



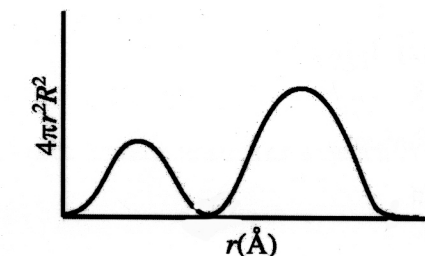
CHEMISTRY

Category-1 (Q. 41 to 70)

(Carry 1 mark each. Only one option is correct. Negative mark: $-\frac{1}{4}$)

41. The plot of radial probability density ($4\pi r^2 R^2$) against r for an electron in np orbital of a many electron atom is given below.

r -এর সাপেক্ষে বহু ইলেকট্রনীয় পরমাণুর np কক্ষকের একটি ইলেকট্রনের রেডিয়াল প্রোবাবিলিটি ডেনসিটি ($4\pi r^2 R^2$) -এর লেখচিত্র দেওয়া হল।



The value of n is

n -এর মান হল

- (A) 2
(C) 4

- (B) 3
(D) 5

42. In a first order reaction, the concentration of reactant decreases from 400 moles lit^{-1} to 50 moles lit^{-1} in 7.5×10^3 s. The rate constant of the reaction is (approximately)

একটি প্রথম ক্রমের বিক্রিয়ায়, বিক্রিয়কের ঘনত্ব 400 moles lit^{-1} থেকে 50 moles lit^{-1} এ হ্রাস পায় 7.5×10^3 s -এ। এই বিক্রিয়ার হার ধ্রুবক হল (প্রায়)

- (A) $1 \times 10^{-2} \text{ s}^{-1}$
(C) $1 \times 10^{-5} \text{ s}^{-1}$

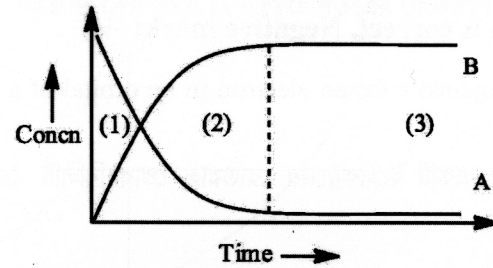


- (B) $2.5 \times 10^{-3} \text{ s}^{-1}$
(D) $2.77 \times 10^{-4} \text{ s}^{-1}$



43. For the reaction $A \rightleftharpoons B$, variation of concentration is plotted against time as shown below.

$A \rightleftharpoons B$ বিক্রিয়াটির জন্য, সময়ের সাপেক্ষে ঘনত্বের পরিবর্তন লেখচিত্রে দেখানো হয়েছে।



Which of the following statements is true?

নীচের বিবৃতিগুলির মধ্যে কোনটি সত্য?

(A) Region (1) indicates equilibrium

অঞ্চল (1) সাম্যাবস্থা নির্দেশ করে

(B) Region (2) indicates equilibrium

অঞ্চল (2) সাম্যাবস্থা নির্দেশ করে

(C) Region (3) indicates equilibrium

অঞ্চল (3) সাম্যাবস্থা নির্দেশ করে

(D) Both the Regions (2) and (3) indicate equilibrium

অঞ্চল (2) এবং (3) উভয়ই সাম্যাবস্থা নির্দেশ করে

44. Peroxide ion is

(A) Paramagnetic

(C) Diamagnetic

পারক্সাইড আয়ন হল

(A) প্যারাম্যাগনেটিক

(C) ডায়াম্যাগনেটিক

(B) Ferromagnetic

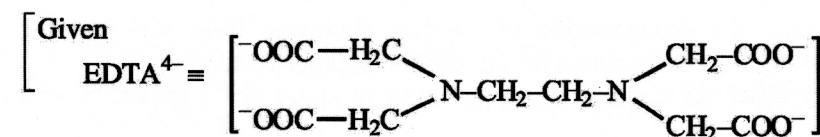
(D) Antiferromagnetic

(B) ফেরোম্যাগনেটিক

(D) অ্যান্টিফেরোম্যাগনেটিক

45. The calculated magnetic moment for low spin $[\text{Ru}(\text{EDTA})]^-$ is

নিম্ন স্পিনের $[\text{Ru}(\text{EDTA})]^-$ -এর নির্ণীত চুম্বকীয় ভ্রামকের মান



(A) 2.73 BM

(C) 3.23 BM

(B) 1.73 BM

(D) 0.00 BM

46. A compound contains two types of atoms A and B. Its crystal structure is a cubic lattice with 'A' atoms at the corner of the unit cells and 'B' atoms at the body centres. The simplest formula of the compound will be

একটি যৌগে A এবং B এই দুই ধরনের পরমাণু আছে। এর কেলাসীয় গঠন হল একটি ঘনকাকার জালক, যেখানে কেলাসের একক কোষের কোণায় 'A' পরমাণু এবং দেহকেন্দ্রে 'B' পরমাণুগুলো অবস্থিত। যৌগটির সরলতম সংকেত হবে

(A) A_2B

(B) AB

(C) AB_2

(D) AB_3

47. Glucose is added to 1 litre of water to such an extent that $\Delta T_f / K_f$ equals to $\frac{1}{1000}$. The weight of glucose added is

1 লিটার জলে এমন পরিমাণে গ্লুকোজ যোগ করা হল যে $\Delta T_f / K_f$ -এর মান $\frac{1}{1000}$ । কত ভারের গ্লুকোজ যোগ করা হয়েছে?

