

## Chikkanna Government Arts College, Tirupur-641 602


2.5.1 - Mechanism of internal assessment is transparent and robust in terms of frequency and mode. Write description within 200 words.

The internal assessment is made in accordance to the guidelines of the parent University. However, the college ensures utmost transparency in the conduct and evaluation of continuous internal tests and award of internal marks to students. Measures taken to ensure transparency in internal assessment mechanisms are given below:

1. Conduct of Internal Assessment Tests three times in a semester in accordance to the schedule given in the academic calendar
2. Evaluation of Answer Scripts and Assignments and disclosing the score to the students immediately
3. Record of Internal Assessment Marks in CIA Register : CIA Marks for each subject under each parameter is recorded in a separate register. This register is maintained separately for each batch of students and all CIA marks are entered for their entire course
4. Internal marks are disclosed to the students and discussed with them. The final marks after improvement if any is recorded in the CIA registers and students signatures are obtained after their agreement on their scores.
5. Periodically, the internal assessment scores are intimated to the parents

### Internal Exam Time-table Sample

Department of Chemistry			
Continuous Internal Assessment (CIA II) Test - MAR 2021			
II, III B.Sc & II M.Sc Chemistry			
Time: 9:30 to 11:30			
Date	Class	Subjects	Subject Code
22.03.21	II B.Sc	Tamil - IV	42T
	III B.Sc	Core-XII Chemistry Paper X (Spectroscopy & Natural Products)	63A
	II M.Sc	Inorganic Chemistry II (Coordination Chemistry)	43A
23.03.21	II B.Sc	English - IV	42E
	III B.Sc	Core XIII Chemistry Paper XI (Physical Chemistry)	63B
	II M.Sc	Physical Chemistry IV (Reaction Kinetics and Electrochemistry)	43B
24.03.21	II B.Sc	Allied Mathematics and Botony	4AA & 4AJ
	III B.Sc	Elective Group II C - Dye Chemistry	6EC
	II M.Sc	Polymer Technology - Paper XII	43C
25.03.21	II B.Sc	Core VI Chemistry Paper V (General Chemistry - IV)	43A
	III B.Sc	Elective Group III B: Environmental Chemistry	6EE
	II M.Sc	Elective IV: Industrial Chemistry	4EA
26.03.21	II B.Sc	Skill Based Subject: Technology of Dyeing of Natural Fiber (Tex.Chem II)	4ZB

  
குறைந்தபட்சம்  
வேதியியல் துறை  
சிக்கன்னா அரசு கலை  
கல்லூரி - 641 602

Department of Chemistry			
Model Exam - APRIL 2021			
II, III B.Sc & II M.Sc Chemistry		Time: 9:30 to 12:30	
Date	Class	Subjects	Subject Code
31.03.21	III B.Sc	Core-XII Chemistry Paper X (Spectroscopy & Natural Products)	63A
	II M.Sc	Inorganic Chemistry II (Coordination Chemistry)	43A
01.04.21	III B.Sc	Core XIII Chemistry Paper XI (Physical Chemistry)	63B
	II M.Sc	Physical Chemistry IV (Reaction Kinetics and Electrochemistry)	43B
02.04.21	II B.Sc	Core VI Chemistry Paper V (General Chemistry - IV)	43A
	III B.Sc	Elective Group II C - Dye Chemistry	6EC
	II M.Sc	Polymer Technology - Paper XII	43C
03.04.21	II B.Sc	Skill Based Subject: Technology of Dyeing of Natural Fiber (Tex.Chem II)	42B
	III B.Sc	Elective Group III B: Environmental Chemistry	6EE
	II M.Sc	Elective IV: Industrial Chemistry	4EA
04.04.21	II B.Sc	Foundation Course: General Awareness	4FE

Head of the Department

Chikkanna Government Arts College, Tirupur - 641 602.

