No. of Printed Pages: 8

CHE-06

CHE-06

P.T.O.

BACHELOR OF SCIENCE (B.Sc.)

Term-End Examination

D1921 December, 2017

CHEMISTRY CHE-06: ORGANIC REACTION MECHANISM

Time: 2 hours Maximum Marks: 50 **Note:** Answer any **five** questions. All questions carry equal marks. nucleophiles ? Arrange 1. (a) What are following increasing order in of nucleophilicity: 3 I-, H₂O, OH, OR What is meant by Isotopic labelling? What (b) is its application in organic chemistry? 4 Which of the following nucleophiles would (c) undergo S_N^2 reaction faster and why? HO or F 3 2. Predict the product and give mechanism of reaction of cyclohexene with bromine in presence of CCl₄. 4 Complete and give the mechanism of the (b) following reaction: 4 $(CH_3)_3 C - Cl + H_2O \longrightarrow$ Write the products formed during the (c) addition of HCl to 1.3-butadiene. 2

- 3. (a) What are thermodynamically controlled and kinetically controlled reactions? Discuss with examples.
 - (b) Why does acetaldehyde undergo aldologicondensation whereas benzaldehyde does not?

4

3

3

5

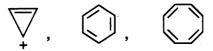
3

2

4

4

- (c) How are *cis* and *trans* alkenes obtained from alkynes?
- 4. (a) Explain Hückel's rule. Which of the following are aromatic substances according to this rule? Explain.



(b) Arrange the following free radicals in the decreasing order of stability. Justify your answer.

- (c) Calculate the oxidation state of carbon atoms in CH₃CHO.
- 5. (a) What is ozonolysis? Predict the products of reductive ozonolysis of $H_3C > C = C < \frac{CH_3}{CH_3}$
 - (b) Starting from malonic ester how will you prepare butanoic acid?

(c) Give one example each of an analgesic and an antacid.

2

6. (a) Write Saytzeff's rule. Write the major and minor products formed in the following reaction:

4

$$\begin{array}{ccc} & \operatorname{Br} & & \\ | & | & \\ \operatorname{CH}_3 - \operatorname{CH} - \operatorname{CH}_2 \operatorname{CH}_3 & \xrightarrow{\operatorname{C}_2 \operatorname{H}_5 \operatorname{O}} \end{array}?$$

(b) Complete any four of the following reactions: 4

(ii) $\stackrel{\text{O}}{\longrightarrow} \frac{\text{NH}_2\text{OH}}{\text{H}^+}$?

(iii)
$$CH_3 - C - CH_2OH \xrightarrow{HCl} ?$$
 CH_3

- (iv) $CH_3COCH_3 + CH_3CH_2MgBr \xrightarrow{H_2O/H^+}$?
- (v) $CH_3CHO \xrightarrow{NaOH} ?$
- (c) Explain Norrish-I reaction with the help of an example.

3

P.T.O.

2

7.	(a)	Why is photochemical (2 + 2) cycloaddition symmetry allowed?	4
	(b)	Why are soaps not effective cleansers when used with hard water?	3
	(c)	How are hemiacetals and acetals prepared from an aldehyde?	3
8.	Write short notes on any two of the following: $2 \times 5 = 10$		
	(a)	Aldol Condensation	
	(b)	Cannizzaro Reaction	
	(c)	Pinacol-Pinacolone Rearrangement	
	(d)	Baeyer-Villiger Oxidation	

विज्ञान स्नातक (बी.एस सी.) सत्रांत परीक्षा दिसम्बर, 2017

रसायन विज्ञान

सी.एच.ई.-06: कार्बनिक अभिक्रियाओं की क्रियाविधि

सम	य : 2 ६	अधिकतम अंक :	<i>50</i>
नोट	र: वि है	केन्हीं पाँच प्रश्नों के उत्तर दीजिए। सभी प्रश्नों के अंक सम् ।	गन
1.	(क)	नाभिकस्नेही क्या होते हैं ? निम्नलिखित को नाभिकस्नेहिता के बढ़ते हुए क्रम में व्यवस्थित कीजिए : I^- , H_2O , ^-OH , ^-OR	3
	(ख)	समस्थानिक अंकन का क्या अर्थ होता है ? कार्बनिक रसायन विज्ञान में इसका क्या अनुप्रयोग है ?	4
	(ग)	निम्नलिखित नाभिकस्नेहियों में से कौन-सा अधिक तेज $\mathbf{S_{N}}2$ अभिक्रिया दर्शाएगा तथा क्यों ? \mathbf{HO}^- अथवा \mathbf{F}^-	3
2.	(क)	${ m CCl_4}$ की उपस्थिति में साइक्लोहेक्सीन की ब्रोमीन के साथ अभिक्रिया के उत्पाद की प्रागुक्ति कीजिए तथा उसकी क्रियाविधि दीजिए।	4
	(ख)	निम्नलिखित अभिक्रिया को पूर्ण कीजिए तथा क्रियाविधि दीजिए : $ (CH_3)_3 \ C - Cl + H_2O \longrightarrow $	4
	(ग)	1,3-ब्यूटाडाइईन पर HCl के संकलन के समय बने उत्पाद लिखिए।	2
_	^^		\sim

