Prepp
Your Personal Exams Guide

Chemistry

Group Number :	13
Group Id :	2268959978
Group Maximum Duration :	60
Group Minimum Duration :	60
Show Attended Group? :	No
Edit Attended Group? :	No
Break time :	0
Group Marks :	250

Chemistry

Section Id :	22689516504
Section Number :	1
Section type :	Online
Mandatory or Optional :	Mandatory
Number of Questions :	42
Number of Questions to be attempted :	42
Section Marks :	250

Prepp
Your Personal Exams Guide

Maximum Instruction Time :	0
Sub-Section Number :	1
Sub-Section Id :	22689532901
Question Shuffling Allowed :	Yes
Is Section Default? :	No

Question Number : 676 Question Id : 226895790048 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Water movement from soil into plant roots and subsequently into upper portion of the plant is partly due to phenomenon of

1. Edema
2. Osmosis
3. Reverse Osmosis
4. Evaporation

Options :

2268953063789. 1
2268953063790. 2
2268953063791. 3
2268953063792. 4

Question Number : 676 Question Id : 226895790048 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

जल का मृदा से पौधों की जड़ों में और फिर पौधे के ऊपर के भागों में पहुँचना इस घटना के कारण होता है,

1. शोफ/एडिमा
2. परासरण
3. प्रतिलोम परासरण
4. वाष्पीकरण

Options :

2268953063789. 1
2268953063790. 2
2268953063791. 3
2268953063792. 4

Question Number : 677 Question Id : 226895790049 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Which of the following compound is used as paint remover?

1. Methylene chloride
2. Iodoform
3. Chloroform
4. 2,4-dinitrophenylhydrazine

Options :

2268953063793. 1
2268953063794. 2
2268953063795. 3
2268953063796. 4

Question Number : 677 Question Id : 226895790049 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Prepp
Your Personal Exams Guide

निम्नलिखित में से किस यौगिक का उपयोग पेंट अपनयक की तरह किया जाता है?

1. मेथिलीन क्लोराइड
2. आयोडोफॉर्म
3. क्लोरोफॉर्म
4. 2, 4-डाइनाइट्रोफेनिलहाइड्रैज़ीन

Options :
2268953063793. 1
2268953063794. 2
2268953063795. 3
2268953063796. 4

Question Number : 678 Question Id : 226895790050 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

2-Bromopentane reacts with alcoholic KOH to form major product as:

1. Pent-1-ene
2. Pent-2-ene
3. Pent-3-ene
4. Pent-1-ene and Pent-2-ene

Options :
2268953063797. 1
2268953063798. 2
2268953063799. 3
2268953063800. 4

Question Number : 678 Question Id : 226895790050 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

जब 2-ब्रोमोपेन्टेन, ऐल्कोहॉल युक्त क्षार (KOH) के साथ अभिक्रिया करता है तो मुख्य उत्पाद बनता है,

1. पेन्ट-1-ईन
2. पेन्ट-2-ईन
3. पेन्ट-3-ईन
4. पेन्ट-1-ईन और पेन्ट-2-ईन

Options :
2268953063797. 1
2268953063798. 2
2268953063799. 3
2268953063800. 4

Question Number : 679 Question Id : 226895790051 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Which of the following salts would have the same value of the van't Hoff factor as that of $Al(NO_3)_3$ in aqueous solution?

Assume complete dissociation of electrolytes.

(A) K_2SO_4

(B) KCl

(C)$Al_2(SO_4)_3$

(D) $K_3[Fe(CN)_6]$

Choose the **correct** answer from the options given below:

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

Options :
2268953063801. 1
2268953063802. 2
2268953063803. 3
2268953063804. 4

Question Number : 679 Question Id : 226895790051 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

निम्नलिखित में से किस लवण का वान्ट-हॉफ गुणक का मान जलीय विलयन में $Al(NO_3)_3$ के समान होगा?

मान लें कि वैद्युत अपघटय पूर्ण वियोजित हुआ है।

(A) K_2SO_4

(B) KCl

(C) $Al_2(SO_4)_3$

(D) $K_3[Fe(CN)_6]$

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनें।

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

Options :
2268953063801. 1
2268953063802. 2
2268953063803. 3
2268953063804. 4

Question Number : 680 Question Id : 226895790052 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Which of the following statements are **true** for the elevation of boiling point?

(A) The boiling point of a solution is always higher than the boiling point of the pure solvent in which the solution is prepared.

(B) The boiling point of a solution is always lower than the boiling point of the pure solvent in which the solution is prepared.

(C) The elevation of boiling point is directly proportional to the molal concentration of the solute in solution.

(D) Unit of K_b = K kg mol^{-1}

Choose the ***correct*** answer from the options given below:

1. (A), (B) and (D) only
2. (B), (C) and (D) only
3. (A), (B), (C) and (D)
4. (A), (C) and (D) only

Options :

2268953063805. 1
2268953063806. 2
2268953063807. 3
2268953063808. 4

Question Number : 680 Question Id : 226895790052 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

क्‍थनांक के उन्नयन के लिए निम्नलिखित में से कौन सा वाक्य सही है?

(A) विलयन का क्‍थनांक हमेशा उस शुद्ध विलायक के क्‍थनांक से अधिक होता है जिसमें विलयन तैयार किया जाता है।

(B) विलयन का क्‍थनांक हमेशा उस शुद्ध विलायक के क्‍थनांक से कम होता है जिसमें विलयन तैयार किया जाता है।

(C) क्‍थनांक का उन्नयन विलयन में विलेय की मोलल सांद्रता के सीधे समानुपाती होता है।

(D) K_b की इकाई = K kg mol^{-1}

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनें।

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

Options :

2268953063805. 1
2268953063806. 2
2268953063807. 3
2268953063808. 4

Question Number : 681 Question Id : 226895790053 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Prepp
Your Personal Exams Guide

Match **List-I** with **List-II**

List-I	**List-II**
(A) Osmotic pressure	(I) Formation of bubbles of nitrogen in the blood
(B) Anoxia	(II) Pressure applied on the solution side that just stops the flow of solvent
(C) Bends	(III) Impermeable to impurities
(D) Cellulose acetate	(IV) Low blood oxygen causes climbers to become weak

Choose the **correct** answer from the options given below:

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

Options :
2268953063809. 1
2268953063810. 2
2268953063811. 3
2268953063812. 4

Question Number : 681 Question Id : 226895790053 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

सूची-I का **सूची-II** के साथ मिलान करें

सूची-I	**सूची-II**
(A)परासरण दाब	(I) रक्त में नाइट्रोजन के बुलबुले का निर्माण
(B) ऐनॉक्सिया	(II) विलयन की ओर लगाया गया दाब जो विलायक के प्रवाह को मात्र रोकता है।
(C) बेंड्स	(III) अशुद्धियों के लिए अपारगम्य
(D) सेल्यूलोस ऐसीटेट	(IV) रक्त में ऑक्सीजन की कमी के कारण आरोहक कमज़ोर हो जाते हैं

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनें।

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

Options :
2268953063809. 1
2268953063810. 2
2268953063811. 3
2268953063812. 4

Question Number : 682 Question Id : 226895790054 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Prepp
Your Personal Exams Guide

Match **List-I** with **List-II**

List-I	**List-II**
Type of solution	**Example**
(A) Ideal solution	(I) 95% by volume of ethanol
(B) Positive deviation from Raoult's law	(II) Bromoethane and chloroethane
(C) Negative deviation from Raoult's law	(III) Ethanol and acetone
(D) Azeotrope	(IV) Phenol and aniline

Choose the **correct** answer from the options given below:

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

Options :
2268953063813. 1
2268953063814. 2
2268953063815. 3
2268953063816. 4

Question Number : 682 Question Id : 226895790054 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

सूची-I का **सूची-II** के साथ मिलान करें

सूची-I	**सूची-II**
विलयन का प्रकार	**उदाहरण**
(A) आदर्श विलयन	(I) ऐथेनॉल के आयतन का 95%
(B) राउल्ट के नियम से धनात्मक विचलन	(II) ब्रोमोऐथेन और क्लोरोऐथेन
(C) राउल्ट के नियम से ऋणात्मक विचलन	(III)ऐथेनॉल और ऐसीटोन
(D) स्थिरक्वाथी	(IV) फ़ीनॉल और एनिलीन

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनें।

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

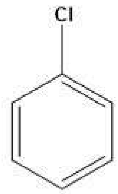
Options :
2268953063813. 1
2268953063814. 2
2268953063815. 3
2268953063816. 4

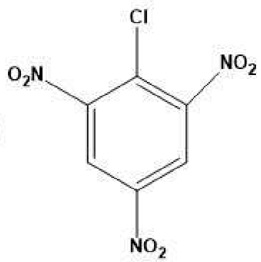
Question Number : 683 Question Id : 226895790055 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

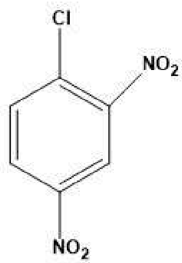
www.prepp.in

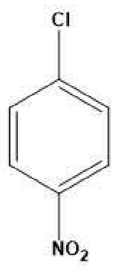
Your Personal Exams Guide

Arrange the following compounds in increasing order towards nucleophilic substitution reaction .

