsorption of ions from solution.

3. Electric arc is struck between the electrodes of the metal immersed in the dispersion medium.

4. Colloidal particles always appear to be in a state of continuos zig-zag motion.

Options :
485584157829. 1
485584157830. 2
485584157831. 3
485584157832. 4

Question Number : 343 Question Id : 48558439458 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 एक विषमांगी तंत्र होता है जिसमें एक पदार्थ बहुत बारीक कणों के रूप में परिक्षिप्त प्रावस्था में एक दूसरे पदार्थ में परिक्षेपित रहता है जिसे परिक्षेपित माध्यम कहते है। कोलॉइड का वर्गीकरण भौतिक अवस्ता में परिक्षिप्त माध्यम में मिलने पर कणों की प्रकृति पर निर्भर करता है। कोलॉयड प्राप्त करने के अनेकों प्रकार हैं जैसे रासायनिक विधि, वेद्युत विघटन और पेप्टाइज़ेशन। कोलॉयड विलयन बनाते समय, सामान्यतया आत्याधिक मात्रा में वेद्युत अपघटय और घुलनशील अशुद्धिया पायी जाती है। अशुद्धियों की मात्रा को कम करने की विधि को कोलॉइड विलयन का शुद्धिकरण या शोधन कहते है। कोलॉइड विलयन को विभिन्न विधियों से शोधन किया जाता है जैसे अपोहन, वेद्युत अपोहन, अतिसूक्ष्म निस्यंदन आदि। अणुसंख्य गुणधर्म , टिंडल प्रभाव, रंग, ब्राउनी गति आवेश कोलॉइड पर वेद्युत कण संचलन, स्कंदन आदि कोलॉइड के विभिन्न गुणों को प्रदर्शित करते हैं।

इनमें से कौन सा कथन कोलॉयड विलयन के गुणों का नहीं दर्शाता:

1. शुद्ध स्वर्ण सॉल लाल रंग का है, जैसे कणों का आकार बढ़ता है, यह बैंगनी प्रतीत होता है, ततपश्चात नीला और अन्त में स्वर्ण।

2. सॉल कणो पर आवेश, वरीयता क्रमके विलयन से अधिशोषित आयनों के कारण ।

3. वेद्युत आर्क जब परिक्षेपण माध्यम में धातु के इलेक्ट्रोड डूब कर टकराते हैं।

4. कोलॉयड कणों का सदैव लगातार टेढ़ी-मेढ़ी गति की अवस्था में दिखाई देते हैं।

Options :
485584157829. 1
485584157830. 2
485584157831. 3
485584157832. 4

Question Number : 344 Question Id : 48558439459 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

A colloid is a heterogenous system in which one substance is dispersed as very fine particles in another substance called dispersion medium. Colloids are classified on the basis of physical state of dispersed phase and dispersion medium. Nature of interaction between dispersed phase and dispersion medium and types of particles of dispersed phase. There are various methods for the preparation of colloidal solutions such as chemical methods, electrical disintegration and peptization. Colloidal solutions when prepared, generally contain excessive amount of electrolytes, and some other soluble impurities. The process used for reducing the amount of impurities to a requisite minimum is known as purification of colloidal solution. Purification of colloidal solution is carried out by various methods such as Dialysis, Electrodialysis, Ultrafiltration etc. Colligative properties, Tyndall effect, colour, Brownian movement charge on colloidal particles, electrophoresis, coagulation are various properties exhibited by colloidal solution.

