

G
(20319)
B.Sc.- III Year

Date-Stamp to be affixed here

US-15166

B.Sc. (Annual) Examination, 2019

CHEMISTRY

(ORGANIC CHEMISTRY)

(Code : B-307)

(To be filled in by the Candidate / निम्न पूर्तियाँ परीक्षार्थी स्वयं भरें)

Booklet Code

P

**Question Booklet
Number**

Roll No. (in figures) _____

अनुक्रमांक (अंकों में) _____

Roll No. (in words) _____

अनुक्रमांक (शब्दों में) _____

Enrolment No. (in figures) _____

Name of College _____

कॉलेज का नाम _____

[Maximum Marks : 50]

[अधिकतम अंक : 50]

[Time : 2 Hours

[समय : 2 घण्टे]

Signature of Invigilator

कक्ष-निरीक्षक के हस्ताक्षर

Instructions to the Examinee :

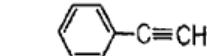
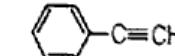
1. Do not open the booklet unless you are asked to do so.
2. The booklet contains 100 questions. Examinee is required to answer all 100 questions in the OMR Answer-Sheet provided and not in the question booklet. All questions carry equal marks.
3. Examine the Booklet and the OMR Answer-Sheet very carefully before you proceed. Faulty question booklet due to missing or duplicate pages/questions or having any other discrepancy should be got immediately replaced.

परीक्षार्थियों के लिए निर्देश :

1. प्रश्न-पुस्तिका को तब तक न खोलें जब तक आपसे कहा न जाए।
2. प्रश्न-पुस्तिका में 100 प्रश्न हैं। परीक्षार्थी को सभी 100 प्रश्नों को केवल दी गई OMR आन्सर-शीट पर ही हल करना है, प्रश्न-पुस्तिका पर नहीं। सभी प्रश्नों के अंक समान हैं।
3. प्रश्नों के उत्तर अंकित करने से पूर्व प्रश्न-पुस्तिका तथा OMR आन्सर-शीट को सावधानीपूर्वक देख लें। दोषपूर्ण प्रश्न-पुस्तिका जिसमें कुछ भाग छपने से छूट गए हों या प्रश्न एक से अधिक बार छप गए हों या उसमें किसी अन्य प्रकार की कमी हो, उसे तुरन्त बदल लें।

(शेष निर्देश अन्तिम पृष्ठ पर)

(Remaining instructions on last page)

1. The relative decreasing order of δ -values for $R-\underline{CH_3}$, $Ar-\underline{H}$ and $R-\underline{CH=CH_2}$ hydrogens :
- (A) $R-\underline{CH_3} > Ar-\underline{H} > R-\underline{CH=CH_2}$
 (B) $Ar-\underline{H} > R-\underline{CH=CH_2} > R-\underline{CH_3}$
 (C) $R-\underline{CH=CH_2} > Ar-\underline{H} > R-\underline{CH_3}$
 (D) $R-\underline{CH=CH_2} > R-\underline{CH_3} > Ar-\underline{H}$
1. $R-\underline{CH_3}$, $Ar-\underline{H}$ तथा $R-\underline{CH=CH_2}$ के हाइड्रोजन के लिए δ -मान का आपेक्षिक घटता क्रम है :
- (A) $R-\underline{CH_3} > Ar-\underline{H} > R-\underline{CH=CH_2}$
~~(B) $Ar-\underline{H} > R-\underline{CH=CH_2} > R-\underline{CH_3}$~~
 (C) $R-\underline{CH=CH_2} > Ar-\underline{H} > R-\underline{CH_3}$
 (D) $R-\underline{CH=CH_2} > R-\underline{CH_3} > Ar-\underline{H}$
2. An organic compound containing C, H and O gives IR absorptions at 1715 cm^{-1} . NMR spectrum of this compound gives a single peak at $\delta=2.1$. The compound is :
- (A) CH_3CH_2CHO
 (B) $CH_3CH_2CH_2OH$
 (C) $CH_3CH(OH)CH_3$
 (D) $\begin{matrix} CH_3 & | \\ & \parallel \\ & O \\ & | \\ & CH_3 \end{matrix}$
2. C, H और O युक्त एक कार्बनिक यौगिक 1715 cm^{-1} पर IR अवशोषण देता है। NMR स्पेक्ट्रम में यह शिखर पर $\delta=2.1$ दर्शाता है। वह यौगिक है :
- (A) CH_3CH_2CHO
~~(B) $CH_3CH_2CH_2OH$~~
 (C) $CH_3CH(OH)CH_3$
 (D) $\begin{matrix} CH_3 & | \\ & \parallel \\ & O \\ & | \\ & CH_3 \end{matrix}$
3. A hydrocarbon having the molecular mass 102 exhibits two PMR signals T2.6(5H) and T6.92(1H) :
- (A) $HC\equiv C-CH_2-C\equiv$
 $C\cdot CH_2-C\equiv CH$
 (B) $H_3C-C\equiv C-CH_2-C\equiv$
 $C-C\equiv CH$
 (C) 
 (D) Both (A) and (B)
3. एक हाइड्रोकार्बन जिसका आण्विक द्रव्यमान 102 है, निम्नलिखित दो PMR सिग्नल दर्शाता है, T2.6(5H) और T6.92(1H), इस हाइड्रोकार्बन की संरचना है :
- (A) $HC\equiv C-CH_2-C\equiv$
 $C\cdot CH_2-C\equiv CH$
 (B) $H_3C-C\equiv C-CH_2-C\equiv$
 $C-C\equiv CH$
 (C) 
 (D) दोनों (A) तथा (B)

4. A biodegradable polymer is formed with the help of glycine and ϵ -amino caproic acid which is in following :

- (A) Buna-N
- (B) Nylon 6, 6
- (C) Nylon-2-Nylon-6
- (D) PHBV

5. In $\text{Cl}_2\text{CH}-\text{C}(\text{Cl}_2)-\text{CH}_3$, hydrogen shows splitting pattern and intensity of peaks :

- (A) Doublet and peak intensities 1:1
- (B) Quartet and peak intensities 1:4:4:1
- (C) Singlet and peak intensities 0
- (D) Triplet and peak intensities 1:2:1

6. For allylic protons and aromatic protons at ortho position, the value of coupling constant (J) are :

- (A) $J=2-13\text{Hz}$ and $8-11\text{Hz}$ respectively
- (B) $J=0-7\text{Hz}$ and $6-14\text{Hz}$ respectively
- (C) $J=6-14\text{Hz}$ and $8-11\text{Hz}$ respectively
- (D) $J=2-13\text{Hz}$ and $11-18\text{Hz}$ respectively

4. कैन-सा जैव-अपश्टनीय बहुलक जिसका निर्माण ग्लाइसीन तथा ϵ -ऐमीनो कैप्रोइक अम्ल से किया जाता है ?

- ~~(A)~~ बूना-N
- (B) नाइलॉन 6, 6
- (C) नाइलॉन-2-नाइलॉन-6
- (D) PHBV

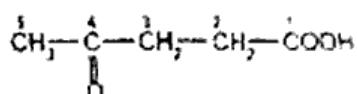
5. $\text{Cl}_2\text{CH}-\text{C}(\text{Cl}_2)-\text{CH}_3$ में हाइड्रोजन के लिए सिन्क्ल का विपाटन तथा शिखर की तीव्रता है :

- ~~(A)~~ डबलेट तथा शिखरों की तीव्रता 1:1
- (B) क्वोर्टेट तथा शिखरों की तीव्रता 1:4:4:1
- (C) सिंगलेट तथा शिखरों की तीव्रता 0
- (D) ट्रिप्लेट तथा शिखरों की तीव्रता 1:2:1

6. युग्मन स्थिरांक (J) का मान ऐलाइलिक प्रोटीनों तथा ऑर्थो स्थिति पर ऐरोमैटिक प्रोटीनों के लिए है :

- (A) $J=2-13\text{Hz}$ तथा $8-11\text{Hz}$ क्रमशः
- (B) $J=0-7\text{Hz}$ तथा $6-14\text{Hz}$ क्रमशः
- (C) $J=6-14\text{Hz}$ तथा $8-11\text{Hz}$ क्रमशः
- (D) $J=2-13\text{Hz}$ तथा $11-18\text{Hz}$ क्रमशः

7. In PMR spectrum of



signals for CH_2- (2-methylene group)

appears as :

- (A) Multiplet
- (B) Doublet
- (C) Triplet
- (D) Singlet

8. The value of chemical shift (δ) in ppm for a proton that has resonance at 126 Hz downfield from TMS on spectrophotometer that operates at 60 MHz :

- (A) 2.6 ppm
- (B) 2.1 ppm
- (C) 2.2 ppm
- (D) 3.2 ppm

9. The PMR spectrum of a compound exhibits the following peaks : δ 7.22 (s, 5H), δ 3.59 (s, 2H), δ 2.77 (q, 2H) and δ 0.97 (t, 3H).

Which of the following structure correspond to above PMR spectrum ?

- (A) $\text{H}_3\text{C}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$
- (B) $\text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$
- (C) $\text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}_2-\overset{\text{C}}{\underset{\text{O}}{|}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
- (D) $\text{H}_3\text{C}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2-\text{O}-\text{CH}_3$

7. $\text{CH}_3-\overset{\text{C}}{\underset{\text{O}}{|}}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$ के स्पेक्ट्रम में

CH_2- (2-मेथिलीन समूह) का सिग्नल (संकेत) दिखाइ देता है :

- (A) मल्टीप्लेट
- (B) डब्लेट
- (C) ट्रिप्लेट
- (D) सिंगलेट

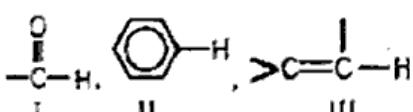
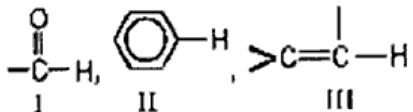
8. 60 MHz स्पेक्ट्रोफोटोमीटर पर एक प्रोटॉन जो अनुनाद में TMS से अधोक्षेत्र 126 Hz विस्थापन करता है, इसके लिए रासायनिक विस्थापन (δ) का मान ppm में होगा :

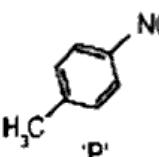
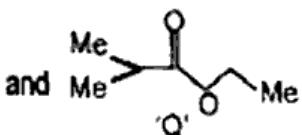
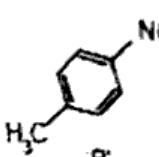
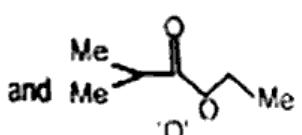
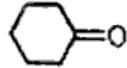
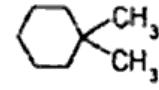
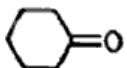
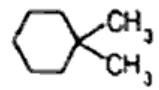
- ~~(A)~~ 2.6 ppm
- ~~(B)~~ 2.1 ppm
- (C) 2.2 ppm
- (D) 3.2 ppm

9. PMR स्पेक्ट्रम में एक यौगिक निम्नलिखित शिखर दर्शाता है : δ 7.22 (s, 5H), δ 3.59 (s, 2H), δ 2.77 (q, 2H) and δ 0.97 (t, 3H).

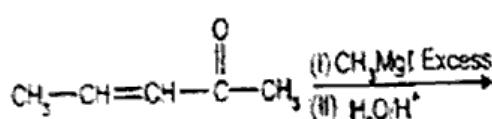
उपरोक्त PMR स्पेक्ट्रम के सापेक्ष निम्नलिखित में कौन-सी संरचना है ?