3.	(क)	ऊष्मागतिकतः नियंत्रित तथा गतिकतः नियंत्रित अभिक्रियाएँ क्या होती हैं ? उदाहरणों सहित चर्चा कीजिए।	4
	(ख)	ऐसीटैल्डिहाइड ऐल्डोल संघनन प्रदर्शित करता है जबकि बेन्ज़ैल्डिहाइड नहीं करता है, क्यों ?	3
	(刊) ·	ऐल्काइनों से <i>सिस</i> तथा <i>ट्रांस</i> ऐल्कीनें किस प्रकार प्राप्त की जाती हैं ?	3
4.	(क)	हकल नियम की व्याख्या कीजिए । इस नियम के अनुसार निम्नलिखित में से कौन-से ऐरोमैटिक पदार्थ हैं ? व्याख्या कीजिए ।	5
	(ख)	निम्नलिखित मुक्त मूलकों को स्थायित्व के घटते हुए क्रम में व्यवस्थित कीजिए । अपने उत्तर की पुष्टि कीजिए ।	3
	(ग)	$ m CH_3CHO$ में कार्बन परमाणुओं की उपचयन अवस्था का परिकलन कीजिए।	2
5.	(क)	ओज़ोन अपघटन क्या होता है ?	
		$\frac{H_3C}{H}$ $>$ C = C $< \frac{CH_3}{CH_3}$ के अपचयी ओज़ोन	
	,	अपघटन के उत्पादों की प्रागुक्ति कीजिए ।	4
	(ख)	मैंलोनिक एस्टर से आरंभ करते हुए आप ब्यूटेनोइक	
		अम्ल किस प्रकार बनाएँगे ?	4

- (ग) पीड़ाहारी तथा प्रतिअम्ल प्रत्येक का एक-एक उदाहरण दीजिए।
- 6. (क) सैत्जैफ का नियम लिखिए । निम्नलिखित अभिक्रिया में बने मुख्य तथा अल्प मात्रा के उत्पादों को लिखिए :

$$\begin{array}{c} \operatorname{Br} \\ | \\ \operatorname{CH}_{3} - \operatorname{CH} - \operatorname{CH}_{2}\operatorname{CH}_{3} \end{array} \xrightarrow{\operatorname{C}_{2}\operatorname{H}_{5}\operatorname{O}^{-}} ?$$

(ख) निम्नलिखित अभिक्रियाओं में से किन्हीं चार को पूर्ण कीजिए:

(ii)
$$\stackrel{\text{O}}{\longrightarrow} \frac{\text{NH}_2\text{OH}}{\text{H}^+}$$
?

(iii)
$$CH_3 - C - CH_2OH \xrightarrow{HCl} ?$$
 CH_3

(iv)
$$CH_3COCH_3 + CH_3CH_2MgBr \xrightarrow{H_2O/H^+}$$
?

- (v) $CH_3CHO \xrightarrow{NaOH} ?$
- (ग) एक उदाहरण की सहायता से नॉरिश-I अभिक्रिया की व्याख्या कीजिए ।

2

2

4

7.	(ক)	प्रकाश-रासायनिक (2 + 2) चक्रीय-संकलन सममिति अनुमत क्यों होता है ?	4
	(ख)	कठोर जल के साथ इस्तेमाल करने पर साबुन प्रभावी शोधक क्यों नहीं होते हैं ?	3
	(ग)	किसी ऐल्डिहाइड से हेमीऐसीटैल तथा ऐसीटैल किस प्रकार बनाए जाते हैं ?	3
8.	निम्ना	लिखित में से किन्हीं <i>दो</i> पर संक्षिप्त टिप्पणियाँ लिखिए : $2 imes 5 =$:10
	(क)	ऐल्डोल संघनन	
	(ख)	कैनिजारो अभिक्रिया	
	(ग)	पिनेकॉल-पिनाकोलोन पुनर्विन्यास	
	(ঘ)	बेयर-विलिगर उपचयन	