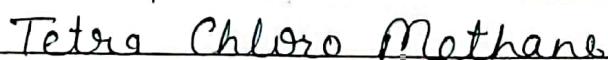
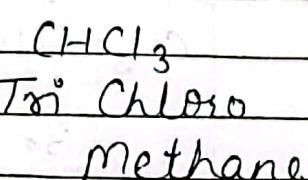
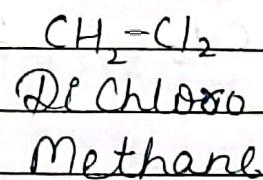
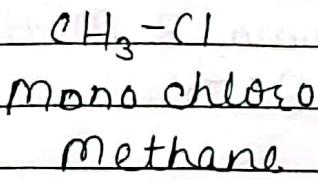


⑥ Alkyl Halides

Date: / /
Page: 1

Alkyl Halide :-

संतृप्त हाइड्रो कार्बन के एक या अधिक हाइड्रोजन परमाणु का हलीजन परमाणु क्षारा प्रतिस्थापन करने पर प्राप्त उत्पन्न की Alkyl Halide कहा जाता है। इनका सामान्य सूत्र $C_nH_{2n+1}X$ होता है। इन्हें सामान्यतः RX के भी प्रदर्शित किया जाता है।

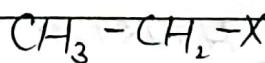


क्रियकरण:-

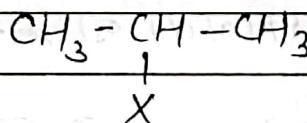
Alkyl Halide

मैन सकार के होते हैं।

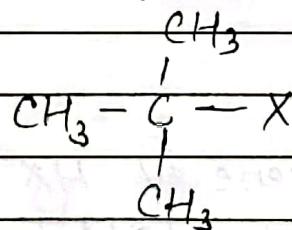
① Primary Alkyl Halide



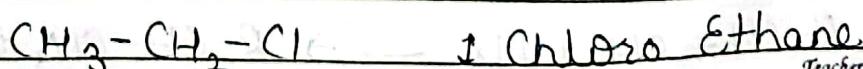
② Secondary Alkyl Halide



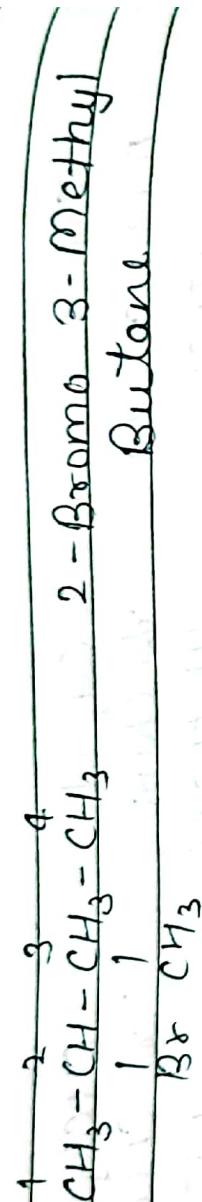
③ Tertiary Alkyl Halide



उत्पादकरण:-



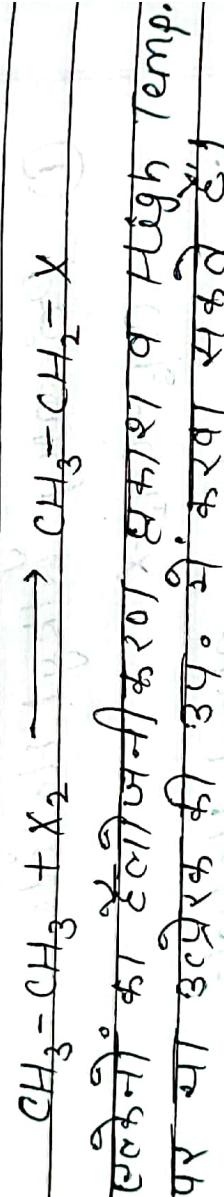
Teacher's Signature.....



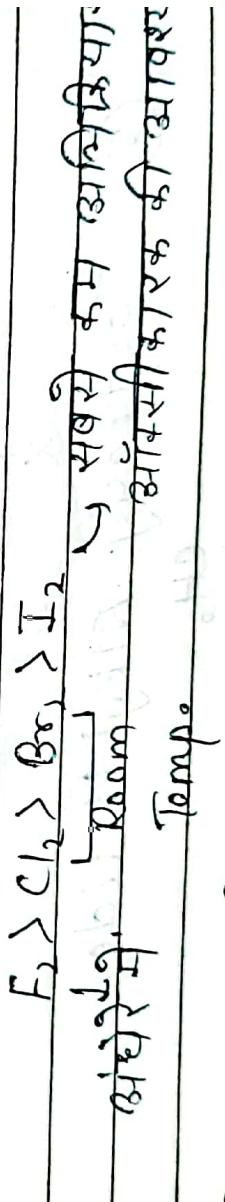
Mono Halide :-

① Alkane :-

बर्फ नींहते हैं तो जल का करवा उड़ाने के लिए यह अच्छा जल है।



उदाहरण :- अमिनो या अल्कोहल का उत्पादन।



② Alkene :-

Alkene की उत्पादन की विधि :-

यह क्रिया के लिए Reg. No. 400 का जल करना चाहिए।

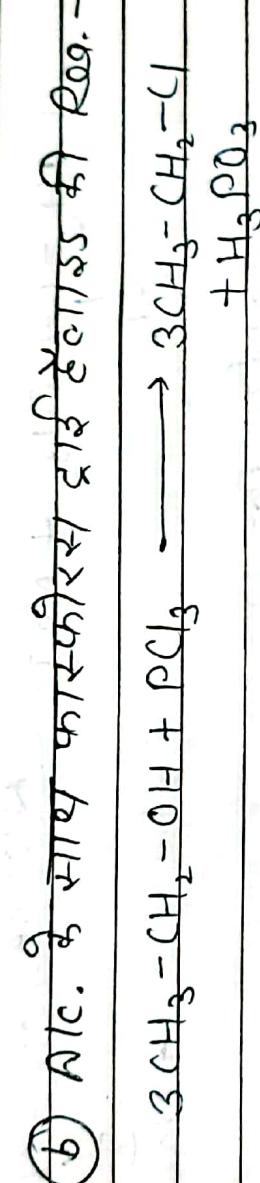


Date: 1/1/1
Page: 3

Methane के लाय उत्तरादिन हैं तो इसकी रूपी रूपी माकृति काफ़ी बेहतर की जाती है। माकृति काफ़ी बेहतर की जाती है।

③ Alcohol :-

q) Alcohol



c) Alc. की कार्बनिक रस पैदा होतावह साधा रूप।

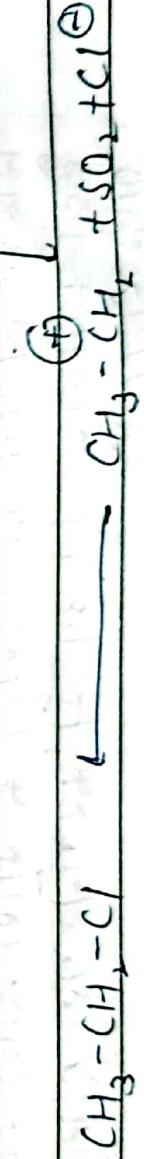
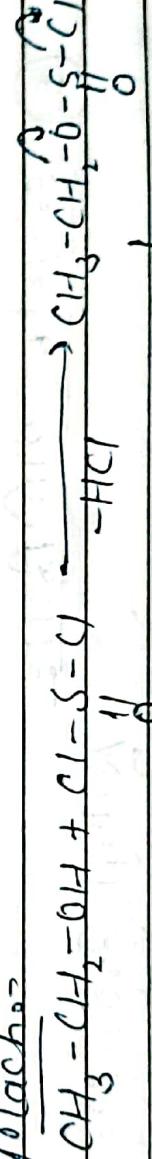


कार्बनिक रस पैदा होता।

d) Alc. की कार्बनिक रस पैदा होता।



Mech :-



—विनियोगीजन विनियोगी :

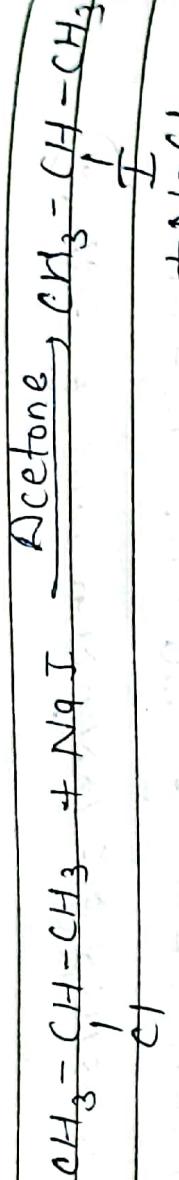
9) 1940-60/22/51 Page. -

उत्तराधिकारी एवं उत्तराधिकारी के अनुसार निम्नलिखित विषयों पर प्रश्न पूछा जाएगा।

प्रश्न ३४। चिकित्सक एवं अधिकारी के बीच विभिन्न विवरणों के सम्बन्ध में निम्नलिखित विषयों पर प्रश्न पूछा जाएगा।

प्रश्न ३५। राग एवं रागिनी के बीच विभिन्न विवरणों के सम्बन्ध में निम्नलिखित विषयों पर प्रश्न पूछा जाएगा।

प्रश्न ३६। अन्य विभिन्न विवरणों के सम्बन्ध में निम्नलिखित विषयों पर प्रश्न पूछा जाएगा।



(6) 291221 Reg. -

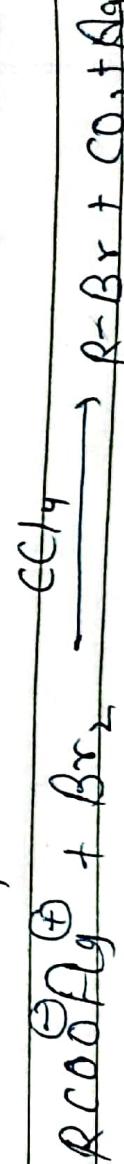
ମୁହଁରା କିମ୍ବା କିମ୍ବା କିମ୍ବା
କିମ୍ବା କିମ୍ବା କିମ୍ବା କିମ୍ବା କିମ୍ବା
କିମ୍ବା କିମ୍ବା କିମ୍ବା କିମ୍ବା କିମ୍ବା



$$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{F}$$

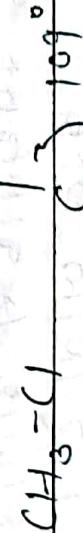
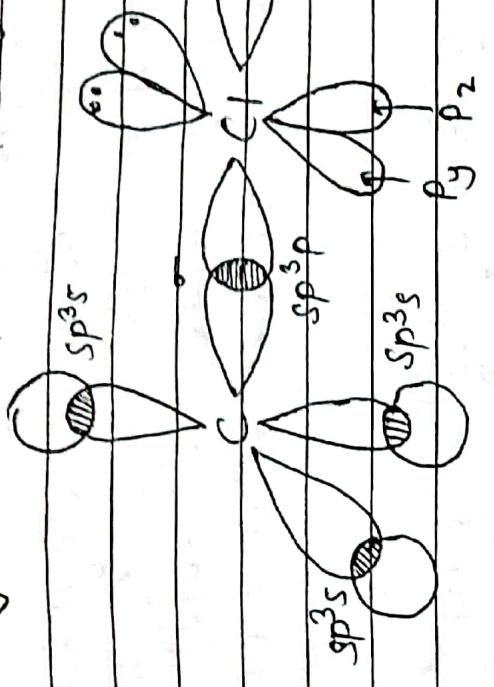
१५४३-२०३

21/12/2016
V. N. H. (1624) ob. 45521091212
Bromley, Kent, England
Buried at St. Mary's Church, Bromley, Kent, England
Died 1909, Buried 1912



Alkyl Halide / Mono Halo Alkane

Date: 15/1/2023
Page: 5



Alkyl Halide या C + Cl का एक यौगिक है।

Alkyl Halide में C + Cl से बनता है। इसकी गणना करने के लिए C का गणना करना चाहिए।

CX या Cl- को नहीं करना चाहिए।

Alkyl Halide में C + Cl से बनता है। इसकी गणना करने के लिए C का गणना करना चाहिए।

Teacher's Signature.....

- १०८ -

379407110

DATEY, HARRY
1200 AM. THE HERBIE LITTLE PROUD
MURKIN TROTS HERSELF OUT INTO THE
KITCHEN AND INTO THE KITCHEN SHE
WALKS.