Department of Chemistry			
Continuous Internal Assessment (CIA I) Test - APR 2021			
I B.Sc & I M.Sc Chemistry		Time: 9:30 to 11:30	
Date	Class	Subjects	Subject Code
19.04.21	I B.Sc	Tamil - II	21T
	I M.Sc	Organic Chemistry II (Molecular Rearrangements and Photochemistry)	23A
20.04.21	I B.Sc	English - IV	22E
	I M.Sc	Physical Chemistry II (Quantum Chemistry & Nanomaterials)	23B
21.04.21	I B.Sc	Allied Physics	2AF
	I M.Sc	Physical Methods in Chemistry I - Paper VI	23C
22.04.21	I B.Sc	Core II - Chemistry Paper II (General Chemistry II)	23A
	I M.Sc	Elective II : Water Pollution and Industrial Effluent Treatment	2EA

Head of the Department

# Internal Mark Record - Sample

## CHIKKANNA GOVT. CONTINUOUS INTERNAL

Name: MOHANAPRIYA R. Roll No: 19PC1102  
Semester - I (Month & Year: Nov-2019)

S.No	Name of the Paper	Sub Code	Tests			Model Test	Ass/ Semi	Total Marks	Signature of the Student
			T1	T2	AVE				
1	ORGANIC CHEMISTRY - I	13A	09	08	08	05	25		
2	INORGANIC CHEMISTRY - I	13A	08	10	10	05	25		
3	PHYSICAL CHEMISTRY - I	13C	08	10	10	09	27	<i>PM</i>	
4	Q.P. CHEMISTRY	16A	08	10	10	05	25		
5									
6									
7									

Signature of the tutor: *[Signature]* Signature of the Hod: *[Signature]*

Semester - II (Month & Year: Apr / May 2020)

S.No	Name of the Paper	Sub Code	Tests			Model Test	Ass/ Semi	Total Marks	Signature of the Student
			T1	T2	AVE				
1	ORGANIC CHEMISTRY - II	23A	08	10	10	05	25		
2	PHYSICAL CHEMISTRY - II	23B	08	10	10	05	25		
3	PHYSICAL CHEMISTRY - II	23C	10	08	10	05	25	<i>PM</i>	
4	ANALYTICAL CHEMISTRY - II	23D	10	08	10	05	25		
5	ORGANIC CHEMISTRY - II	23E		08	10	05	10		
6	PHYSICAL CHEMISTRY - II	23F		08	10	05	10		
7	ANALYTICAL CHEMISTRY - II	23G		08	10	05	10		

Signature of the tutor: *[Signature]* Signature of the Hod: *[Signature]*

Semester - III (Month & Year: Nov-2020)

S.No	Name of the Paper	Sub Code	Tests			Model Test	Ass/ Semi	Total Marks	Signature of the Student
			T1	T2	AVE				
1	ORGANIC CHEMISTRY - III	33A		10	10	05	25		
2	PHYSICAL CHEMISTRY - III	33B	08	10	10	05	25		
3	PHYSICAL CHEMISTRY - III	33C	10	08	10	05	25	<i>PM</i>	
4	ANALYTICAL CHEMISTRY - III	33D	10	10	10	05	25		
5									
6									
7									

Signature of the tutor: *[Signature]* Signature of the Hod: *[Signature]*

## ARTS COLLEGE, TIRUPUR-2. ASSESSMENT RECORD

University Reg. No. 1932.D.0002  
Semester - IV (Month & Year: June 2021)

S.No	Name of the Paper	Sub Code	Tests			Model Test	Ass/ Semi	Total Marks	Signature of the Student
			T1	T2	AVE				
1	INORGANIC CHEMISTRY - IV	43A	08	10	10	05	25		
2	PHYSICAL CHEMISTRY - IV	43B	08	10	10	05	25		
3	POLYMER TECHNOLOGY	43C	08	08	08	05	25	<i>PM</i>	
4	SELECTIVE - IV (10)	43D	08	10	10	05	25		
5	THEORETICAL - ORGANIC CHEMISTRY	43E		08	10	05	10		
6	THEORETICAL - INORGANIC CHEMISTRY	43F		08	10	05	10		
7	THEORETICAL - PHYSICAL CHEMISTRY	43G		08	10	05	10		

Signature of the tutor: *[Signature]* Signature of the Hod: *[Signature]*

Semester - V (Month & Year: .....