Identify correct increasing order of coagulation power of electrolytes:

A. $NaCl < MgCl_2 < AlCl_3$
B. $AlCl_3 < MgCl_2 < NaCl$
C. $Na_4[Fe(CN)_6] < Na_3PO_4 < NaCl < Na_2SO_4$
D. $KCl < K_3PO_4 < K_2SO_4 < K_4[Fe(CN)_6]$
E. $KCl < K_2SO_4 < K_3PO_4 < K_4[Fe(CN)_6]$

Choose the correct answer from the options given below:

1. B and D only

2. A, B, C only

3. C, D and E only

4. A, E only

Options :
485584157833. 1
485584157834. 2
485584157835. 3
485584157836. 4

prepp Your Personal Exam Guide

Question Number : 344 Question Id : 48558439459 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 एक विषमांगी तंत्र होता है जिसमें एक पदार्थ बहुत बारीक कणों के रुप में परिक्षिप्त प्रावस्था में एक दूसरे पदार्थ में परिक्षेपित रहता है जिसे परिक्षेपित माध्यम कहते है। कोलॉइड का वर्गीकरण भौतिक अवस्ता में परिक्षिप्त माध्यम में मिलने पर कणों की प्रकृति पर निर्भर करता है। कोलॉयड प्राप्त करने के अनेकों प्रकार हैं जैसे रासायनिक विधि, वैद्युत विघटन और पेप्टाइज़ेशन। कोलॉयड विलयन बनाते समय, सामान्यतया आत्याधिक मात्रा में वैद्युत अपघटय और घुलनशील अशुद्धिया पायी जाती है। अशुद्धियों की मात्रा को कम करने की विधि को कोलॉइड विलयन का शुद्धिकरण या शोधन कहते है। कोलॉइड विलयन को विभिन्न विधियों से शोधन किया जाता है जैसे अपोहन, वैद्पुत अपोहन, अतिसूक्ष्म निस्यंदन आदि। अणुसंख्य गुणधर्म , टिंडल प्रभाव, रंग, ब्राउनी गति आवेश कोलॉइड पर वैद्युत कण संचलन, स्कंदन आदि कोलॉइड के विभिन्न गुणों को प्रदर्शित करते हैं।

वैद्युत अपघट्य की स्कंदन शक्ति को आरोही क्रम में सही विकल्प को पहचाने:

A. $NaCl < MgCl_2 < AlCl_3$
B. $AlCl_3 < MgCl_2 < NaCl$
C. $Na_4[Fe(CN)_6] < Na_3PO_4 < NaCl < Na_2SO_4$
D. $KCl < K_3PO_4 < K_2SO_4 < K_4[Fe(CN)_6]$
E. $KCl < K_2SO_4 < K_3PO_4 < K_4[Fe(CN)_6]$

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए:

1. केवल B और D

2. केवल A, B, C

3. केवल C, D और E

4. केवल A, E

Options :
485584157833. 1
485584157834. 2
485584157835. 3
485584157836. 4

Question Number : 345 Question Id : 48558439460 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

A colloid is a heterogenous system in which one substance is dispersed as very fine particles in another substance called dispersion medium. Colloids are classified on the basis of physical state of dispersed phase and dispersion medium. Nature of interaction between dispersed phase and dispersion medium and types of particles of dispersed phase. There are various methods for the preparation of colloidal solutions such as chemical methods, electrical disintegration and peptization. Colloidal solutions when prepared, generally contain excessive amount of electrolytes, and some other soluble impurities. The process used for reducing the amount of impurities to a requisite minimum is known as purification of colloidal solution. Purification of colloidal solution is carried out by various methods such as Dialysis, Electrodialysis, Ultrafiltration etc. Colligative properties, Tyndall effect, colour, Brownian movement charge on colloidal particles, electrophoresis, coagulation are various properties exhibited by colloidal solution.

When $FeCl_3$ is added to excess of hot water:

1. A positively charged sol of hydrated Ferric oxide is formed due to adsorption of Fe^{3+} ions.

2. Negatively charged sol is obtained with adsorption of OH^- ions.

3. A negatively charged sol is formed due to adsorption of Fe^{3+} ions.

4. A positively charged sol is formed by the adsorption of OH^- ions.

Options :
485584157837. 1
485584157838. 2
485584157839. 3
485584157840. 4

Question Number : 345 Question Id : 48558439460 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 एक विषमांगी तंत्र होता है जिसमें एक पदार्थ बहुत बारीक कणों के रुप में परिक्षिप्त प्रावस्था में एक दूसरे पदार्थ में परिक्षेपित रहता है जिसे परिक्षेपित माध्यम कहते है। कोलॉइड का वर्गीकरण भौतिक अवस्ता में परिक्षिप्त माध्यम में मिलने पर कणों की प्रकृति पर निर्भर करता है। कोलॉयड प्राप्त करने के अनेकों प्रकार हैं जैसे रासायनिक विधि. वैद्युत विघटन और पेप्टाइज़ेशन। कोलॉयड विलयन बनाते समय. सामान्यतया आत्याधिक मात्रा में वैद्युत अपघटय और घुलनशील अशुद्धिया पायी जाती है। अशुद्धियों की मात्रा को कम करने की विधि को कोलॉइड विलयन का शुद्धिकरण या शोधन कहते है। कोलॉइड विलयन को विभिन्न विधियों से शोधन किया जाता है जैसे अपोहन. वैद्युत अपोहन. अतिसूक्ष्म निस्यंदन आदि। अणुसंख्य गुणधर्म . टिंडल प्रभाव, रंग, ब्राउनी गति आवेश कोलॉइड पर वैद्युत कण संचलन, स्कंदन आदि कोलॉइड के विभिन्न गुणों को प्रदर्शित करते हैं।

जब $FeCl_3$ को अत्याधिक गरम पानी में डालते है:

1. Fe^{3+} आयनों के अधिशोषण के कारण. जलयुक्त फेरिक ऑक्साइड का धनात्मक सॉल बनता है।
2. OH^- आयनों के अधिशोषण के कारण,ऋणात्मक सॉल बनता है।
3. Fe^{3+} आयनों के अधिशोषण के कारण,ऋणात्मक आवेश वाला सॉल बनता है।
4. OH^- आयनों के अधिशोषण के कारण,धनात्मक आवेश सॉल बनता है।

Options :

485584157837. 1
485584157838. 2
485584157839. 3
485584157840. 4

Sub-Section Number :	3
Sub-Section Id :	4855842914
Question Shuffling Allowed :	No
Is Section Default? :	null

Question Number : 346 Question Id : 48558439461 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

James Watson and Francis Crick gave a double strand helix structure for DNA. Two Nucleic acid chains are wound about each other and held together by hydrogen bonds between pairs of bases. The two strands are complementary to each other because the hydrogen bonds are formed between specific pairs of bases. Adenine forms hydrogen bonds with thymine whereas cytasine forms hydrogen bonds with quanine.

Nucleic acids are known as the polymers of nucleotides and these nucleotides are joined together through phosphodiester linkage. Identify the correct sequence of attachment.

1. Phosphate - Sugar - base

2. Base - sugar - Base

3. Sugar - Base - Sugar

4. Phosphate - Base - phosphate

Options :
485584157841. 1
485584157842. 2
485584157843. 3
485584157844. 4

Question Number : 346 Question Id : 48558439461 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

जेम्स वाटसन और फ्रांसिस क्रिक ने DNA की द्विकुंडलित आकृति दी थी। दो न्यूक्लीक अम्लों की श्रृंखला एक दूसरे में मरोड़ के द्वारा हाइड्रोजन बंध तथा क्षार के युग्म से पूरक के रुप में जुडे होते हैं। दोनों कुंडलित आकृति एक दूसरे की पूरक है और हाइड्रोजन बंध बनाकर विशिष्ट क्षार युग्म से बनते हैं। एडिनीन हाइड्रोजन बंध से थायमीन के साथ बंध बनाता है जबकि साइटोसिन, ग्वेनाइन के साथ हाइड्रोजन बंध बनाता है।

न्यूक्लीक अम्ल को न्यूक्लिओटाइड के बहुलक के रुप में जानते है और यह न्यूक्लिओटाइड फास्फोडाइएस्टर बंधन द्वारा आपस में जुडे होते हैं। संलग्नता का सही क्रम पहचानिए।