- ४१ -

1. प्राचीन विद्या
2. वैज्ञानिक विद्या

B.P. & 310521

$$CH_3 - I < CH_3 - CH_2 - I < CH_3 - CH_2 - CH_2 - I$$

B. P. & ପ୍ରତ୍ୟେକିତ

$$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{I} > \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{I} > \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{I}$$

卷之三

$$R-I > R-B > R-C > R-F$$

— 11124 (3542) 411212

2) प्राचीन लिखित संस्कृत ग्रन्थों का विवरण।

1) महाभारत और महाकाव्य।

مکالمہ بیانیہ

4

SNI Reaction: यह अन्नी. द्वे पदोंमें संयन्त्रोद्धरण
के पदमें लाइट आया. एवं निकलता है
जो कार्बोक्साइड बनता है। जो यह ऐ
निकारने की कारबन अम्पियो दोता है।
निमार्ग दोता है।

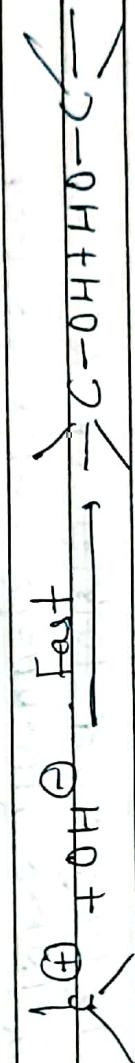
અને એવી પ્રકારની સંતોષિત વિદ્યાર્થીઓની માટે આપી રહી છે।

1st step :-

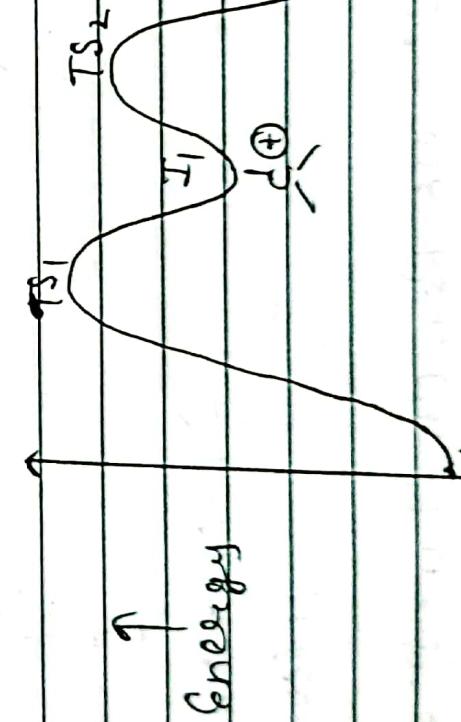


d-Reactant Carbocation

2nd step :-



Forensic Neuropsychology



Teacher's Signature _____

Reacutum: ज्वरो अस्त्राद्युम्हा विकल्पः इति

S_N^2 Reaction:

$$\Rightarrow C - N_4 + N_5 - C \Leftarrow$$

112

$$\frac{d}{dt} \left(\frac{x - c}{x + c} \right) = \frac{1}{c} \cdot \frac{(x + c)(1) - (x - c)(1)}{(x + c)^2} = \frac{2}{c(x + c)} < 0$$

२ अग्रिम यात्रा के दौरान १०१-१०२

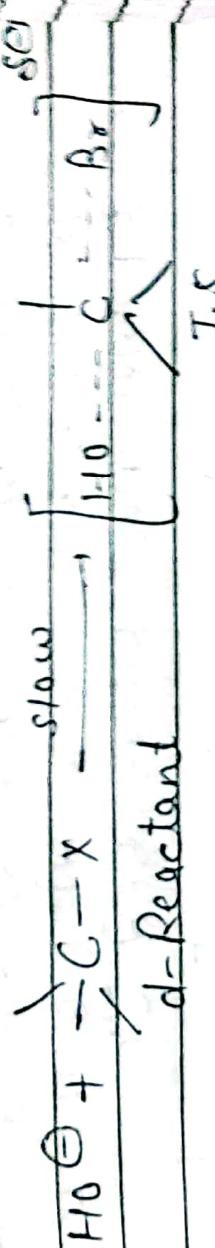
$$313 \cdot 30 = k [c-x]$$

10.153 5916

-:101145. 1918-1919. N.S.

Final 'g'
Prepr. 'g'

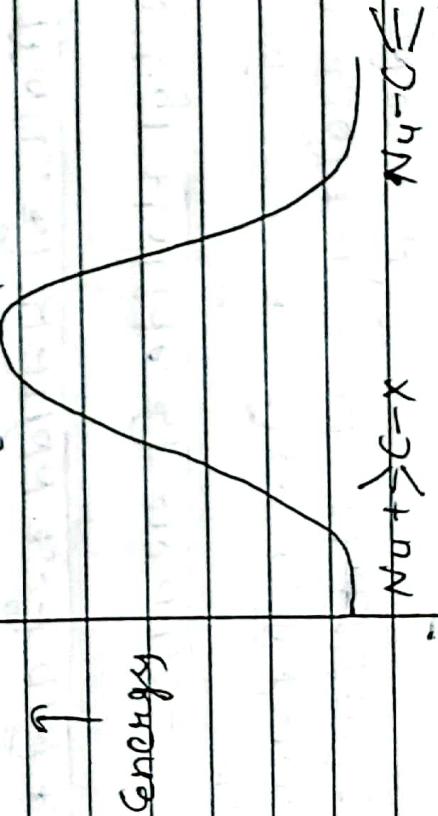
हमें देखते हैं। अब पद्धति का नियम लिया करके बाकी तरफ जो आती है, इसलिए SN₂ प्रक्रिया को देखते हैं।



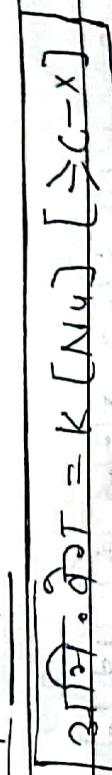
अविषयता = $K [OH^-] [\frac{1}{2}(C-X)]$



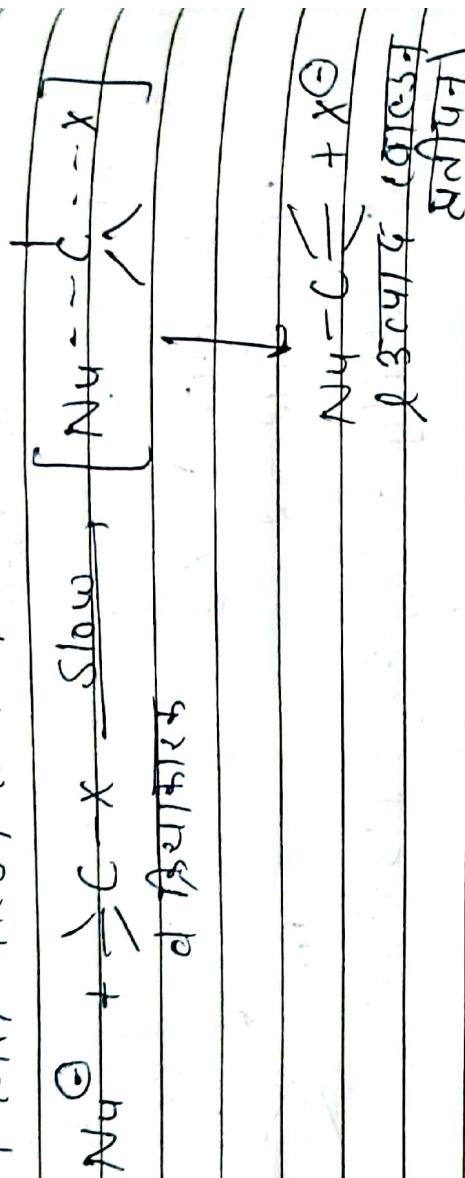
Stability = $(H_3-B) > (C-N) > (O-H)$



① एविजन प्रारम्भ →



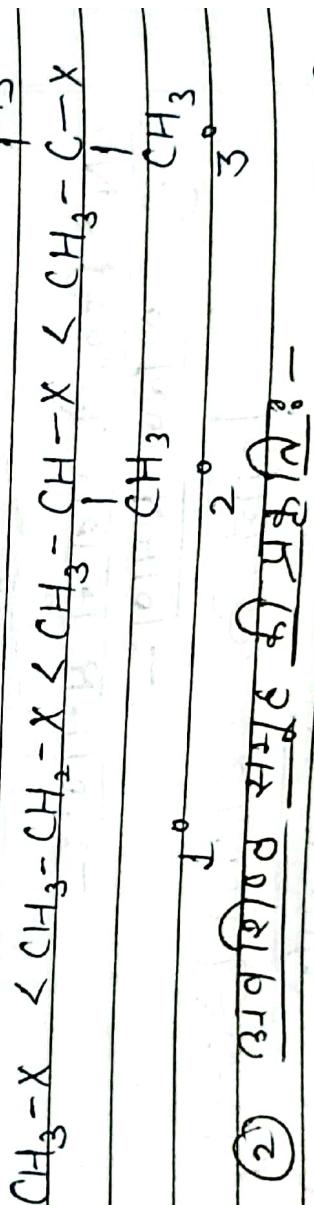
अब कोई नियम नहीं करने की देनी।
मगाहता यह नियम विश्वासीय है कि यह कोई व्यापक नहीं है।



① Alkyl Halide की अंतर्भूत :-

① Atkey Hallides अट्के हलिडेस

Haltipde जो आयांगीन कुल है कर काली कटायने बनाते हैं
एल्कोल का गोकरण करने से Stabilisity SN + MeOH
के प्रभावित करती है।
SN + ब्रानसार द्वायाएव काली

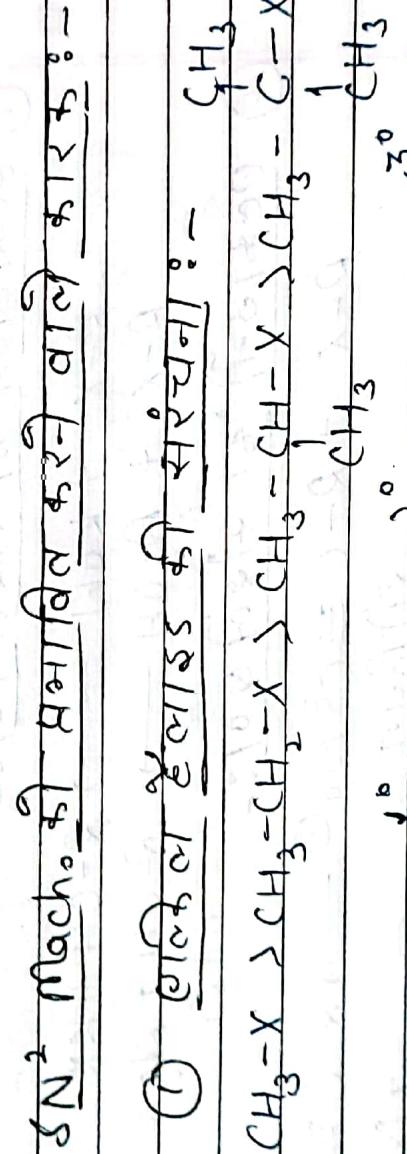


Hatogenes Radikal e. Radikal e. Radikal e. Radikal e. Radikal e.



३ विजय का

କାମକାଳୀ ପରିମାଣ କରିବାର ପାଇଁ ଏହା କିମ୍ବା ଏହାର ଅଧିକାରୀଙ୍କ କାମକାଳୀ ପରିମାଣ କରିବାର ପାଇଁ ଏହା କିମ୍ବା ଏହାର ଅଧିକାରୀଙ୍କ କାମକାଳୀ ପରିମାଣ କରିବାର ପାଇଁ ଏହା କିମ୍ବା ଏହାର ଅଧିକାରୀଙ୍କ



SN + Raa. मे. कोई मध्यवर्ती नहीं. बनता अपि
मुख्यालय अपारा द्वारा Raa. संपर्क होता है। इस
में Raa. ए. ग्राम्य। Holiide भी. Alkyl Group
के अल्पियां जो प्रतिशत स्थान में आये हैं, उनमें से एक
में बड़ी अनुप्रयोग द्वारा आये हैं, जिसमें Raa. फे. डे. डी. का भी

② अवधिरास की प्रकृति :-

पर अवधिरास मान्यता वाली प्रकृति का अवधिरास बरोड़ी की तरह अम्फिक्षेप्ट और अन्य की तरह अम्फिक्षेप्ट होता है। इसके अलावा एवं इसके अलावा अन्य की तरह अवधिरास का अवधिरास भी होता है।

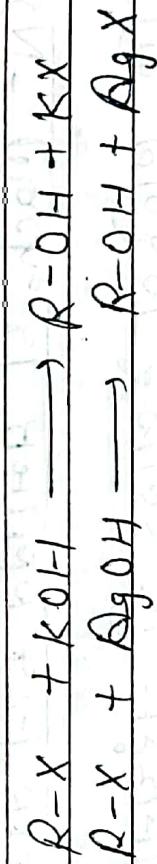


③ विलायकी प्रकृति :-

अवधिरास की विलायकी प्रकृति से इसकी विलायकी प्रकृति की अपेक्षा अधिक होती है। अवधिरास की विलायकी प्रकृति से इसकी विलायकी प्रकृति की अपेक्षा अधिक होती है।



① उदाहरण के लिए प्रतीक :-



उदाहरण :-

$$CH_3I + Na = CH_3 + NaI$$

③ घटक का मूल्य गणना :-

Allkyl Halide की मौजूदा उपकरण के माध्यम से करते हैं। इसके लिए उपकरण की विलायकी प्रकृति अवधिरास की विलायकी प्रकृति की अपेक्षा अधिक होती है।

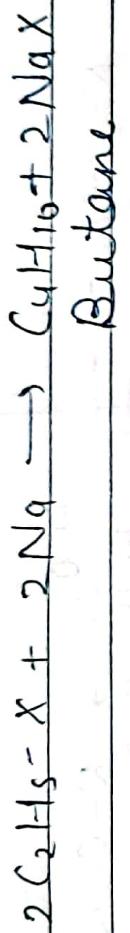


Sodium

Alkoxide

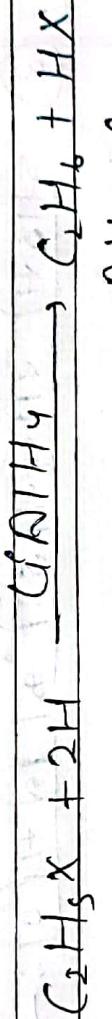
(4) सौदियाम के राजा को :-

N₉ धूल के माल तीव्र। करवाने के लिए Alkaline ST निर्माण होता है।



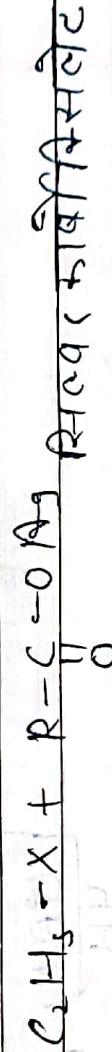
(5) लिकोड एसिड का उत्पन्न :-

C₂H₅X + 2H → C₂H₅H₄ + 3H₂O जो घुण्ठना करके परावाना होता है।



(6) एट्रेट का बिसिटो :-

Alkyl Halide के से नीचे आयी अम्लों के प्रभाव लगते हैं कि यह रासायनिक उत्पादन का उत्पादन का नियम होता है।



(7)