S.No	Name of the Paper	Sub Code	Tests			Model Test	Ass/ Semi	Total Marks	Signature of the Student
			T1	T2	AVE				
1									
2									
3									
4									
5									
6									
7									

Signature of the tutor: ..... Signature of the Hod: .....

Semester - VI (Month & Year: .....

S.No	Name of the Paper	Sub Code	Tests			Model Test	Ass/ Semi	Total Marks	Signature of the Student
			T1	T2	AVE				
1									
2									
3									
4									
5									
6									
7									

Signature of the tutor: ..... Signature of the Hod: .....



# Academic Record - Sample

## CHIKKANNA GOVERNMENT ARTS STUDENTS RECORD

1. Name P. Anvisha Kalyani 6. Roll No. 1922D0002  
 2. Sex Male / Female 7. University Register No. 1922D0002  
 3. Date of Birth 14/03/2002 8. Category General / PCP  
 4. Admission No. & Date 11/11/2019 9. School / College Studied .....  
 5. Community OC / BC / MBC / SC / ST 10. Cell No. .....  
 Degree B.Sc. CHEMISTRY Course .....

I Semester					II Semester					III Semester				
Subject Code	CIA	Ext	Total	P/F	Subject Code	CIA	Ext	Total	P/F	Subject Code	CIA	Ext	Total	P/F
11T	19	66	85	P	21T	21	50	71	P	31T	20	52	72	P
12E	18	45	63	P	22E	17	50	67	P	32E	21	56	77	P
13A	18	52	70	P	23A	18	50	68	P	33A	16	51	67	P
14E	15	26	41	P	23P	23	60	83	P	33B	18	40	58	P
15A		37		P	24E	18	34	52	P	34A	18	41	59	P
					25E	18	30	48	P	34B	17	38	55	P
										35E				

% of Marks : 75.4% % of Attendance : .....

1) College Term Fees Receipt No. & Date  
 I Yr \_\_\_\_\_  
 II Yr \_\_\_\_\_  
 III Yr \_\_\_\_\_  
 2) Govt. Scholarship  
 BC / BCM / MBC / SC / ST Scholarship  
 I Yr Rk \_\_\_\_\_  
 II Yr Rk \_\_\_\_\_  
 III Yr Rk \_\_\_\_\_  
 3) Others Scholarship received, If any  
 Rk \_\_\_\_\_  
 Rk \_\_\_\_\_  
 Rk \_\_\_\_\_  
 4) Extra Curricular Activities : NCC / NSS / Sports  
 5) Department Dues :  
 6) Last Date of Attendance :  
 7) Alumni Membership No. & Date :  
 8) Month / Year of Passing the Degree :  
 9) Over all % \_\_\_\_\_ or Grade \_\_\_\_\_

## COLLEGE, TIRUPUR - 641 602. SHEET

Page No. : 3

11. Parent's Name ..... 14. Bank Name .....  
 12. Occupation ..... 15. Bank Address .....  
 13. Address ..... 16. Bank A/C No. ....  
 ..... 17 IFSC Code .....  
 ..... 18. MIGR Code .....  
 Major ..... 1) .....  
 2) .....



IV Semester					V Semester					VI Semester				
Subject Code	CIA	Ext	Total	P/F	Subject Code	CIA	Ext	Total	P/F	Subject Code	CIA	Ext	Total	P/F
41T	21	59	80	P	53A	12	53	65	P	63A	21	68	89	P
42E	21	60	81	P	53B	17	63	80	P	63B	18	67	85	P
43A	19	48	67	P	53C	21	57	78	P	63P	23	33	56	P
43P	36	60	96	P	53D	22	44	66	P	63Q	40	55	95	P
44A	19	57	76	P	54A	24	71	95	P	63R	20	45	65	P
44B	18	43	61	P	54B	17	51	68	P	63E	15	30	45	P
44E										63P	30	45	75	P