- ~~(A)~~ $\text{H}_3\text{C}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$
- (B) $\text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$
- (C) $\text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}_2-\overset{\text{C}}{\underset{\text{O}}{|}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
- ~~(D)~~ $\text{H}_3\text{C}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2-\text{O}-\text{CH}_3$

10. A alcohol having molecular formula $C_4H_{10}O$ gives C-O stretching band at 1120 cm^{-1} .
Alcohol will be :
- (A) Butan-2-ol
(B) Butan-1-ol
(C) 2-Methylpropan-2-ol
(D) 2-Methylpropan-1-ol
11. How many PMR signals would cis and trans-dibromocyclopropane show respectively? ✓
- (A) 2 and 2
(B) 3 and 2
(C) 3 and 3
(D) 1 and 1
12. The correct order of deshielding effect in following : 11.
- 
- (A) II > I > III
(B) III > II > I
(C) I > II > III
(D) III > I > II
10. एक ऐल्कोहॉल जिसका आण्विक सूत्र $C_4H_{10}O$ है जो 1120 cm^{-1} पर C-O स्ट्रेचिंग बैण्ड दर्शाता है। वह ऐल्कोहॉल होगा :
-  ब्यूटेन-2-ऑल
(B) ब्यूटेन-1-ऑल
(C) 2-मैथिलप्रोपेन-2-ऑल
(D) 2-मैथिलप्रोपेन-1-ऑल
11. सिस तथा ट्राँस-डाइब्रोमोसाइक्लोप्रोपेन के PMR सिग्नलों की संख्या क्रमशः होगी :
- (A) 2 एवं 2
(B) 3 एवं 2
(C) 3 एवं 3
 1 एवं 1
12. निम्नलिखित में deshielding प्रभाव का सही क्रम होगा :
- 
- (A) II > I > III
(B) III > II > I
 I > II > III
(D) III > I > II

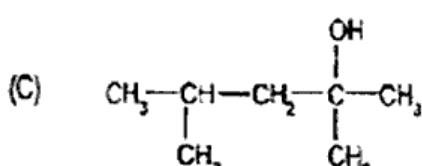
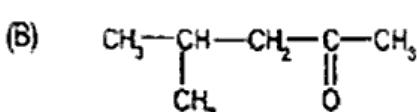
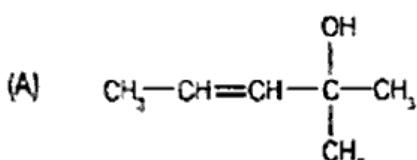
13. A homopolymer in following polymers is : 13. निम्नलिखित बहुलकों में से समवहुलक (homopolymer) है :
- (A) Nylon 6, 6
 (B) Nylon 6
 (C) Polyester
 (D) Polyurethanes
- (A) नाइलॉन 6, 6
 (B) नाइलॉन 6
 (C) पॉलिस्टर
 (D) पॉलियूरेथेन्स
14. The number of proton NMR signals for the compounds 'P' and 'Q' respectively are : 14. 'P' तथा 'Q' यौगिकों के लिए प्रोटोन NMR सिग्नलों की क्रमशः संख्या है :
- 
- 
- (A) 3 and 5
 (B) 4 and 3
 (C) 5 and 4
 (D) 3 and 4
- 
- 
- (A) 3 और 5
 (B) 4 और 3
 (C) 5 और 4
 (D) 3 और 4
15. Maximum number of absorption in ^{13}C spectrum in the following compounds : 15. निम्नलिखित यौगिकों में किसके द्वारा ^{13}C स्पेक्ट्रम में अवशोषण की अधिकतम संख्या है ?
- (A) 
- (B) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$
- (C) 
- (D) $\text{CH}_3\text{CH}_2-\text{O}-\text{C}(=\text{O})-\text{CH}_2\text{Cl}$
- 
- (B) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$
- (C) 
- (D) $\text{CH}_3\text{CH}_2-\text{O}-\text{C}(=\text{O})-\text{CH}_2\text{Cl}$

16. Reaction



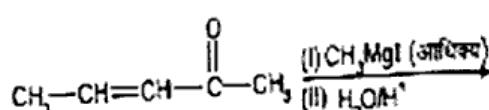
Final product (A)

The final product (A) of this reaction is :



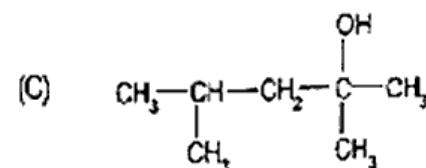
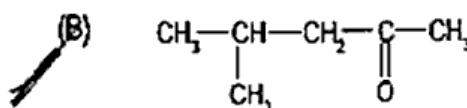
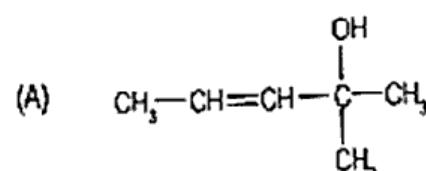
(D) Both (A) and (B)

16. अभिक्रिया



अन्तिम उत्पाद (A)

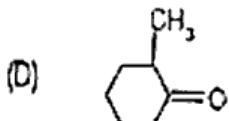
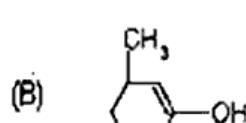
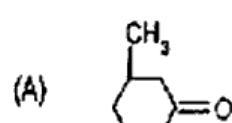
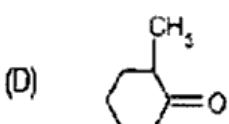
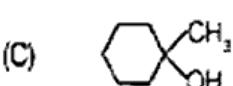
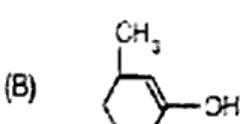
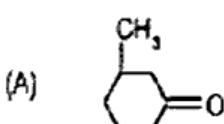
इस अभिक्रिया का अन्तिम उत्पाद (A) है :

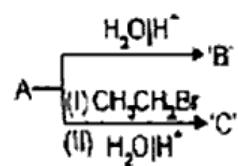
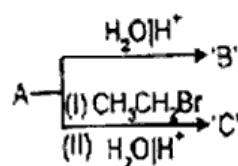
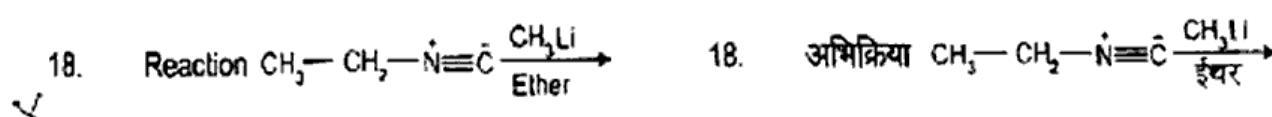


(D) (A) व (B) दोनों

17. Reaction $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}-\text{O} \xrightarrow[\text{(III) H}_2\text{O}/\text{H}^+]{\text{(I) } (\text{CH})_3\text{CuLi}} \text{A} \rightleftharpoons \text{B}$

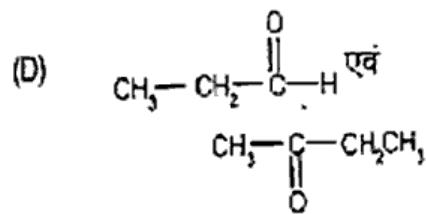
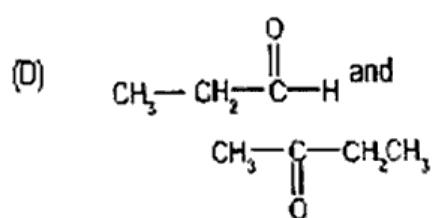
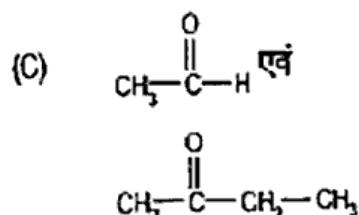
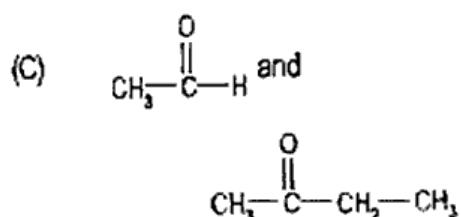
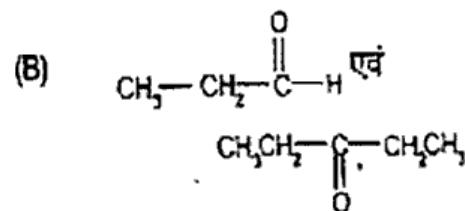
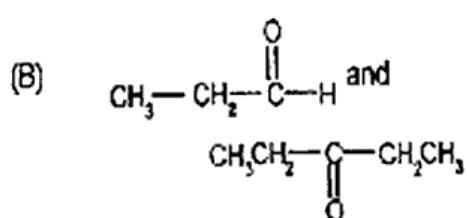
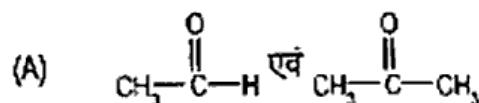
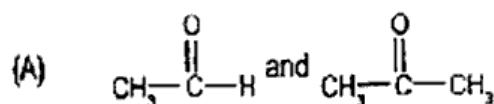
compound B of above reaction is :



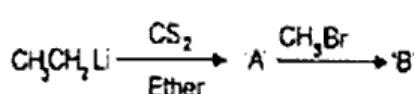


The both carbonyl compounds 'B' and 'C' are :

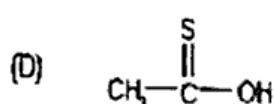
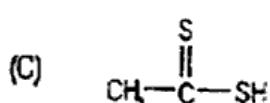
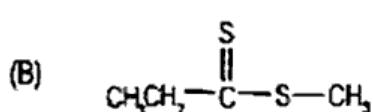
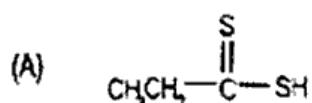
दो कार्बोनिल यौगिक 'B' व 'C' हैं :



19 Reaction

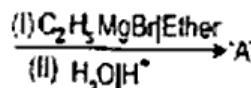
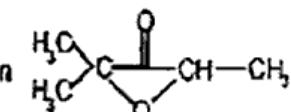


The compound 'B' in above reaction is :

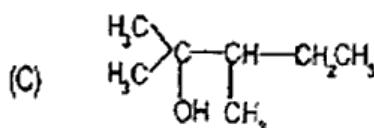
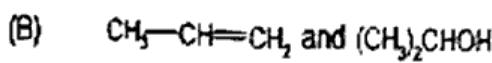
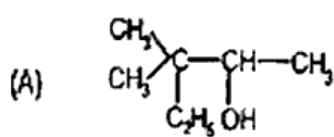


X

20. Reaction

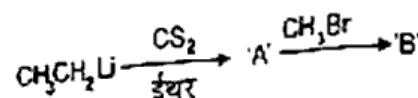


The compound 'A'' in above reaction is :

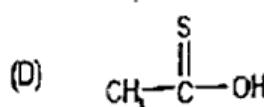
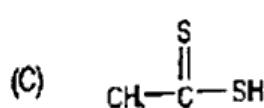
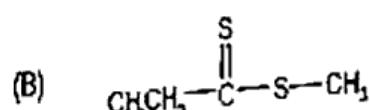
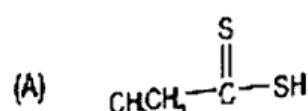


(D) None of these

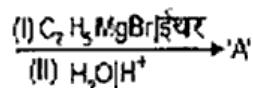
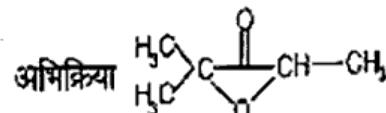
19. अभिक्रिया



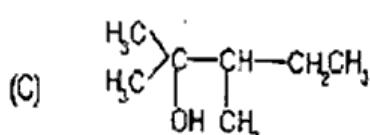
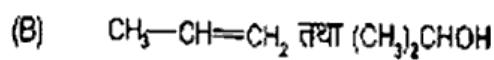
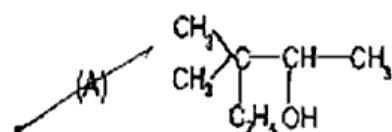
उपरोक्त अभिक्रिया में यौगिक 'B'' है :



20.