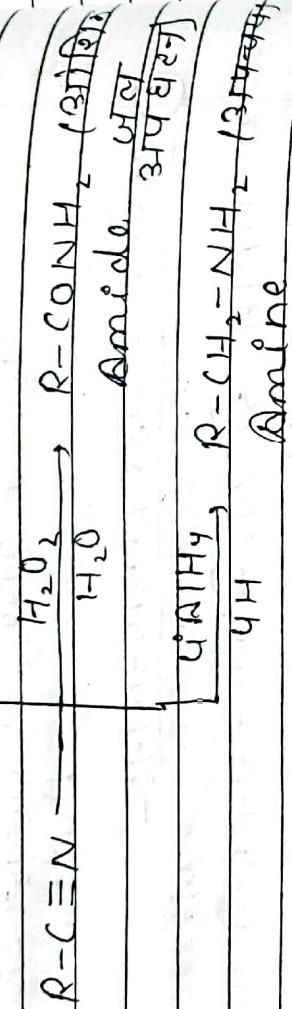
एट्रेट का फिटो :-

Alkyl Halide की प्रभाव अम्ल-सामान्यतः करते हैं। करते हैं। इन दोनों का नियम होता है।

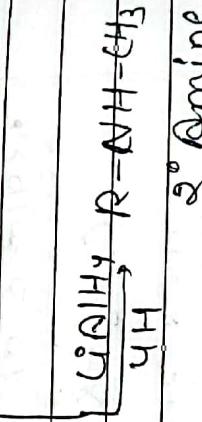
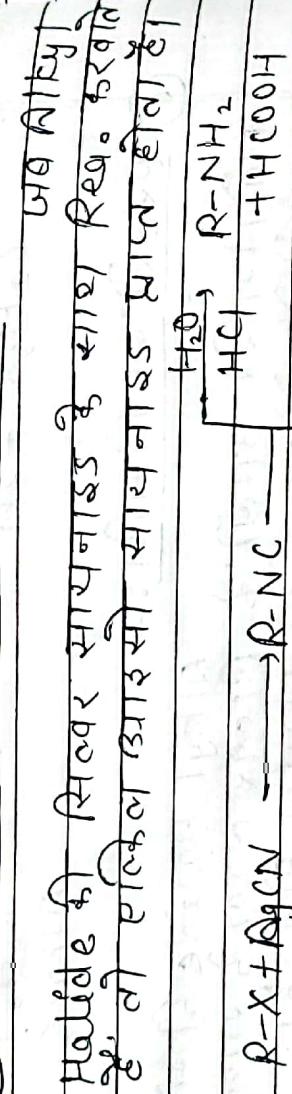


लिकोड एसिड की

याद रखिए कि नोड्डीला जल आप घटाते हैं, और जल अपघटन के द्वारा घटाते हैं। अपघटन के कुराम के द्वारा उत्पादन के बनाता है।



⑧ अमिड साफ़ना होता कि निम्नों -



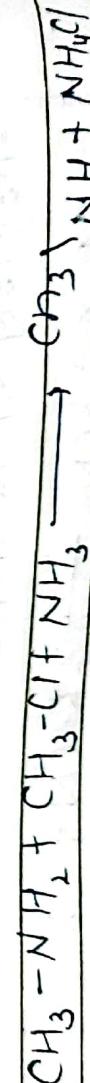
2° Amine

⑨ अमीनों के साधा अभियों -

के साथ अभियों करते हैं 1°, 2°, 3° Amine के यह तीन अमीनों का लोगों के लिए मिलते हैं।



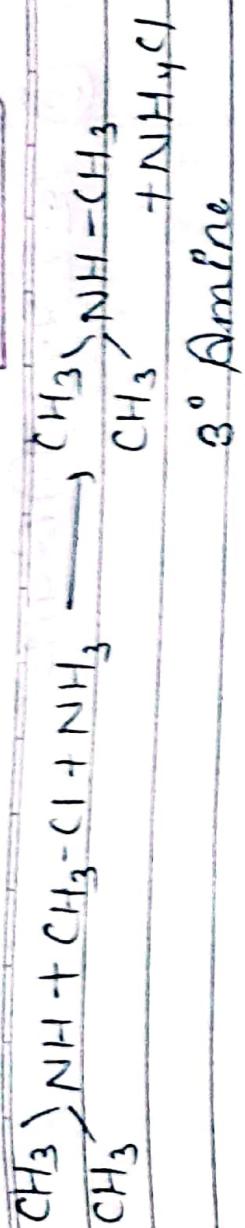
1° Amine



2° Amine

Date: 15/1

Page: 15

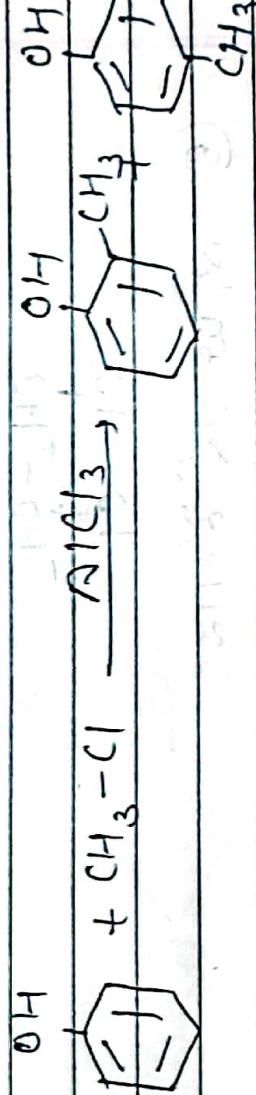
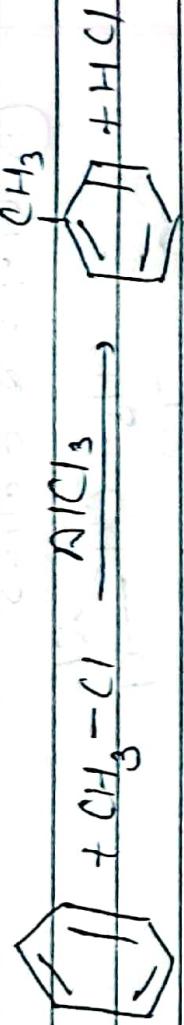


3° Amine



चतुर्वाक्य अमिनो लेखा

(8) क्षेत्रीय क्षेत्रीय रसायन के उदाहरणों में से एक।



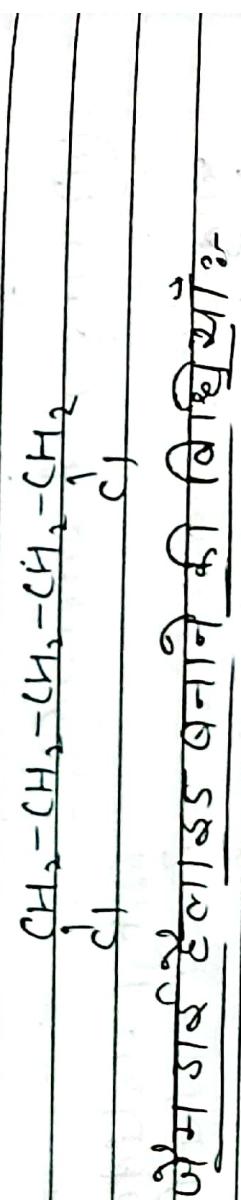
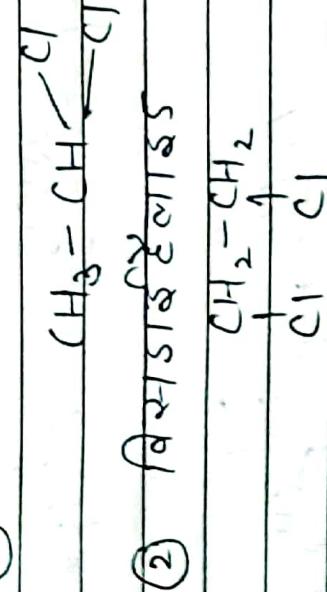
(9) व्यापकीय उदाहरणों में से एक।

प्रैक्टिकल फॉर्मोलैटी के दृष्टिकोण से यह अभिक्रिया का विवरण है।

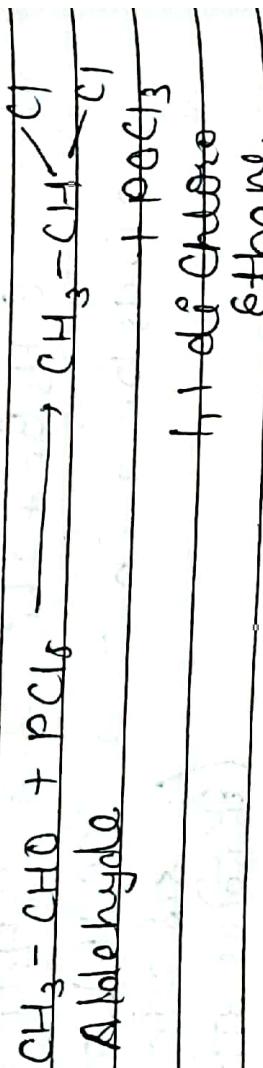


प्रत्येक वर्ष १५२४७°.

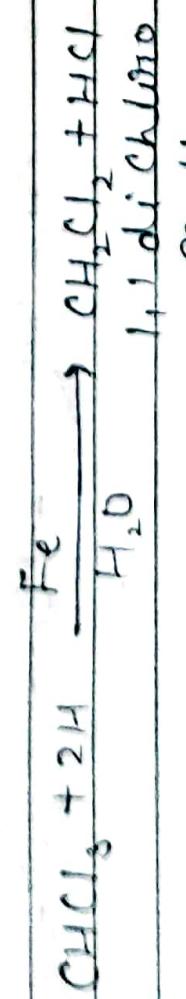
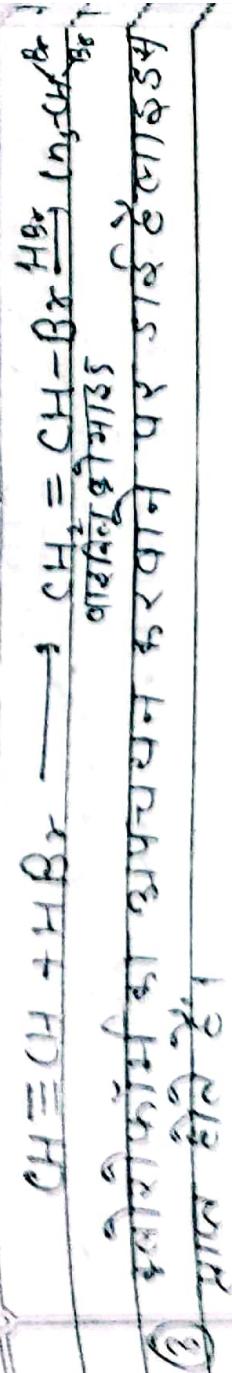
581102 315 0410 ①
→ 214 B. 10 P 581102 315
12 10120 12 4 581102 315 0410 581102 315
0410 581102 315 0410 581102 315
Qe Halides :-



ପାତାରୁ କାହାରୁ ନାହିଁ । କାହାରୁ କାହାରୁ ନାହିଁ ।

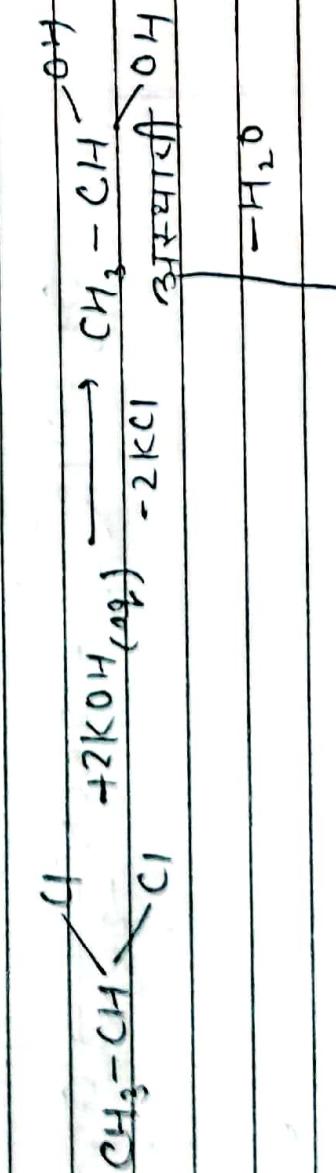
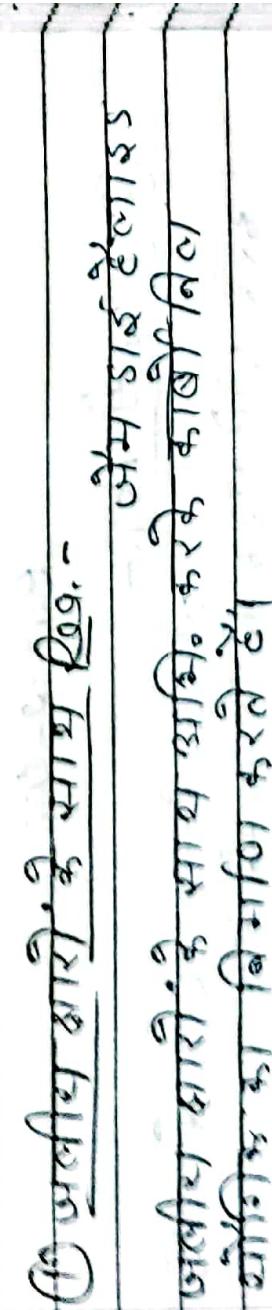