10) Govt. Concession Availed  
 1) Free Bus Pass  
 2) Free Laptop  
 Certificate No. \_\_\_\_\_ Signature P. Anvisha  
 1) Received +2 Mark Sheet CS 44575  
 2) Received P & C Mark Sheet PC 58085  
 3) Course Completed / Discontinued  
 4) TC Issued  
 5) Degree Certificate Issued

## CHIKKANNA GOVERNMENT ARTS STUDENTS RECORD

1. Name R. MOHANDHARAN 6. Roll No. 1922D0001  
 2. Sex Male / Female 7. University Register No. 1922D0001  
 3. Date of Birth 13/11/2002 8. Category General / PCP  
 4. Admission No. & Date 8/12/2019 9. School / College Studied .....  
 5. Community OC / BC / MBC / SC / ST 10. Cell No. 9677931989  
 Degree B.Sc. Course CHEMISTRY

I Semester					II Semester					III Semester				
Subject Code	CIA	Ext	Total	P/F	Subject Code	CIA	Ext	Total	P/F	Subject Code	CIA	Ext	Total	P/F
13B	22	72	94	P	23B	095	071	166	P	33A	095	070	165	P
13B	25	58	83	P	23B	095	071	166	P	33B	095	066	161	P
13C	21	63	84	P	23C	095	071	166	P	33C	095	066	161	P
14B	25	46	71	P	23P	240	065	305	P	33A	095	066	161	P
					23A	095	071	166	P					
					23B	095	071	166	P					
					23A	095	071	166	P					

## COLLEGE, TIRUPUR - 641 602. SHEET

Page No. : 2

11. Parent's Name M. RAJASREE 14. Bank Name CANARA BANK  
 12. Occupation LABORER 15. Bank Address .....  
 13. Address 13/22A, KATANKALANRANGI, CHIKKANNA GOVERNMENT ARTS COLLEGE, TIRUPUR,  
CHENNAI - 605 002 10. Bank A/C No. 2388129000366  
 ..... 17 IFSC Code CNR0000098  
 ..... 18. MIGR Code 641015002  
 Major CHEMISTRY Allied 1) .....  
 2) .....



IV Semester					V Semester					VI Semester				
Subject Code	CIA	Ext	Total	P/F	Subject Code	CIA	Ext	Total	P/F	Subject Code	CIA	Ext	Total	P/F
43B	25	58	83	P										
43E	25	52	77	P										
43C	23	69	92	P										
43P	40	60	100	P										
43Q	40	60	100	P										
43R	40	60	100	P										
44B	25	65	90	P										
44A	50	00	50	P										

CS Scanned with CamScanner

CS Scanned with CamScanner

# Sample Internal Exam Paper

சுடிஸ் எண்: 19UHS 09

பெயர்: [Redacted]

உதவி: இ. B.A வரலாறு

பாடம்: அறிவியல் தத்துவ நூல்கள்  
வரலாறு கி.பி. 1865 வரை

தேதி: 24.01.2021.

P. Panel/20/21

பகுதி: அ

20  
D. Panel/20/21

1. அ. 1774

2. அ. லேமன் டோரன்.

3. அ. 1812 ஆம் ஆண்டு டோர்.

4. அ. 1839.

பகுதி: ஆ

5. ஆ. மிஸ்தாஹிபா மாதா: 1787 மெ.

நெசக் காமாட்சி தந்தவ உதிகளில்  
திருத்தம் காண்கவருவதற்காக 1787 மெ மாதம்  
"மிஸ்தாஹிபா மாதா" உள்ள "மிஸ்தாஹிபா மாதா"  
என்ற திருத்தம் காண்க காமாட்சி தந்தவ.