1. फास्फेट - शर्करा - क्षार

2. क्षार - शर्करा - क्षार

3. शर्करा - क्षार - शर्करा

4. फास्फेट - क्षार - फास्फेट

Options :
485584157841. 1
485584157842. 2
485584157843. 3
485584157844. 4

Question Number : 347 Question Id : 48558439462 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

James Watson and Francis Crick gave a double strand helix structure for DNA. Two Nucleic acid chains are wound about each other and held together by hydrogen bonds between pairs of bases. The two strands are complementary to each other because the hydrogen bonds are formed between specific pairs of bases. Adenine forms hydrogen bonds with thymine whereas cytasine forms hydrogen bonds with quanine.

Match List I with List II

LIST I		LIST II	
A.	Nucleic Acids	I.	Phosphodiester linkage
B.	Nucleotides	II.	Base and Sugar
C.	Nucleosides	III.	Phosphoric acid
D.	Dinucleotide	IV.	Protein synthesis

Choose the correct answer from the options given below:

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

Options :
485584157845. 1
485584157846. 2
485584157847. 3
485584157848. 4

Question Number : 347 Question Id : 48558439462 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

जेम्स वाटसन और फ्रांसिस क्रिक ने DNA की द्विकुंडलित आकृति दी थी। दो न्यूक्लीक अम्लों की श्रृंखला एक दूसरे में मरोड़ के द्वारा हाइड्रोजन बंध तथा क्षार के युग्म से पूरक के रुप में जुड़े होते हैं। दोनों कुंडलित आकृति एक दूसरे की पूरक है और हाइड्रोजन बंध बनाकर विशिष्ट क्षार युग्म से बनते हैं। एडिनीन हाइड्रोजन बंध से थायमीन के साथ बंध बनाता है जबकि साइटोसिन, ग्वानाइन के साथ हाइड्रोजन बंध बनाता है।

सूची I का सूची II से मिलान कीजिए

सूची I		सूची II	
A.	न्यूक्लिक अम्ल	I.	फास्फोडाईएस्टर बंध
B.	न्यूक्लिओटाइड	II.	क्षार तथा शर्करा
C.	न्यूक्लिओसाइड	III.	फास्फोरिक अम्ल
D.	डाई न्यूक्लिओटाइड	IV.	प्रोटीन संश्लेषण

निम्नलिखित विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए :

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

Options :
485584157845. 1
485584157846. 2
485584157847. 3
485584157848. 4

Question Number : 348 Question Id : 48558439463 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

James Watson and Francis Crick gave a double strand helix structure for DNA. Two Nucleic acid chains are wound about each other and held together by hydrogen bonds between pairs of bases. The two strands are complementary to each other because the hydrogen bonds are formed between specific pairs of bases. Adenine forms hydrogen bonds with thymine whereas cytasine forms hydrogen bonds with quanine.

The sugar component in RNA molecule is ____________.

1. β - D - Glucose

2. D - Glucose

3. β - D - Ribose

4. D - Ribose

Options :

485584157849. 1
485584157850. 2
485584157851. 3
485584157852. 4

Question Number : 348 Question Id : 48558439463 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

जेम्स वाटसन और फ्रांसिस क्रिक ने DNA की द्विकुंडलित आकृति दी थी। दो न्यूक्लीक अम्लों की श्रृंखला एक दूसरे में मरोड़ के द्वारा हाइड्रोजन बंध तथा क्षार के पुग्म से पूरक के रुप में जुड़े होते हैं। दोनों कुंडलित आकृति एक दूसरे की पूरक है और हाइड्रोजन बंध बनाकर विशिष्ट क्षार पुग्म से बनते हैं। एडिनीन हाइड्रोजन बंध से थायमीन के साथ बंध बनाता है जबकि साइटोसिन, कैनाइन के साथ हाइड्रोजन बंध बनाता है।

RNA के अणु में शर्करा घटक है-

1. β - D - ग्लूकोस

2. D - ग्लूकोस

3. β - D - राइबोज

4. D - राइबोज

Options :

485584157849. 1
485584157850. 2
485584157851. 3
485584157852. 4

Prepp
Your Personal Exam Guide

Question Number : 349 Question Id : 48558439464 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

James Watson and Francis Crick gave a double strand helix structure for DNA. Two Nucleic acid chains are wound about each other and held together by hydrogen bonds between pairs of bases. The two strands are complementary to each other because the hydrogen bonds are formed between specific pairs of bases. Adenine forms hydrogen bonds with thymine whereas cytasine forms hydrogen bonds with quanine.