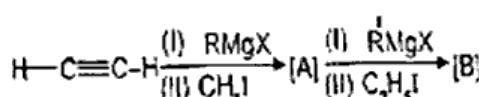


उपरोक्त अभिक्रिया में यौगिक 'A'' है :



(D) इनमें से कोई नहीं

21. Reaction

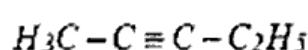


The compounds [A] and [B] in above reaction are respectively :

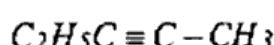
(A) $\text{R}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$ and



(B) $\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$ and



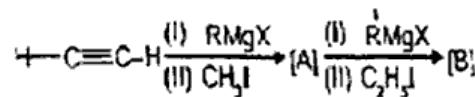
(C) $\text{H}_3\text{C}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$ and



(D) $\text{H}_3\text{C}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$

and $\text{C}_2\text{H}_5-\text{C}\equiv\text{C}-\text{C}_2\text{H}_5$

21. अभिक्रिया

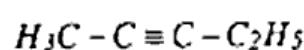


उपरोक्त अभिक्रिया में यौगिक [A] तथा [B] क्रमशः हैं :

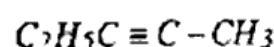
(A) $\text{R}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$ और



(B) $\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$ और



(C) $\text{H}_3\text{C}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$ और

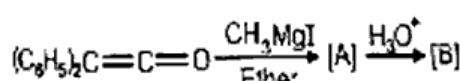


(D) $\text{H}_3\text{C}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$

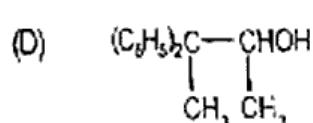
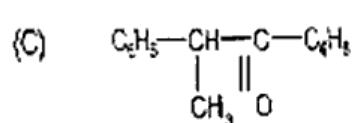
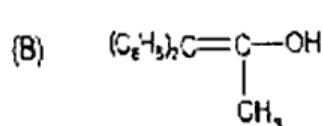
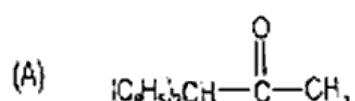
और $\text{C}_2\text{H}_5-\text{C}\equiv\text{C}-\text{C}_2\text{H}_5$

22. Reaction

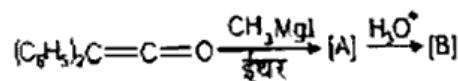
X



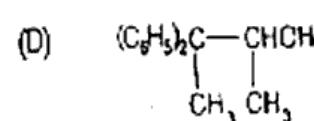
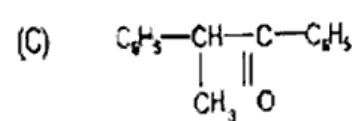
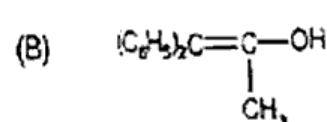
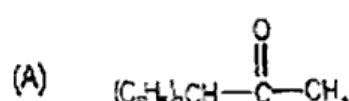
The compound [B] in above reaction is :



22. अभिक्रिया



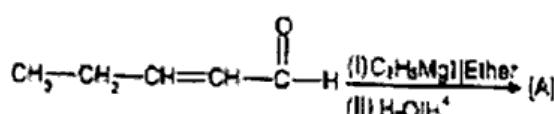
उपरोक्त अभिक्रिया में यौगिक [B] है :



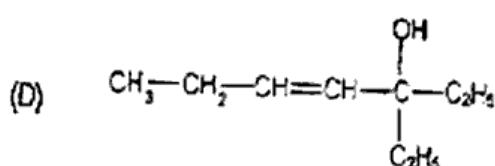
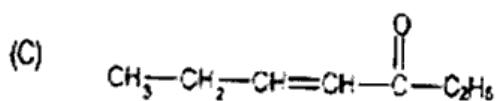
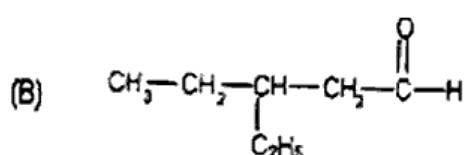
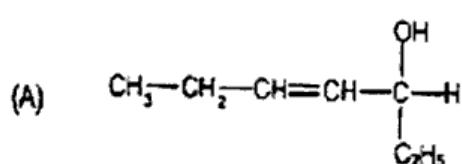
23. Methyl lithium on reaction with ethyl orthoacetate ester and subsequent protonolysis of the complex lead to :

- (A) Diethyl ketone
- (B) Dimethyl ketone
- (C) Ethylmethyl ketone
- (D) Acetaldehyde

24. Reaction



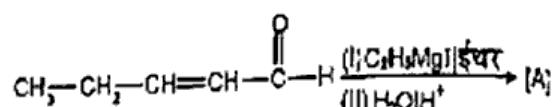
The major product [A] of the above reaction is :



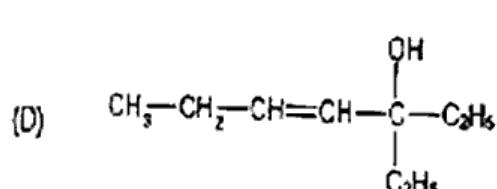
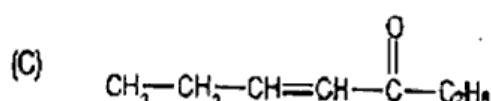
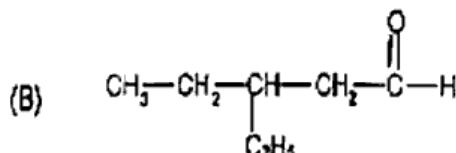
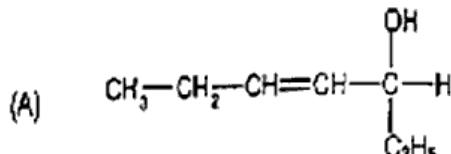
मेथिल लीथियम के साथ एथिल ऑर्थोऐसीटेट एस्टर अभिक्रिया करने पर और तत्काल बाद संकुल के प्रोटोनोलाइसिस से प्राप्त यौगिक है :

- (A) डाइएथिल कीटोन
- (B) डाइमेथिल कीटोन
- (C) एथिलमेथिल कीटोन
- (D) ऐसेटेलिंहाइड

24. अभिक्रिया

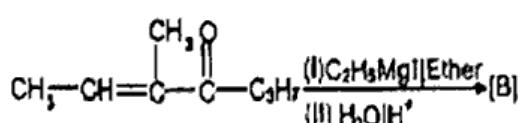


उपरोक्त अभिक्रिया में मुख्य उत्पाद [A] है :

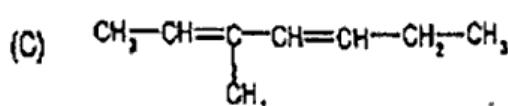
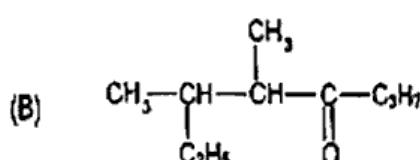
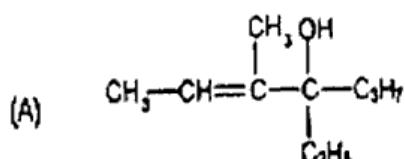


25. Reaction

X

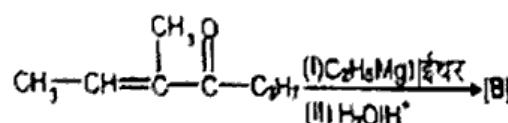


The major product [B] of above reaction is :

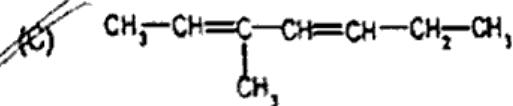
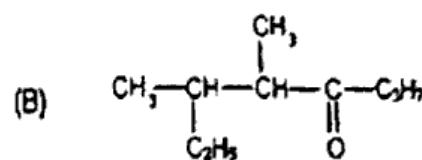
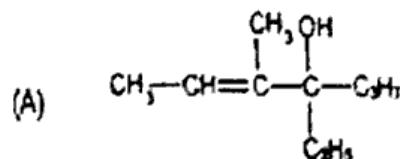


(D) Both (A) and (B) compound

25. अभिक्रिया



उपरोक्त अभिक्रिया का मुख्य उत्पाद [B] है:



(D) यौगिक (A) एवं (B) दोनों

26. Tertiary butylchloride reacts with dimethyl zinc to give a hydrocarbon which is :

- (A) n-Pentane
 (B) Isopentane
 (C) Neopentane
 (D) 2-Methylbutane

26. टरशरी ब्यूटिलक्लोराइड डाइमेथिल जिंक से अभिक्रिया करने पर एक हाइड्रोकार्बन देता है, वह है :

- (A) n-पेन्टेन
 (B) आइसोपेन्टेन
 (C) निओपेन्टेन
 (D) 2-मैथिलब्यूटेन

27. Mustard gas is prepared by the action of ethylene with :
- Thionyl chloride
 - Sulphur monochloride
 - Sulphonyl chloride
 - Sulphur dioxide
28. When aniline is heated with glycerol and nitrobenzene in the presence of concentrated H_2SO_4 and $FeSO_4$, therefore it gives quinoline. The reaction is called :
- Friedlander's Synthesis
 - Skraup's Synthesis
 - Fischer's Synthesis
 - Corey-House' Synthesis
29. Reaction
- $C_6H_5-C\equiv C-H \xrightarrow{\begin{array}{l} (I) CH_3MgI/Ether \\ (II) CO_2 \\ (III) H_2O/H^+ \end{array}} \text{Product 'A'}$
- The product 'A' of above reaction is :
- $C_6H_5-C\equiv C-CH_3$
 - $C_6H_5-C\equiv C-COOCH_3$
 - $C_6H_5-C\equiv C-COOH$
 - $C_6H_5CHO + HCOOH$
27. मस्टर्ड गैस का निर्माण होता है; एथिलीन की अभिक्रिया :
- यायोनिल क्लोरोइड से
 - सल्फर मोनोक्लोरोइड से
 - सल्फ्यूराइट क्लोरोइड से
 - सल्फर डाइऑक्साइड से
28. जब एनिलीन को ग्लिसरीन तथा नाइट्रोबेन्जीन के साथ सान्द्र H_2SO_4 एवं $FeSO_4$ की उपस्थिति में गर्म किया जाता है तो क्विनोलीन बनता है। यह अभिक्रिया कहलाती है :
- फ्रीडलैण्डर संश्लेषण
 - स्क्रॉप संश्लेषण
 - फिशर संश्लेषण
 - कोरे-हार्जस संश्लेषण
29. अभिक्रिया
- $C_6H_5-C\equiv C-H \xrightarrow{\begin{array}{l} (I) CH_3MgI/\text{ईथर} \\ (II) CO_2 \\ (III) H_2O/H^+ \end{array}} \text{Product 'A'}$
- उपरोक्त अभिक्रिया में यौगिक 'A' है :
- $C_6H_5-C\equiv C-CH_3$
 - $C_6H_5-C\equiv C-COOCH_3$
 - $C_6H_5-C\equiv C-COOH$
 - $C_6H_5CHO + HCOOH$

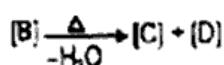
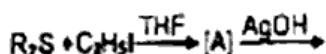
30. Select the wrong statement in the following ?

- (A) Although thiols are weakly acidic in nature but stronger than alcohols.
- (B) Pka of thiols is higher to Pka of alcohols.
- (C) Conjugate base of thioalcohols is more stable than that of alcohols.
- (D) Thiols are much more readily oxidised than alcohols.

31. β -amino acids on heating gives ?