ജി. നമ്പർ : 190HLS14

റവന്യൂ : [Redacted]

തദ്ദേശ്യ : ഭൂമിനടപടികൾ വർദ്ധിപ്പിക്കൽ

പദവി : റവന്യൂ ഓഫീസർ നിയമനം വർദ്ധിപ്പിക്കൽ  
- 1865 നമ്പർ

തീയതി : 21.01.2021

പട്ടിക - 1

1. 11776 ✓
2. 11777 ✓
3. 18126 ചുറ്റും പണി.
4. 1841 ✓

27  
27  
10  
V. good.  
Shif Prayath-R

Ques: [Redacted]

100/34

Ques: II இது குறிப்பிட்டு

URL: இது குறிப்பிட்டு

Ques: 1947

Date: 11.08.2020

1. இந்திய குடியரசின் தோற்றம்
2. 1947-ல் வந்த சட்டம்

Answer

- 1- 1947-ல் வந்த சட்டம்
2. 1947-ல் வந்த சட்டம்
- 3- 1947-ல் வந்த சட்டம்

SECTION-A

1. இந்திய குடியரசின் தோற்றம்:

\* 1947-ல் வந்த சட்டம்

இது சட்ட சட்டம்

இது சட்ட சட்டம்

\* இந்திய குடியரசின் தோற்றம்

இது சட்ட சட்டம்



NAME:

class: I Msc chemistry

Subject: Water Pollution and Industrial Effluents

Exam: II Internal Test

Date: 27.05.2021

Section-A

- ① Hydrogen chloride. ✓
- ② Soda ash. ✓
- ③ Both temporary and permanent hardness of water. ✓
- ④ All of the above. ✓
- ⑤ Tintometer. ✓
- ⑥ 7-8.5. ✓

25 25  
30  
Dhanthi

Section-B

⑦ (a) caustic Embrittlement:

\*In high temperatures  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  reacts with water to give  $\text{NaOH}$  and that  $\text{NaOH}$  reacts with the boiler's surface (which is iron) to give sodium ferrate which leads to failure of boiler.



\*The  $\text{NaOH}$  fills in cracks, joints of the boiler and when this reaction occurs they might break which might lead to explosion.

Name: [Redacted]

Class: I MSc Chemistry.

Subject: Water pollution and Industrial Effluents.

Reg no: 2132D0031.

Date: 27.05.21.

*yogesh raj*

22  
30<sup>22</sup>

Section - A.

K.A. Yogesh Raji.

1. Hydrogen chloride.
2. Sodium bicarbonate.
3. both temporary and permanent hardness of water.
4. All the Above.
5. tintometer.
6. 7-8-5.



# Sample Assignment

சுயல் எண் : 20UH1308

பெயர் : XXXXXXXXXX

வகுப்பு : முதலாம் ஆண்டு  
அரவாஜு

மடல் : இந்திய அரவாஜு கி.பி  
647 வார

நிலைப்பு : அசோகரின் கல்வெட்டுகள்

பேப்பரை : 1

தேதி : 02.09.2020

4

5

P. Sathya

N. regular



# 1. மின்னோ மாண்பு

## சீர்திருத்தங்கள் 1909.

மின்னோ மாண்பு சீர்திருத்தங்கள்  
கிராமங்களில் மக்களிடையே புகழ்பெறும்  
பணியை பங்கிட்டு உகந்தமாக. அரசாங்கத்தின்  
நிறுவனங்களின் உதவியால் ஒரு முக்கிய  
நிலையை கிடைக்க உணர்ச்சிக் கிராம  
அரசியலமைப்பை உணர்ச்சிக். முதல் முறையாக  
கிராமங்கள் மூலமாக கிராமங்களில் புகழ்பெறும்  
உறுப்பினர்களைக் கொண்டு சட்டமன்றங்கள்  
அமைக்க கிராமம் உடல் சேர்க்க. குடியே  
கிராமங்களின் சட்ட மன்றங்களில் அதிக  
அளவில் பங்கிட்டு தரவேண்டும் என்ற கொள்கையின்  
அடிப்படையில் சட்டமன்றங்கள் விரிவுபடுத்தப்பட்டன.  
பாராளுமன்ற முறையானது நேரடியாகவோ  
முறைமையாகவோ கிராமங்களில் ஏற்படுத்தப்  
படுவதற்கு மின்னோ மாண்பு சீர்திருத்தங்களே  
காரணமாகும்.