(A) 180 gm

(C) 1.8 gm

(B) 18 gm

(D) 0.18 gm

48. How many isomers can a compound with molecular formula $\text{C}_3\text{H}_5\text{Br}$ have?

$\text{C}_3\text{H}_5\text{Br}$ আণবিক সংকেতবিশিষ্ট যৌগের কতগুলি সমাবয়ব থাকতে পারে?

(A) 2

(C) 4

(B) 3

(D) 5

49. The correct order of conductivity of 0.001 (M) separate aqueous solutions of $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_4$ (i); $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3$ (ii); $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]\text{Cl}$ (iii) and $\text{K}_2[\text{PtCl}_6]$ (iv) each containing octahedral complex species is

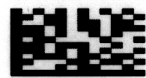
$[\text{Pt}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_4$ (i); $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3$ (ii); $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]\text{Cl}$ (iii) এবং $\text{K}_2[\text{PtCl}_6]$ (iv) গুলির আলাদাভাবে 0.001 (M) জলীয় দ্রবণে পরিবাহিতার সঠিক ক্রম হল (যেখানে উক্ত যৌগগুলির প্রতিটিতে অক্টাহেড্রাল জটিল প্রজাতি আছে)

(A) (i) < (ii) < (iii) < (iv)

(C) (i) < (iv) < (iii) < (ii)

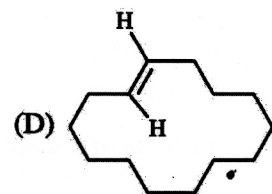
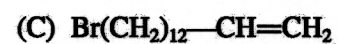
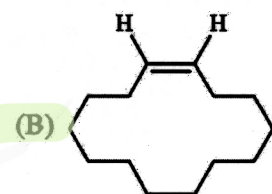
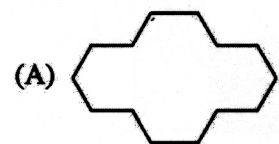
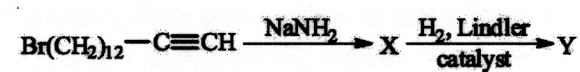
(B) (i) < (ii) < (iv) < (iii)

(D) (iii) < (iv) < (ii) < (i)



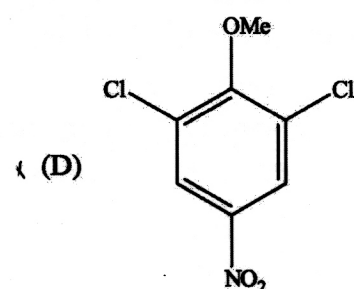
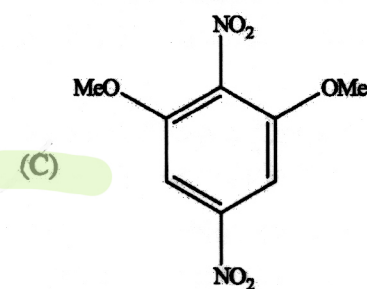
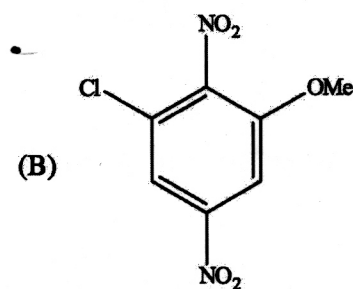
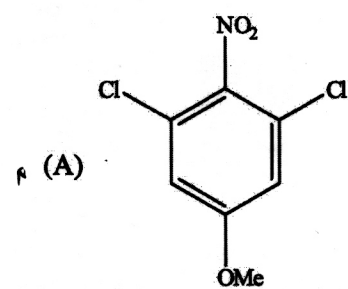
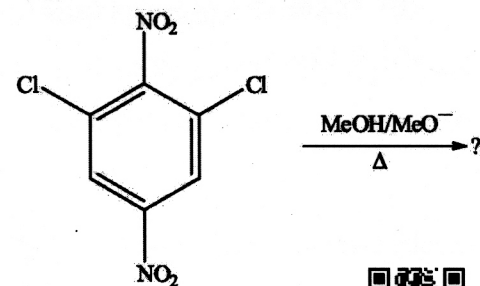
50. In the following reaction sequence, the product Y is