(A) 

(B) 

(C) 

(D) 

Choose the **correct** answer from the options given below:

1. (A),(B),(C),(D)
2. (A),(D),(C) ,(B)
3. (D),(B),(C),(A)
4. (B),(A),(C),(D)

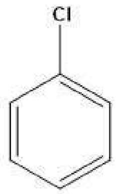
Options :

2268953063817. 1
2268953063818. 2
2268953063819. 3
2268953063820. 4

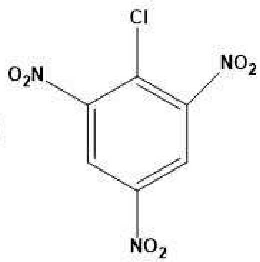
Question Number : 683 Question Id : 226895790055 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

निम्नलिखित यौगिकों को नाभिकरागी प्रतिस्थापन अभिक्रिया के प्रति बढ़ते क्रम में व्यवस्थित करें।

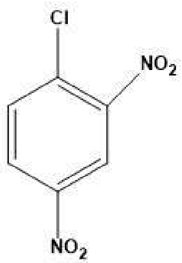
(A)



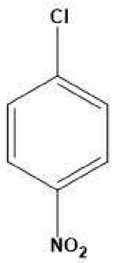
(B)



(C)



(D)



नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनें।

1. (A), (B), (C), (D)
2. (A), (D), (C), (B)
3. (D), (B), (C), (A)
4. (B), (A), (C), (D)

Options :

2268953063817. 1

2268953063818. 2

2268953063819. 3

2268953063820. 4

Question Number : 684 Question Id : 226895790056 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Prepp
Your Personal Exams Guide

Chloroform oxidizes in the presence of light to

1. Phosgene
2. Carbon tetrachloride
3. Freons
4. Methylene chloride

Options :
2268953063821. 1
2268953063822. 2
2268953063823. 3
2268953063824. 4

Question Number : 684 Question Id : 226895790056 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

प्रकाश की उपस्थिति में क्लोरोफॉर्म ..... में ऑक्सीकृत होता है,

1. फॉस्जीन
2. कार्बन टेट्राक्लोराइड
3. फ्रीऑन
4. मेथिलीन क्लोराइड

Options :
2268953063821. 1
2268953063822. 2
2268953063823. 3
2268953063824. 4

Question Number : 685 Question Id : 226895790057 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

The constant 'k' in a rate law expression of a reaction is

1. is dependent on the concentration of reactants.
2. is dimensionless.
3. dependent on temperature.
4. called the Arrhenius constant.

Options :
2268953063825. 1
2268953063826. 2
2268953063827. 3
2268953063828. 4

Question Number : 685 Question Id : 226895790057 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

अभिक्रिया के वेग नियम व्यंजक में स्थिरांक 'k' है,

1. अभिकारकों की सांद्रता पर निर्भर रहता है।
2. आयामविहीन है।
3. तापमान पर निर्भर करता है।
4. इसे आर्रेनिअस स्थिरांक कहा जाता है।

Options :

2268953063825. 1
2268953063826. 2
2268953063827. 3
2268953063828. 4

Question Number : 686 Question Id : 226895790058 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Match **List-I** with **List -II**

List-I	**List-II**
(Chemical Reactions)	**(Characteristic Feature)**
(A) Substitution nucleophilic unimolecular	(I) Anti- Markovnikov's product
(B) Electrophilic addition of HX to unsymmetrical alkene	(II) Inversion
(C) Substitution nucelophilic bimolecular	(III) Racemization
(D) Hydroboration oxidation	(IV) Markovnikov's product

Choose the **correct** answer from the options given below:

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

Options :
2268953063829. 1
2268953063830. 2
2268953063831. 3
2268953063832. 4

Question Number : 686 Question Id : 226895790058 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

सूची-I का **सूची-II** के साथ मिलान करें

सूची-I	**सूची-II**
(रासायनिक अभिक्रियाएँ)	**अभिलाक्षणिक विशेषता)**
(A) एकाण्विक नाभिकरागी प्रतिस्थापन	(I) प्रति मार्कोनीकॉफ़ उत्पाद
(B) असममित ऐल्कीन में HX का इलेक्ट्रोनरागी योग	(II) प्रतिलोमन
(C) द्विअणुक नाभिकरागी प्रतिस्थापन	(III) रेसिमीकरण
(D) हाइड्रोबोरोनन ऑक्सीकरण	(IV) मार्कोनीकॉफ़ का उत्पाद

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनें।

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

Options :
2268953063829. 1
2268953063830. 2
2268953063831. 3
2268953063832. 4

Question Number : 687 Question Id : 226895790059 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Hydrogenation of ethene represented by ,

$C_2H_4 (g) + H_2 (g) \rightarrow C_2H_6 (g)$

is an example of

1. Second order reaction.
2. First order reaction.
3. Zero-order reaction.
4. Third Order reaction.

Options :

2268953063833. 1

2268953063834. 2

2268953063835. 3

2268953063836. 4

Question Number : 687 Question Id : 226895790059 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

ऐथीन का हाइड्रोजनन दर्शाया जाता है,

$C_2H_4 (g) + H_2 (g) \rightarrow C_2H_6 (g)$

इसका एक उदाहरण है,

1. द्वितीय कोटि अभिक्रिया
2. प्रथम कोटि अभिक्रिया
3. शून्य कोटि अभिक्रिया
4. तृतीय कोटि अभिक्रिया

Options :

2268953063833. 1

2268953063834. 2

2268953063835. 3

2268953063836. 4

Question Number : 688 Question Id : 226895790060 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Species that are formed in one step of reaction mechanism and used up in another step are called

1. catalysts
2. inhibitors
3. intermediates
4. promotors

Options :

2268953063837. 1

2268953063838. 2

2268953063839. 3

2268953063840. 4

Question Number : 688 Question Id : 226895790060 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Prepp
Your Personal Exams Guide

अभिक्रिया क्रियाविधि के एक पद में बनने वाली स्पीशीज जो द्वितीय पद में प्रयुक्त हो जाती है,

1. उत्प्रेरक
2. अवरोधक
3. मध्यवर्ती
4. वर्धक

Options :
2268953063837. 1
2268953063838. 2
2268953063839. 3
2268953063840. 4

Question Number : 689 Question Id : 226895790061 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Choose the **Incorrect** statement from the following:

1. Two series of *f*-block; lanthanoids and actinoids collectively consists of twenty eight elements.
2. All the lanthanoids are hard metals
3. Actinoid contraction is greater from element to element than lanthanoid contraction
4. Actinoids show a greater range of oxidation states than lanthanoids

Options :
2268953063841. 1
2268953063842. 2
2268953063843. 3
2268953063844. 4

Question Number : 689 Question Id : 226895790061 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

निम्नलिखित में से गलत वाक्य चुनें:

1. *f*- ब्लॉक की दो श्रेणी ; लैन्थेनॉयड और एक्टिनॉयड में सामूहिक रूप से अट्ठाईस तत्व होते हैं।
2. सभी लैन्थेनॉयड कठोर धातुएँ हैं।
3. एक तत्व से दूसरे तत्व के मध्य लैन्थेनॉयड आकुंचन की तुलना में एक्टिनॉयड आकुंचन अधिक होता है।
4. लैन्थेनॉयड की तुलना में एक्टिनॉयड, ऑक्सीकरण अवस्थाओं का एक बढ़ा परास दर्शाते हैं।

Options :
2268953063841. 1
2268953063842. 2
2268953063843. 3
2268953063844. 4

Question Number : 690 Question Id : 226895790062 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Prepp
Your Personal Exams Guide

Among the following, which are examples of first-order reactions?

(A) $^{226}_{88}Ra \rightarrow {}^{4}_{2}He + {}^{222}_{86}Rn$

(B) $2NH_3 \xrightarrow[Pt\ catalyst]{1130K} N_2 (g) + 3H_2 (g)$

(C) $2N_2O_5 (g) \rightarrow 2N_2O_4 (g) + O_2 (g)$

(D) $C_2H_4 (g) + H_2 \rightarrow C_2H_6 (g)$

Choose ***the correct*** answer from the options given below:

1. (A), (B) and (D) only
2. (A) and (C) only
3. (B), (C) and (D) only
4. (A), (C) and (D) only

Options :
2268953063845. 1
2268953063846. 2
2268953063847. 3
2268953063848. 4

Question Number : 690 Question Id : 226895790062 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

निम्नलिखित में से कौन से उदाहरण प्रथम कोटि की अभिक्रियाओं के हैं?

(A) $^{226}_{88}Ra \rightarrow {}^{4}_{2}He + {}^{222}_{86}Rn$

(B) $2NH_3 \xrightarrow[Pt\ catalyst]{1130K} N_2 (g) + 3H_2 (g)$

(C) $2N_2O_5 (g) \rightarrow 2N_2O_4 (g) + O_2 (g)$

(D) $C_2H_4 (g) + H_2 \rightarrow C_2H_6 (g)$

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनें।

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

Options :
2268953063845. 1
2268953063846. 2
2268953063847. 3
2268953063848. 4

Question Number : 691 Question Id : 226895790063 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Prepp
Your Personal Exams Guide

Arrange the following rate expressions (of hypothetical reactions) in the increasing arrangement of their order of reaction:

Assume the concentrations of A and B in all the rate expressions is same.