- (A) α, β -unsaturated acids
- (B) Cyclic imides
- (C) Lactums
- (D) Cyclic diamides

32. Reaction



The compound [C] and [D] are respectively:

- (A) RSH and C_2H_5I
- (B) R_2S and C_2H_4
- (C) RSH and C_2H_5SH
- (D) C_2H_5SH and RI

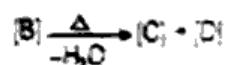
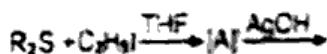
30. निम्नलिखित में गलत कथन को चुनिये :

- ~~(A)~~ परायी थायोल दुर्बल अम्लीय प्रवृत्ति के हैं परन्तु ऐल्कोहॉलों से प्रबलता में अधिक होता है।
- (B) थायोल का P_{Ka} , ऐल्कोहॉल के P_{Ka} से अधिक होता है।
- (C) थायोऐल्कोहॉल का संयुग्मी कारक ऐल्कोहॉलों के संयुग्मी कारक से अधिक स्थायी होता है।
- (D) थायोल ऐल्कोहॉलों के माध्यम स्वतंशीलता से आकर्षित हो जाते हैं।

31. β -ऐमीनो अम्लों को गर्म करने पर वे देते हैं ?

- ~~(A)~~ α, β -असंतृप्त अम्ल
- (B) साइक्लिक इम्डिस
- (C) लैक्टम्स
- (D) साइक्लिक डाइऐमाइड

32. अभिक्रिया



यौगिक [C] व [D] कमाते हैं :

- (A) RSH and C_2H_5I
- (B) R_2S and C_2H_4
- ~~(C)~~ RSH and C_2H_5SH
- (D) C_2H_5SH and RI

33. Which one compound is used as Hinsberg's reagent to separate p, s and t-amines with a mixture of these?

- (A) $C_6H_5SO_2NH_2$
- (B) $C_6H_5SO_2OR$
- (C) $C_6H_5SO_2Cl$
- (D) $C_6H_5SO_2OH$

34. Alkanethiol reacts with aqueous solution of cupric chloride to give :

- (A) Dialkyl disulphide
- (B) Cupric mercaptide
- (C) Alkane Sulphonic acid
- (D) Alkane Sulphinic acid

35. Diethyl sulphide on oxidation by stronger oxidising agent (HNO_3 or $KMnO_4$) to give :

- (A) $CH_3CH_2-S-C(=O)-CH_2CH_3$
- (B) $CH_3CH_2-S-C(=O)=CH_2CH_3$
- (C) $CH_3CH_2SO_3H$
- (D) None of these

33. p, s तथा t-ऐमीन को उनके मिश्रण से पृथक करने के लिए निम्नलिखित में से कौन-सा एक यैगिक हिन्सबर्ग अभिकर्मक के रूप में प्रयुक्त होता है?

- (A) $C_6H_5SO_2NH_2$
- (B) $C_6H_5SO_2OR$
- (C) $C_6H_5SO_2Cl$
- (D) $C_6H_5SO_2OH$

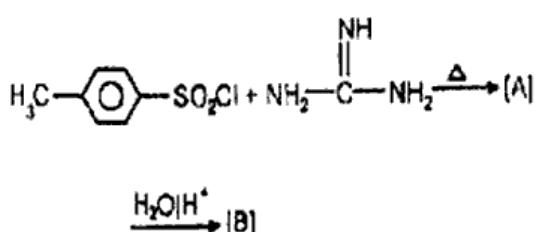
34. ऐल्केनथायोल जलीय क्युप्रिक क्लोराइड के साथ अभिक्रिया करने पर देता है :

- (A) डाइएल्किल डाइसल्फाइड
- (B) क्युप्रिक मर्कैटाइड
- (C) ऐल्केन सल्फोनिक अम्ल
- (D) ऐल्केन सल्फीनिक अम्ल

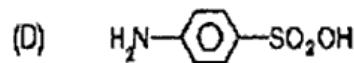
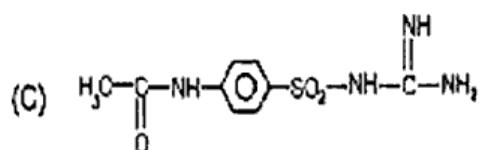
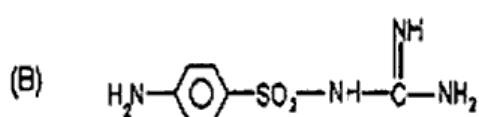
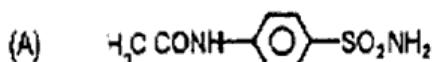
35. डाइएथिल सल्फाइड का प्रबल ऑक्सीकारक (HNO_3 or $KMnO_4$) द्वारा ऑक्सीकरण करने पर प्राप्त होता है :

- (A) $CH_3CH_2-S-C(=O)-CH_2CH_3$
- (B) $CH_3CH_2-S-C(=O)=CH_2CH_3$
- (C) $CH_3CH_2SO_3H$
- (D) इनमें से कोई नहीं।

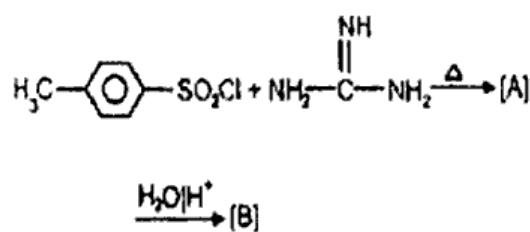
36. Reaction



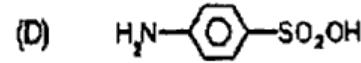
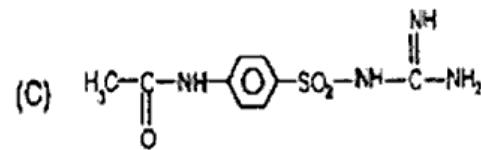
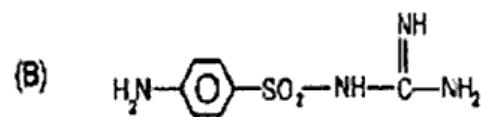
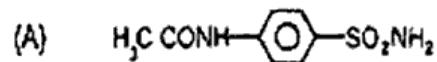
The compound [B] in above reaction is :



36. अभिक्रिया



उपरोक्त अभिक्रिया में यौगिक [B] है :



37. In fibrous proteins polypeptide chains are coiled together by :

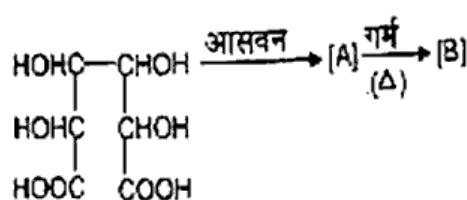
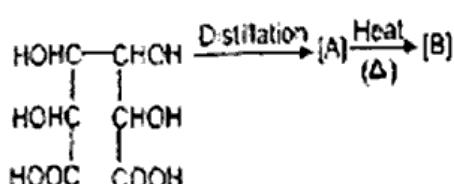
- (A) Strong hydrogen bonding
- (B) Vander Waal's interaction
- (C) Dipolar interaction
- (D) All of the above

37. रेशेदार प्रोटीन में पॉलिपेटाइड शृंखला किस प्रकार परस्पर जुड़ी होती है ?

- ~~(A)~~ प्रबल हाइड्रोजन आवन्य द्वारा
- (B) वाण्डर वाल्स आकर्षण द्वारा
- (C) द्विगुणीय आकर्षण द्वारा
- (D) उपरोक्त सभी द्वारा

38. अभिक्रिया

38. Reaction



Compound [B] in above reaction is :

उपरोक्त अभिक्रिया में यौगिक [B] है :

(A) Furoic acid

(A) फ्युरोइक अम्ल

(B) Furan

(B) फ्युरान

(C) Malonic acid

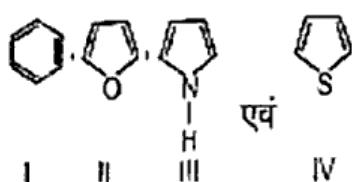
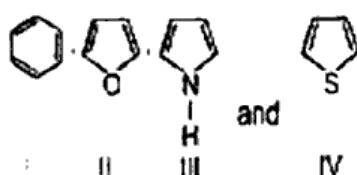
(C) मैलोनिक अम्ल

(D) Oxalic acid

(D) ऑक्सेलिक अम्ल

39. The correct decreasing order of aromaticity of following compounds is :

39. निम्नलिखित यौगिकों में ऐरोमैटिसिटी का सही बटा क्रम है :



(A) I > II > III > IV

(A) I > II > III > IV

(B) I > IV > III > II

(B) I > IV > III > II

(C) IV > III > II > I

(C) IV > III > II > I

(D) I > II > IV > III

(D) I > II > IV > III

40. Which protein on hydrolysis to produce prosthetic group ?

X

(A) Primary proteins

(B) Secondary proteins

(C) Tertiary proteins

(D) conjugated proteins

40. कौन-सी प्रोटीन जल-अपघटन पर प्रोस्थेटिक (prosthetic) समूह देती है ?

(A) प्राथमिक प्रोटीन

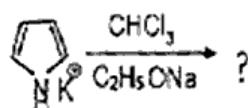
(B) द्वितीयक प्रोटीन

(C) तृतीयक प्रोटीन

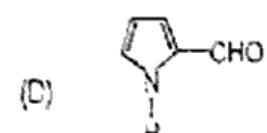
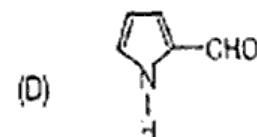
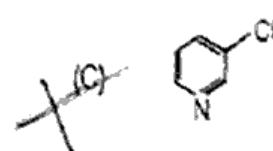
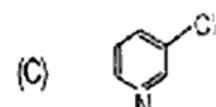
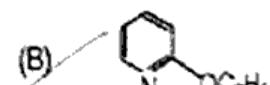
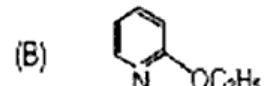
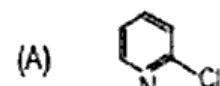
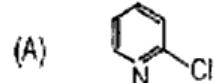
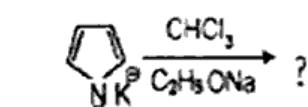
(D) संयुग्मी प्रोटीन

41. The major product formed in the following reaction is :

X



41. निम्नलिखित अभिक्रिया में मुख्य उत्पाद बनता है, वह है :



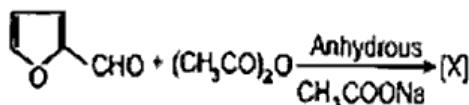
42. Quinoline on oxidation with alkaline KMnO_4 , to form :

- (A) Pyridine -2, 3 -dicarboxylic acid
- (B) Pyridine 3, 4 -dicarboxylic acid
- (C) Pyridine Equimolar mixture of pyridine -3, 4 -dicarboxylic acid and phthalic acid
- (D) Equimolar mixture of pyridine -2, 3 -dicarboxylic acid and phthalic acid

43. Azine is the IUPAC name of :

- (A) Pyrrole
- (B) Thiophene
- (C) Furan
- (D) Pyridine

44. Reaction



The compound [X] in above reaction is :

- (A)
- (B)
- (C)
- (D)

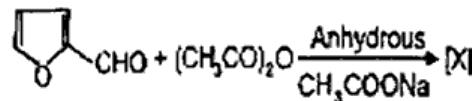
42. किवनोलीन का शारीर KMnO_4 द्वारा ऑक्सीकरण से बनता है :

- (A) पिरिडीन- 2, 3 -डाइकार्बोक्सिलिक अम्ल
- (B) पिरिडीन- 3, 4 -डाइकार्बोक्सिलिक अम्ल
- (C) पिरिडीन- 3, 4 -डाइकार्बोक्सिलिक अम्ल तथा थैलिक अम्ल का समअपुरुष मिश्रण
- (D) पिरिडीन- 2, 3 -डाइकार्बोक्सिलिक अम्ल तथा थैलिक अम्ल का समअपुरुष मिश्रण

43. ऐजीन (Azine) किसका IUPAC नाम है ?