மின்னோ மாண்பு சீர்திருத்தங்கள் கியற்றப்பட்ட  
காரணங்கள் :-

- 1) கிராம அரசியலின் அடக்கு முறை அடங்கி :-  
கிராமங்களில் தனித்தனியாக கிராம  
கிராம அரசியலின் அடங்கியில் மக்களின்  
உள்ளகங்கள் நுகர்ப்பட்டன. கிராம மக்கள்  
மிகு அளவு கொண்டு கிராம நம்பிக்கையின்மை



# THERMODYNAMICS

## ASSIGNMENT - 2



*Jalil*

II-M.sc., chemistry

10/5/21



## Einstein theory of Heat capacity

Dulong and Petit states that "the Product of specific heat and atomic weight of a solid element is approximately equal to 6.4 cal/degree".

The Product is also called atomic heat had been observed for most of the solids except light elements like Be, B, C & Si.

If we consider the crystal containing  $N$  atoms. Acc, to the classical theory of heat capacity, each atom vibrates about their equilibrium position in the three mutually  $\perp$  direction. In this case there are  $3N$  oscillations. Acc, to classical theory, "the energy for each vibrational mode is  $kT$ .

Therefore the vibrational energy of the crystal should be equal to  $3NkT$  (i.e.,)  $3RT$ .

$$\text{since, } C_v = \left( \frac{\partial E}{\partial T} \right)_v$$

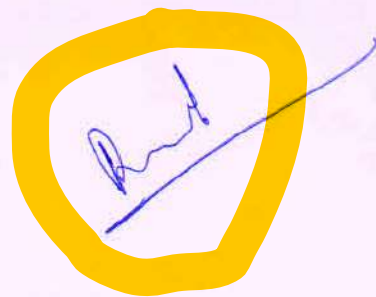
we find that,

$$C_v = d \left( \frac{3RT}{dT} \right)$$

$$\boxed{C_v = 3R}$$

# THERMODYNAMICS

## ASSIGNMENT - 2



II-M.Sc chemistry

20 PCH15

29/05/2021



1) Einstein theory of heat capacity of Solids:-

\* Dulong and Petit states that "the product of specific heat and atomic weight of a solid element is approximately equal to 6.4 cal/degree"

\* The product is also called atomic heat. This constancy of atomic heat had been observed for most of the solids except light elements like Be, B, C, Si.

\* If we consider the crystal containing N atoms according to the classical theory of heat capacity, each atom vibrates about their equilibrium position in the three mutually perpendicular direction. In this case there are 3N oscillators according to classical theory "The energy for each vibrational mode is kT"

Therefore the vibrational energy of the crystal should be equal to 3NkT (ie) 3RT

since  $C_V = \left(\frac{\delta E}{\delta T}\right)_V$

We find that:-

$C_V = d\left(\frac{3RT}{dT}\right)$  ie:  $C_V = 3R$

\* Thus the heat capacity predicted by classical theory agrees with that of the experiment observation of Dulong & Petit.

\* But some mono atomic non metallic solids have heat capacity values as less than 6.4 cal/degree at ordinary temperature.

Name : [REDACTED]

Roll no : 20UCHT08

Reg no : 2022D0032

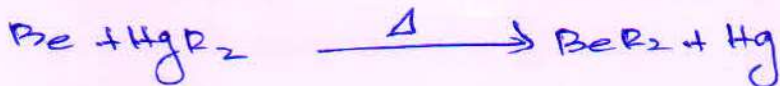
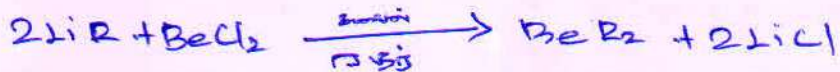
class : II Bse Chemistry.