(A) Rate = k $[A]^{1/2}$ $[B]^{3/2}$

(B) Rate = k $[A]^{1/2}$ $[B]^{1/2}$

(C) Rate = k $[A]^{3/2}$ $[B]^{-1}$

(D) Rate = k $[A]^{2}$ $[B]^{1}$

Choose the **correct** answer from the options given below:

1. (A), (B), (C), (D)
2. (C), (B), (A), (D)
3. (B), (A), (D), (C)
4. (C), (B), (D), (A)

Options :
2268953063849. 1
2268953063850. 2
2268953063851. 3
2268953063852. 4

Question Number : 691 Question Id : 226895790063 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

निम्नलिखित वेग व्यंजकों (काल्पनिक अभिक्रियाओं के) को उनकी अभिक्रिया की कोटि के बढ़ते क्रम में व्यवस्थित करें:

मान लीजिए कि सभी वेग अभिव्यंजकों में A और B की सांद्रताएँ समान हैं।

(A) वेग = k $[A]^{1/2}$ $[B]^{3/2}$

(B) वेग = k $[A]^{1/2}$ $[B]^{1/2}$

(C) वेग = k $[A]^{3/2}$ $[B]^{-1}$

(D) वेग = k $[A]^{2}$ $[B]^{1}$

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनें।

1. (A), (B), (C), (D)
2. (C), (B), (A), (D)
3. (B), (A), (D), (C)
4. (C), (B), (D), (A)

Options :
2268953063849. 1
2268953063850. 2
2268953063851. 3
2268953063852. 4

Question Number : 692 Question Id : 226895790064 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Prepp
Your Personal Exams Guide

The electronic configuration of Co^{3+} metal ion is........

1. $3d^5 4s^1$
2. $3d^6 4s^0$
3. $3d^4 4s^2$
4. $3d^3 4s^2 4p^1$

Options :
2268953063853. 1
2268953063854. 2
2268953063855. 3
2268953063856. 4

Question Number : 692 Question Id : 226895790064 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Co^{3+} धातु आयन का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास है।

1. $3d^5 4s^1$
2. $3d^6 4s^0$
3. $3d^4 4s^2$
4. $3d^3 4s^2 4p^1$

Options :
2268953063853. 1
2268953063854. 2
2268953063855. 3
2268953063856. 4

Question Number : 693 Question Id : 226895790065 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

When Manganeses (II) reacts with peroxodisulphate, the respective products obtained are:

1. MnO_4^{2-} only
2. MnO_4^- and SO_4^{2-}
3. MnO_2 and $S_2O_4^{2-}$
4. MnO_4^{2-} and SO_4^{2-}

Options :
2268953063857. 1
2268953063858. 2
2268953063859. 3
2268953063860. 4

Question Number : 693 Question Id : 226895790065 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

जब मैंगनीज (II), परऑक्सोडाइसल्फेट के साथ अभिक्रिया करता है, तो संबंधित उत्पाद प्राप्त होता है,

1. केवल MnO_4^{2-}
2. MnO_4^- और SO_4^{2-}
3. MnO_2 और $S_2O_4^{2-}$
4. MnO_4^{2-} और SO_4^{2-}

Options :
2268953063857. 1

2268953063858. 2
2268953063859. 3
2268953063860. 4

Question Number : 694 Question Id : 226895790066 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

The most stable oxidation state of titanium is

1. Ti^{3+}
2. Ti^{2+}
3. Ti^{4+}
4. Ti^{5+}

Options :
2268953063861. 1
2268953063862. 2
2268953063863. 3
2268953063864. 4

Question Number : 694 Question Id : 226895790066 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

टाइटेनियम की सबसे स्थायी ऑक्सीकरण अवस्था है -

1. Ti^{3+}
2. Ti^{2+}
3. Ti^{4+}
4. Ti^{5+}

Options :
2268953063861. 1
2268953063862. 2
2268953063863. 3
2268953063864. 4

Question Number : 695 Question Id : 226895790067 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Potassium dichromate ($K_2Cr_2O_7$) is a strong oxidizing agent. Select the **correct** statements from the following:

(A) It is used for preparation of many azo compounds.

(B) With the decreasing pH of the solution, dichromates changes into chromates.

(C) In acidified solution equivalent weight of dichromate is M/5

(D) The bond angle between Cr-O-Cr is 126°.

Choose the ***correct*** answer from the options given below:

1. (A), (B) and (D) only
2. (A), (C) and (D) only
3. (A) and (D) only
4. (B), (C) and (D) only

Options :
2268953063865. 1
2268953063866. 2

2268953063867. 3
2268953063868. 4

Question Number : 695 Question Id : 226895790067 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

पोटैशियम डाइक्रोमेट ($K_2Cr_2O_7$) एक प्रबल ऑक्सीकारक है। निम्नलिखित में से सही वाक्य चुनें:

(A) इसका उपयोग कई ऐज़ो यौगिकों के विरचन के लिए किया जाता है।

(B) विलयन के pH मान के घटने के साथ, डाइक्रोमेट्स क्रोमेट्स में बदल जाते हैं।

(C) अम्लीय विलयन में डाइक्रोमेट का तुल्यांकी भार M/5 होता है।

(D) Cr-O-Cr के मध्य का बंधन कोण 126° है।

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनें।

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

Options :
2268953063865. 1
2268953063866. 2
2268953063867. 3
2268953063868. 4

Question Number : 696 Question Id : 226895790068 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Which of the following is the correct IUPAC name for the $[Pt(NH_3)_2Cl(NO_2)]$ coordination compound?

1. Diamminechloridonitrito-N-platinum(II)
2. Diamminechloridonitrido-N-platinum(III)
3. Diamminechloridonitrito-N-platinate(II)
4. Diamminechloridenitrido-N-platinum(II)

Options :
2268953063869. 1
2268953063870. 2
2268953063871. 3
2268953063872. 4

Question Number : 696 Question Id : 226895790068 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

निम्नलिखित में से कौन सा नाम उपसहसंयोजी यौगिक $[Pt(NH_3)_2Cl(NO_2)]$ के लिए सही IUPAC नाम है?

1. डाइऐम्मीनक्लोरिडोनाइट्रिटो-N-प्लैटिनम (II)
2. डाइऐम्मीनक्लोरिडोनाइट्रिडो-N-प्लैटिनम (III)
3. डाइऐम्मीनक्लोरिडोनाइट्रिटो-N-प्लैटीनेट (II)
4. डाइऐम्मीनक्लोरिडोनाइट्रिडो-N-प्लैटीनम (II)

Options :
2268953063869. 1
2268953063870. 2
2268953063871. 3

www.prepp.in
Your Personal Exams Guide

2268953063872. 4

Question Number : 697 Question Id : 226895790069 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Which one of the following compounds does not show geometrical isomerism?

1. MnO_4^-
2. $[Fe(NH_3)_2(CN)_4]^-$
3. $[CrCl_2(ox)_2]^{3-}$
4. $[CoCl_2(en)_2]$

Options :
2268953063873. 1
2268953063874. 2
2268953063875. 3
2268953063876. 4

Question Number : 697 Question Id : 226895790069 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

निम्नलिखित यौगिकों में से कौन सा ज्यामितीय समावयवता नहीं दर्शाता है?

1. MnO_4^-
2. $[Fe(NH_3)_2(CN)_4]^-$
3. $[CrCl_2(ox)_2]^{3-}$
4. $[CoCl_2(en)_2]$

Options :
2268953063873. 1
2268953063874. 2
2268953063875. 3
2268953063876. 4

Question Number : 698 Question Id : 226895790070 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Which of the following hybridisation is **correct** for $[FeF_6]^{3-}$?

1. sp^3d^2 with 1 unpaired electrons
2. sp^3d^2 with 5 unpaired electrons
3. d^2sp^3 with 1 unpaired electrons
4. d^2sp^3 with 5 unpaired electrons

Options :
2268953063877. 1
2268953063878. 2
2268953063879. 3
2268953063880. 4

Question Number : 698 Question Id : 226895790070 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Your Personal Exam Guide

निम्नलिखित में से कौन सा संकरण $[FeF_6]^{3-}$ के लिए सही है?