- (A) पायरोल
- (B) थायोफीन
- (C) फ्युरान
- (D) पिरिडीन

44. अभिक्रिया

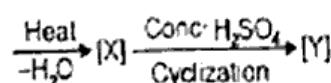
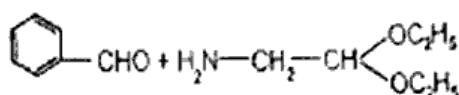


उपरोक्त अभिक्रिया में यौगिक [X] है :

- (A)
- (B)
- (C)
- (D)

45. Reaction

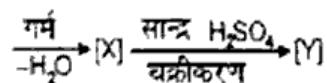
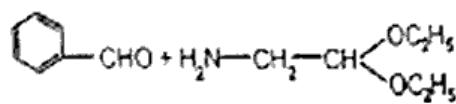
X



The compound [Y] in above reaction is :

- (A) Indole
- (B) Quinoline
- (C) Isoquinoline
- (D) 1-Ethylquinoline

45. अभिक्रिया



उपरोक्त अभिक्रिया में यौगिक [Y] है :

- (A) इण्डोल
- (B) किवनोलीन
- (C) आइसोकिवनोलीन
- (D) 1-एथिलकिवनोलीन

46. The mixture of acetylene and hydrogen cyanide on red heating to give a compound which is :

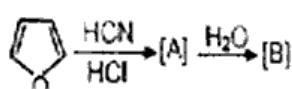
- (A) Piperidene
- (B) Pyridine
- (C) Pyrrole
- (D) Phenyl amine

46. ऐसेटिलीन व हाइड्रोजन सायनाइड के मिश्रण को लाल गर्म करने पर एक यौगिक प्राप्त होता है, जो है :

- (A) पाइपेरिडिन
- (B) पिरिडीन
- (C) पाइरोल
- (D) फेनिल ऐमीन

47. The compound which is formed on sulphonation of indole by SO_3 in pyridine at 120°C ?
- (A) Indole -3-sulphonic acid
 (B) Indole -2-sulphonic acid
 (C) Indole -4-sulphonic acid
 (D) Indole -8-sulphonic acid
47. यौगिक जो इण्डोल का सल्फोनीकरण SO_3 द्वारा पिरिडीन की उपस्थिति में 120°C पर करने पर बनता है, वह है :
- (A) इण्डोल -3-सल्फोनिक अम्ल
 (B) ~~इण्डोल -2-सल्फोनिक अम्ल~~
 (C) इण्डोल -4-सल्फोनिक अम्ल
 (D) इण्डोल -8-सल्फोनिक अम्ल
48. Reaction
-
- The compound [B] in above reaction is :
- (A) Thiophene -3-carboxylic acid
 (B) Thiophene -2-carboxylic acid
 (C) Indophenine
 (D) 2-Hydroxy Thiophene
48. अभिक्रिया
-
- उपरोक्त अभिक्रिया में यौगिक [B] है :
- (A) थायोफीन -3-कार्बोविसलिक अम्ल
 (B) थायोफीन -2-कार्बोविसलिक अम्ल
 (C) ~~इण्डोफेनिन~~
 (D) 2-हाइड्रोक्सी थायोफीन
49. Reaction
-
- The compound [B] in above reaction is :
- (A) Quinoline
 (B) Indole
 (C) Isoquinoline
 (D) 2-Phenylpyrrole
49. अभिक्रिया
-
- उपरोक्त अभिक्रिया में यौगिक [B] है :
- (A) किवनोलीन
 (B) ~~इण्डोल~~
 (C) आइसोकिवनोलीन
 (D) 2-फेनिलपायरोल

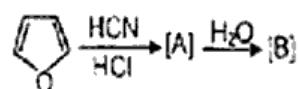
50. Reaction



The compound [B] in above reaction is :

- (A) Pyridine
- (B) Furfural
- (C) n-Butane
- (D) Furane-2-carboxylic acid

50. अभिक्रिया



उपरोक्त अभिक्रिया में यौगिक [B] है :

- (A) पिरिडीन
- (B) फरफ्युरल
- (C) n-ब्यूटेन
- (D) फ्युरेन-2-कार्बोक्सिलिक अम्ल

51. Glycans are known as polysaccharides which give monosaccharide units on hydrolysis. These units of monosaccharides are :

- (A) More than four
- (B) More than six
- (C) More than eight
- (D) More than ten

51. ग्लाइकान्स (Glycans) को पॉलिसैकेराइड कहा जाता है जो जल अपघटन पर मोनोसैकेराइड इकाई देते हैं। इन मोनोसैकेराइडों इकाइयों की संख्या है :

- (A) चार से अधिक
- (B) छः से अधिक
- (C) आठ से अधिक
- (D) दस से अधिक

52. D-glucose and D-mannose are :

- (A) C₂-epimer
- (B) C₄-epimer
- (C) C₂-anomer
- (D) C₄-anomer

52. D-ग्लूकोस तथा D-मैनोस हैं :

- (A) C₂-एपिमर
- (B) C₄-एपिमर
- (C) C₂-एनोमर
- (D) C₄-एनोमर

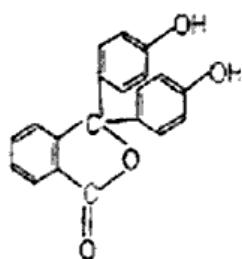
53. D-glucose units in cellulose are joint by :

- (A) α -1, 4-glycosidic bond
- (B) β -1, 6-glycosidic bond
- (C) β -1, 4-glycosidic bond
- (D) Peptide bond

54. Fluorescein is a derivative of xanthin and it is prepared by heating phthalic anhydride with a compound in presence of conc. H_2SO_4 at 475K, such compound is :

- (A) Phenol
- (B) Resorcinol
- (C) Catechol
- (D) Hydroquinone

55. The structure of a dye is given below :



This dye is related a class of dyes which is :

- (A) Azo dyes
- (B) Triphenylmethane dyes
- (C) Phthalein dyes
- (D) Indigo dyes

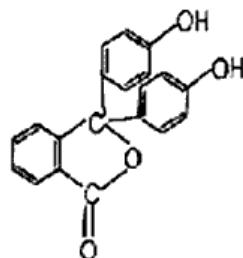
53. सैल्प्यूलोस में D-ग्लूकोस इकाईयाँ किसके द्वारा जुड़ी होती हैं :

- (A) α -1, 4-ग्लाइकोसिडिक बन्ध
- (B) β -1, 6-ग्लाइकोसिडिक बन्ध
- (C) β -1, 4-ग्लाइकोसिडिक बन्ध
- (D) पेट्राइड बन्ध

फ्लूओरेसिन जैन्थीन का व्युत्पन्न है तथा इसका निर्माण थैलिक एन्हाइड्राइड को एक यौगिक के साथ सान्द्र H_2SO_4 की उपस्थिति में 475K पर गर्म करके किया जाता है, वह यौगिक है :

- (A) फीनॉल
- (B) रिसोर्सिनॉल
- (C) कैटेचॉल
- (D) हाइड्रोकिवनॉन

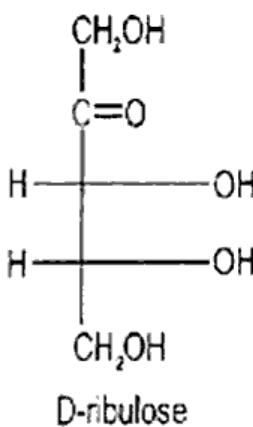
55. एक रंजक की संरचना नीचे दी गयी है :



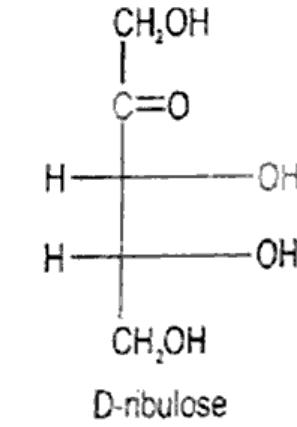
यह रंजक, रंजकों के किस वर्ग से सम्बन्धित है?

- (A) ऐजो रंजकों से
- (B) ट्राईफेनिलमेथेन रंजकों से
- (C) थैलीन रंजकों से
- (D) इण्डीगोटिन रंजकों से

56. Barfoed's test is used for distinguishing between following :
 (A) Glucose and fructose
 (B) Monosaccharides and reducing disaccharides
 (C) Maltose and cellulose
 (D) Cane sugar and starch
57. Fructose reacts with HCN to produce a cyanohydrine which on hydrolysis and followed by treatment with HI yields a compound, which indicates the presence of a carbonyl group in fructose as a keto group at C-2, such formed compound is :
 (A) n-Hexanoic acid
 (B) 2-Methylhexanoic acid
 (C) 2-Methylhexane
 (D) n-Heptane
58. The absolute configuration at the two chiral centres in D-ribulose is : X
 58. D-ribulose में दो काइरल (chiral) केंद्रों का निरक्षेप (absolute) विन्यास है :



- (A) 3R, 4R (B) 3R, 4S
 (C) 3S, 4R (D) 3S, 4S



- (A) 3R, 4R (B) 3R, 4S
 (C) 3S, 4R (D) 3S, 4S

59 Consider the following statements regarding methyl glucosides obtained by the reaction of D-glucose and methanol in the presence of dry HCl :

1. There are methyl ether of hemiacetals formed by intramolecular reactions
2. These are enantiomers that differ only in the configuration at C-1
3. These are also anomers
4. In one of the isomers, all the substituents are equatorial

Which of these statements are correct ?

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

60. Hydrolysis of lactose is carried out in presence of an enzyme which is :

- (A) Invertase
- (B) Insulin
- (C) Trypsin
- (D) Emulsin

59. D-ग्लूकोज की मेथोनॉल के साथ शुष्क HCl की उपस्थिति में अभिक्रिया से प्राप्त मेथिल ग्लूकोसाइड के सम्बन्ध में निम्नलिखित कथनों पर विचार कीजिए:

1. अन्तः आण्विक (Intramolecular) अभिक्रियाओं द्वारा ये हैमीऐसीटल के मेथिल ईथर बनाते हैं।
2. ये प्रतिविष्ट हैं जो C-1 अभिविन्यास में एक-दूसरे से भिन्न हैं।
3. ये ऐनोमर भी हैं।
4. इनमें एक समाक्षयवी सभी प्रतिस्थापियों के निरक्षीय (equatorial) हैं।

उपरोक्त में कौन-से कथन सही हैं ?

- (A) 1 एवं 3
- (B) 2 एवं 4
- (C) 1, 3 एवं 4
- (D) 2, 3 एवं 4

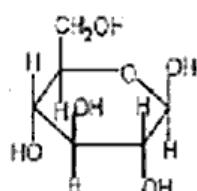
60. किस एन्जाइम की उपस्थिति में लैक्टोस का जल-अपश्टटन होता है :

- (A) इन्वर्टेस
- (B) इन्सुलिन
- (C) ट्रिप्सिन
- (D) इमलिसन

61. Which one of the following statement is not true regarding lactose ?

- (A) Lactose contains eight -OH groups
- (B) Lactose is a reducing sugar and does not exhibit mutarotation
- (C) On hydrolysis lactose gives equal moles of D-glucose and D-galactose
- (D) Lactose has β -galactopyranose ring attached through its C₁ to C₄ of D-glucopyranose (α or β -anomer)

62. The structure of a monosaccharide is given below :



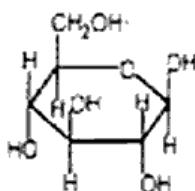
The number of asymmetric carbon atoms in this structure :

- (A) Two
- (B) Three
- (C) Four
- (D) Five

61. निम्नलिखित में लैक्टोस के सम्बन्ध में कौन-सा कथन सत्य नहीं है ?

- (A) लैक्टोस आठ -HO समूह रखता है।
- (B) लैक्टोस एक अपचायी शर्करा है एवं परिवर्ती द्रवण-धूर्णन व्यक्त नहीं करती है।
- (C) लैक्टोस जल-अपघटन पर D-ग्लूकोस व D-गैलैक्टोस के समान अणु देता है।
- (D) लैक्टोस β -गैलैक्टोपायरानोस की एक रिंग जिसका C₁, D-ग्लूकोपायरानोस (α या β -एनोमर) के C₄ से जुड़ा होता है।

62. एक मोनोसैकराइड की संरचना निम्न प्रकार से है :



इस संरचना में कितने असममित कार्बन परमाणु हैं ?