নিম্নলিখিত বিক্রিয়াক্রমে উৎপন্ন পদার্থ Y হল



51. The major product in the following reaction is

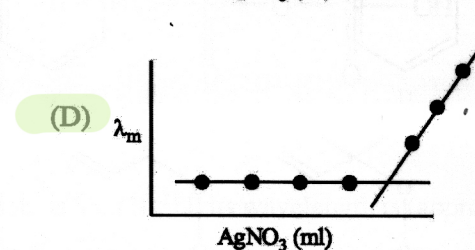
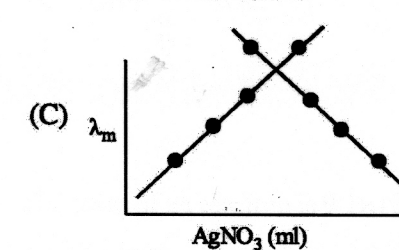
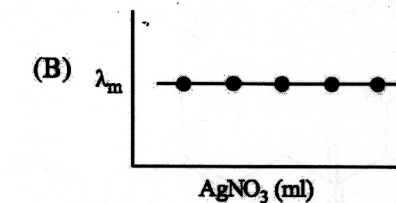
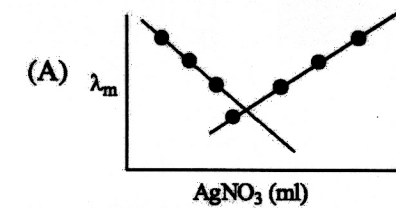
নিম্নোক্ত বিক্রিয়ার প্রধান বিক্রিয়াজাত পদার্থটি হল

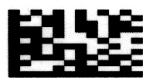




52. In a conductance experiment, aqueous AgNO_3 solution is added to aqueous KCl solution gradually and simultaneously the molar conductivity (λ_m) is measured. The correct plot of λ_m versus volume of AgNO_3 solution is

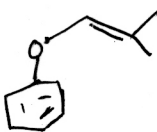
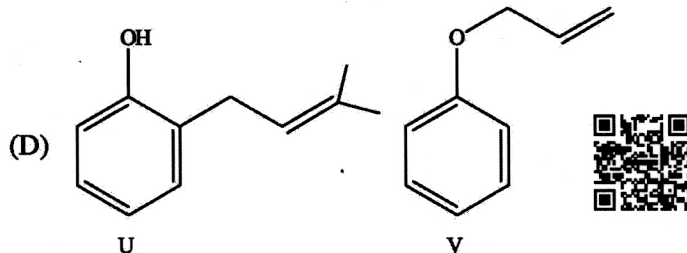
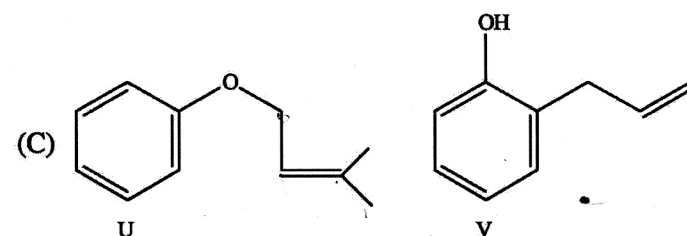
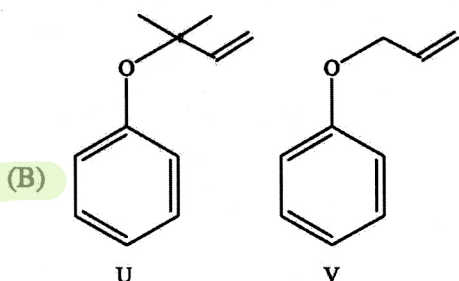
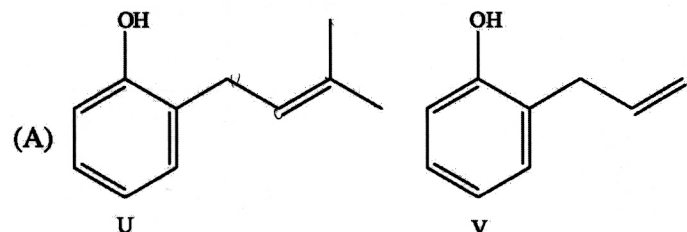
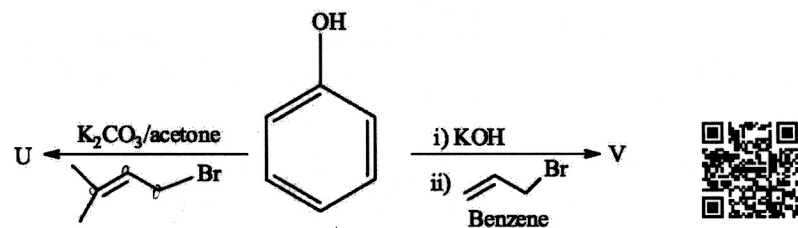
একটি পরিবাহিতা পরীক্ষায়, AgNO_3 -এর জলীয় দ্রবণকে KCl -এর জলীয় দ্রবণে ক্রমাগত যোগ করা হয় এবং একই সাথে মোলার পরিবাহিতা (λ_m) পরিমাপ করা হয়। AgNO_3 দ্রবণের আয়তনের সাপেক্ষে মোলার পরিবাহিতা (λ_m)-এর সঠিক লেখচিত্রটি হল