1. 1 अयुग्मित इलेक्ट्रॉन के साथ sp^3d^2
2. 5 अयुग्मित इलेक्ट्रॉनों के साथ sp^3d^2
3. 1 अयुग्मित इलेक्ट्रॉन के साथ d^2sp^3
4. 5 अयुग्मित इलेक्ट्रॉनों के साथ d^2sp^3

Options :
2268953063877. 1
2268953063878. 2
2268953063879. 3
2268953063880. 4

Question Number : 699 Question Id : 226895790071 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Match **List-I** with **List-II**

List-I	**List-II**
(A) ion or molecule having two different donor atoms and either of the two ligetes in the complex	(I) central atom or ion
(B) In a coordination entity, the atom/ion to which a fixed number of ions/groups are bound in a definite geometrical arrangement	(II) Chelate ligand
(C) ion or molecule using its two or more donor atoms simultaneously to bind a single metal ion	(III) Ambidentate ligand
(D) ion or molecule bound to the central atom/ion through two donor atoms	(IV) Didentate ligand

Choose the **correct** answer from the options given below:

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

Options :
2268953063881. 1
2268953063882. 2
2268953063883. 3
2268953063884. 4

Question Number : 699 Question Id : 226895790071 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Prepp
Your Personal Exams Guide

सूची-I का **सूची-II** के साथ मिलान करें

सूची-I	**सूची-II**
(A) आयन या अणु जिसमें दो भिन्न-भिन्न दाता परमाणु होते हैं और या तो संकुल में दो बंध होते हैं।	(I) केंद्रीय परमाणु या आयन
(B) एक उपसहसंयोजन सत्ता में, परमाणु/आयन की एक स्थिर संख्या एक निश्चित ज्यामितीय व्यवस्था में आयनों अथवा समूहों के साथ आबंधित होते हैं।	(II) कीलेट लिगंड
(C) आयन अथवा अणु अपने दो या दो से अधिक दाता परमाणुओं का एक साथ उपयोग करते हुए एकल धात्विक आयन से बन्धित होते हैं	(III) उभयधर्मी लिगंड
(D) आयन अथवा अणु केंद्रीय परमाणु/आयन से दो दाता परमाणुओं से आबंधित होते हैं।	(IV) द्विदंतुर लिगंड

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनें।

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

Options :
2268953063881. 1
2268953063882. 2
2268953063883. 3
2268953063884. 4

Question Number : 700 Question Id : 226895790072 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

In nucleophilic addition reaction of HCN to ethanal, the hybridisation of the carbonyl carbon in the final product is

1. sp^3
2. sp^2
3. sp^2d
4. spd^2

Options :
2268953063885. 1
2268953063886. 2
2268953063887. 3
2268953063888. 4

Question Number : 700 Question Id : 226895790072 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

ऐथेनल से HCN की नाभिकरागी योगात्मक अभिक्रिया में, अंतिम उत्पाद में कार्बोनिल कार्बन का संकरण है

1. sp^3
2. sp^2
3. sp^2d
4. spd^2

Options :
2268953063885. 1
2268953063886. 2
2268953063887. 3
2268953063888. 4

Question Number : 701 Question Id : 226895790073 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Arrange the following complex ions in **increasing** order of their wavelength of light absorbed:

(A) $[Co(CN)_6]^{3-}$

(B) $[Co(NH_3)_6]^{3+}$

(C) $[Co(F_6)]^{3-}$

(D) $[Co(C_2O_4)]^{3-}$

Choose the **correct** answer from the options given below:

1. (A), (B), (D), (C)
2. (A), (D), (B), (C)
3. (D), (B), (A), (C)
4. (C), (D), (B), (A)

Options :

2268953063889. 1

2268953063890. 2

2268953063891. 3

2268953063892. 4

Question Number : 701 Question Id : 226895790073 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

निम्नलिखित संकुल आयनों को अवशोषित प्रकाश की उनकी तरंग दैर्ध्य के बढ़ते क्रम में व्यवस्थित करें:

(A) $[Co(CN)_6]^{3-}$

(B) $[Co(NH_3)_6]^{3+}$

(C) $[Co(F_6)]^{3-}$

(D) $[Co(C_2O_4)]^{3-}$

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनें।

1. (A), (B), (D), (C)
2. (A), (D), (B), (C)
3. (D), (B), (A), (C)
4. (C), (D), (B), (A)

Options :

2268953063889. 1

2268953063890. 2

2268953063891. 3

2268953063892. 4

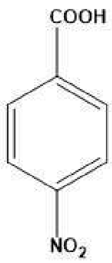
Question Number : 702 Question Id : 226895790074 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

www.prepp.in

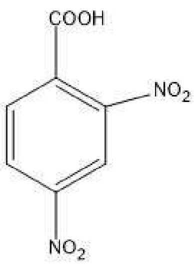
Prepp
Your Personal Exams Guide

The correct increasing order of acidity of the following molecules is

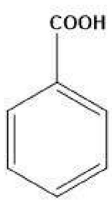
(A)



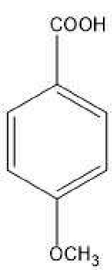
(B)



(C)



(D)



Choose the **correct** answer from the options given below:

1. (A), (B), (C), (D)
2. (D), (C), (A), (B)
3. (B), (A), (D), (C)
4. (C), (B), (D), (A)

Options :

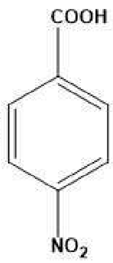
2268953063893. 1
2268953063894. 2
2268953063895. 3
2268953063896. 4

Question Number : 702 Question Id : 226895790074 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

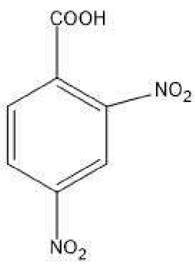
www.prepp.in

निम्नलिखित अणुओं की अम्लता का सही बढ़ता/आरोही क्रम है -

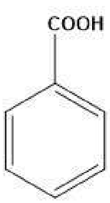
(A)



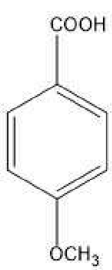
(B)



(C)



(D)



नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनें।

1. (A), (B), (C), (D)
2. (D), (C), (A), (B)
3. (B), (A), (D), (C)
4. (C), (B), (D), (A)

Options :

2268953063893. 1
2268953063894. 2
2268953063895. 3
2268953063896. 4

Question Number : 703 Question Id : 226895790075 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Conversion of carboxylic acid to hydrocarbon is carried out using

1. $KMnO_4$
2. $LiAlH_4$ and ether
3. NaOH and CaO
4. B_2H_6 (Diborane)

Options :
2268953063897. 1
2268953063898. 2
2268953063899. 3
2268953063900. 4

Question Number : 703 Question Id : 226895790075 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

कार्बोक्सिलिक अम्ल का हाइड्रोकार्बन में रूपांतरण निम्न के उपयोग द्वारा किया जाता है,

1. $KMnO_4$
2. $LiAlH_4$ और ईथर
3. NaOH and CaO
4. B_2H_6 .(डाइ-बोरेन)

Options :
2268953063897. 1
2268953063898. 2
2268953063899. 3
2268953063900. 4

Question Number : 704 Question Id : 226895790076 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Sodium benzoate finds applications in

1. Perfumes
2. Nylon 6,6
3. Soaps and detergents
4. Food preservatives

Options :
2268953063901. 1
2268953063902. 2
2268953063903. 3
2268953063904. 4

Question Number : 704 Question Id : 226895790076 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Prepp
Your Personal Exams Guide

अनुप्रयोगों में सोडियम बैन्ज़ोएट का उपयोग.....

1. सुगंध द्रव्यों में
2. नाइलोन 6,6 में
3. साबुन और अपमार्जकों में
4. खाद्य परिरक्षण में

Options :
2268953063901. 1
2268953063902. 2
2268953063903. 3
2268953063904. 4

Question Number : 705 Question Id : 226895790077 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Iodoform reaction with sodium hypoiodite is used for detection of .

1. CH_3CO group
2. CH_3CO and $CH_3CH(OH)$ groups
3. CH_3O group
4. $(CH_3)_3CO$ group

Options :
2268953063905. 1
2268953063906. 2
2268953063907. 3
2268953063908. 4

Question Number : 705 Question Id : 226895790077 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

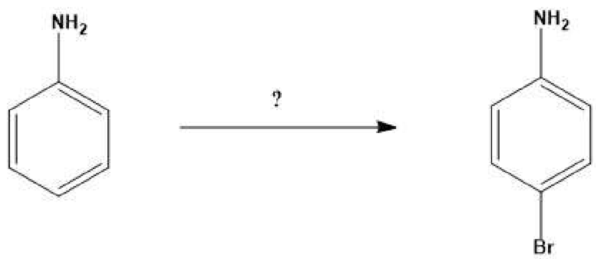
सोडियम हाइपोआयोडाइट के साथ आयोडोफॉर्म अभिक्रिया का उपयोग इसके संसूचन के लिए किया जाता है,

1. CH_3CO समूह
2. CH_3CO और $CH_3CH(OH)$ समूह
3. CH_3O समूह
4. $(CH_3)_3CO$ समूह

Options :
2268953063905. 1
2268953063906. 2
2268953063907. 3
2268953063908. 4

Question Number : 706 Question Id : 226895790078 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

The first step in conversion of aniline to 4-bromoaniline involves

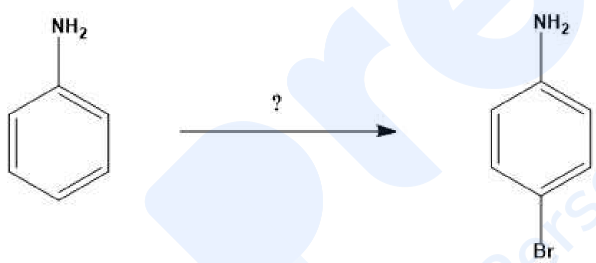


1. Acetylation of amino group
2. Formation of diazonium salt in the presence of $NaNO_2$ and HCl.
3. Reaction with Bromine water at room temperature.
4. Reaction with Bromine in the presence of NaOH.