- (A) दो
- (B) तीन
- (C) चार
- (D) पाँच

63. Glucose and fructose are : X
- Optical isomers
 - Tautomers
 - Functional isomers
 - Fring-Chain isomers
64. A nucleoside on hydrolysis gives : 63.
- An aldopentose and orthophosphoric acid
 - An aldopentose and heterocyclic base
 - An aldopentose, orthophosphoric acid and a heterocyclic base
 - Orthophosphoric acid and a heterocyclic base
65. Glucose on oxidation with periodic acid to give : 64.
- One mole of formic acid and five moles of formaldehyde
 - One mole of formaldehyde and five moles of formic acid
 - Two moles of formaldehyde and four moles of formic acid
 - Three moles of formaldehyde and three moles of formic acid
63. ग्लूकोस एवं फ्रक्टोस हैं :
- प्रकाशिक समावयवी
 - चलावयवी
 - क्रियात्मक समावयवी
 - रिंग-शृंखला समावयवी
- एक न्यूकिलओसाइड जल-अपघटन पर देता है:
- एक ऐल्डोपेन्टोस व ऑर्थोफॉस्फोरिक अम्ल
 - एक ऐल्डोपेन्टोस व हेट्रोसाइक्लिक बेस
 - एक ऐल्डोपेन्टोस, ऑर्थोफॉस्फोरिक अम्ल व एक हेट्रोसाइक्लिक बेस
 - ऑर्थोफॉस्फोरिक अम्ल व एक हेट्रोसाइक्लिक बेस
- ग्लूकोस का परआयोडिक अम्ल द्वारा ऑक्सीकरण करने से प्राप्त होते हैं :
- एक मोल फॉर्मिक अम्ल एवं पाँच मोल फॉर्मेलिडहाइड
 - एक मोल फॉर्मेलिडहाइड एवं पाँच मोल फॉर्मिक अम्ल
 - दो मोल फॉर्मेलिडहाइड एवं चार मोल फॉर्मिक अम्ल
 - तीन मोल फॉर्मेलिडहाइड एवं तीन मोल फॉर्मिक अम्ल

- X 66. In the multistep conversion of an aldose into next higher aldose by Kiliani-Fischer synthesis, the reagent employed in the first step is :
- (A) Phenyl hydrazine
(B) Hydroxyl amine
(C) Bromine water
(D) Hydrogen cyanide
66. किलियानी फिशर संश्लेषण एक ऐल्डोस से उसके अगले उच्च ऐल्डोस में परिवर्तन हेतु प्रथम पद में प्रयुक्त अभिकर्मक है :
- (A) फेनिल हाइड्राजीन
(B) हाइड्रोक्सिल ऐमीन
(C) ब्रोमीन जल
(D) हाइड्रोजन सायनाइड
67. Plexiglass is a polymer of :
- (A) Vinylidene chloride
(B) Isobutane
(C) Acrylonitrile
(D) Methyl methacrylate
67. प्लेक्सीग्लास (Plexiglass) किसका बहुलक है:
- (A) विनाइलीडिन क्लोराइड
(B) आइसोब्यूटेन
(C) एक्राइलोनाइट्रिल
(D) मेथिल मेथाएक्राइलेट
68. A compound with molar mass 180 is acetylated with acetyl chloride to get a compound with molar mass 390. The number of amino groups present per mole of the former compound is :
- (A) Two
(B) Five
(C) Four
(D) Six
68. मोलर द्रव्यमान 180 वाले एक यौगिक का जब ऐसीटिल क्लोराइड के साथ ऐसीटिलीकरण किया जाता है, तो मोलर द्रव्यमान 390 के साथ एक यौगिक प्राप्त होता है। पहले वाले यौगिक के एक अणु में ऐमीनो समूहों की संख्या है :
- (A) दो
(B) पाँच
(C) चार
(D) छः

- | | |
|--|--|
| <p>69 Calculate the isoelectric point of lysine
Given that pK_a of $\alpha\text{-NH}_2$ is 8.95, pK_a of side chain -NH_2 is 10.53 and pK_a of $\alpha\text{-COOH}$ is 2.18.</p> | <p>लाइसीन के समविभव बिन्दु की गणना कीजिए:
दिया है : $\alpha\text{-NH}_2$ का pK_a, 8.95 पार्श्व शृंखला के -NH_2 के लिए pK_a 10.53 तथा $\alpha\text{-COOH}$ का pK_a 2.18 :</p> |
| <p>(A) 7.22</p> | <p>(A) 7.22</p> |
| <p>(B) 5.56</p> | <p>(B) 5.56</p> |
| <p>(C) 9.74</p> | <p>(C) 9.74</p> |
| <p>(D) 6.35</p> | <p>(D) 6.35</p> |
| <p>70 Select wrong statement in following :</p> | <p>70 निम्नलिखित में से गलत कथन छाटिये :</p> |
| <p>(A) All the natural amino acids that occur as constituents of protein belong to the L-series</p> | <p>(A) प्रोटीन के सभी अवयवी ऐमीनो अम्ल जो उससे प्राप्त होते हैं, L-श्रेणी के होते हैं।</p> |
| <p>(B) Glycine is the only amino acid which does not possess a chiral centre.</p> | <p>(B) लाइसीन केवल एक ऐमीनो अम्ल है जो काइरल (chiral) केंद्र नहीं रखता है।</p> |
| <p>(C) An important sensitive test for the detection of amino acids is ninhydrine colour test</p> | <p>(C) ऐमीनो अम्लों की पहचान हेतु प्रयुक्त सुआही परीक्षण एक निनहाइड्रीन-रंग परीक्षण है</p> |
| <p>(D) Nitrous acid liberates nitrous oxide from amino acids on reaction.</p> | <p>(D) ऐमीनो अम्ल नाइट्रोस अम्ल से अधिक्रिया करके नाइट्रोस ऑक्साइड मुक्त करते हैं।</p> |

71

The incorrect statements in the following is



- (A) The nucleo base pairs are aligned perpendicular to the helical axis in DNA
- (B) RNA contains uracil base but DNA contains base thymine
- (C) All enzymes are proteins but all proteins are not necessarily enzymes
- (D) All naturally occurring amino acids with the exception of glycine are chiral

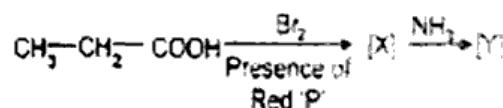
71

निम्नलिखित कथनों में कौन-सा कथन असत्य है।

- (A) नूक्लियो बारक कुम् DNA के डेसिक्ट ग्राफ के उद्धारण सूप में होते हैं।
- (B) RNA यूरेमिन वेस रखता है परन्तु DNA आयमिन वेस रखता है।
- (C) सभी एन्जाइम ग्रेटीन हैं परन्तु सभी ग्रेटीन आक्षयक एन्जाइम नहीं हैं।
- (D) सभी प्रकृतिक ऐमीनो अम्लों में लाइसीन को छोड़कर सभी कड़वत (chiral) अम्ल हैं।

72.

The reaction

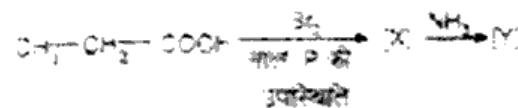


The compound [Y] in above reaction is

- (A) Alanine
- (B) Propylamine
- (C) Lactic acid
- (D) Ethylamine

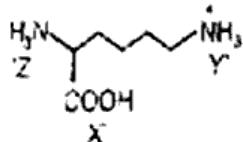
72

अभिक्रिया



उपरोक्त अभिक्रिया में यौगिक [Y] है :

- (A) ऐलेनीन
- (B) प्रोपेल ऐमीन
- (C) लॉकेटक अम्ल
- (D) एथेल ऐमीन



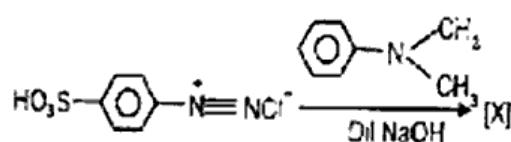
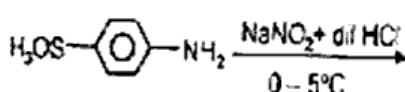
Arrange in order of increasing acidic strength 'X', 'Y' and 'Z' in above compound:

- (A) Z > X > Y
- (B) X > Y > Z
- (C) X > Z > Y
- (D) Z > Y > X

74. Which of the following sets consist only essential amino acids?

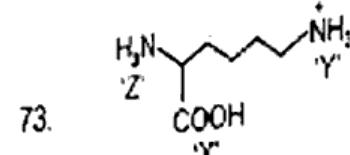
- (A) Alanine, tyrosine and cysteine
- (B) Leucine, lysine and tryptophane
- (C) Alanine, glutamin and lysin
- (D) Leucine, proline and glycine

75. Reaction



the compound [X] in above reaction is :

- (A) Bismark Brown
- (B) Cango red
- (C) Methyl orange
- (D) Crystal violet



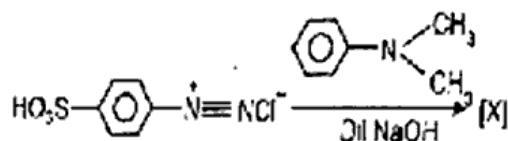
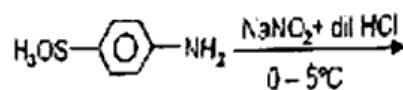
उपरोक्त यौगिक में 'X', 'Y' व 'Z' को अम्लीय शक्ति के बढ़ते क्रम में व्यवस्थित कीजिए :

- (A) Z > X > Y
- (B) X > Y > Z
- (C) X > Z > Y
- (D) Z > Y > X

74. निम्नलिखित सेटों में से कौन-सा केवल आवश्यक ऐमीनो अम्ल का है ?

- (A) एलेनीन, टाइरोसीन तथा सिस्टीन
- (B) ल्यूसीन, लाइसिन तथा ट्रिप्टोफेन
- (C) एलेनीन, ग्लूटामिन तथा लाइसिन
- (D) ल्यूसीन, प्रोलीन तथा लाइसीन

75. अभिक्रिया



उपरोक्त अभिक्रिया में यौगिक [X] है :

- (A) बिस्मार्क ब्राउन
- (B) कांगो रेड
- (C) मेविल औरेंज
- (D) क्रिस्टल वायोलेट

76. Cellulose is soluble in :

X

- (A) Ammonical cupric hydroxide solution
- (B) Organic solvents
- (C) Water
- (D) Pyridine

76 सैलुलोस विलेय है :

- (A) अमोनिकल क्यूप्रिक हाइड्रोक्साइड विलयन में
- ~~(B)~~ कार्बनिक विलायकों में
- (C) जल में
- (D) पिरिडीन में

77. The self condensation reaction between two molecules of ethylacetate (ester) in the presence of sodium ethoxide (base) to give ethyl acetoacetate, a β -ketoester, this condensation is an example of :

- (A) Perkin's condensation
- (B) Claisen-Schmidt condensation
- (C) Claisen condensation
- (D) Benzoin condensation

77. एथिल ऐसीटेट (एस्टर) के दो अणुओं के मध्य स्वः संघनन अभिक्रिया सोडियम एथोक्साइड (बेस) की उपस्थिति में करने पर एथिल ऐसीटोऐसीटेट, β -कीटोएस्टर बनता है, यह संघनन एक उदाहरण है :

- (A) पर्किन संघनन
- (B) क्लैजन-श्मिट संघनन
- ~~(C)~~ क्लैजन संघनन
- (D) बेन्जोइन संघनन

78. Most reactive alcohol towards esterification in following is :

X

- (A) Primary alcohol
- (B) Secondary alcohol
- (C) Tertiary alcohol
- (D) All are same reactive

78. वर्सीयकरण अभिक्रिया के लिए निम्न में से कौन-सा एल्कोहॉल अधिकतम सक्रिय होगा :

- (A) प्रायमिक एल्कोहॉल
- ~~(B)~~ द्वितीयक एल्कोहॉल
- (C) तृतीयक एल्कोहॉल
- (D) सभी समान रूप में सक्रिय

79

Which of the following is not an example of addition polymer?