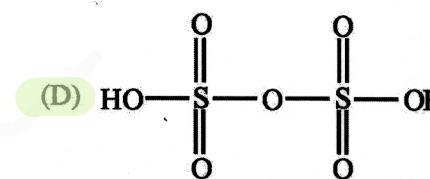
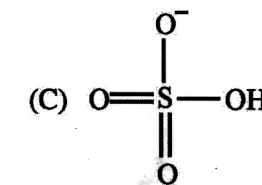
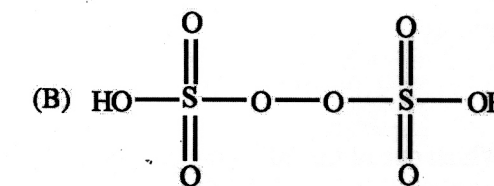
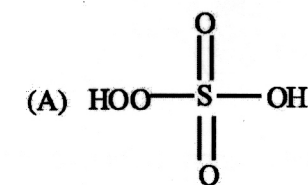
53. The major products U and V in the following reaction are

নিম্নোক্ত বিক্রিয়াতে প্রধান বিক্রিয়াজাত পদার্থ U ও V হল



54. Which of the following is the structure of pyrosulphuric acid?

নিম্নলিখিতগুলির মধ্যে কোনটি পাইরোসালফিউরিক অ্যাসিডের গঠন?



55. The mass of an electron is 9.1×10^{-31} kg. If its K.E. is 3.0×10^{-25} J, its wavelength is (approximately)

একটি ইলেকট্রনের ভর হল 9.1×10^{-31} kg। যদি এর গতিশক্তি হয় 3.0×10^{-25} J, তবে তরঙ্গদৈর্ঘ্য (প্রায়) হবে

(A) 250nm

(B) 990nm

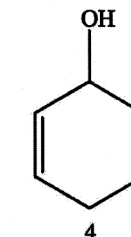
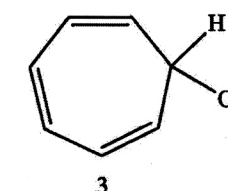
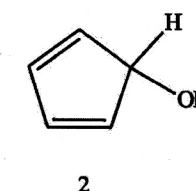
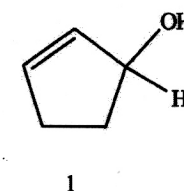
(C) 400nm

(No option matching-896 nm)

(D) 850nm

56. Which one of the following does not lose water even in conc. H_2SO_4 ?

নীচের কোনটি গাঢ় H_2SO_4 -এর উপস্থিতিতেও জল ত্যাগ করে না?



(A) 1

(B) 2

(C) 3

(D) 4

57. The van't Hoff Factor (i) for a dilute aqueous solution of Na_2SO_4 is

Na_2SO_4 -এর একটি লঘু জলীয় দ্রবণের জন্য ভ্যানট হফ ফ্যাক্টর (i) হল

(A) $1 - \alpha$

(B) $1 - 2\alpha$

(C) $1 + \alpha$

(D) $1 + 2\alpha$



58. In which of the following species, sp^3d^2 hybridisation is not associated?

নিম্নলিখিতগুলির কোনটি sp^3d^2 সংকরায়ণের সাথে সংশ্লিষ্ট নয়?

(A) XeF_6

(B) BrF_6^+

(C) IF_5

(D) XeF_4



59. Which one of the following cations gives a chocolate brown precipitate upon addition of aqueous solution of $K_4[Fe(CN)_6]$?

নিম্নলিখিত ধনাত্মক আয়নগুলির কোনটিতে $K_4[Fe(CN)_6]$ -এর জলীয় দ্রবণ যুক্ত করলে চকলেট বাদামি অধঃক্ষেপ দেয়?

(A) Fe^{3+}

(B) Cu^{2+}

(C) Zn^{2+}

(D) Ca^{2+}



60. Borazole is prepared by heating the product isolated by reacting

(A) boron with dinitrogen.

(B) diborane with ammonium nitrate.

(C) diborane with ammonia.

(D) boron with ammonia.

নিম্নলিখিত কোন বিক্রিয়ায় উৎপন্ন পদার্থকে উত্তপ্ত করে বোরাজোল তৈরি করা যায়?

(A) বোরনের সঙ্গে ডাইনাইট্রোজেন

(B) ডাইবোরেনের সঙ্গে অ্যামোনিয়াম নাইট্রেট

(C) ডাইবোরেনের সঙ্গে অ্যামোনিয়া

(D) বোরনের সঙ্গে অ্যামোনিয়া

61. Three engines A, B and C take steam at $130^\circ C$ and reject it at $20^\circ C$, $40^\circ C$ and $50^\circ C$ respectively. The most efficient engine will be

তিনটি ইঞ্জিন A, B এবং C $130^\circ C$ তাপমাত্রায় স্টিম গ্রহণ করে এবং যথাক্রমে $20^\circ C$, $40^\circ C$ এবং $50^\circ C$ তাপমাত্রায় তা বর্জন করে। সবচেয়ে দক্ষ ইঞ্জিন কোনটি?