(2) प्रत्यक्ष विद्या की प्रक्रिया का विवरण निम्नांकि है।



Methane

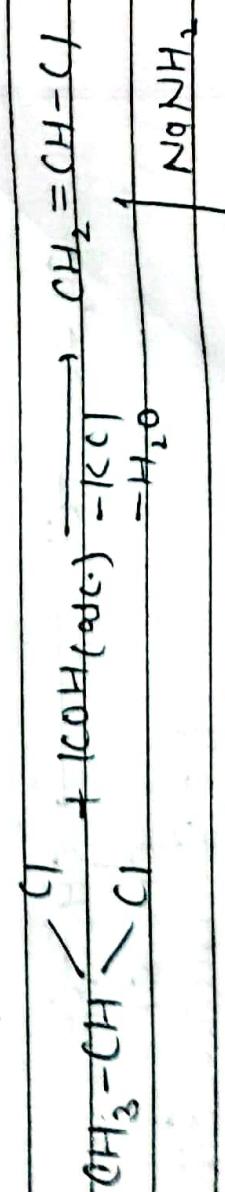
ବ୍ୟାକ୍ ପାଇଁ କିମ୍ବା କିମ୍ବା କିମ୍ବା



Aldohyde



(2) Alc. KOH $\xrightarrow{3 \text{ H}_2\text{O}_2}$ $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$. -



Alkanes $\text{CH} \equiv \text{CH} + \text{H}_2 \text{S} + \text{NaCl}$
Teachers' Structure

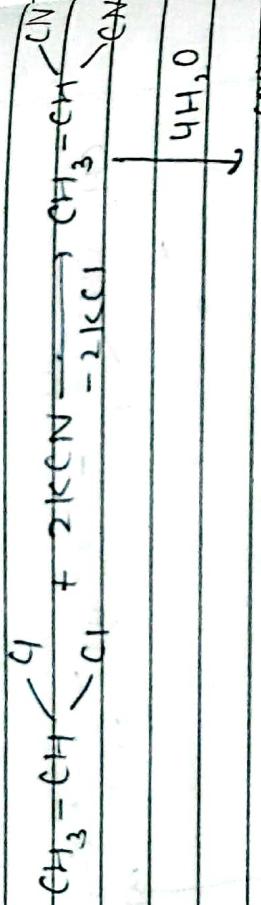
③ चूके साथ आँखों-

चूरेके रस्तीन का नियांत्रण करते हैं।



But-2-one

④ KCN से Rog. - जौगाई हेलाइट्स KCN से आमिक्षिया करके प्रीपे नॉडल रिपेंट बनाते हैं।



अर्थात्

निम्न

विद्युतीय रूप से भूमि की विद्युत्याः -

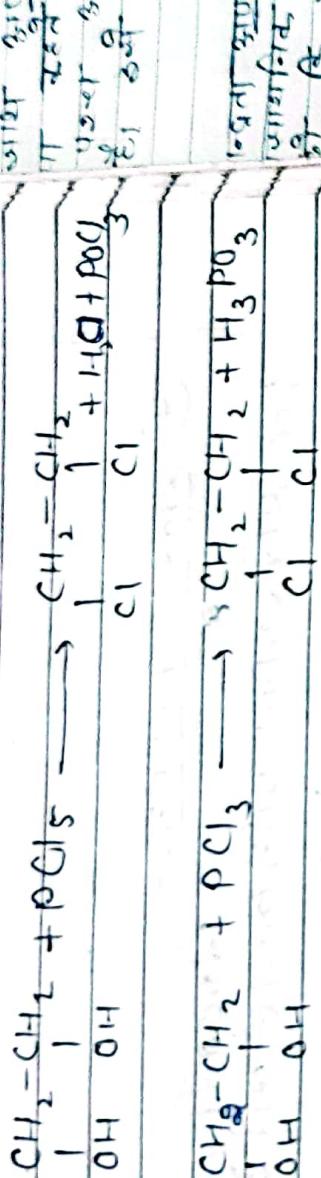
① रस्तीनी का दूलीज-फ्रॉट करपाने पर विद्युतीय रस्तीन बाए दूली है।



1,2 Di Chloro Ethane

Teacher's Signature _____

(2) ब्लॉकेज के फारमियर्स द्वारा कली डाइड्रोन का प्रयोग
साईट नोमानिक्स के साथ जुड़ा दिया गया। यहाँ पर
स्ट्रॉक्सिक्स भवति दी गयी।

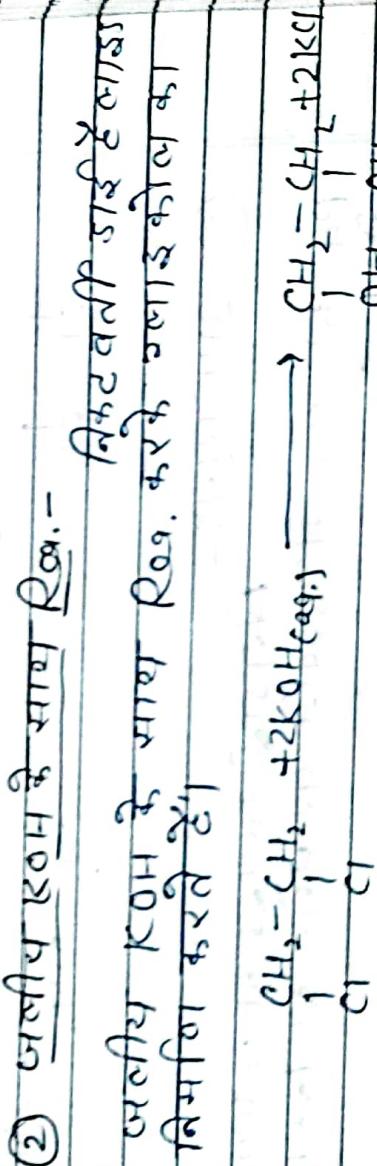


प्रैक्टिकल अप्प्लिकेशन के लिए जितना ज्ञान हो।

(1) उत्तरी रासायनिक विकास के लिए यहाँ का उपयोग किया जाता है।



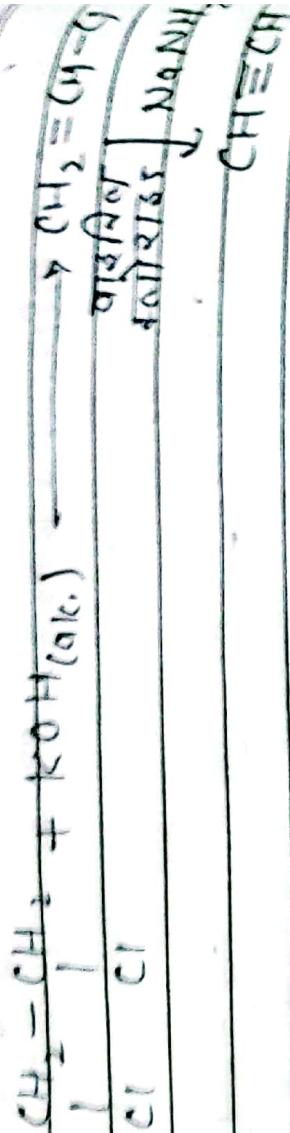
Ethene



(3) NaC₆H₅CO₂H के लिए यहाँ का उपयोग किया जाता है।

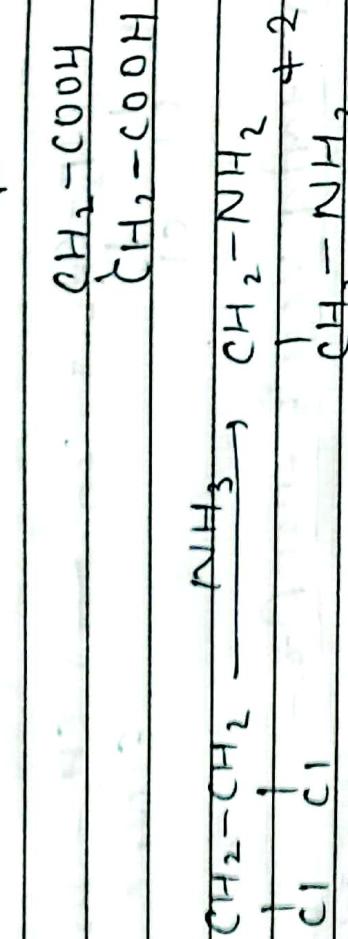
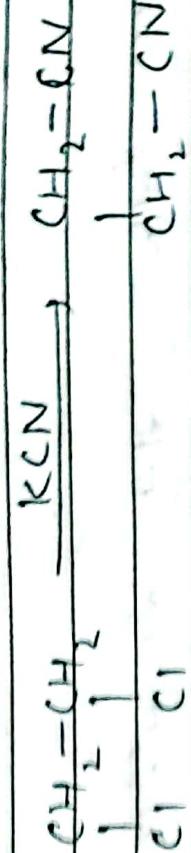
NaC₆H₅CO₂H + NaOH → NaC₆H₅COONa + H₂O

Date: 1/6/2020
Page No. 26



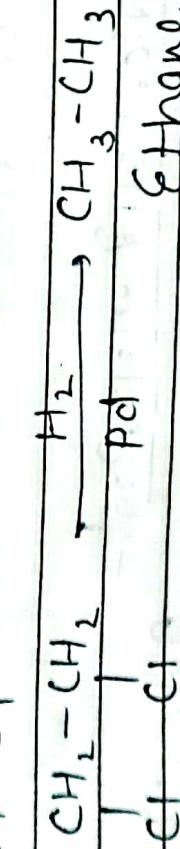
④ अमिनो एसिड्स -

कार्बनिक अमिनो एसिड्स का उत्पादन करने की प्रक्रिया।



⑤ अपचयन:-

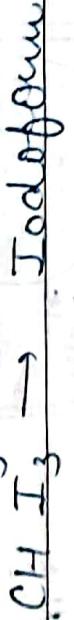
Pd की ३५% म. करवाने पर उत्पादन का नियंत्रण होता है।



Teacher's Signature _____

Tri^o Halides:-

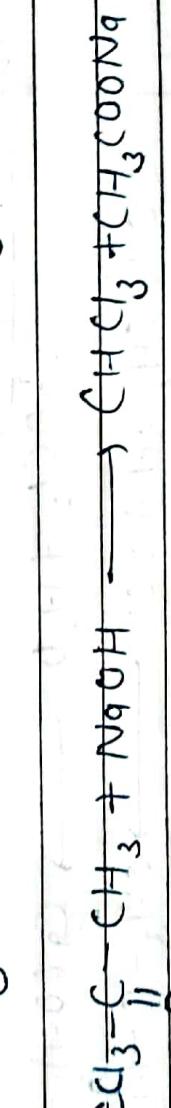
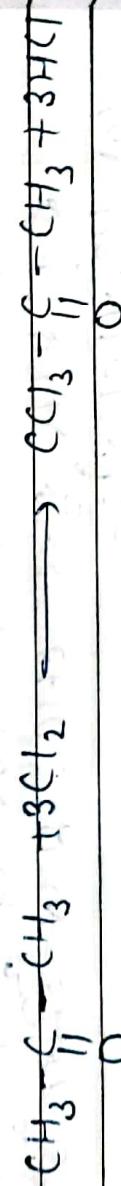
अब हमें इनके कार्यों में जाना है।
Hydrogen atom का Halogen atom का समाधान होता है तो Tri^o Halide कहा जाता है।



प्रक्रिया की प्रक्रिया :-

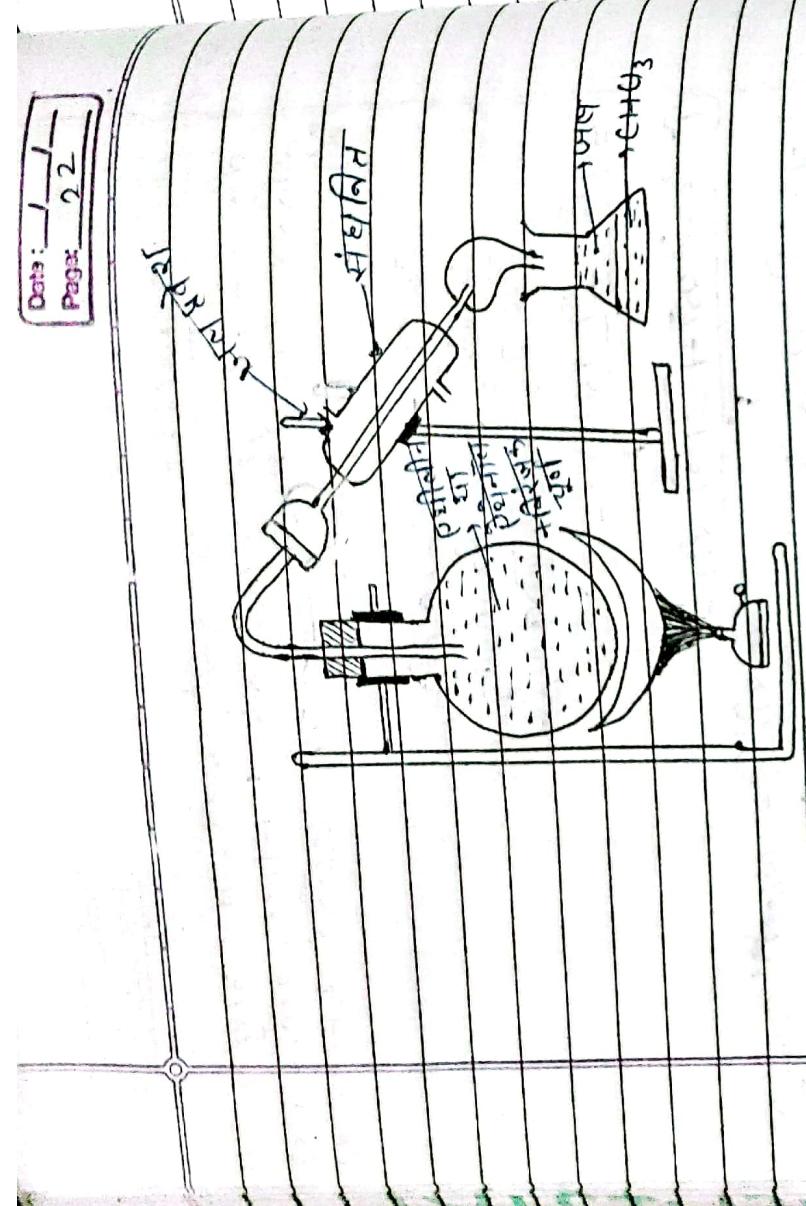
① दृष्टि का असरों से :-

जिनमें कोर्टिकल के लिए CH₃CO⁺ का समूह होता है तो कर्टिकल CH₃CO समूह है।
Change की आदि विद्युतीय भवन का होता है कि साधा
असर करके दृष्टि को बनाते हैं। इसलिए इस प्रक्रिया की असर की विद्युतीय कार्य का आवाह है।

