

Download UPPSC/UPPCS Mains 2019 Optional Exam Question Paper

"Chemistry (Paper 2)"

"Held on 26-09-2020"

Downloaded from: http://studymarathon.com/



No. of Printed Pages: 7

GLPC - 04/19-Paper-II

रसायन विज्ञान (प्रश्न-पत्र - 11) CHEMISTRY (Paper - II)

निर्धारित समय : तीन घंटे]

[अधिकतम अंक : 200

Time Allowed : Three Hours]

[Maximum Marks: 200

विशेष अनुदेश:

- (i) दो खण्डों में कुल आठ प्रश्न दिए गए हैं, जो हिन्दी एवं अंग्रेजी दोनों में छपे हैं।
- (ii) प्रत्येक खण्ड से कम से कम दो प्रश्नों का चयन करते हुए, कुल पाँच प्रश्नों के उत्तर दीजिए।
- (iii) प्रत्येक प्रश्न के अंत में निर्धारित अंक अंकित है।
- (iv) सभी प्रश्नों के अंक समान हैं।
- Specific Instructions: (i) There are total eight questions in two Sections printed in both Hindi and English.
 - (ii) Answer five questions, selecting atleast two questions from each Section.
 - (iii) Marks are given against each of the question.
 - (iv) All questions carry equal marks.

खण्ड - अ/Section - A

(a) निम्नलिखित अभिक्रिया-पदों में (A) से (D) की संरचनायें लिखिए। Write the structures of (A) to (D) in the following reaction-steps.

15

$$(A) \xrightarrow{\Theta} CH_3 \xrightarrow{CH_3} CH_3 \xrightarrow{(i) H_2SO_4} (B)$$

$$KMnO_4/OH OH OH OH$$

$$(D) \xleftarrow{-H^+} (C)$$



(b) दी गई अभिक्रियाओं को पूर्ण कीजिए तथा उनकी क्रियाविधि दीजिए। Complete the following reactions and give their mechanisms. $(3 \times 5 = 15)$

(i)
$$\longleftrightarrow$$
 + CHCl₃ $\xrightarrow{\text{NaOH}}$

(ii) OCH – CHO + NaOH $\stackrel{\Delta}{\longrightarrow}$

(iii)
$$CH_3 - CH_2CI \xrightarrow{alc.KOH} CH_3$$

- (c) विटिग अभिक्रिया का विवरण दीजिए। Give an account of Wittig reaction. 10
- 2. (a) मुक्त मूलकों को कैसे उत्पन्न किया जाता है ? प्राथमिक, द्वितीयक तथा तृतीयक मुक्त मूलकों के तुलनात्मक स्थायित्व की कारण सहित विवेचना कीजिए। How are free radicals generated? Discuss the relative stability of primary, secondary and tertiary free radicals giving reasons. 15
 - (b) निम्नलिखित अभिक्रियाओं को पूर्ण कीजिए। Complete the following reactions. $(3 \times 5 = 15)$

(i)
$$\rightarrow$$
 + Br₂ \rightarrow ? +?

(ii)
$$CH_3CH = CH_2 \xrightarrow{BH_3} ? \xrightarrow{H_2O_2} ?$$

(iii)
$$+ C_6 H_5 CO_3 H \longrightarrow ?$$

(c) टॉल्वीन के पार्श्व-शृंखला ब्रोमीनीकरण की क्रियाविधि समझाइए। Explain the mechanism of side-chain bromination of toluene. 10



- 3. (a) किसी चिराल क्रियाधर के उदाहरण को लेकर $S_N^{\ 1}$ तथा $S_N^{\ 2}$ अभिक्रियाओं की त्रिविम समावयवता को समझाइए । Explain the stereochemistry of $S_N^{\ 1}$ and $S_N^{\ 2}$ reactions taking chiral 15 substrate as an example.
 - (b) निम्नलिखित अभिक्रियाओं के उत्पादों को लिखिए और प्रमुख उत्पाद को इंगित कीजिए। (3×5=15) Write products of the following reactions and indicate the major product.

(i)
$$CH_3CH_2CHCH_3 + NaOEt \xrightarrow{EtOH}$$

(ii)
$$H_3C$$
 $\rightarrow N$ $CH_2CH_2CH_3$ $\rightarrow \Delta$ CH_2CH_3

- (iii) (CH₃)₂CBrCH₂CH₃ EtOH
- (c) नायलान 6, 6 के निर्माण की विधि को बतलाइए । इसके तत्संबंधी एकलकों को कैसे प्राप्त करते हैं ? 10 Describe the method of production of Nylon - 6,6. How are the corresponding monomers obtained?
- (a) निम्नलिखित अभिक्रियाओं की क्रियाविधि समझाइए। 4. $(3 \times 5 = 15)$ Explain the mechanism of the following reactions.
 - (i) कोप विलोपन अभिक्रिया। Cope elimination reaction.
 - (ii) मानिश अभिक्रिया। Mannich reaction.
 - (iii) नोवेनाजेल अभिक्रिया। Knoevenagel reaction.



(b) निम्नलिखित यौगिकों के R, S अथवा E, Z विन्यास निर्धारित कीजिए। (5×3=15) Assign R, S or E, Z configuration to the following compounds.