(A) A

(B) B

(C) C

(D) All the three engines will be equally efficient
সব ইঞ্জিনগুলি সমান দক্ষ



62. A buffer solution contains 100ml of 0.01(M) CH_3COOH and 200ml of 0.02(M) CH_3COONa . 700ml of water is added subsequently to the buffer solution. The pH before and after dilution are [given, $pK_a = 4.74$; $\log 2 = 0.301$]

একটি বাফার দ্রবণে 100ml 0.01(M) CH_3COOH এবং 200ml 0.02(M) CH_3COONa আছে। এতে 700ml জল যোগ করা হলে, লঘুকরণের আগে ও পরে দ্রবণের pH হবে [প্রদত্ত $pK_a = 4.74$; $\log 2 = 0.301$]

(A) 5.04, 5.04

(B) 5.04, 0.504

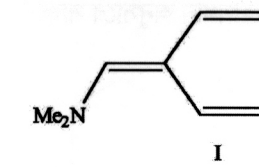
(C) 5.04, 1.54

(D) 5.34, 5.34

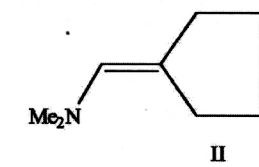


63. The increasing order of basicity of the following compounds is

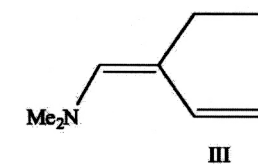
নিম্নলিখিত যৌগগুলির ক্ষারত্বের ক্রমবর্ধমান ক্রম হল



I



II



III



(A) $I < III < II$

(B) $III < I < II$

(C) $II < I < III$

(D) $II < III < I$

64. A compound (X) when treated with $CuSO_4$ solution yields a brown precipitate. On adding hypo solution the precipitate turns white. The compound (X) is

$CuSO_4$ -এর দ্রবণে একটি যৌগ (X) যুক্ত করলে বাদামি অধঃক্ষেপ উৎপন্ন হয়। এই মিশ্রণে হাইপো দ্রবণ যুক্ত করলে বাদামি অধঃক্ষেপ সাদা বর্ণের হয়। যৌগ (X) টি হল

(A) KBr

(B) K_2CrO_3

(C) KI

(D) K_3PO_4



65. Among N_2O , ClF_2^- , SO_2 and I_3^+ , the species having the linear structures are

N_2O , ClF_2^- , SO_2 এবং I_3^+ -এর মধ্যে রৈখিক গঠনের পদার্থগুলি হল

(A) N_2O , ClF_2^-

(B) ClF_2^- , I_3^+

(C) I_3^+ , SO_2

(D) N_2O , SO_2



66. The van der Waal's equation : $\left(P + \frac{a}{4V^2}\right)\left(V - \frac{b}{2}\right) = \frac{RT}{2}$ is valid for

ভ্যান ডার ওয়ালস সমীকরণ : $\left(P + \frac{a}{4V^2}\right)\left(V - \frac{b}{2}\right) = \frac{RT}{2}$ নীচের কোনটির জন্য প্রযোজ্য?

(A) 1 mole of an ideal gas.

(B) 2 moles of a real gas.

1 মোল আদর্শ গ্যাস

2 মোল বাস্তব গ্যাস

(C) $\frac{1}{2}$ mole of an ideal gas.

(D) $\frac{1}{2}$ mole of a real gas.

$\frac{1}{2}$ মোল আদর্শ গ্যাস

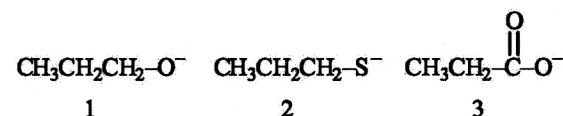
$\frac{1}{2}$ মোল বাস্তব গ্যাস





67. Rank the following anions in order of decreasing nucleophilicity in a polar protic solvent (most \rightarrow least nucleophilic).

একটি ধ্রুবীয় প্রোটিক দ্রাবকে নীচের অ্যানায়নগুলিকে তাদের নিউক্লিওফিলিসিটির ক্রমক্রমানুসারে সাজাও।