Date = 5.5.2021



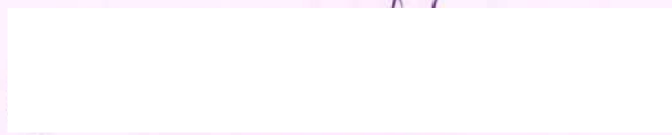
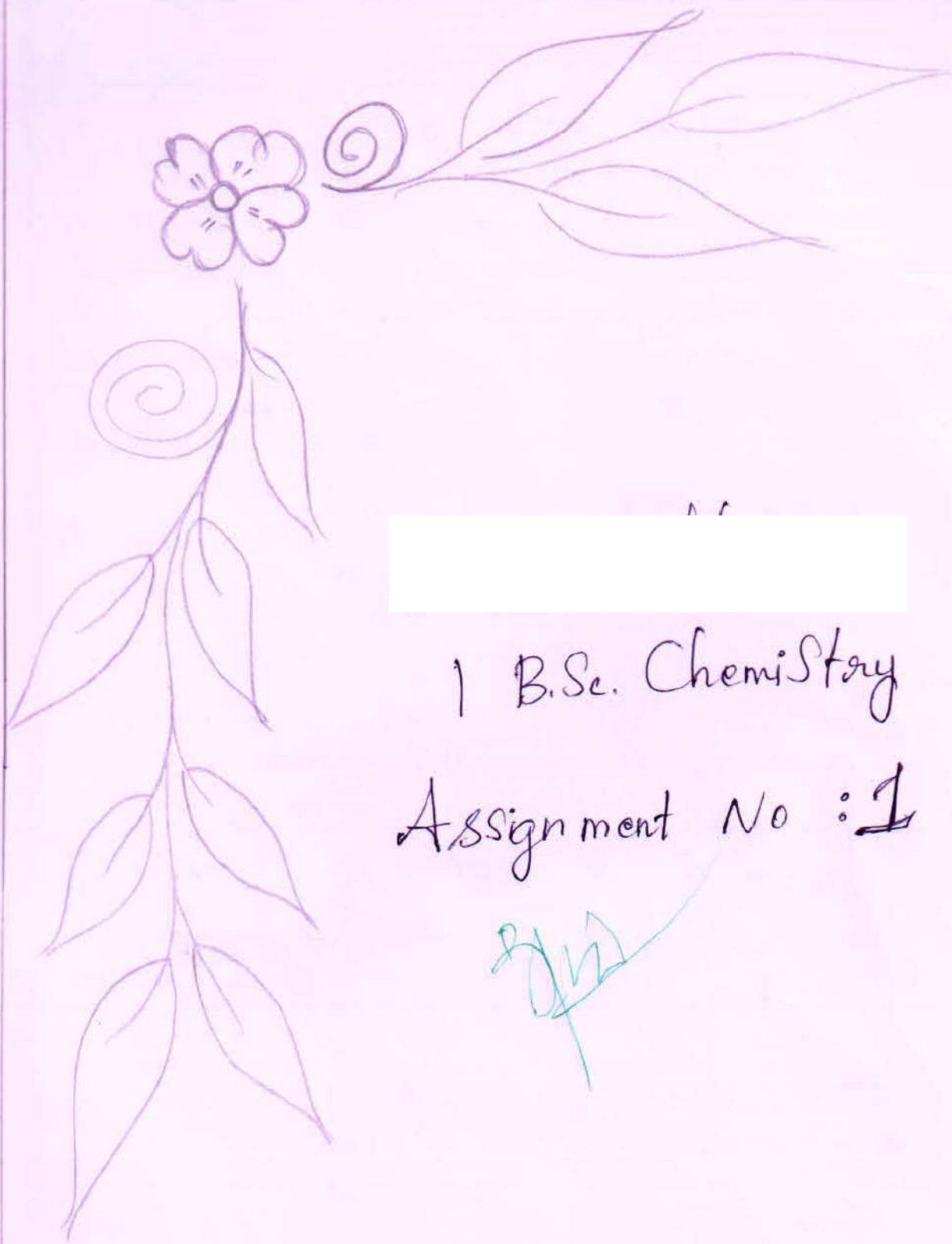