Options :
2268953063909. 1
2268953063910. 2
2268953063911. 3
2268953063912. 4

Question Number : 706 Question Id : 226895790078 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

ऐनिलीन को 4-ब्रोमोऐनिलीन में रूपांतरण के प्रथम पद में होता है,

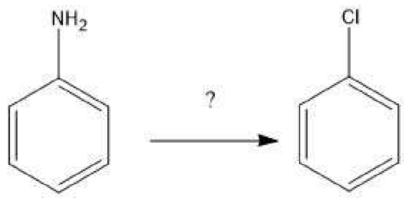


1. ऐमीनो समूह का एसीटलन
2. $NaNO_2$ और HCl की उपस्थिति में डाइऐज़ोनियम लवण का बनना।
3. कमरे के तापमान पर ब्रोमीन जल।
4. NaOH की उपस्थिति में ब्रोमीन।

Options :
2268953063909. 1
2268953063910. 2
2268953063911. 3
2268953063912. 4

Question Number : 707 Question Id : 226895790079 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Which of the following reagents will bring out the following transformation ?



(A) $NaNO_2/HCl$ and Cu/HCl

(B) $NaNO_2/NaOH$ and Cu/HCl

(C) $NaNO_2/HCl$ and Cu_2Cl_2/HCl

(D) $NaNO_2/NaOH$ and Cu_2Cl_2/HCl

Choose the ***correct*** answer from the options given below:

1. (A) and (C) only
2. (A), (B) and (D) only
3. (A), (B), (C) and (D)
4. (B), (C) and (D) only

Options :

2268953063913. 1

2268953063914. 2

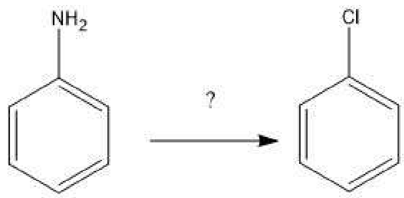
2268953063915. 3

2268953063916. 4

Question Number : 707 Question Id : 226895790079 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Prepp
Your Personal Exams Guide

निम्नलिखित अभिकर्मकों में से कौन सा निम्नलिखित रूपांतरण करेगा?



(A) $NaNO_2/HCl$ एवं Cu/HCl

(B) $NaNO_2/NaOH$ एवं Cu/HCl

(C) $NaNO_2/HCl$ एवं Cu_2Cl_2/HCl

(D) $NaNO_2/NaOH$ एवं Cu_2Cl_2/HCl

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनें।

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

Options :
2268953063913. 1
2268953063914. 2
2268953063915. 3
2268953063916. 4

Question Number : 708 Question Id : 226895790080 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Amongst the following, the strongest base in the aqueous medium is :

1. CH_3NH_2
2. $NCCH_2NH_2$
3. $(CH_3)_2NH$
4. $C_6H_5NHCH_3$

Options :
2268953063917. 1
2268953063918. 2
2268953063919. 3
2268953063920. 4

Question Number : 708 Question Id : 226895790080 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

निम्नलिखित में से जलीय माध्यम में प्रबलतम क्षार है:

1. CH_3NH_2
2. $NCCH_2NH_2$
3. $(CH_3)_2NH$
4. $C_6H_5NHCH_3$

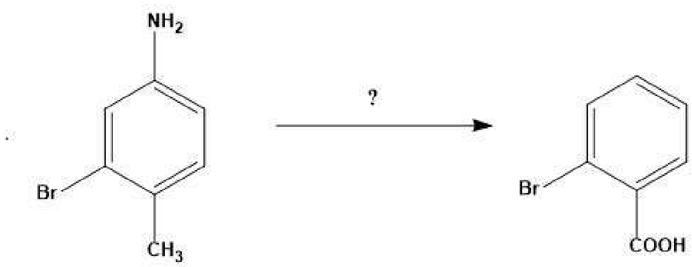
www.prepp.in

Prepp
Your Personal Exams Guide

Options :
2268953063917. 1
2268953063918. 2
2268953063919. 3
2268953063920. 4

Question Number : 709 Question Id : 226895790081 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Select the correct set of reagents required for conversion of the following chemical reactions

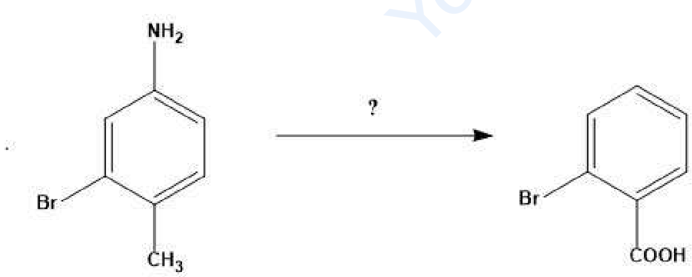


1. (i). $NaNO_2$/ HCl, 273-278 K (ii). H_3PO_4, H_2O (iii). $KMnO_4$ and KOH
2. (i). $NaNO_2$/HCl (ii). H_3PO_4 (iii). NaOH/H_2O
3. (i). HNO_3/H_2SO_4 (ii). H_3PO_4 (iii). $KMnO_4$ and KOH
4. (i). $NaNO_2$/HCl (ii). Sn/HCl (iii). $KMnO_4$ and KOH

Options :
2268953063921. 1
2268953063922. 2
2268953063923. 3
2268953063924. 4

Question Number : 709 Question Id : 226895790081 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

नीचे दिए गए विकल्पों में से निम्नलिखित रासायनिक अभिक्रियाओं के रूपांतरण के लिए आवश्यक अभिकर्मकों के सही समूह का चयन करें।



1. (i). $NaNO_2$/ HCl, 273-278 K (ii). H_3PO_4, H_2O (iii). $KMnO_4$ और KOH
2. (i). $NaNO_2$/HCl (ii). H_3PO_4 (iii). NaOH/H_2O
3. (i). HNO_3/H_2SO_4 (ii). H_3PO_4 (iii). $KMnO_4$ और KOH
4. (i). $NaNO_2$/HCl (ii). Sn/HCl (iii). $KMnO_4$ और KOH

Options :
2268953063921. 1
2268953063922. 2

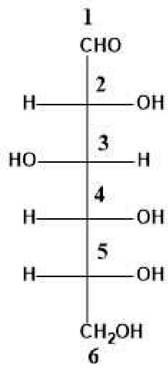
www.prepp.in

Prepp
Your Personal Exams Guide

2268953063923. 3
2268953063924. 4

Question Number : 710 Question Id : 226895790082 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

-OH group at which carbon center of glucose form a pyranose ring structure?

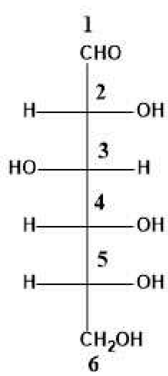


1. C6
2. C4
3. C3
4. C5

Options :
2268953063925. 1
2268953063926. 2
2268953063927. 3
2268953063928. 4

Question Number : 710 Question Id : 226895790082 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

-OH समूह ग्लूकोस के किस कार्बन पर एक पाइरैनोस वलय संरचना बनाता है?



1. C6
2. C4
3. C3
4. C5

Options :
2268953063925. 1
2268953063926. 2
2268953063927. 3

www.prepp.in

Prepp
Your Personal Exams Guide

2268953063928. 4

Question Number : 711 Question Id : 226895790083 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Gabriel phthalimide synthesis of amines produces

1. tertiary amines.
2. secondary amines.
3. primary amines.
4. aromatic secondary amines.

Options :
2268953063929. 1
2268953063930. 2
2268953063931. 3
2268953063932. 4

Question Number : 711 Question Id : 226895790083 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

ऐमीन के गैब्रिएल थैलिमाईड संश्लेषण से उत्पन्न होता है,

1. तृतीयक ऐमीन
2. द्वितीयक ऐमीन
3. प्राथमिक ऐमीन
4. ऐरोमैटिक द्वितीयक ऐमीन

Options :
2268953063929. 1
2268953063930. 2
2268953063931. 3
2268953063932. 4

Question Number : 712 Question Id : 226895790084 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Peptide bond in proteins is strutcurally represented as

1. -CO-NH-
2. -COO-NH-
3. -C-O-C-
4. -C-O-CO-

Options :
2268953063933. 1
2268953063934. 2
2268953063935. 3
2268953063936. 4

Question Number : 712 Question Id : 226895790084 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

www.prepp.in

Prepp
Your Personal Exams Guide

प्रोटीन में पेप्टाइड बंधन को इस प्रकार दर्शाया जाता है

1. -CO-NH-
2. -COO-NH-
3. -C-O-C-
4. -C-O-CO-

Options :
2268953063933. 1
2268953063934. 2
2268953063935. 3
2268953063936. 4

Question Number : 713 Question Id : 226895790085 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Fibrous protein is characterized by the presence of hydrogen and disulfide bonds. Examples of fibrous protein are

(A) Keratin

(B) Myosin

(C) Insulin

(D) Albumins

Choose the ***correct*** answer from the options given below:

1. (A), (B) and (D) only
2. (A) and (B) only
3. (A), (B), (C) and (D)
4. (C) and (D) only

Options :
2268953063937. 1
2268953063938. 2
2268953063939. 3
2268953063940. 4

Question Number : 713 Question Id : 226895790085 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

रेशेदार प्रोटीन की विशेषता हाइड्रोजन और डाइसल्फ़ाइड आबंधों की उपस्थिति है। रेशेदार प्रोटीन के उदाहरण हैं -