(A) 3 > 2 > 1

(C) 1 > 3 > 2

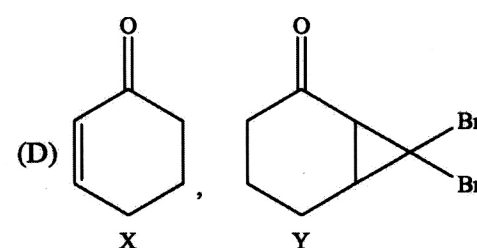
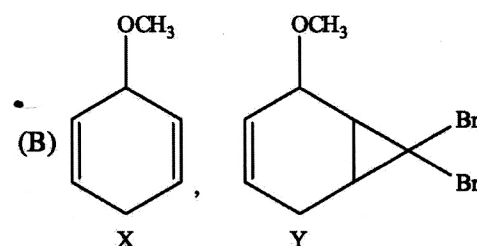
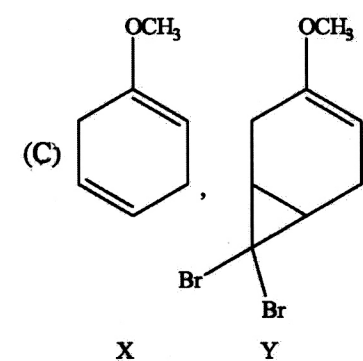
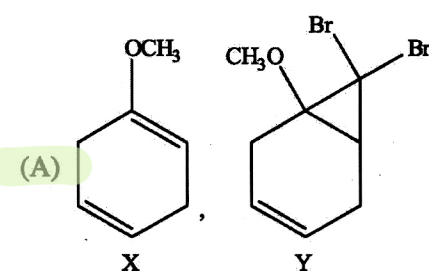
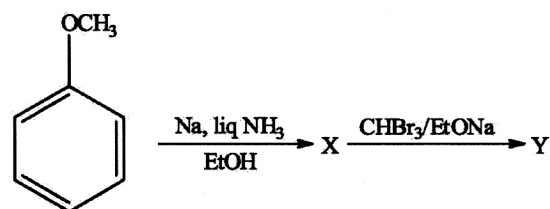


(B) 2 > 3 > 1

(D) 2 > 1 > 3

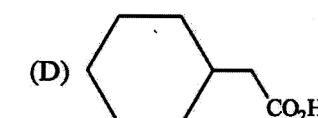
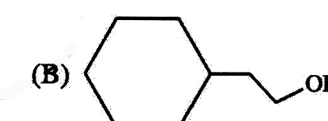
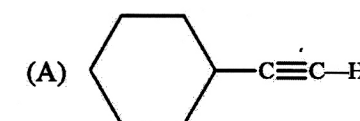
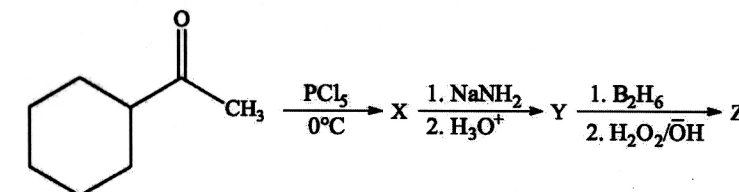
68. The products X and Y in the following reaction sequence are

নিম্নলিখিত বিক্রিয়াক্রমে বিক্রিয়াজাত X ও Y পদার্থগুলি হল



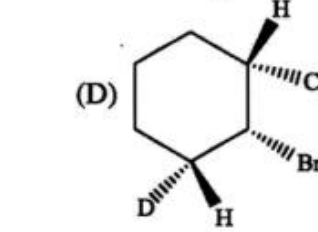
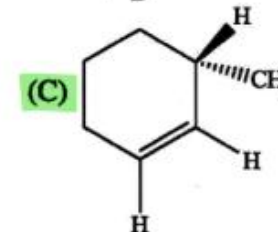
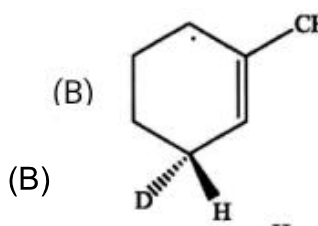
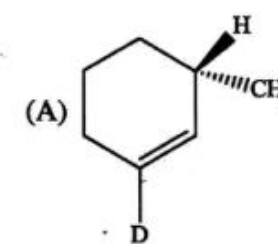
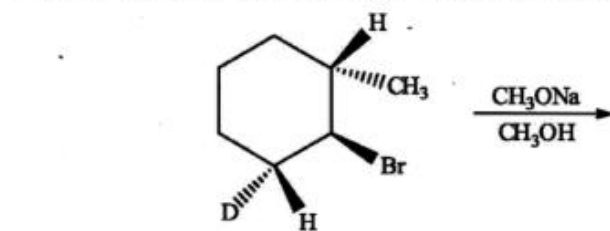
69. In the following sequence of reactions, what is the end product 'Z'?

নিম্নলিখিত বিক্রিয়াক্রমে শেষ বিক্রিয়াজাত দ্রব্য Z কী?



70. Indicate the major product of the following reaction:

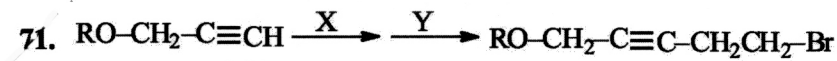
নিম্নলিখিত বিক্রিয়ায় প্রধান বিক্রিয়াজাত পদার্থটি নির্দেশ করো :





Category-2 (Q. 71 to 75)

(Carry 2 marks each. Only one option is correct. Negative mark: -1/2)



To carry out the above conversion X and Y are respectively

উপরোক্ত রূপান্তরটি সম্পন্ন করতে X এবং Y হল যথাক্রমে

- (A) $\text{NaNH}_2, \text{Br-CH}_2\text{-CH}_2\text{-Cl}$ (B) $\text{NaNH}_2, \text{I-CH}_2\text{-CH}_2\text{-Br}$
 (C) $\text{NaNH}_2, \text{F-CH}_2\text{-CH}_2\text{-Br}$ (D) $\text{NaNH}_2, \text{CH}_2=\text{CH-Br}$

