AH 1112 CV-19

B.Sc. (Part-I) (Private)
Term End Examination, 2019-20
Paper - II
Organic Chemistry

	Three Hours]	[Maximum Marks	: 33
नोट :	समी प्रश्नों के उत्तर दीजिए। प्रश्नों के अंक दाहिनी ओर अंकीत है।		
Note:	Answer all questions. The figures in the right hand margin indicate marks.		
	इकाई / Unit - I		
1.	(a) संकरण क्या है व कार्बनिक यौगिकों के बन्ध गुणों पर इसका क्या प्रभाव है।		
	What is hybridisation and how does it affect the bond properties of organic	molecules.	03
	(b) अंतर स्पष्ट कीजिए- Clearly differentiate between-		03
	(i) इलेक्ट्रॉनस्नेही व नाभिकरनेही (Electrophile and Nucleophile)		
	(ii) नाभिकरनेहीता व क्षारीयता (Nucleophile & Basicity)		
	(iii) मुक्त मूलक व कार्बीन (Freer radical and carbene)		
	(c) विलोपन अभिक्रिया को सउदाहरण लिखिये। Write an Elimination reaction with exan	nple.	01
	अथवा / OR		
	(b) निम्ललिखित को समझाइए– Explain the following -	1.9	5x4
	(i) अतिसंयुग्मन (Hyperconjugation)		OA I
	(ii) कार्बोकेटायन का स्थायित्व (Slability of corbocation)	l I	
	(iii) द्विध्व आधुर्ण (Dipole moment)		
	(ii) हिबुच आबुज (Dipole moment) (iv) मिसोमेरिक प्रभाव (Mesomeric Effect)		
	(b) कार्बोक्सिलेट ऋणायन के अनुनादी संरचना लिखिए। Write resonating structures of car	boxylate anion.	01
2	इकाई / Unit - II		
2.	(a) प्रकाशिक समावयता क्या है, किसी यौगिक के प्रकाशीय रूप से सक्रिय होने की क्या शर्त है? अ	सम्मित कार्बन किसे कहते है।	04
	What is optical activity. What are the condition for a compound to be optically activ (b) कान्ह-इन्गोल्ड-प्रिलॉग की नामकरण पद्धित समझाइये। Describe the Cahn-Ingold-Prelog system	e? What is asymmetric carbon.	
	अथवा / OR	n of Nomenciature.	03
	MATI / OK		
	(a) अंतर स्पष्ट कीजिए– Differentiate the following -		04
	(i) रेसेमिक मिश्रण व मीसो यौगिक (Racemic mixture and meso compound)		04
	(ii) प्रतिबिंबि रूप व अप्रतिबिंबि रूप (Enantiomer and Diasteriomers)		
	(b) निम्नलिखित अणु का फिशर प्रक्षेप सूत्र लिखिए। Write Fisher projection of following	molecular -	02
(1.)	(i) CH ₃ CH(OH)COOH (ii) CH ₂ OHCH(OH)CHO		
(b) _	के E/Z का विन्यास बताईए। Assign E/Z configuration to		01
	CH ₃ Br CH Br		
	CH ₃		
	c c		
	Cl H Cl		
	इकाई Uni- III		
3. (a) n-	-ब्यूटेन में संरूपण व ऊर्जा रोधिका चित्र सहित बताइये।		
	escribe the conformational analysis and energy berrier diagram in n-butane.		M
(b) बेयर	का तनाव सिद्धांत क्या है? साक्से–मोहर ने तनाव रहित वलयों का क्या सिद्धांत दिया।		04 03
What is	Bayer's strain theory? What was the theory of stainless ring as proposed by Sac	hse-Mohar.	00
	अथवा / OR		
	थिल साइक्लोहैक्सेन का संरूपण बताइये। सिस रूप व ट्रास रूप के दोनों संरूपणों का स्थायित्व बताइ		05
Explain	conformations of dimethyl substituted cyclohexane's. Discuss the stability of both confor	mations of Cis & trans forms.	
(b) साइव	म्लोहेक्सेन मे नौका रूप कुर्सी रूप से कम स्थायी होती है क्यों? Why is boat form less stable than	Chair form in Cyclohexane.	02

4. निम्नलिखित का रसानिक अभिक्रियाओं द्वारा समझाइये. Explain the following with reactions-

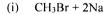
- (i) वुर्टज-फिटिग अभिक्रिया (Wurlz-fittig Reaction)
- (ii) हायड्रोबोरेशन आक्सीकरण (hydroboration Oxidation)
- (iii) डील्स एल्डर अभिक्रिया (Diels Alder reaction)
- (iv) एल्कायइन का जलयोजन (Hydration of Alkynes)

अथवा / OR

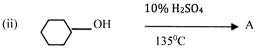
निम्नलिखित अभिक्रिया को पूर्ण करें-Complete the following reaction-

06

1.5x4



(iv) CH

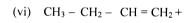


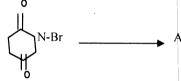
(PhCOO)₂O

(iii)
$$CH_3 - CH = CH_2 + HBr$$

H₂O

C C NaHSO₃





 O_5O_4

इकाई / Unit - V

- 5. (a) हकल नियम क्या है? इसकी सहायता से सिद्ध करो कि साइक्लोपेंटाडाइइनायल कार्बेनायन व ट्रोपोनियम केटायन ऐरोमेटिक है। 03
 What is huckeis law? Prove Cyclopentadienl/Carbanain & Troponium Caption are aromatic?
 - (b)बेंजीन पर प्रतिरथापन में समूहों का दिशात्मक निर्देशक प्रभाव समझाइये। Explain the directive influence of group in substituted Benzene.

03

अथवा / OR

(a) निम्नलिखित अभिक्रिया की क्रियाविधि ऊर्जा आरेख के साथ समझाइये-

05

Explain the mechanism of following reaction with energy profile diagram.

- (i) बेंजीन में नाइट्रीकरण (Nitration in Benzene)
- (ii) बेंजीन के फ्रिडेल क्राफ्ट ऐल्किलीकरण (Frielel Craft Alkylation in Benzene)

(b) साइक्लोपेंटाडाइनायल कार्बोकेटायन ऐरोमेटिक नहीं है। क्यों?
Why Cyclopentadienyl carbocation → is not aromatic.

01