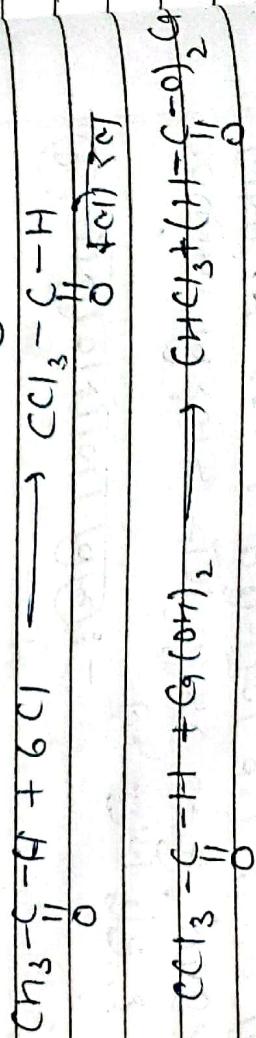
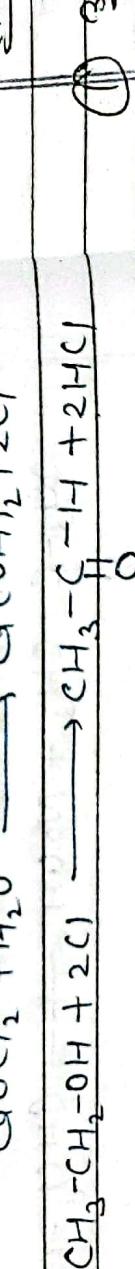
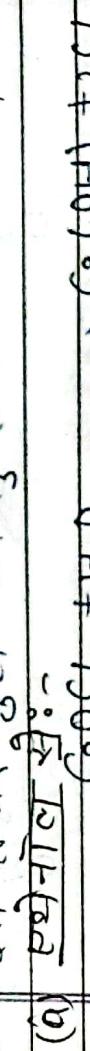


② प्रक्रिया की प्रक्रिया :-

एक शील घेरे के परामर्श के बिना 200 gm विद्युत के द्वारा 347°C पर उत्तराधिक गति से गोली कर सकता है। गोली कर सकता है।

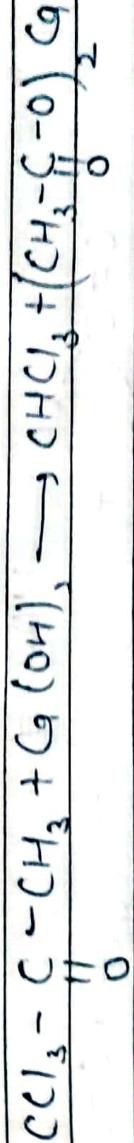
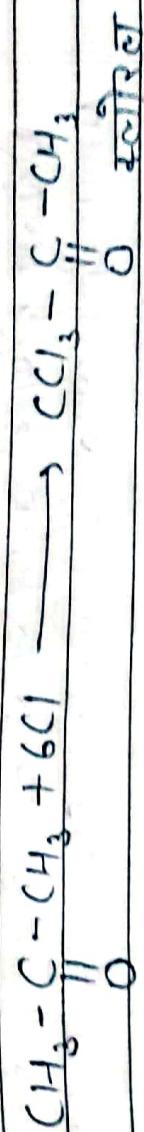
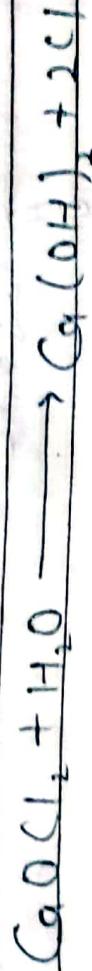


इस अनुसार इस विद्युतीय विलेव में एथेन के जल के बहाव से एथेन के जल के बहाव का उत्तर आया है। इस विलेव में एथेन के जल के बहाव का उत्तर आया है। इस विलेव में एथेन के जल के बहाव का उत्तर आया है। इस विलेव में एथेन के जल के बहाव का उत्तर आया है।



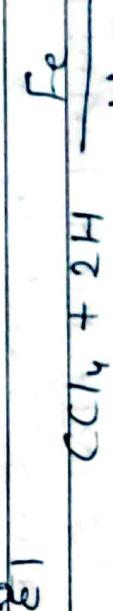
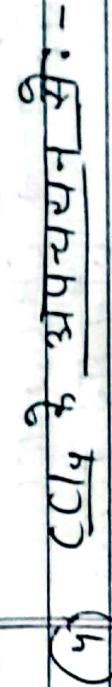
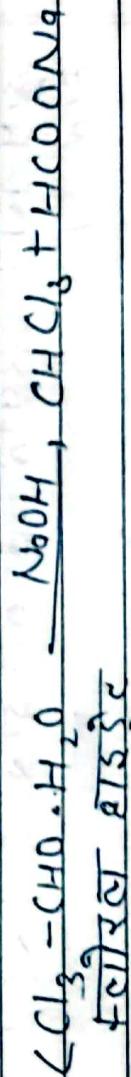
Teacher's Signature _____

卷之二



— 12531 1020 3

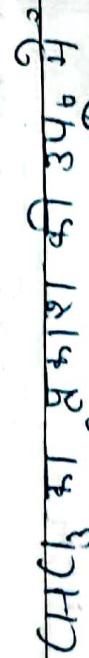
12-10-19 N.Y.C.
HODDIE 14 25212 1021102



Chlorophyll

શાસન અધ્યક્ષ કે પ્રાણી

- : 1524678

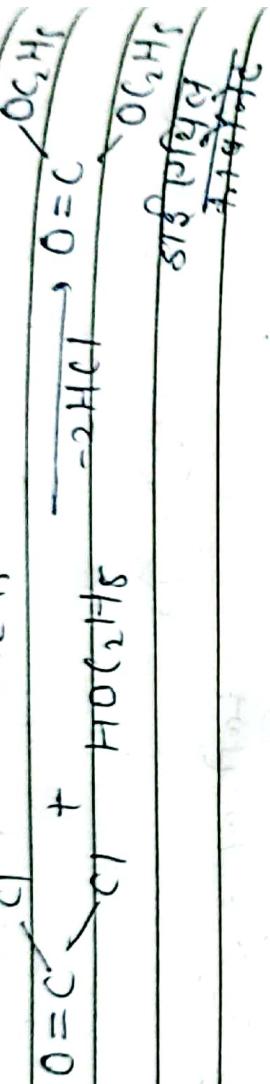


أَيْمَانُ سَالِيْرَى دَلِيلُ مَنْدَلِيْكَارِى

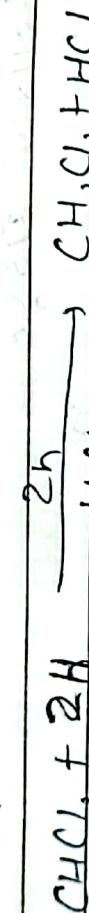
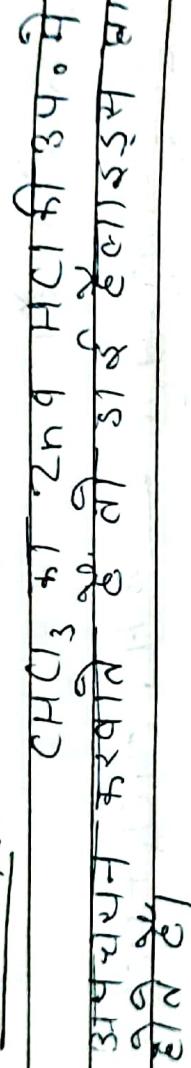
Teacher Signatures



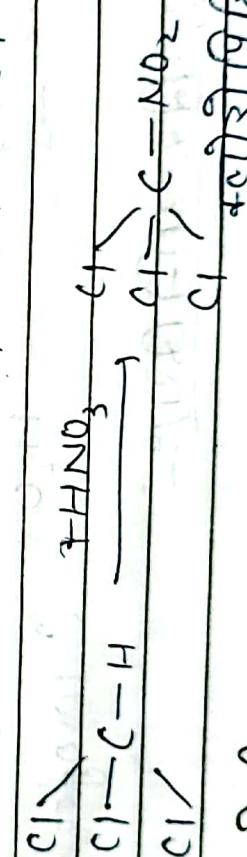
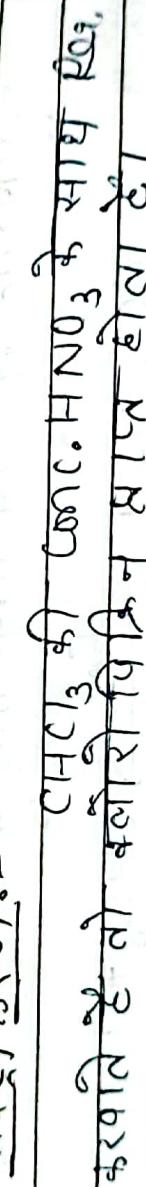
विद्युतीय और कोर्पने में वह नीके रूप से उपयोग के लिए उपयोग किया जाता है। अलग विधाओं का उपयोग करके इसका उपयोग किया जाता है।



(2) अपचायकन:-



(3) नाइट्रोजन:-



(4)



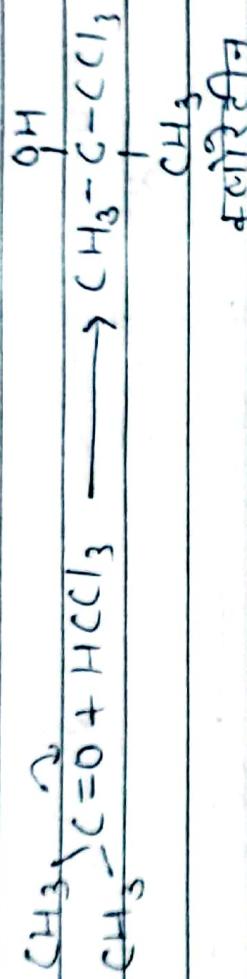
इसका उपयोग च्लोराइड

⑤ सिंगर योन के आधा रूप :-



⑥ स्प्रिटेन के आधा रूप :-

CHCl_3 की प्रतीक्षा गोफ़री समझ
 Rea. कर्म व्यक्ति-2 का नाम क्या है ?

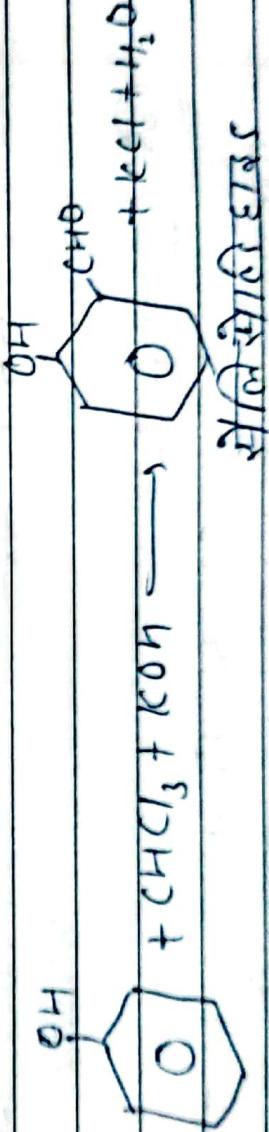


⑦ सिंगर योन रूप :-

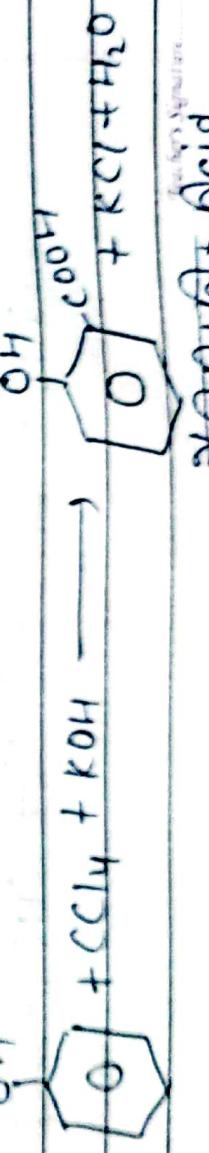
CHCl_3 की प्रतीक्षा गोफ़री समझ
 Rea. KOH का 34° जि. कैर्डोन के लिए उपयोग किया जाता है इसका नाम क्या है ?



⑧ सिंगर योन रूप :-



सिंगर योन रूप :-



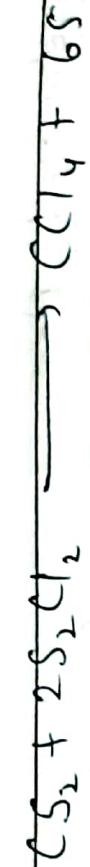
Tetra Halide

कार्बन डायोक्साइडः-

① गैज न चा CHCl_3 फि Cl_2 के आय Reg. No. 21137
करवाते हैं ए CCl_4 प्राप्त होता है।



② कार्बन डायोक्साइड के Cl_2 में Reg. No. 21137
 CCl_4 भाव दीवा है।



रासायनिक अभिक्रियाः

① राइमसी फिल्डर.