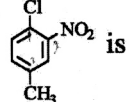


72. For the metal complex
- $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{SO}_4]\text{Br}$
- , coordination number, oxidation number, number of
- d*
- electrons and number of unpaired
- d*
- electrons are respectively

 $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{SO}_4]\text{Br}$ জটিল যৌগের ধাতব আয়নের কোঅর্ডিনেশন সংখ্যা, জারণ সংখ্যা, *d*-ইলেকট্রনের সংখ্যা ও অযুগ্ম *d*-ইলেকট্রনের সংখ্যা হল যথাক্রমে

- (A) 6, 3, 6, 0 (B) 7, 2, 6, 2
 (C) 6, 2, 6, 0 (D) 6, 2, 7, 0



73. The IUPAC name of
- 
- is

- (A) 1-Chloro - 2 - nitro - 4 - methylbenzene (B) 1 - Chloro - 4 - methyl - 2 - nitrobenzene
 (C) 2-Chloro - 1 - nitro - 5 - methylbenzene (D) *m* - Nitro - *p* - chlorotoluene



- (A) 1 - ক্লোরো - 2 - নাইট্রো - 4 - মিথাইলবেঞ্জিন (B) 1 - ক্লোরো - 4 - মিথাইল - 2 - নাইট্রোবেঞ্জিন
 (C) 2 - ক্লোরো - 1 - নাইট্রো - 5 - মিথাইলবেঞ্জিন (D) *m* - নাইট্রো - *p* - ক্লোরোটলুইন



74. A 5.0 cm
- ³
- solution of H
- ₂
- O
- ₂
- liberates 1.27 g of iodine from an acidified KI solution. The percentage strength of H
- ₂
- O
- ₂
- is close to

5.0 cm³ H₂O₂-এর জলীয় দ্রবণ অম্লিক KI দ্রবণ থেকে 1.27 g আয়োডিন নির্গত করে। H₂O₂-এর কাছাকাছি শতকরা মাত্রা হবে

- (A) 11.2 (B) 5.8
 (C) 1.9 (D) 3.4





75. An organic compound undergoes first order decomposition. The time taken for its decomposition to
- $\frac{1}{8}$
- th and
- $\frac{1}{10}$
- th of its initial concentration are
- $t_{1/8}$
- and
- $t_{1/10}$
- respectively. The value of
- $\left[\frac{t_{1/8}}{t_{1/10}}\right]$
- is

[Given $\log_{10} 2 = 0.3$]একটি জৈব যৌগ প্রথম ক্রমের বিয়োজনের মধ্য দিয়ে যায়। এর প্রাথমিক গাঢ়ত্বের $\frac{1}{8}$ এবং $\frac{1}{10}$ অংশে বিয়োজিত হতে সময় লাগে যথাক্রমে $t_{1/8}$ এবং $t_{1/10}$ । $\left[\frac{t_{1/8}}{t_{1/10}}\right]$ -এর মান হবে [যেখানে $\log_{10} 2 = 0.3$]

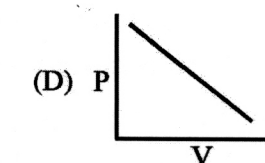
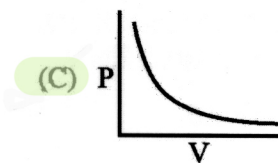
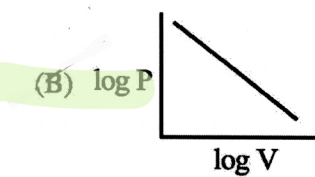
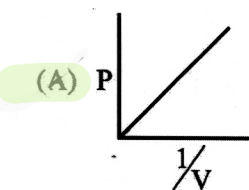
- (A) 0.9 (B) 0.6
 (C) 0.3 (D) 0.5



Category-3 (Q. 76 to 80)

(Carry 2 marks each. One or more options are correct. No negative mark.)

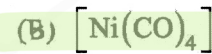
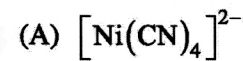
76. Which of the following plot(s) is/are correct representation(s) of Boyle's Law? নীচের লেখচিত্রগুলির মধ্যে কোনটি/কোনগুলি বয়েলের সূত্রের সঠিক উপস্থাপনা?





77. Which of the following have tetrahedral structures?

নিম্নলিখিত কোনটির/কোনগুলির গঠন চতুস্তলকীয়?