(A) किरेटिन

(B) मायोसिन

(C) इन्सुलिन

(D) ऐल्बूमिन

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनें।

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

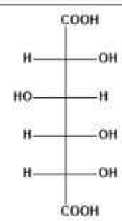
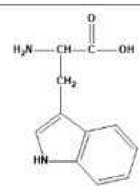
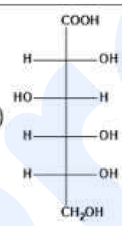
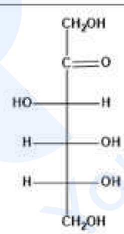
www.prepp.in

Prepp
Your Personal Exams Guide

Options :
2268953063937. 1
2268953063938. 2
2268953063939. 3
2268953063940. 4

Question Number : 714 Question Id : 226895790086 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Match **List-I** with **List-II**

List-I	**List-II**
(Name of the Compounds)	**(Chemical Structures)**
(A) Gluconic acid	(I) 
(B) Fructose	(II) 
(C) Tryptophan	(III) 
(D) Saccharic acid	(IV) 

Choose the **correct** answer from the options given below:

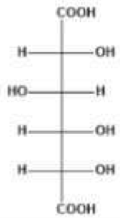
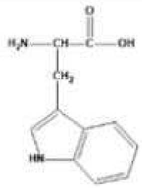
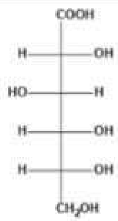
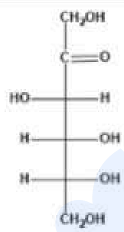
1. (A) - (I), (B) - (II), (C) - (III), (D) - (IV)
2. (A) - (II), (B) - (I), (C) - (III), (D) - (IV)
3. (A) - (III), (B) - (II), (C) - (IV), (D) - (I)
4. (A) - (III), (B) - (IV), (C) - (II), (D) - (I)

Options :
2268953063941. 1
2268953063942. 2
2268953063943. 3
2268953063944. 4

Question Number : 714 Question Id : 226895790086 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Your Personal Exams Guide

सूची-I का **सूची-II** के साथ मिलान करें

सूची-I	**सूची-II**
(यौगिकों का नाम)	**(रासायनिक संरचनाएँ)**
(A) ग्लूकोनिक अम्ल	(I) 
(B) फ्रक्टोस	(II) 
(C) ट्रिप्टोफैन	(III) 
(D) सैकेरिक अम्ल	(IV) 

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनें।

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

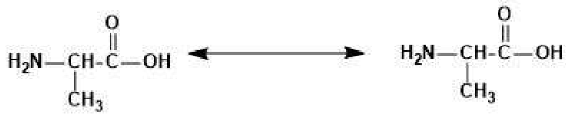
Options :

2268953063941. 1
2268953063942. 2
2268953063943. 3
2268953063944. 4

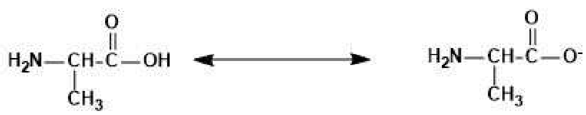
Question Number : 715 Question Id : 226895790087 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

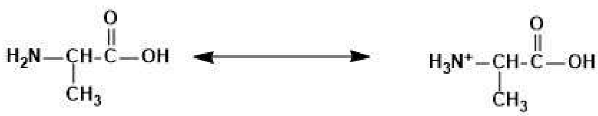
Your Personal Exams Guide

Which of the following gives the correct representation of zwitter ion of the given amino acid ?

1. 

2.

3. 

4. 

Options :

2268953063945. 1

2268953063946. 2

2268953063947. 3

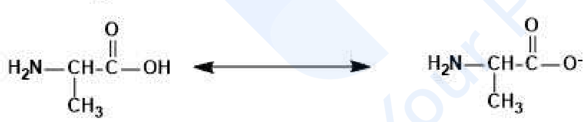
2268953063948. 4

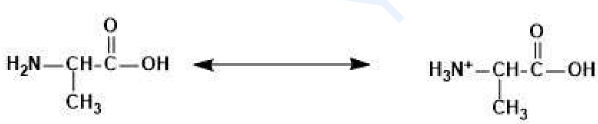
Question Number : 715 Question Id : 226895790087 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

निम्नलिखित में से कौन सा ज़्विटर आयन का सही निरुपण करता है?

1.

2.

3. 

4. 

Options :

2268953063945. 1

2268953063946. 2

2268953063947. 3

2268953063948. 4

Sub-Section Number :	2
Sub-Section Id :	22689532902
Question Shuffling Allowed :	No
Is Section Default? :	No

Question Id : 226895790088 Question Type : COMPREHENSION Sub Question Shuffling Allowed : Yes Group Comprehension Questions : No Question Pattern Type : NonMatrix

Question Numbers : (716 to 720)
Question Label : Comprehension

Electrochemical cells

We can construct innumerable number of galvanic cells on the pattern of Daniell cell by taking combinations of different half-cells. Each half-cell consists of a metallic electrode dipped into an electrolyte. The two half-cells are connected by a metallic wire through a voltmeter and a switch externally. The electrolytes of the two half-cells are connected internally through a salt bridge. Sometimes, both the electrodes dip in the same electrolyte solution and in such cases we do not require a salt bridge.

For the cell

$Ni(s) | Ni^{2+}(aq) || Ag^{+}(aq) | Ag$

The cell reaction is $Ni(s) + 2Ag^{+}(aq) \rightarrow Ni^{2+}(aq) + 2Ag(s)$.

Nernst equation relates the emf of the cell with standard emf and the concentration of reduced and oxidized species.

Sub questions

Question Number : 716 Question Id : 226895790089 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

The Nernst equation for the given reaction

$Ni(s) + 2Ag^{+}(aq) \rightarrow Ni^{2+}(aq) + 2Ag(s)$; is

1. $E_{cell} = E^{\circ}_{cell} - \frac{RT}{2F} \ln \frac{[Ni^{2+}]}{[Ag^{+}]^2}$

2. $E_{cell} = E^{\circ}_{cell} - \frac{RT}{2F} \ln \frac{[Ni^{2+}]}{[Ag^{+}]}$

3. $E_{cell} = E^{\circ}_{cell} - \frac{RT}{F} \ln \frac{[Ni^{2+}]}{[Ag^{+}]}$

4. $E_{cell} = E^{\circ}_{cell} + \frac{RT}{F} \ln \frac{[Ni^{2+}]}{[Ag^{+}]}$

Options :
2268953063949. 1
2268953063950. 2
2268953063951. 3
2268953063952. 4

Question Number : 717 Question Id : 226895790090 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Prepp
Your Personal Exams Guide

The standard electrode potential for the cell

$Ni(s) + 2Ag^{+} (aq) \rightarrow Ni^{2+}(aq) + 2Ag(s)$

is 0.80 V. The standard Gibbs energy for the reaction is:

1. -154.379 kJ mol^{-1}
2. 154.379 kJ mol^{-1}
3. 212.2 kJ mol^{-1}
4. -212.2 kJ mol^{-1}

Options :
2268953063953. 1
2268953063954. 2
2268953063955. 3
2268953063956. 4

Question Number : 718 Question Id : 226895790091 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

The relationship between the equilibrium constant of the reaction and the standard electrode potential of the cell in which that reaction takes place is given by

1. $E^{\circ}_{cell} = \frac{RT}{2.303 \times nF} \log K_c$

2. $E^{\circ}_{cell} = \frac{2.303RT}{nF} \log K_c$

3. $E^{\circ}_{cell} = \frac{2.303RT}{nF} \ln K_c$

4. $E^{\circ}_{cell} = 2.303RT \ln K_c$

Options :
2268953063957. 1
2268953063958. 2
2268953063959. 3
2268953063960. 4

Question Number : 719 Question Id : 226895790092 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

In the given cell,

$Ni(s) + 2Ag^{+} (aq) \rightarrow Ni^{2+}(aq) + 2Ag(s)$

which of the given species is the reducing agent?

1. $Ni^{2+}(aq)$
2. $Ni(s)$
3. $Ag^{+}(aq)$
4. $Ag(s)$

Options :
2268953063961. 1
2268953063962. 2
2268953063963. 3
2268953063964. 4

Question Number : 720 Question Id : 226895790093 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Which of the following is the anodic half cell reaction?