Nucleic acids have the coded message for the proteins to be sythesised in the cell. Protein synthesis takes place through a process known as:

1. Transcription
2. Translation
3. Protonation
4. Protination

Options :

485584157853. 1
485584157854. 2
485584157855. 3
485584157856. 4

Question Number : 349 Question Id : 48558439464 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

जेम्स वाटसन और फ्रांसिस क्रिक ने DNA की द्विकुंडलित आकृति दी थी। दो न्यूक्लीक अम्लों की श्रृंखला एक दूसरे में मरोड़ के द्वारा हाइड्रोजन बंध तथा क्षार के युग्म से पूरक के रुप में जुड़े होते हैं। दोनों कुंडलित आकृति एक दूसरे की पूरक है और हाइड्रोजन बंध बनाकर विशिष्ट क्षार युग्म से बनते हैं। एडिनीन हाइड्रोजन बंध से थायमीन के साथ बंध बनाता है जबकि साइटोसिन, ग्वेनाइन के साथ हाइड्रोजन बंध बनाता है।

न्यूक्लीक अम्ल में एक कोशिका मे बनने वाली प्रोटीन की सूचना छिपी होती है । प्रोटीन का निर्माण जिस विधि से होता है उसे कहते हैः

1. अनुलेखन
2. अनुवादीकरण (ट्रांसलेशन)
3. प्रोटोनीकरण
4. प्रोटीनीकरण

Options :

485584157853. 1
485584157854. 2
485584157855. 3
485584157856. 4

Prepp Your Personal Exam Guide

Question Number : 350 Question Id : 48558439465 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

James Watson and Francis Crick gave a double strand helix structure for DNA. Two Nucleic acid chains are wound about each other and held together by hydrogen bonds between pairs of bases. The two strands are complementary to each other because the hydrogen bonds are formed between specific pairs of bases. Adenine forms hydrogen bonds with thymine whereas cytasine forms hydrogen bonds with quanine.

Some of the drugs are considered very harmful and are known to affect Nucleic acids RNA and DNA. Out of the following, which one is known to be banned?

1. Penicilin
2. Codeine
3. Aspirin
4. Phenacetin

Options :

485584157857. 1
485584157858. 2
485584157859. 3
485584157860. 4

Question Number : 350 Question Id : 48558439465 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

जेम्स वाटसन और फ्रांसिस क्रिक ने DNA की द्विकुंडलित आकृति दी थी। दो न्यूक्लीक अम्लों की श्रृंखला एक दूसरे में मरोड़ के द्वारा हाइड्रोजन बंध तथा क्षार के युग्म से पूरक के रुप में जुड़े होते हैं। दोनों कुंडलित आकृति एक दूसरे की पूरक है और हाइड्रोजन बंध बनाकर विशिष्ट क्षार युग्म से बनते हैं। एडिनीन हाइड्रोजन बंध से थायमीन के साथ बंध बनाता है जबकि साइटोसिन, ग्वेनाइन के साथ हाइड्रोजन बंध बनाता है।

कुछ औषध न्यूक्लिक अम्ल RNA और DNA हानिकारक प्रभाव के लिए जानी जाती हैं। निम्नलिखित में कौन सी औषध प्रतिबंधित है?

1. पेनिसिलीन
2. कोडीन
3. एस्प्रिन
4. फेनासिटीन

Options :

485584157857. 1
485584157858. 2
485584157859. 3
485584157860. 4

Prepp Your Personal Exam Guide