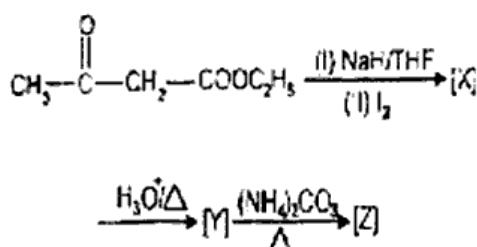
- (A) Polythene
- (B) Polyester
- (C) Neoprene
- (D) Nylon 6,6

निम्नलिखित में से कौन-सा योगात्मक बहुलक का उदाहरण नहीं है ?

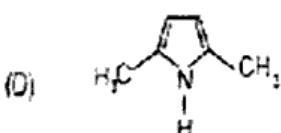
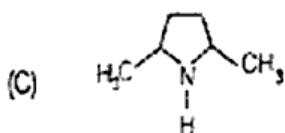
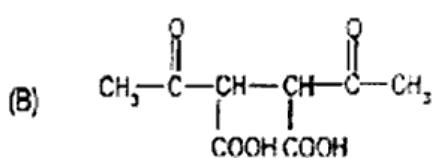
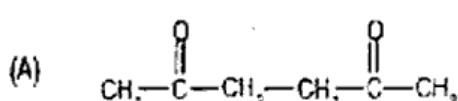
- (A) पॉलिथीन
- (B) पॉलिएस्टर
- (C) निओप्रीन
- (D) नाइलॉन 6,6

80

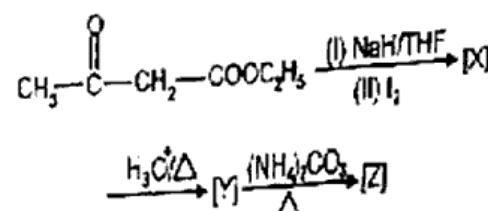
Reaction



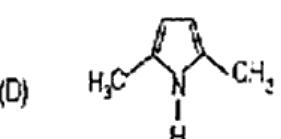
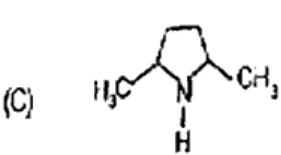
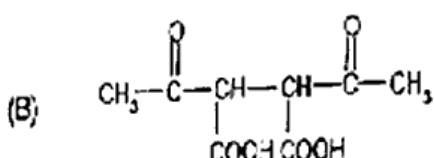
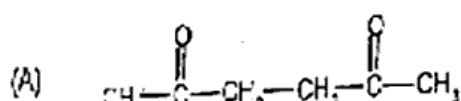
The compound [Z] in above reaction is :



80. अभिक्रिया



उपरोक्त अभिक्रिया में यौगिक [Z] है :



81. Which of the following compound can form a zwitter ion?

(A) p-Toluidine

(B) Acetaldehyde

(C) Aniline

(D) Glycine

82. Regarding crossed linked or network polymers which of the following statement is incorrect?

(A) Examples are bakelite and melamine

(B) They are formed from bi and tri functional monomers

(C) They contain covalent bond between various polymer chains

(D) They contain strong covalent bond in their polymer chains

83. In acidic medium, on condensation of phenol and formaldehyde a linear polymer is formed, which is:

(A) Resol

(B) Novolak

(C) Bakelite

(D) All of the above

81. निम्नलिखित में से कौन-सा यैरिक ज्वीटर (zwitter) आयन बना सकता है?

(A) p-टोलूडीन

(B) एसीटैल्डहाइड

~~ऐनिलीन~~

~~ग्लॉइसीन~~

82. तिर्यक बन्धन अथवा जालकम बहुलकों के सन्दर्भ में निम्नलिखित में से कौन-सा कथन असत्य है? <https://www.ccsustudy.com>

(A) बैकेलाइट एवं मेलामाइन इसके उदाहरण हैं।

(B) ये द्विक्रियात्मक एवं त्रि-क्रियात्मक समूहों के एकलक्रों से बनते हैं।

(C) इनमें विथिन रैखीय बहुलक शृंखलाओं के बीच सहसंयोजक आवन्य हैं।

(D) इनकी बहुलक शृंखलाओं में प्रबल सहसंयोजक आवन्य होते हैं।

83. अम्लीय माध्यम में फीनोल व फॉर्मलिडहाइड संघनन पर एक रैखीय बहुलक बनाते हैं, जो है:

(A) रेसॉल (resol)

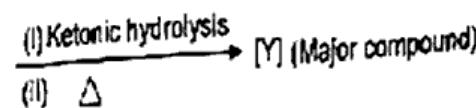
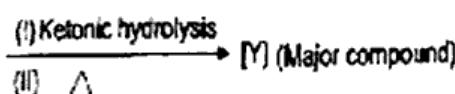
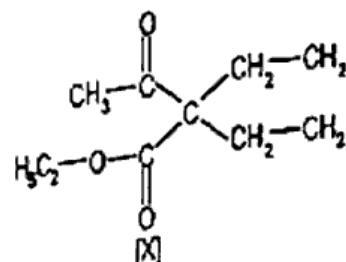
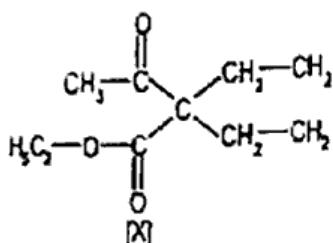
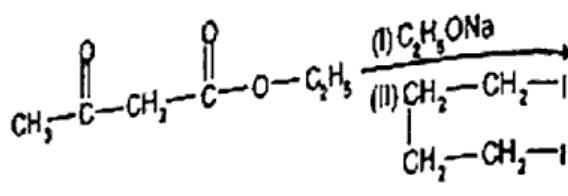
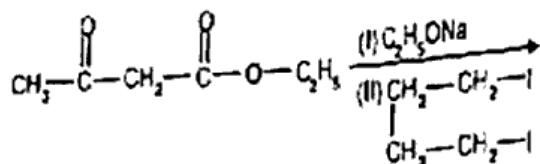
~~(B) नोवोलॉक (novolak)~~

~~(C) बैकेलाइट (bakelite)~~

(D) उपरोक्त सभी

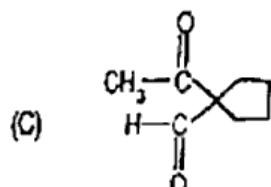
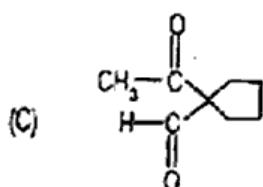
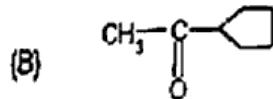
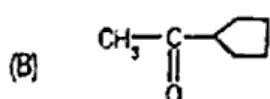
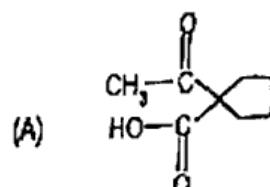
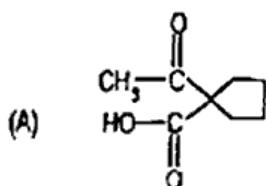
84. अभिक्रिया

84. Reaction



The compound [Y] in above reaction is :

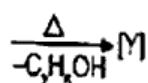
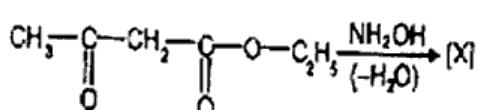
उपरोक्त अभिक्रिया में यौगिक [Y] है :



(D) None of these

(D) उपरोक्त में कोई नहीं

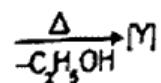
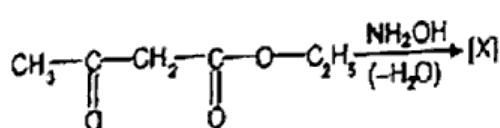
85. Reaction



The compound [Y] in above reaction is :

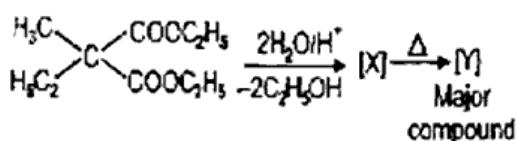
- (A) $\text{H}_2\text{C}=\underset{\text{N}}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{CH}_2$
 (B) $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{NH}}{\underset{\text{H}}{\text{C}}}-\text{CH}_2$
 (C) $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{N}}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{CH}_2$
 (D) Both (B) and (C)

अधिकृतिया



उपरोक्त अभिक्रिया में यौगिक $[M]$ है :

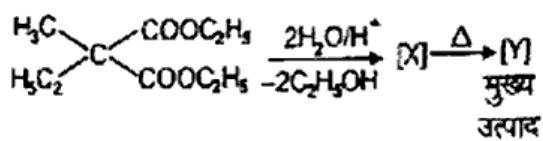
86. Reaction



The compound [Y] in above reaction is :

- (A) Ethylmethyl acetic acid
 - (B) 2-methyl propanoic acid
 - (C) Valeric acid
 - (D) Ethyl malonic acid

86. अभिक्रिया

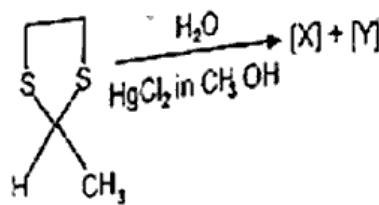
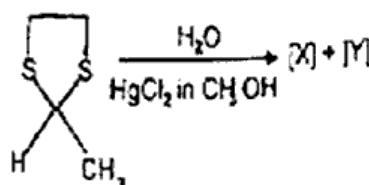


उपरोक्त अभिक्रिया में मुख्य उत्पाद M है :

- (A) एथिलमेथिल ऐसीटिक अम्ल
 - (B) 2-मेथिल प्रोपेनोइक अम्ल
 - (C) वैलेरिक अम्ल
 - (D) एथिल मैलोनिक अम्ल

87. अमिक्रिया

Reaction



The compound [X] and [Y] are :

वैगिक [X] एवं [Y] हैं :

- (A) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{SH}$ and $\text{HSCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$

- (A) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{SH}$ एवं $\text{HSCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$

- (B) $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\underset{\text{C}}{\text{||}}}-\text{H}$ and $\text{HSCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{SH}$

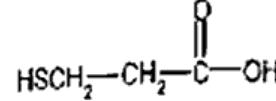
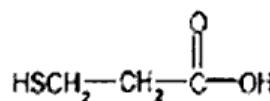
- (B) $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\underset{\text{C}}{\text{||}}}-\text{H}$ एवं $\text{HSCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{SH}$

- (C) $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\underset{\text{C}}{\text{||}}}-\text{OH}$ and
 $\text{HS}-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{SH}$

- (C) $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\underset{\text{C}}{\text{||}}}-\text{OH}$ एवं
 $\text{HS}-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{SH}$

- (D) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{SH}$ and

- (D) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{SH}$ एवं



88. Which of the following dye is used to prepare Schiff's reagent ?

- (A) Crystal violet

88. निम्नलिखित में से कैन-सा रंजक शिफ (Schiff's) अणिकर्मक के निर्माण में प्रयुक्त होता है ?

- (A) क्रिस्टल वायोलेट (Crystal violet)

- (B) Malachite green

- (B) मैलाकाइट ग्रीन

- (C) Phenolphthalein

- (C) फिनोल्फ्थेलीन

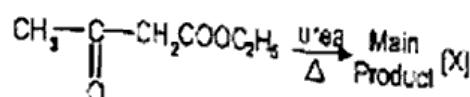
- (D) Rosaniline

- (D) रोसानिलीन (Rosaniline)

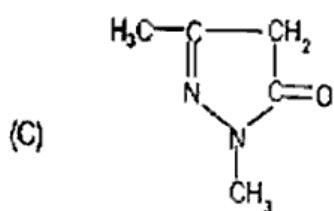
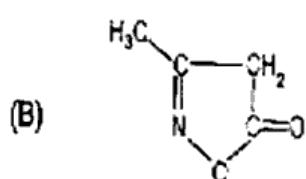
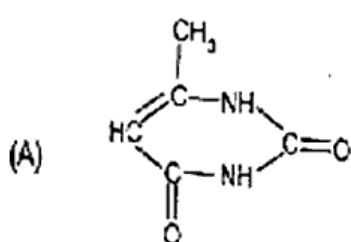
89. Which one of the following is a vat dye?