- 1)
  - i) எஃசுரம் கூட்டுதல் வினை
  - ii) டிரைகோலிபென் (அல்லது நேர்த்தியற்ற பரிசுத்தம்) உருவாக்கம்
  - iii) (பெரீல் டைகலைடு) தயாரிப்பை வினை
  - iv) டிரைகோலிபென் (அல்லது நேர்த்தியற்ற பரிசுத்தம்) நீக்கல்



$BeR_2$  உடன் குறைந்த விலைமம் கிடைக்கக்கூடிய கிளிபென் மற்றும் அல்லது பரிசுத்தப்படுத்தல் கிடைக்கக்கூடிய உருவம். கூட்டுதல் வினை உருவாக்கம் மூலம் உருவம் உருவம். அதன் உருவாக்கம்  $Be-CH_3-Be$  உருவாக்கம் உருவாக்கம்.





1 B.Sc. Chemistry

Assignment No : 1

*[Handwritten signature]*

NAME :

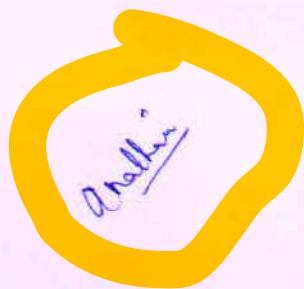


CLASS : III BSc chemistry

REG NO : 202200007

SUB : organic chemistry

4/5/21



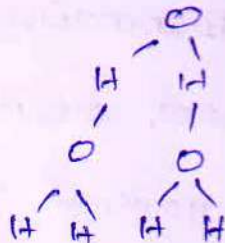


## TYPES OF VANDER WAALS FORCES

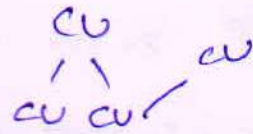
Dipole Dipole  
force



Hydrogen  
bonding



London dispersion  
force



vander waals force:-

\* vander waals force are the intermolecular between atoms and molecule that result in a pull between them these force consist of work intermolecular interacting with each the nearest possible do not contain and change

\* These interactions or bonds conform of there type such as dipole-dipole hydrogen and london dispersion force. their formation depends on the type of bonding between molecules



I. B. Sc., Chemistry.

Organic Assignment - 2

5/5/21

A handwritten signature in green ink, consisting of stylized, overlapping loops and lines.



ஆர். பீமன் நீக்கம் :

ஆர்பீமன் விகிதம் நுகர்ச்சி நீக்கங்கள்  
 ஆர்பீமன் நீக்கங்கள் எண்ப்பதகணீரூன.

ஆர். பீமன் விகி:

நூல்கிணைய அம்மணாயக் காரங்கள் சூறையுடைய  
 - யும்பாது, பெறுப்பதகணீரூ ஓலியன். நிகரூபுரா கார்பீமன்  
 அகல்கைகள் திகரூநீரூ எண்ணிக்கையால் பிணைக்கப்பட்ட  
 அல்கைகள் தொகுதிகள் தொண்ட  
 - யில் பிணைக்கப்பட்ட திகரூநீரூ எண்ணிக்கையால்  
 தொண்ட ஓலியன் உருவாகும்.

எடுத்துக்காட்டாகப் பின்னும் வினையில் A  
 மூலம் B அகிய கரு பெறுதிகளும் கிடைப்பதற்கு  
 திருக்கடும். மயல் கரட்கால் பிணைப்புக் தொண்ட  
 கார்பீமன் கிணைக்கப்பட்டதன் அல்கை தொகுதிகளின்  
 எண்ணிக்கை ஓன்று. B - யில் கரண்டு, எனவே,  
 ஆர்பீமன் விகிதம்மே பெருமளவில் பெறுப்தம்  
 பெறுதி. A - யாகும்