② उत्तराधिकारी:-

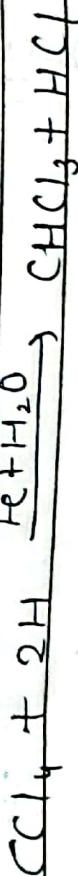
CCl_4 अल्पाधारी गैस है। इसकी कुल विकरण घटक जैविक और शाखा दीवा है।



कर्तव्य

③ उपचायनः-

CCl_4 का Fe व H_2O में उत्पन्न उपचायन है।



$$\left. \begin{array}{l} X = C - 1 (N_0) \\ Y = H + 1 (N_0) \\ Z = F - 1 (N_0) \end{array} \right\}$$

प्रश्नावली

प्रश्नावली के में इनके घोली + लोरी पलोर
सुधूपला की फिझान कहते हैं। कार्बन टेंडर + लोरी रास्ते
HF की भाव दिया देते हैं तो फिझान का लिमा 10
होता है।



फिअै-011

CF-Cl₃ के उत्पादितों में- एवं पर HF की Reg. No. 4201
से CF-Cl₃ फिझान का लिमा होता है।



फिअै-012



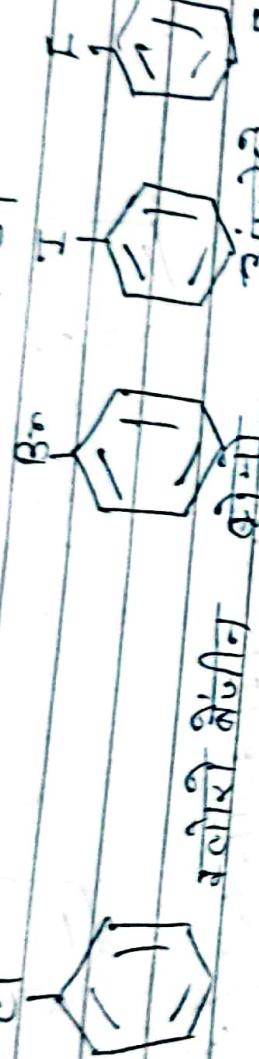
फिअै-012

Date : / /
Page: /

Aryl Halide :-

जैविक शब्दों में परागाय एवं कर्मण अनुभव के बहुत सारे विकल्प हैं। इनमें से कर्मण अनुभव के बहुत सारे विकल्प हैं।
Compound. Aryl Halide ही नाम है।

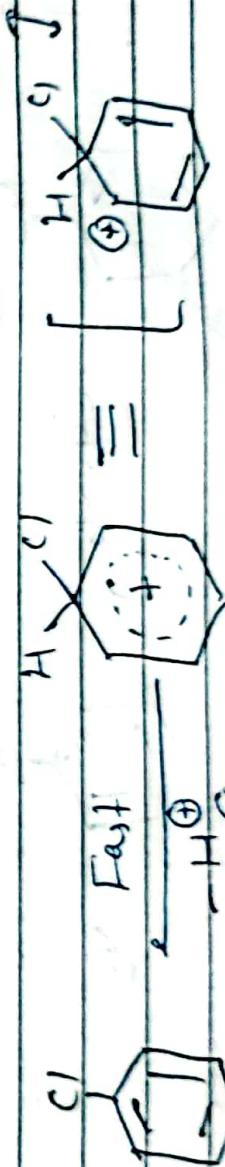
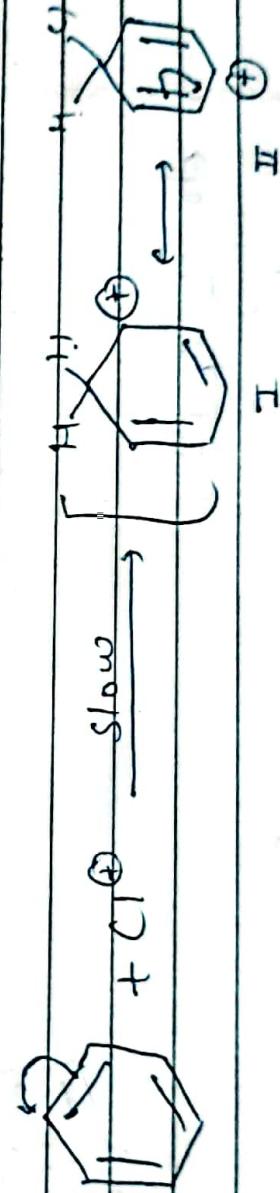
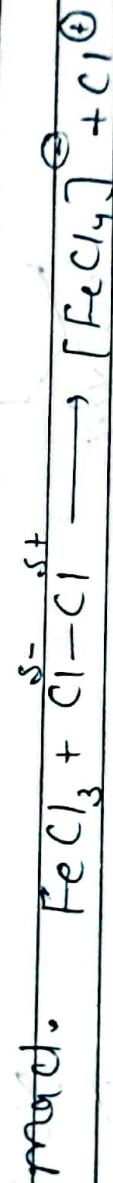
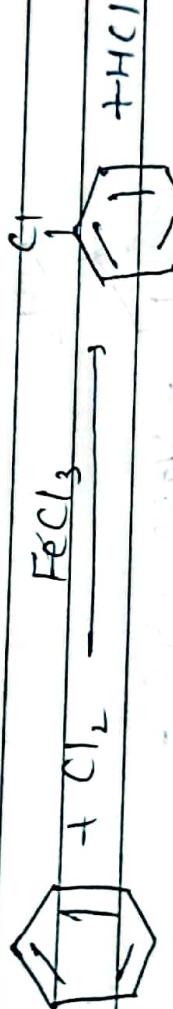
Cl



311-125 Benzene Benzene Benzene

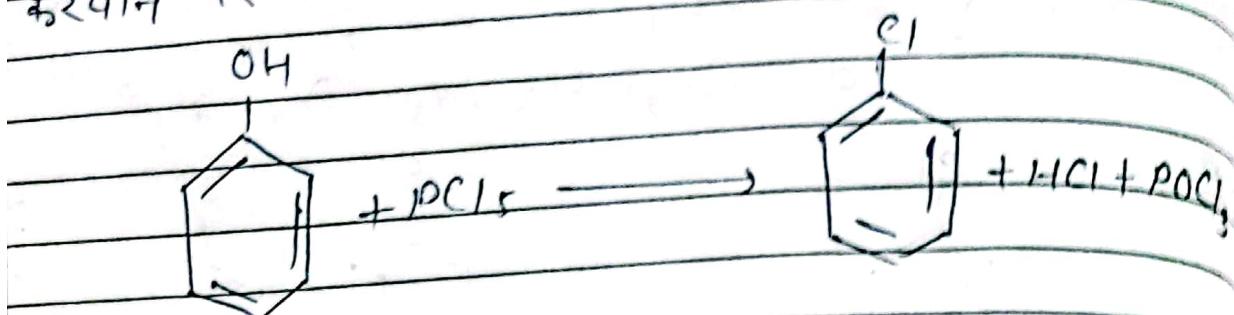
① फॉलोविंग त्रिकोणीय :-

Req. Fe + Cl₂ → FeCl₃ + Cl⁻
उत्तरी ओर से जल का भूमिका क्या है ?



② फीनोल से:-

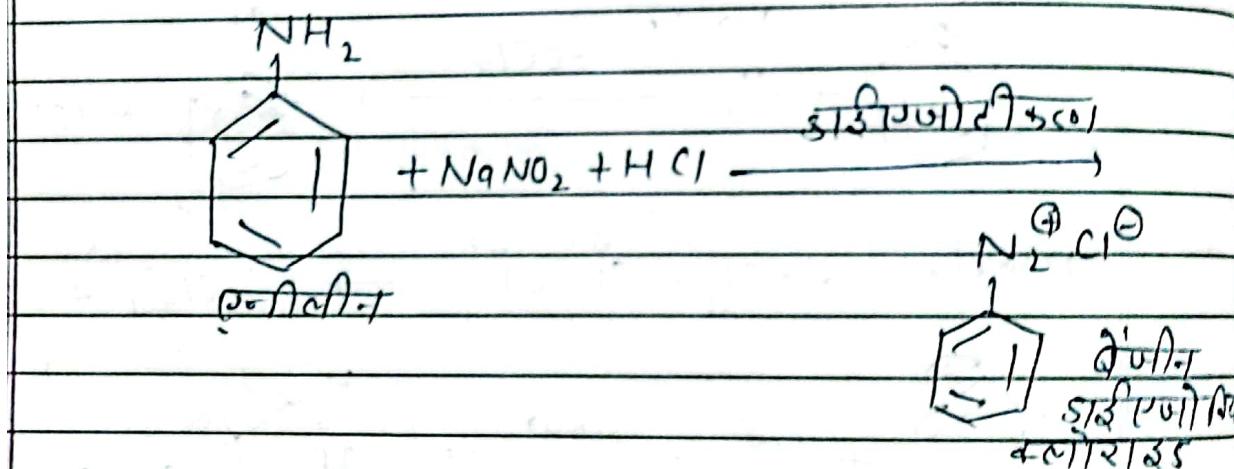
फीनोल की PCl_5 से साथ POCl_3
करपाने पर क्लोरी बैंजिन मास होता है।



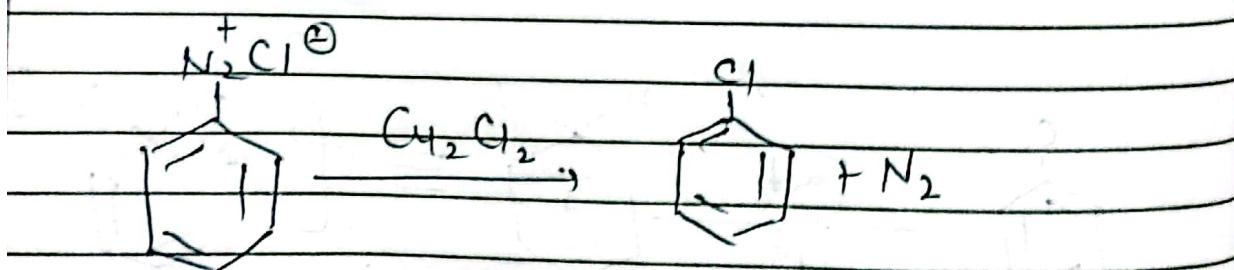
③ बैंजिन डाइ ऐजी नियम क्लोराइड / सीडीएस /

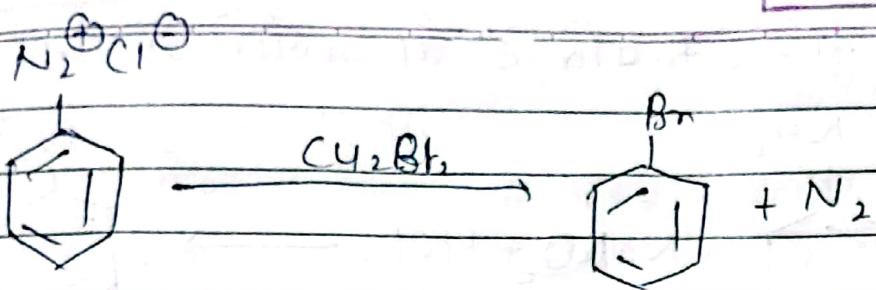
ग्राहरमान अभियो-

इस विधि में प्राप्ति का एरिय
बैंजिन का सीडीएस नाइट्रोहाइट HCl की 34%
डाइऐजोटीक्टोन करपाते हैं तो बैंजिन डाइ
ऐजोनियम क्लोराइड मास होता है जिससे
इसी Reactions का एरिय हैलोराइड बना
सकते हैं।

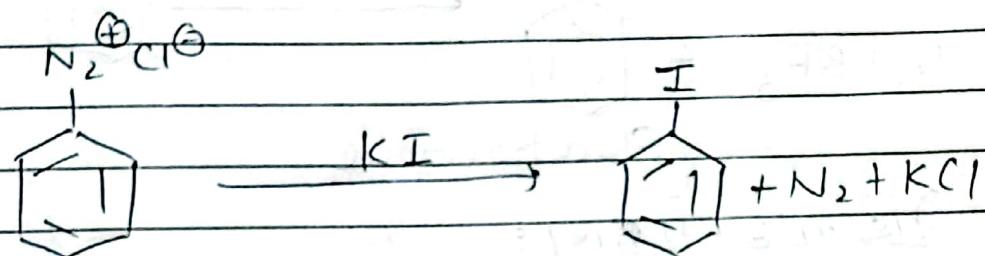
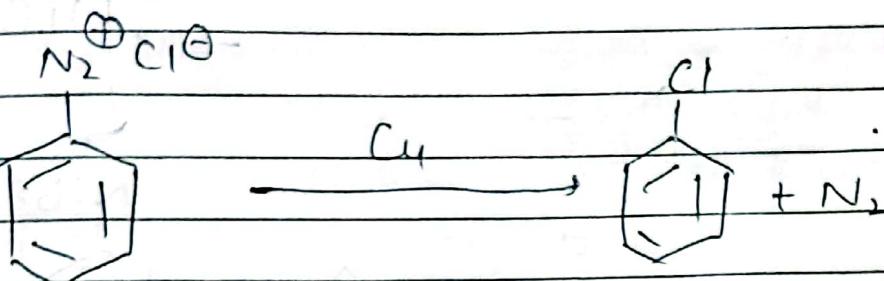


सीडीएस /



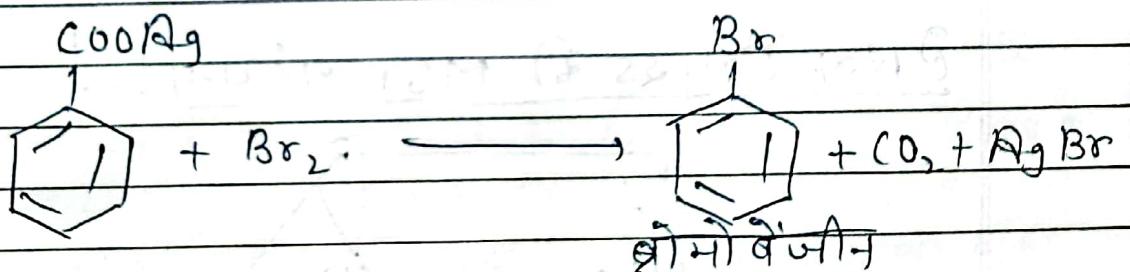


गाटर मान Rea.