(ii)
$$HO \longrightarrow CH_2OCH_3$$

 H

(iv)
$$H_5C_6$$
 COOH C_6H_5

(v)
$$CI$$
 $C = C$

(c) अधोलिखित यौगिकों को उनके नाइट्रोकरण के बढ़ते हुए वेग के क्रम में व्यवस्थित कीजिए। स्पष्टीकरण भी दीजिए।

10

Arrange the following compounds in order of increasing rate of nitration. Give your reasons too.

 C_6H_6 ; $C_6H_5CH_3$; C_6D_6 ; $C_6H_5NO_2$; C_6H_5Cl .



खण्ड - ब/SECTION - B

- (a) अधोलिखित युग्मों में विभेद करने के लिए किस स्पेक्ट्रोस्कोपिक विधि का प्रयोग करेंगे ? कारण सिंहत स्पष्ट कीजिए।

 (3×5=15)

 Which spectroscopic method would be used to distinguish between the following? Explain with reason.
 - (i) and
 - (ii) CH_3CH_2CHO and $CH_2 = CHCH_2OH$
 - (iii) CH₃CBr₂CH₃ and BrCH₂CH₂CH₂Br
 - (b) दिए गए PMR आँकड़ों से निम्नांकित कार्बनिक यौगिकों की संरचना ज्ञात कीजिए। (3×5=15)

 Deduce the structure of the following organic compounds from the PMR data given.
 - (i) $C_{11}H_{16}$: δ 1.0(s, 9H), 2.5(s, 2H), 7.2(s, 5H)
 - (ii) $C_4H_8Br_2 : \delta 2.0(s, 6H), 3.9(s, 2H)$
 - (iii) $C_9H_{11}Br : \delta 2.15(m, 2H), 2.75(t, 2H), 3.38(t, 2H), 7.22(s, 5H).$
 - (c) निम्नलिखित बहुलकों के पुनरावर्ती एकक की संरचना का रेखाचित्र दीजिए।

 Draw the structure of repeating unit of following polymers.

 ऑर्लान, एस.बी.आर. तथा टेरिलीन।

 Orlon, SBR and Terylene.
- 5. (a) D-ग्लूकोस से प्राप्त पदार्थों की संरचना दीजिए जब ग्लूकोस निम्नलिखित अभिकर्मकों से क्रिया करता है। (5×3=15)
 Write the products formed when D-glucose reacts with each of the following reagents.
 - (i) HNO₃
 - (ii) NaBH₄
 - (iii) CH3OH/HCl(g)
 - (iv) $C_6H_5NHNH_2$ (3 moles)
 - (v) NaOH/H2O



(b) निम्नलिखित अभिक्रियाओं को पूर्ण कीजिए : Complete the following reactions :

$$(5 \times 3 = 15)$$

(i)
$$\leftarrow$$
 + CH₃ - CH₂ - CH₂ - CI $\xrightarrow{\text{AlCl}_3}$ $\xrightarrow{\Delta}$

(ii)
$$CH_3CH_2CH_2CH_3 + 4S \xrightarrow{600^\circ}$$

(iii)
$$\left\langle \begin{array}{c} N \\ N \end{array} \right\rangle + CHCI_3 \xrightarrow{KOH}$$

(iv)
$$\langle 0 \rangle$$
 + $\langle 0 \rangle$

(v)
$$\langle S \rangle + C_6 H_5 COCI \xrightarrow{SnCl_4}$$

- (c) निम्नलिखित स्पेक्ट्रमी आँकड़ों के आधार पर यौगिक, $C_9H_{10}O_2$ की संरचना निर्धारित कीजिए । Assign structure to the compound, $C_9H_{10}O_2$ on the basis of the following spectral data.
 - (i) UV: λ_{max} 268, 264, 257, 243 nm
 - (ii) IR: v_{max} 1745, 1225, 749, 697 cm⁻¹
 - (iii) 1 H NMR : δ 7.1 7.3 (m, 5H), 5.0(s, 2H), 1.96(s, 3H).
- (a) इलेक्ट्रोसाइक्लिक अभिक्रियाओं के लिए वुडवर्ड-हॉफमान के नियम की व्याख्या कीजिए।
 Explain Woodward-Hoffmann rules for electrocyclic reactions.
 - (b) निम्नलिखित अभिक्रियाओं से प्राप्त उत्पादों को लिखिए। (5×3=15) Write the products formed in the following reactions.



(iii)
$$F$$
 + O + Li \longrightarrow

(iv)
$$\frac{CH_3}{H}$$
 $> C = C < \frac{CH_3}{H} \xrightarrow{CH_2N_2/h\nu}$

(v)
$$C_6H_5CH = CHCH_3 + HBr peroxide$$

(c) निम्नांकित के ऐरोमैटिक व्यवहार की विवेचना कीजिए। Discuss the aromatic character of the following.









- 8. (a) निम्नलिखित पर व्याख्यात्मक <mark>टिप्पणी लिखिए।</mark> Write explanatory notes on the following.
 - (i) गतिज समस्थानिक प्र<mark>भाव ।</mark> Kinetic isot<mark>ope effect.</mark>
 - (ii) ओज़ोन पर्त का क्षरण। Depletion of ozone layer.
 - (b) निम्नलिखित को समझाइए। Explain the following.
 - (i) हरित गृह प्रभाव । Greenhouse effect.
 - (ii) परिवर्ती ध्रुवण घूर्णन । Mutarotation.
 - (c) 'वायु प्रदूषक एवं उनके विषाक्त प्रभाव' की विवेचना कीजिए। Comment on the 'Air pollutants and their toxic effects'.

1

15

10