- (A) Alizarine
- (B) Indigo
- (C) Malachite green
- (D) Martius yellow

90. Reaction



The compound 'X' in above reaction is :

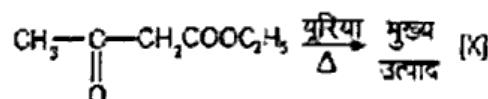


- (D) None of these

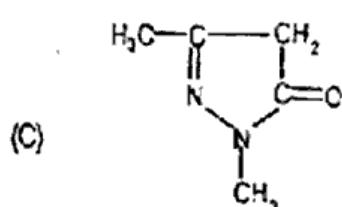
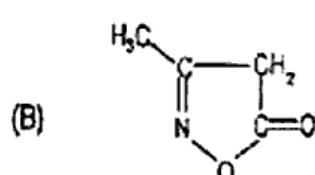
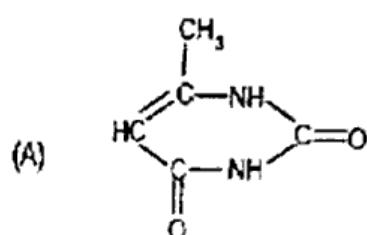
89. निम्नलिखित में से कौन-सा वैट रंजक (vat dye) है ?

- (A) ऐलिजरीन
- (B) इण्डीगो
- (C) मैलाकाइट ग्रीन
- (D) मारटियस येलो

90. अभिक्रिया

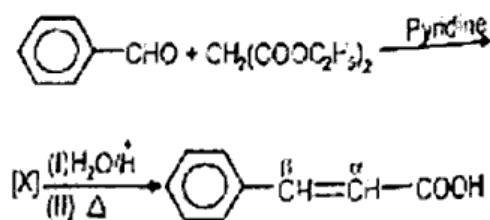


उपरोक्त अभिक्रिया में मुख्य उत्पाद 'X' है :



- (D) इनमें से कोई नहीं

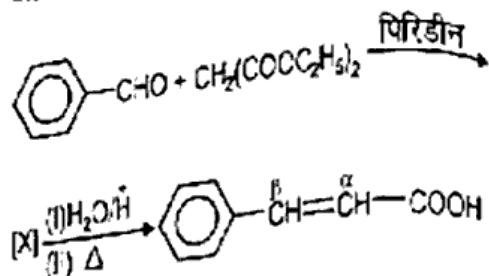
91. Reaction



This reaction is an example of a reaction which is :

- (A) Claisen condensation
- (B) Reformatsky reaction
- (C) Perkin's reaction
- (D) Knoevenagel reaction

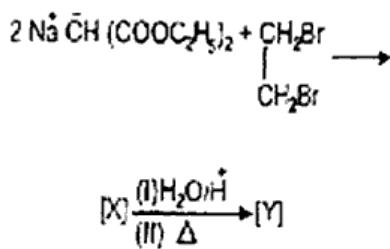
91. अभिक्रिया



उपरोक्त अभिक्रिया निम्न में से किसका उदाहरण है ?

- (A) क्लेजन संधनन
- (B) रिफर्मेटस्की अभिक्रिया
- (C) पर्किन अभिक्रिया
- (D) नोवेनेजेल अभिक्रिया

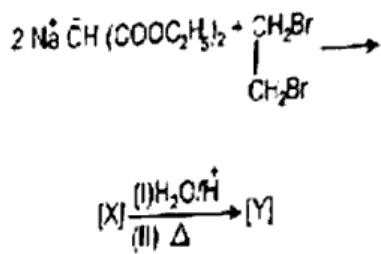
92. Reaction



The compound [Y] in above reaction is :

- (A) 2, 3-Dimethylisobutanoic acid
- (B) Succinic acid
- (C) Adipic acid
- (D) 2, 3-Dimethyl succinic acid

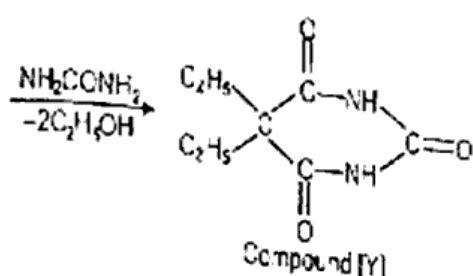
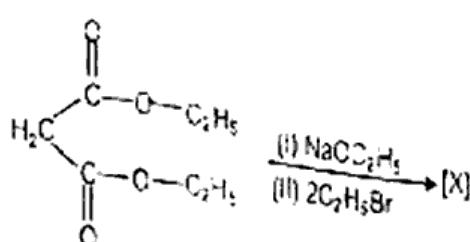
92. अभिक्रिया



उपरोक्त अभिक्रिया में यौगिक [Y] है :

- (A) 2, 3-डाइमेथिलआइसोब्यूटेनोइक अम्ल
- (B) सक्सीनिक अम्ल
- (C) ऐडिपिक अम्ल
- (D) 2, 3-डाइमेथिल सक्सीनिक अम्ल

93. Reaction



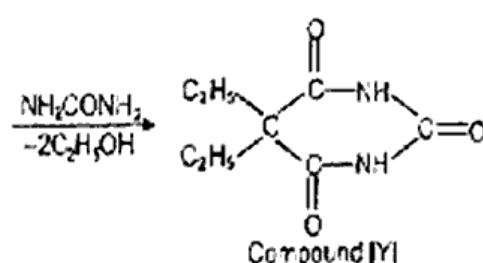
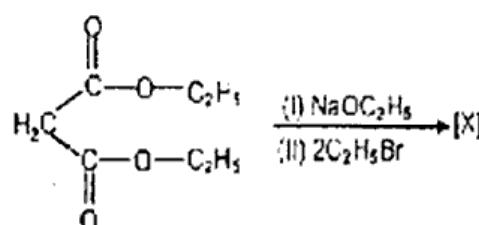
The name of compound [Y] in above reaction is :

- (A) Barbituric acid
- (B) Barbitone
- (C) 4-Methyluracil
- (D) Antipyrene

94. A specific enzyme trypsin is used to cleave of polypeptide at specific site which is :

- (A) Cleaves at carboxy end of arginine and lysine
- (B) Cleaves at carboxy end of methionine
- (C) Cleaves at carboxy end of arginine
- (D) Cleaves at carboxy end of phenylalanine, trypsin and tryptophane

93. अभिक्रिया



उपरोक्त अभिक्रिया में यौगिक [Y] का नाम है:

- (A) बार्बीट्यूरिक अम्ल
- (B) बारबीटोन
- (C) 4-मेथिलयूरासिल
- (D) ऐन्टीपाइरीन

पॉलीपेप्टाइड की विशिष्ट साइट के विदलन में एक विशिष्ट एन्जाइम ट्रिप्सिन (trypsin) प्रयुक्त होता है, वह है :

- (A) आर्जीनीन एवं लाइसिन के कार्बोक्सी किनारे पर विदलन में
- (B) मेठीनोइन के कार्बोक्सी किनारे के विदलन में
- (C) आर्जीनीन के कार्बोक्सी किनारे के विदलन में
- (D) फेनिलऐलानीन, ट्रिप्सिन एवं ट्राइट्रोफेन के कार्बोक्सी किनारे के विदलन में

- | | |
|---|--|
| <p>95. Small saponification value of a fat or an oil shows that it has :</p> <ul style="list-style-type: none"> (A) High molecular mass (B) Low molecular mass (C) Either high molecular mass or low molecular mass (D) None of these | <p>95. किसी एक वसा या एक तेल का निम्न साबुनीकरण मान दर्शाता है कि वह रखता है :</p> <ul style="list-style-type: none"> (A) उच्च आण्विक द्रव्यमान (B) निम्न आण्विक द्रव्यमान (C) उच्च आण्विक द्रव्यमान या निम्न आण्विक द्रव्यमान (D) उपरोक्त में से कोई नहीं |
| <p>96. Surfactant</p> | <p>96. सरफेक्टेन्ट</p> |
| $\left[\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{11}-\text{CH}_2-\overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{CH}_3}{\text{N}}}^{\cdot}-\text{CH}_2-\text{Cl} \right] \text{Cl}$ | $\left[\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{11}-\text{CH}_2-\overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{CH}_3}{\text{N}}}^{\cdot}-\text{CH}_2-\text{Cl} \right] \text{Cl}$ |
| <p>in an example of :</p> <ul style="list-style-type: none"> (A) Non-ionic surfactant (B) Anionic surfactant (C) Invert soap (D) Metallic soap | <p>किसका उदाहरण है :</p> <ul style="list-style-type: none"> (A) अनायनिक सरफेक्टेन्ट (B) ऋणायनिक सरफेक्टेन्ट (C) इन्वर्ट साबुन (D) यात्विक साबुन |
| <p>97. Bio-degradable surfactants are those which have :</p> <ul style="list-style-type: none"> (A) Straight chain alkyl group (B) Branched chain alkyl group (C) Cyclic chain group (D) Heterocyclic chain group | <p>97. जैव-अपघटनीय सरफेक्टेन्ट (surfactants) वे हैं जो रखते हैं :</p> <ul style="list-style-type: none"> (A) सीधी शृंखला के ऐल्किल समूह (B) पार्श्व शृंखला के ऐल्किल समूह (C) चक्रीय शृंखला समूह (D) हेट्रोसाइक्लिक शृंखला समूह |

98.

Edman degradation is the most important and widely used method which is used for the selective removal of following :

- (A) N-terminal of polypeptide chain (protein)
- (B) C-terminal residue of polypeptide chain
- (C) N-terminal and C-terminal residue of polypeptide chain
- (D) All are correct

99.

A tripeptide on partial acid hydrolysis gave two dipeptide containing Glu, Phen and gly, phen respectively. Treatment of the first with DNFB gave N-labelled glutamic acid and that of second gave N-labelled phenylalanine. What will be sequence of amino acid in tripeptide ?

- (A) Gly-Phen-Glu
- (B) Glu-Phen-Gly
- (C) Phen-Gly-Glu
- (D) Gly-Glu-Phen

100.

Greater the unsaturation of an oil or a fat, the iodine value of such oil or fat will be :

- (A) Smaller
- (B) Greater
- (C) May be greater or smaller
- (D) All of the above

98.

ऐडमान (Edman) अपघटन अत्यन्त प्रमुख और विस्तृत रूप में प्रयुक्त की जाने वाली विधि है जिसका उपयोग एक निश्चित निराकरण में होता है, वह है :

- (A) पॉलिपेटाइड शृंखला (प्रोटीन) के N-किनारे में
- (B) पॉलिपेटाइड शृंखला के अवशेष के C-किनारों में
- (C) पॉलिपेटाइड शृंखला के अवशेष के N-तथा C-किनारों में
- (D) उपरोक्त सभी सही हैं

99.

एक ट्राइपेटाइड का आंशिक अम्लीय जल अपघटन पर दो डाइपेटाइड देता है जो क्रमशः Glu, Phen एवं gly, phen हैं। इनमें प्रथम को DNFB के साथ अभिकृत करने पर वह N-लेबिल्ड स्लूटामिक अम्ल तथा इसी प्रकार दूसरा लेबिल्ड फेनिल ऐलानिन देता है। इस ट्राइपेटाइड में ऐमीनो अम्लों का क्या क्रम होगा ?

- (A) Gly-Phen-Glu
- (B) Glu-Phen-Gly
- (C) Phen-Gly-Glu
- (D) Gly-Glu-Phen

100.

एक तेल या वसा में असंतृप्तता अधिक होने पर उसका आयोडीन मान कैसा होगा ?

- (A) निम्न
- (B) उच्च
- (C) उच्च या निम्न
- (D) उपरोक्त सभी