$Ni(s) + 2Ag^{+} (aq) \rightarrow Ni^{2+}(aq) + 2Ag(s)$

1. $Ni(s) \rightarrow Ni^{2+}(aq) + 2e^{-}$
2. $Ni^{2+}(aq) + 2e^{-} \rightarrow Ni(s)$
3. $Ag^{+}(aq) + e^{-} \rightarrow Ag(s)$
4. $Ag(s) \rightarrow Ag^{+}(aq) + e^{-}$

Options :
2268953063965. 1
2268953063966. 2
2268953063967. 3
2268953063968. 4

Question Id : 226895790088 Question Type : COMPREHENSION Sub Question Shuffling Allowed : Yes Group Comprehension Questions : No Question Pattern Type : NonMatrix
Question Numbers : (716 to 720)
Question Label : Comprehension

वैद्युत रासायनिक सेल

हम विभिन्न अर्ध-सेलों के संयोजन को लेकर डेनियल सेल के पैटर्न पर अनगिनत संख्या में गैल्वेनिक सेलों का निर्माण कर सकते हैं। प्रत्येक अर्ध-सेल में एक धात्विक इलैक्ट्रोड होता है जो वैद्युत अपघट्य में निमज्जित रहता है। दोनों अर्ध-सेल बाहर से एक वोल्टमीटर और एक स्विच के माध्यम से धात्विक तार द्वारा जुड़े रहते हैं। दो अर्ध-सेलों के वैद्युत अपघट्य, एक लवण सेतु के माध्यम से आंतरिक रूप से जुड़े रहते हैं। कभी-कभी, दोनों ही इलेक्ट्रोड एक ही वैद्युत अपघट्य विलयन में निमज्ज रहते हैं और ऐसी स्थितियों में लवण सेतु की आवश्यकता नहीं होती।

सेल के लिए

$Ni(s) | Ni^{2+}(aq) || Ag^{+}(aq) | Ag$

सेल अभिक्रिया----- $Ni(s) + 2Ag^{+} (aq) \rightarrow Ni^{2+}(aq) + 2Ag(s)$.।

नेर्नस्ट समीकरण, सेल के emf को मानक emf व अपचित और ऑक्सीकृत स्पीशीज की सांद्रता से संबंध को दर्शाता है।

Sub questions

Question Number : 716 Question Id : 226895790089 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Prepp
Your Personal Exams Guide

दी गई अभिक्रिया के लिए नेर्नस्ट समीकरण,

$Ni(s) + 2Ag^{+} (aq) \rightarrow Ni^{2+}(aq) + 2Ag(s)$ है,

1. $E_{cell} = E^{\circ}_{cell} - \frac{RT}{2F} \ln \frac{[Ni^{2+}]}{[Ag^{+}]^2}$

2. $E_{cell} = E^{\circ}_{cell} - \frac{RT}{2F} \ln \frac{[Ni^{2+}]}{[Ag^{+}]}$

3. $E_{cell} = E^{\circ}_{cell} - \frac{RT}{F} \ln \frac{[Ni^{2+}]}{[Ag^{+}]}$

4. $E_{cell} = E^{\circ}_{cell} + \frac{RT}{F} \ln \frac{[Ni^{2+}]}{[Ag^{+}]}$

Options :
2268953063949. 1
2268953063950. 2
2268953063951. 3
2268953063952. 4

Question Number : 717 Question Id : 226895790090 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

निम्न सेल के लिए मानक इलेक्ट्रोड विभव

$Ni(s) + 2Ag^{+} (aq) \rightarrow Ni^{2+} (aq) + 2Ag(s)$

0. 80 V है अभिक्रिया के लिए मानक गिब्स ऊर्जा है:

1. - 154.379 kJ mol^{-1}
2. 154.379 kJ mol^{-1}
3. 212.2 kJ mol^{-1}
4. - 212.2 kJ mol^{-1}

Options :
2268953063953. 1
2268953063954. 2
2268953063955. 3
2268953063956. 4

Question Number : 718 Question Id : 226895790091 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

अभिक्रिया के साम्यावस्था स्थिरांक और सेल के मानक इलेक्ट्रोड विभव के मध्य संबंध जिसमें वह अभिक्रिया होती है, द्वारा दिया जाता है

1. $E^{\circ}_{cell} = \frac{RT}{2.303 \times nF} \log K_c$

2. $E^{\circ}_{cell} = \frac{2.303RT}{nF} \log K_c$

3. $E^{\circ}_{cell} = \frac{2.303RT}{nF} \ln K_c$

4. $E^{\circ}_{cell} = 2.303RT \ln K_c$

Options :
2268953063957. 1
2268953063958. 2
2268953063959. 3
2268953063960. 4

Question Number : 719 Question Id : 226895790092 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

दिए गए सेल में,

$Ni(s) + 2Ag^{+} (aq) \rightarrow Ni^{2+}(aq) + 2Ag(s)$

निम्न में से कौन सी स्पीशीज अपचायक है?

1. Ni^{2+}(जलीय)
2. Ni(s)
3. Ag^{+}(जलीय)
4. Ag(s)

Options :
2268953063961. 1
2268953063962. 2
2268953063963. 3
2268953063964. 4

Question Number : 720 Question Id : 226895790093 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

निम्नलिखित में से कौन सी एनोड पर होने वाली अर्ध सेल अभिक्रिया है?

$Ni_{(ठोस)} + 2Ag^{+}{}_{(जलीय)} \rightarrow Ni^{2+}{}_{(जलीय)} + 2Ag_{(ठोस)}$

1. $Ni_{(ठोस)} \rightarrow Ni^{2+}{}_{(जलीय)} + 2e^{-}$
2. $Ni^{2+}{}_{(जलीय)} + 2e^{-} \rightarrow Ni_{(ठोस)}$
3. $Ag^{+}{}_{(जलीय)} + e^{-} \rightarrow Ag_{(ठोस)}$
4. $Ag_{(ठोस)} \rightarrow Ag^{+}{}_{(जलीय)} + e^{-}$

Options :
2268953063965. 1
2268953063966. 2
2268953063967. 3
2268953063968. 4

Sub-Section Number : 3
Sub-Section Id : 22689532903

Question Shuffling Allowed : No
Is Section Default? : No

Question Id : 226895790094 Question Type : COMPREHENSION Sub Question Shuffling Allowed : Yes Group Comprehension Questions : No Question Pattern Type : NonMatrix
Question Numbers : (721 to 725)
Question Label : Comprehension

Alcohols, Phenols and Ethers

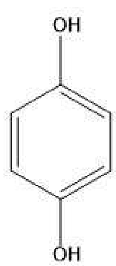
Alcohols and phenols are formed when a hydrogen atom in a hydrocarbon, aliphatic and aromatic respectively, is replaced by –OH group. These classes of compounds find wide applications in industry as well as in day-to-day life. For instance, have you ever noticed that ordinary spirit used for polishing wooden furniture is chiefly a compound containing hydroxyl group, ethanol. The sugar we eat, the cotton used for fabrics, the paper we use for writing, are all made up of compounds containing –OH groups. The common name of an alcohol is derived from the common name of the alkyl group and adding the word alcohol to it. For example, CH_3OH is methyl alcohol. The simplest hydroxy derivative of benzene is phenol. It is its common name and also an accepted IUPAC name. As structure of phenol involves a benzene ring, in its substituted compounds the terms ortho (1,2-disubstituted), meta (1,3-disubstituted) and para (1,4-disubstituted) are often used in the common names.

In ethers, the four electron pairs, i.e., the two bond pairs and two lone pairs of electrons on oxygen are arranged approximately in a tetrahedral arrangement. The bond angle is slightly greater than the tetrahedral angle due to the repulsive interaction between the two bulky (–R) groups.

Sub questions

Question Number : 721 Question Id : 226895790095 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

What is the common name for the following structure given below?



1. Resorcinol
2. Catechol
3. Hydroquinone
4. m-cresol

Options :
2268953063969. 1
2268953063970. 2
2268953063971. 3
2268953063972. 4

Question Number : 722 Question Id : 226895790096 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

Prepp
Your Personal Exams Guide

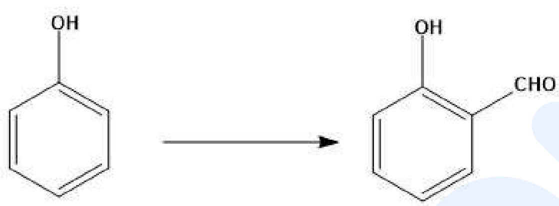
The catalyst involved in the production of methanol through hydrogenation of carbon monoxide is

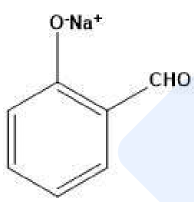
1. ZnO-Cr_2O_3
2. ZnO/Pt
3. Anhyd.$AlCl_3$
4. Anhyd.$FeCl_3$

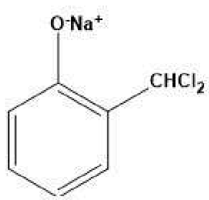
Options :
2268953063973. 1
2268953063974. 2
2268953063975. 3
2268953063976. 4

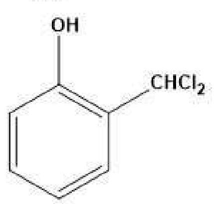
Question Number : 723 Question Id : 226895790097 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

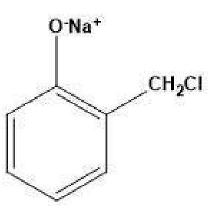
Consider the following chemical reaction and identify the intermediate involved in the reaction.



1. 

2. 

3. 

4. 

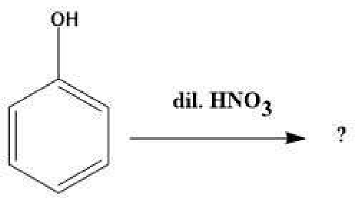
www.prepp.in

Your Personal Exams Guide

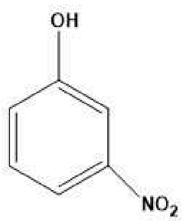
Options :
2268953063977. 1
2268953063978. 2
2268953063979. 3
2268953063980. 4

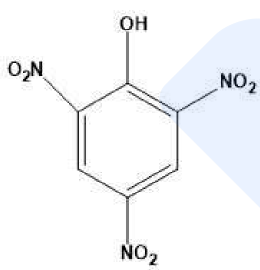
Question Number : 724 Question Id : 226895790098 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

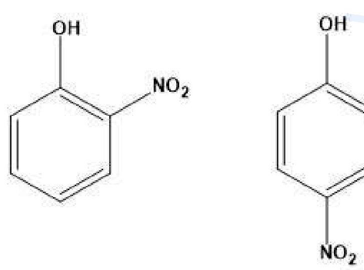
Consider the following chemical reaction and identify the final product(s)

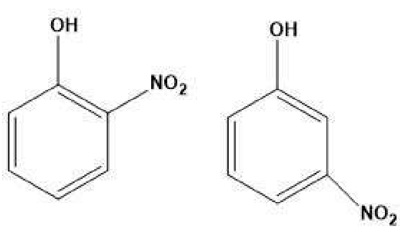


The final product(s) of the above reaction is

1. 