78. 1 mole of an ideal gas undergoes the following processes:

1 mole আদর্শ গ্যাস নিম্নলিখিত প্রক্রিয়াগুলির মধ্য দিয়ে যায় :

Process A \rightarrow Isothermal expansion at 400K from volume V_1 to volume V_2 , such that $V_2 = 4V_1$ প্রক্রিয়া A \rightarrow 400K তাপমাত্রায় আয়তন V_1 থেকে আয়তন V_2 পর্যন্ত সমতাপীয় প্রসারণ, যেখানে $V_2 = 4V_1$ Process B \rightarrow Adiabatic expansion from volume V_1 to volume V_2 , such that $V_2 = 4V_1$ প্রক্রিয়া B \rightarrow আয়তন V_1 থেকে আয়তন V_2 পর্যন্ত রুদ্ধতাপীয় প্রসারণ, যেখানে $V_2 = 4V_1$

Consider the following statements and select the correct one/s.

নিম্নলিখিত বিবৃতিগুলি বিবেচনা করে সঠিকটি/গুলি নির্বাচন করো।

(A) Work done by gas in Process A is greater than in Process B.

গ্যাসটির A-প্রক্রিয়ায় কৃতকার্য B-প্রক্রিয়া অপেক্ষা বৃহত্তর।

(B) Final temperature in Process B is less than 400K.

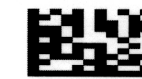
B-প্রক্রিয়ায় অন্তিম তাপমাত্রা 400K অপেক্ষা কম।

(C) Change in internal energy is 0 in Process A but non-zero in Process B.

A-প্রক্রিয়ায় অন্তর্ভুক্ত শক্তির (internal energy) পরিবর্তন শূন্য কিন্তু B-প্রক্রিয়ায় তা নয়।

(D) Heat absorbed by the gas is positive in Process A but zero in Process B.

A-প্রক্রিয়ায় গ্যাসটির শোষিত তাপ ধনাত্মক, কিন্তু B-প্রক্রিয়ায় হল শূন্য।



79. Which of the following statement(s) is/are correct?

নীচের বিবৃতিগুলির মধ্যে কোনটি/কোনগুলি সঠিক?

(A) Starch is composed of repeating α -D-glucose units.পুনরাবৃত্ত α -D-গ্লুকোজ একক দ্বারা স্টার্চ গঠিত।

(B) Nylon-6 is an addition polymer whereas nylon-6,6 is a condensation polymer.

নাইলন-6 একটি সংযোজন পলিমার, অপরদিকে নাইলন-6,6 একটি ঘনীভবন পলিমার।

(C) Isoprene is the monomer unit of natural rubber.

আইসোপ্রিন হল প্রাকৃতিক রাবারের মনোমার একক।

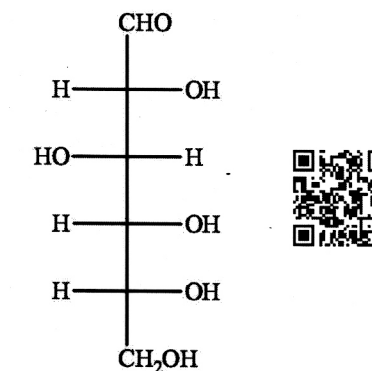
(D) Bakelite is obtained from reaction between phenol and acetaldehyde.

ফেনল ও অ্যাসিটালডিহাইডের বিক্রিয়ার ফলে বেকেলাইট পাওয়া যায়।



80. Which of the following statement(s) is/are correct about the given compound?

প্রদত্ত যৌগটির সম্বন্ধে নীচের বিবৃতিগুলির মধ্যে কোনটি/কোনগুলি সঠিক?



(A) It exhibits ring-chain tautomerism.

এটি বলয়-শৃঙ্খল টটোমারিজম প্রদর্শন করে।

(B) It forms osazone with phenylhydrazine.

এটি ফিনাইল হাইড্রাজিনের সাথে ওসাজোন তৈরি করে।

(C) It gives eight (8) stereoisomers.

এটি আটটি স্টেরিওআইসোমার দেয়।

(D) It responds to Tollen's reagent.

এটি টোলেন্স বিকারকের প্রতি সাড়া দেয়।

NIKHIL'S SCHOOL OF SCIENCE

IIT JEE | NEET | FOUNDATION

IIT-JEE ADV



ROCHAN PRASAD IIT-BOMBAY SUMIT SUREKHA IIT-BOMBAY RAJDEEP PAUL IIT-BOMBAY LAVANYA IIT-DELHI ARCHI MAWANDIA IIT-KANPUR ANOUSHKA POLUKONDA IIT-KGP

JEE MAIN



HARSHIT GUPTA 99.93%ile BISHWADYA MAJUMDER 99.79%ile KUSHAGRA KEJRIWAL 99.77%ile AYUSH DATTA 99.68%ile NISHANT SHARMA 99.51%ile

WBJEE



SIDDHARTH MOHAPATRA RANK-54 KRITIK CHOPRA RANK-55 DIVYANSH JHUNJHUNWALA RANK-76 ADITYA GOENKA RANK-82 AYUSH SHARMA RANK-95



NIKHIL SIR
Founder & Director
H. O. D. CHEMISTRY

25 *years* of Experience
in Teaching, Mentoring

NEET



SOURASISH DAS AIR-660 DEBDEEP SAHA AIR-839 ARYA SEN AIR-1291 SAYANTAN BASU AIR-1560

Limited Seats Available

9800228877