(4) कार्बोरिसलिक अम्ली के Rota-लवणी के श्रौमीन
हृत्साडीकर अभिक्रिया:-

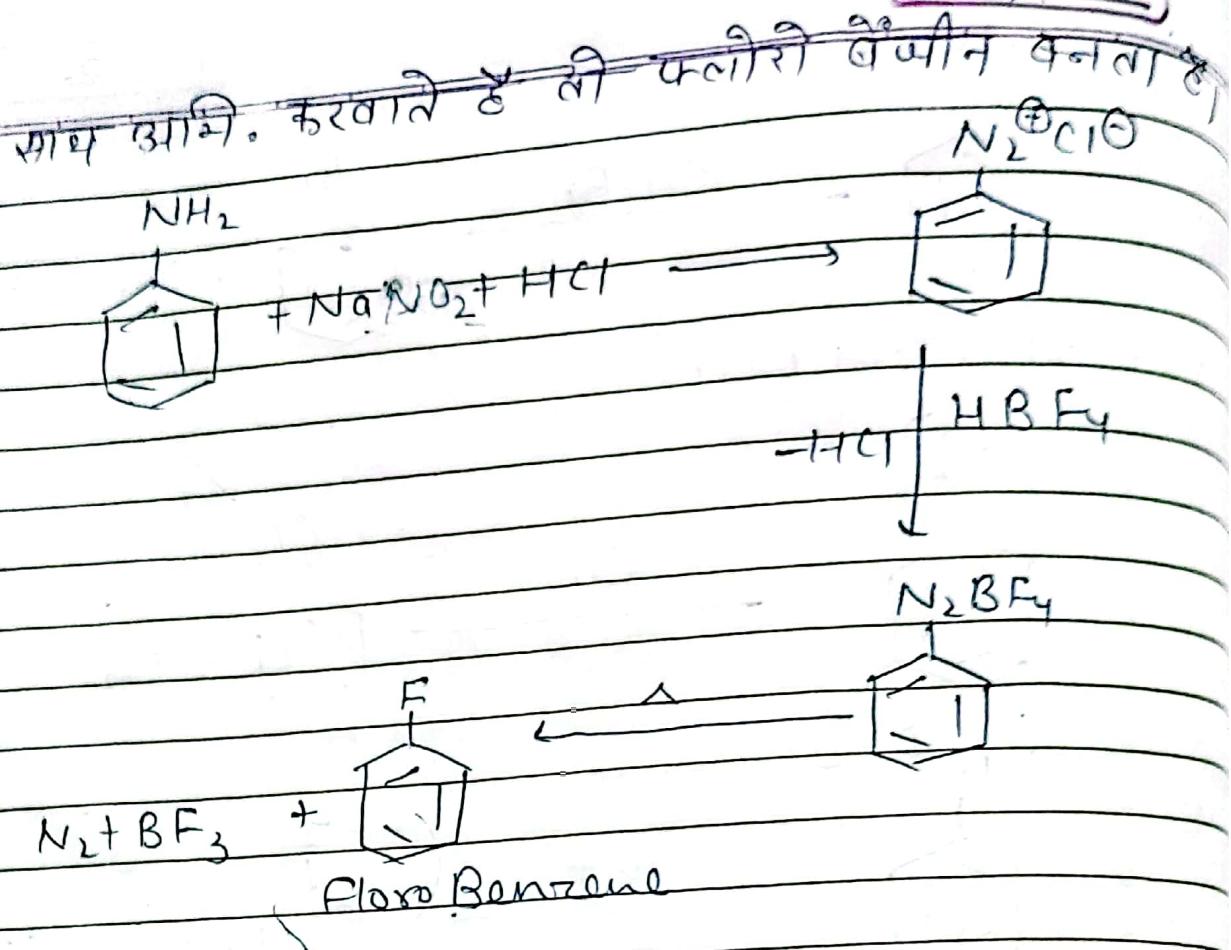
कार्बोरिसलिक अम्ली के सल्व-लवणी के श्रौमीन के साथ Rea. करवाने पर एरिल हेलाइड (श्रौमी वैपीन) बनता है।



(5) बुल्भरिमान Rea.

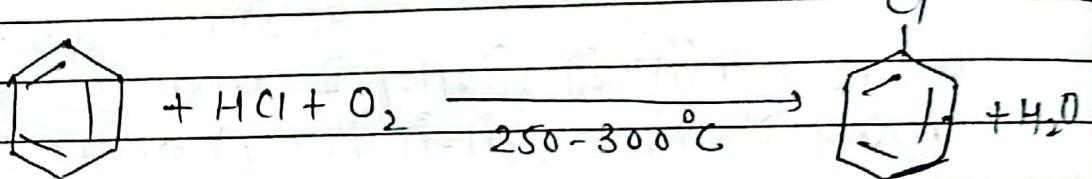
इस विधि का पदार्थ एरिल मल्लीराइड बनाने में किया जाता है इसमें श्रौमी डाइएथोबियम लवण की फलीरी श्रौमी Acid के

Teacher's Signature.....

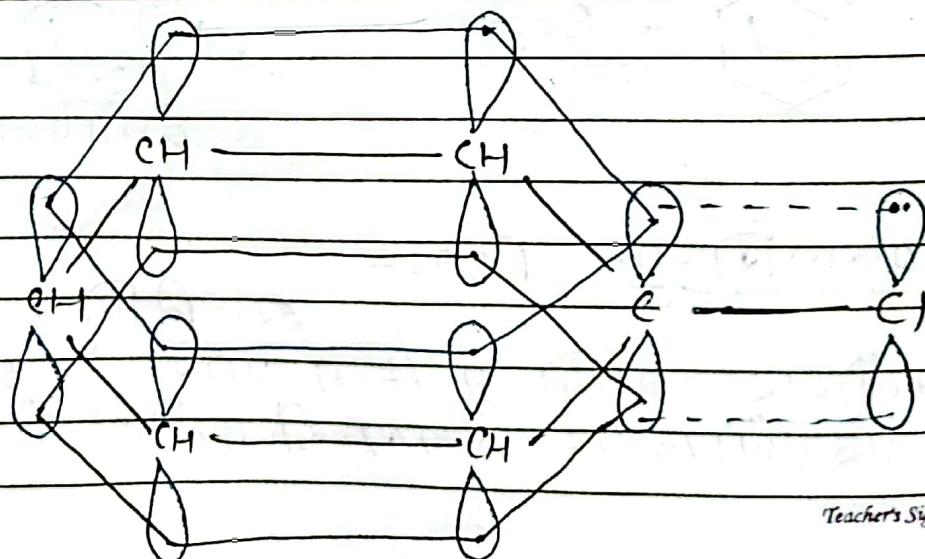


(6)

रेक्टिंग मूल्य द्वारा :-
बैन्डिन की वायु में HCl के साथ ($250-300^\circ\text{C}$) Temp. पर जारी करने पर क्लोरो बैन्डिन बायें होता है।



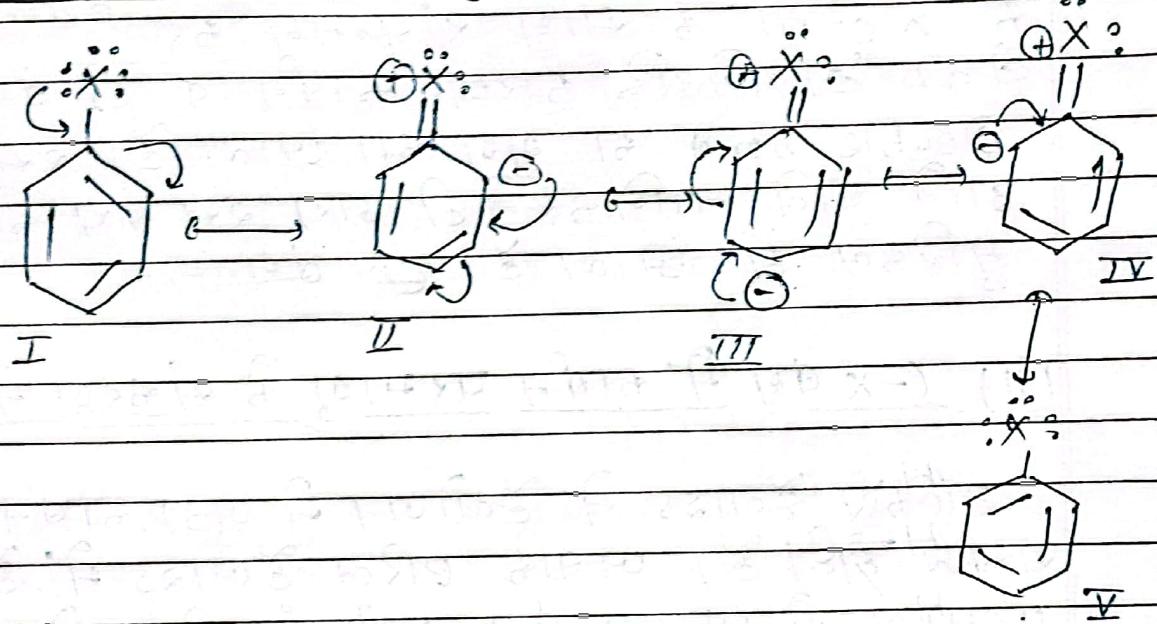
ऐरिन ऐलाइड की MO सरचना:-



Teacher's Signature

एरिल हैलाइड की संरचना बैंजीन की संरचना के समान ही ही होती है परंतु एरिल हैलाइड में हैलोजन परमाणु बैंजीन Ring के साथ जुड़े रहते हैं जिन पर p Orbital में lone pair 3p. होते हैं। बैंजीन Ring के कार्बन परमाणुओं के p कक्षाओं और Halogen के lone pair के p कक्षाओं में ही तब भी व्यवस्थित होते हैं जिससे ये सम्पादकीय अतिव्यापन करके विस्तारित पार्श्व आण्विक ऊंच बनाते हैं जिसके कारण कार्बन व हैलोजन के मध्य Double bond का गुण आ जाता है।

ऐरिल हैलाइड की अनुनादी संरचनाएँ:-



ऐरिल हैलाइड में हैलोजन के l.p.o. व बैंजीन Ring के ग्रे-आपस में संयुगमन करते हैं जिसके कारण कार्बन व हैलोजन के मध्य Double bond का गुण आ जाता है।

शासारात्रिक तापि क्षयादः-

(i) नाभिक रेटी में प्रतिरक्षापन आविष्याः-

रेटी में प्रतिरक्षापन आविष्या है। एलिल हैलाइट्स के प्रदर्शन कर सकते हैं, एरिल हैलाइट्स नहीं आविष्या तो को प्रदर्शित नहीं करता। उपरोक्त नियम कारण है।

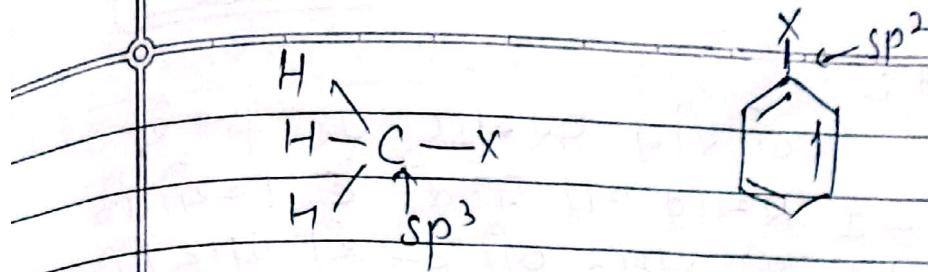
(ii)

(ii) अनुनाद प्रवाहः-

एरिल हैलाइट्स में हैलोजन परमाणु पर उपरिधात LOPE प्रवाह e- Benzene ring के $\text{C}-\text{H}$ के साथ संयुक्त हो जाता है। इस कारण आवेदन वाले नाभिक स्नीची द्वारा रस बंध की तौलना मुश्किल ही जाता है। Ex बंध

(iii) C-X बंध में कार्बन परमाणु के संकरण में अंतरः-

एलिल हैलाइट्स में हैलोजन से जुड़ा कार्बन SP^3 संकरित होता है। जबकि एरिल हैलाइट्स में हैलोजन परमाणु से जुड़ा कार्बन SP^2 संकरित होता है। इस कारण एरिल हैलाइट्स में C का गुण उच्चाद पाया जाता है। एलिल हैलाइट्स में $\text{C}-\text{Cl}$ बंध लंबाई 177 pm होती है। जबकि एरिल हैलाइट्स में $\text{C}-\text{Cl}$ बंध लंबाई 169 pm होती है। नाभिक स्नीची प्रतिरक्षापन द्वारा एलिल हैलाइट्स की तुलना में एरिल हैलाइट्स का विद्युतीय शील होता है।



(3) केबिल धनायन का अस्थायित्वः-

एरिल हैलाइड में हैलोजन परमाणु धारा विकल जाता है जिसके कारण केबिल धनायन बनता हो केनिल धनायन अनुनाद के द्वारा स्थायी नहीं हो पाएगा। और HN⁺ नामिक स्नेही स्तरिस्थापन Res. Show नहीं करेगा।

(2) अन्य अभिक्रियाएँ:-

ब्लोरी बैंधीन दी मकाई की Res.

Show करता है।

(i) बैंधीन वलय की Res.

(ii) ब्लोरीन परमाणु की Res.