2. 

3. 

4. 

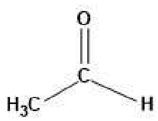
Your Personal Exam Guide

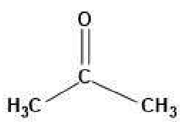
Options :
2268953063981. 1
2268953063982. 2
2268953063983. 3
2268953063984. 4

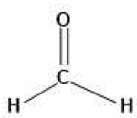
Question Number : 725 Question Id : 226895790099 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

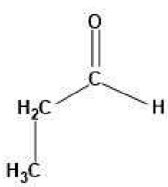
The final product for the following reaction is

$$CH_3CH_2OH \xrightarrow[573K]{Cu} ?$$

1. 

2. 

3. 

4. 

Options :
2268953063985. 1
2268953063986. 2
2268953063987. 3
2268953063988. 4

Question Id : 226895790094 Question Type : COMPREHENSION Sub Question Shuffling Allowed : Yes Group Comprehension Questions : No Question Pattern Type : NonMatrix
Question Numbers : (721 to 725)
Question Label : Comprehension

ऐल्कोहॉल, फ़ीनॉल और ईथर

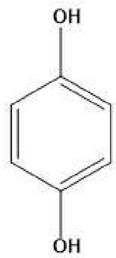
जब ऐलिफैटिक और ऐरोमैटिक हाइड्रोकार्बन का कोई हाइड्रोजन परमाणु -OH समूह द्वारा प्रतिस्थापित होता है तो क्रमशः ऐल्कोहॉल,और फ़ीनोल बनते हैं । इन वर्गों के यौगिकों के उद्योगों और हमारे दैनिक जीवन में अनेक अनुप्रयोग हैं। उदाहरण के लिए, क्या आपने कभी ध्यान दिया है कि लकड़ी के फर्नीचर की पॉलिश में प्रयुक्त होने वाली सामान्य स्पिरिट मुख्य रूप से हाइड्रॉक्सिल समूह युक्त यौगिक ऐथेनॉल है।खाध शर्करा,वस्त्रों में प्रयुक्त कपास, लिखने के लिए कागज, सभी-OH समूहों युक्त यौगिकों से निर्मित होते हैं। ऐल्कोहॉल,के सामान्य नाम को व्युत्पन्न करने के लिए हाइड्रॉक्सिल समूह से जुड़े ऐल्किल समूह के सामान्य नाम के साथ ऐल्कोहॉल शब्द जोड़ा जाता है। उदाहरण के लिए, CH_3OH एक मेथिल ऐल्कोहॉल,है। बेंजीन का सबसे सरल हाइड्रॉक्सिल व्युत्पन्न फ़ीनॉल है। यह इसका सामान्य नाम है और IUPAC द्वारा अनुमत नाम भी है। चूंकि फ़ीनॉल की संरचना में एक बेंजीन वलय होती है, इसलिए इसके प्रतिस्थापित यौगिकों में ऑर्थो (1,2-द्विप्रतिस्थापित), मेटा (1,3-द्विप्रतिस्थापित) और पैरा (1,4-द्विप्रतिस्थापित) प्रायः सामान्य नामों में प्रयुक्त होते हैं।

ईथरों में,ऑक्सीजन पर उपस्थित चार इलेक्ट्रॉन युगल, यानी, दो आबंधी इलेक्ट्रॉन युगल और दो अनाबंधित इलेक्ट्रॉन युगल लगभग एक चतुष्फलकीय रूप में व्यवस्थित होते हैं। दो स्थूल (-R) समूहों के मध्य प्रतिकर्षक अन्योन्यक्रिया के कारण आबंध कोंण चतुष्फलकीय कोण से थोड़ा अधिक होता है।

Sub questions

Question Number : 721 Question Id : 226895790095 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

नीचे दी गई निम्नलिखित संरचना का सामान्य नाम क्या है?



1. रिसॉर्सिनॉल
2. कैटेकोल
3. हाइड्रोक्विनोन
4. m- क्रीसॉल

Options :
2268953063969. 1
2268953063970. 2
2268953063971. 3
2268953063972. 4

Question Number : 722 Question Id : 226895790096 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

कार्बन मोनोऑक्साइड के हाइड्रोजनन के माध्यम से मेथनॉल के उत्पादन में प्रयुक्त उत्प्रेरक हैं,

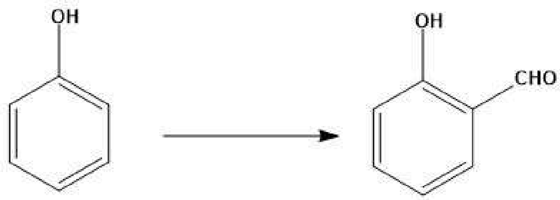
1. $ZnO-Cr_2O_3$
2. ZnO/Pt
3. निर्जलीय $AlCl_3$
4. निर्जलीय $FeCl_3$

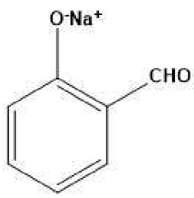
Options :
2268953063973. 1
2268953063974. 2
2268953063975. 3
2268953063976. 4

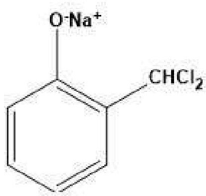
Question Number : 723 Question Id : 226895790097 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

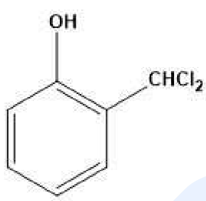
www.prepp.in
Your Personal Exams Guide

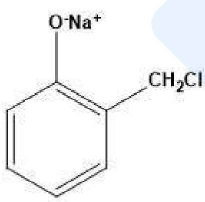
निम्नलिखित रासायनिक अभिक्रिया पर विचार करें और अभिक्रिया में सम्मिलित मध्यवर्ती की पहचान करें।



1. 

2. 

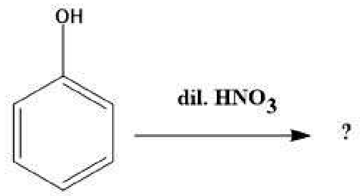
3. 

4. 

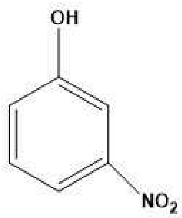
Options :
2268953063977. 1
2268953063978. 2
2268953063979. 3
2268953063980. 4

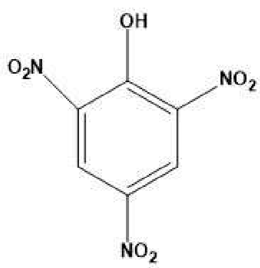
Question Number : 724 Question Id : 226895790098 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

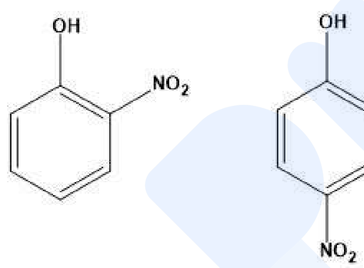
निम्नलिखित रासायनिक अभिक्रिया पर विचार करें और अंतिम उत्पाद की पहचान करें।

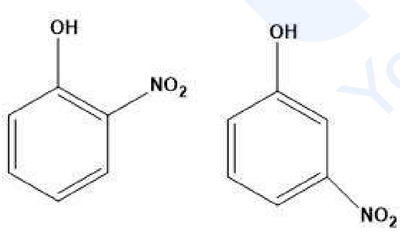


उपरोक्त अभिक्रिया का अंतिम उत्पाद है,

1. 

2. 

3. 

4. 

Options :

2268953063981. 1

2268953063982. 2

2268953063983. 3

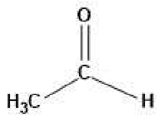
2268953063984. 4

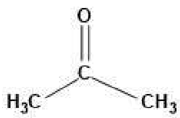
Question Number : 725 Question Id : 226895790099 Question Type : MCQ Option Shuffling : No Display Question Number : Yes Is Question Mandatory : No Single Line Question Option : No Option Orientation : Vertical

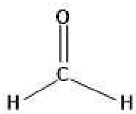
Your Personal Exams Guide

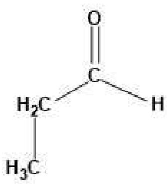
निम्नलिखित अभिक्रिया के लिए अंतिम उत्पाद है

$$CH_3CH_2OH \xrightarrow[573K]{Cu} ?$$

1. 

2. 

3. 

4. 

Options :

2268953063985. 1

2268953063986. 2

2268953063987. 3

2268953063988. 4

Your Personal Exam Guide