(i) बैंधीन वलय की Res.-

ऐरोमेटिक Ring ये e- स्नेही स्तरिस्थापन अभिक्रियाएँ देते हैं। ब्लोरीन परमाणु के बैंधीन पर दी प्रभाव पड़ते हैं।

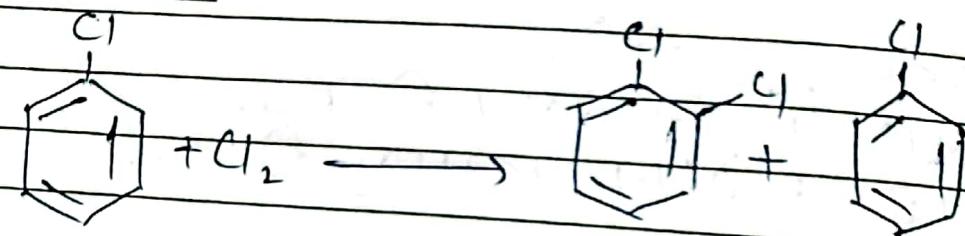
(ii) +M प्रभावः-

जब Ring पर lone pair होता समृद्ध खुड़ा होती अनुनाद के द्वारा Ring में e- धनत्व बढ़ जाता है जिससे वलय की Ortho पार्श्व स्थिति पर -ive Charge उपलब्ध हो जाता है। अतः आने वाला e- स्नेही Ortho पार्श्व स्थिति पर खुड़ता है। इसलिए इहाँ आंशका पैरा विद्युषकारी कहा जाता है।

એ પ્રભાવું

6) साय-साय - I प्रभाव
क्लोरीन परमाणु पर का कैसा साय-साय है। प्रभाव की पहला है। यही क्लोरीन की अंकिति करता है। यह e- आकर्षणीय समूह भी e- की अंकिति करता है। जिसकी विद्युत क्रतनता पर्याप्त होती है। इस पर -I प्रभाव पर्याप्त होता है। और जिसकी विद्युत से छेषीन वेलप e- न्यून हो जाती है। अतः e- से ही स्थिरता पन फॉर्म के लिए क्लोरीन बैंधीन, बैंधीन की तुलना में कम क्रियाशील हो जाएगा। फिर भी $\text{Cl}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{BrCl} + \text{HBr}$ कुछ Reactions show करता है जो निम्न प्रकार हैं।

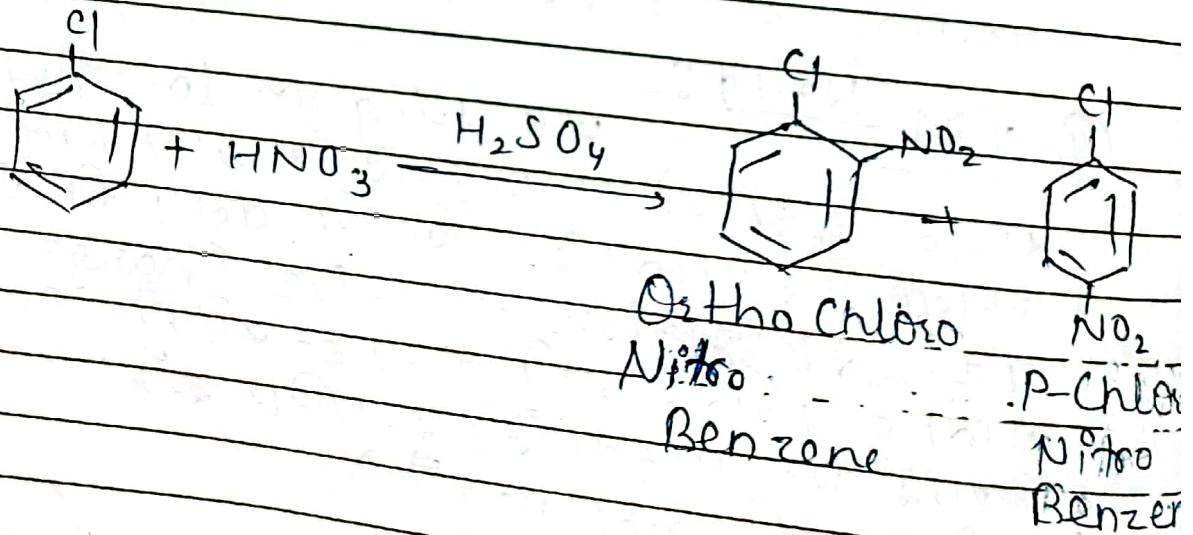
① → बलोरी-८७ कृष्ण:-



Chloro
Benzene

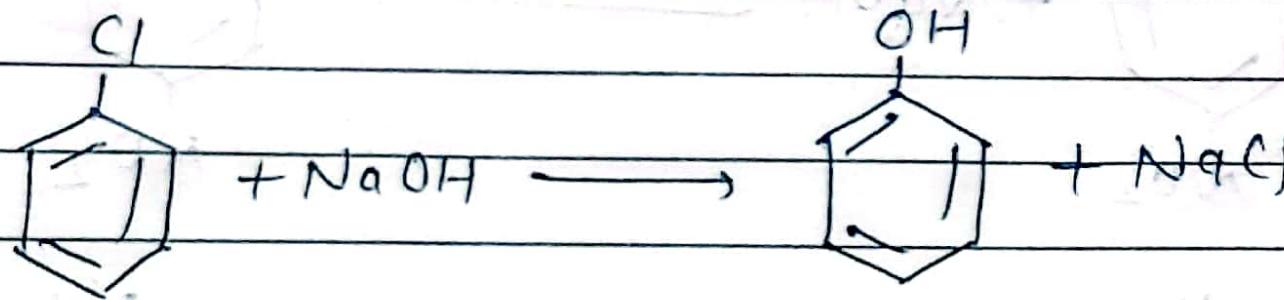
Ortho	Cl Par
Di Chloro Benzene	Di Chloro Benzene

② → नाइटी क८०:-

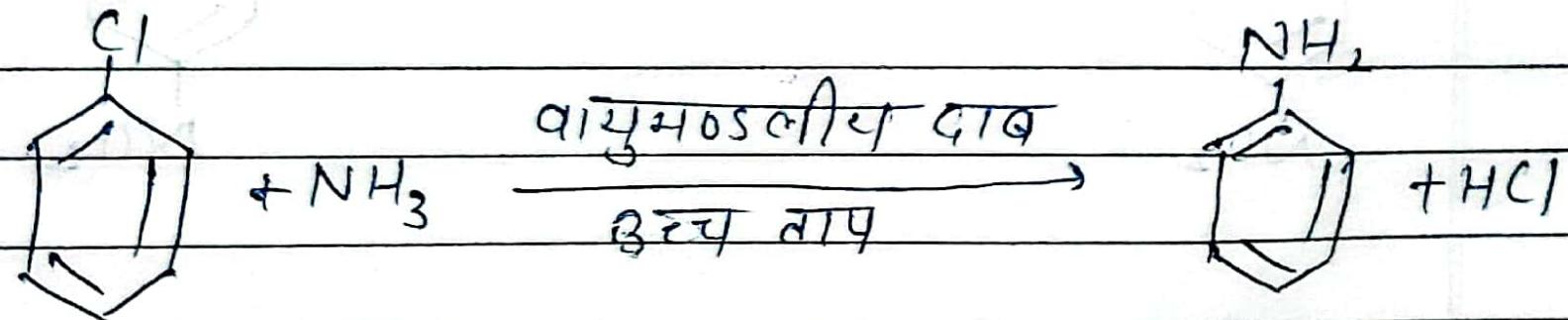


क्लोरीन परमाणु की अभिव्यक्ति:-

1. OH समूह इवारा प्रतिस्थापन:-



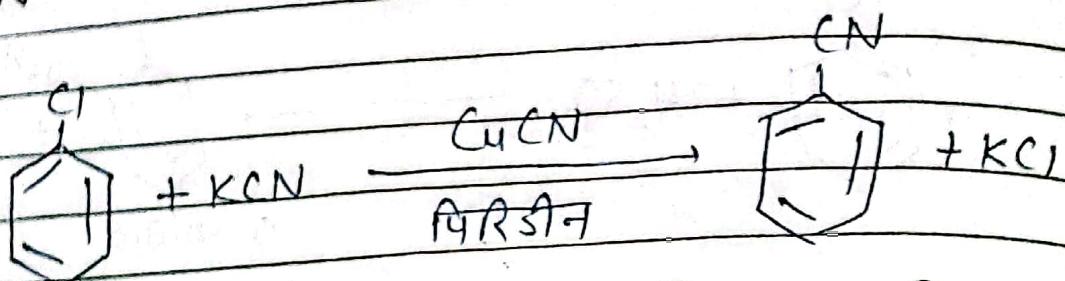
2. NH₂ समूह इवारा प्रतिस्थापन:-



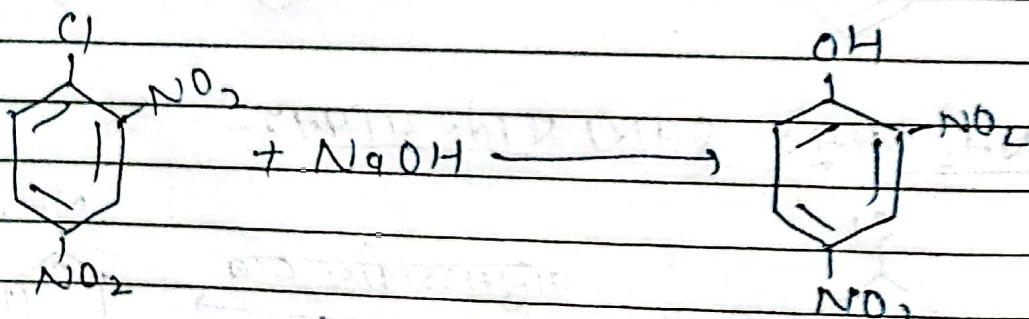
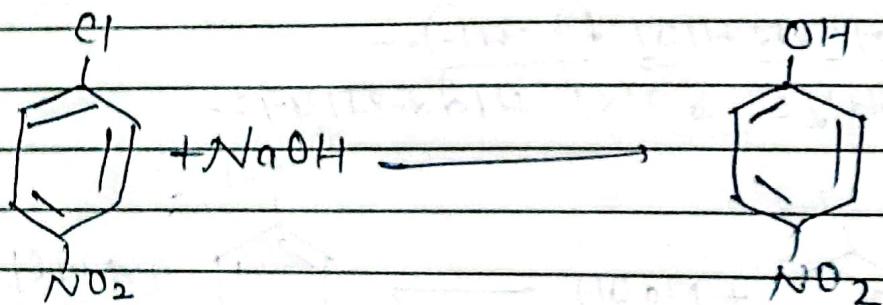
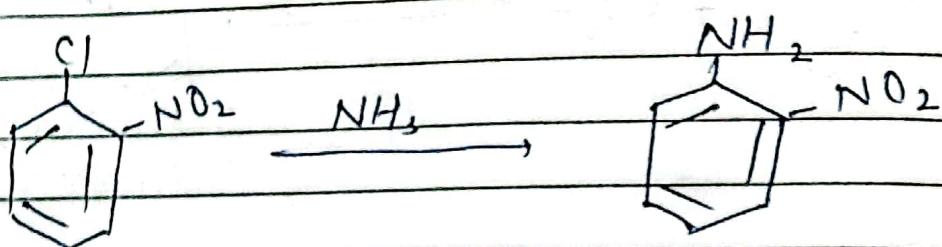
Teacher's Signature.....

CN समूह द्वारा प्रतिस्थापन:-

3.



नानिक स्नेही प्रतिस्थापन अभि. पर प्रतिस्थापिये का प्रभावः-
 कलोरी डेंबिन ये आधीरे व पेरा रसायन पर कोई नहीं। आकषित करने वाला समूह खुड़ा हो तो क्षयशीलता बढ़ जाती है।



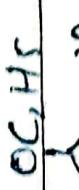
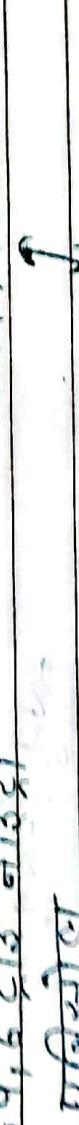
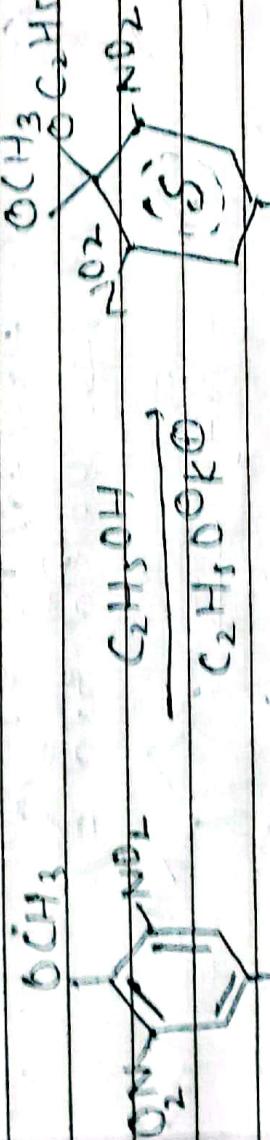
56

2431 to 41 1212 to 1010

169. Take 3-4 tablets
200 mg each tablet. Dissolve in water. Take
100 mg twice daily for 10 days. Then
take 100 mg twice daily for 5 days. Then
take 100 mg twice daily for 5 days.

Example: 2,0,6,2

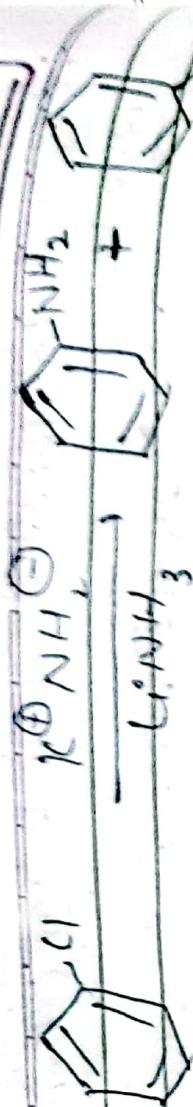
12 min later 35 sec. 1/2
13 sec. 1/2



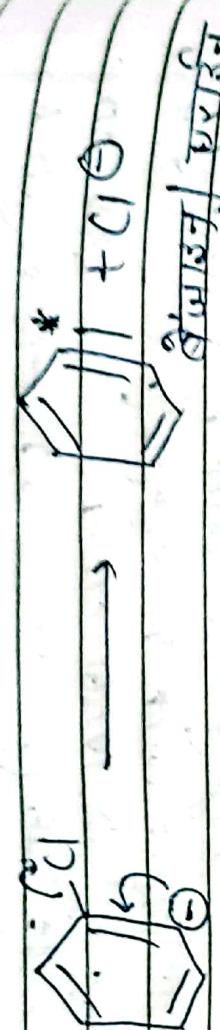
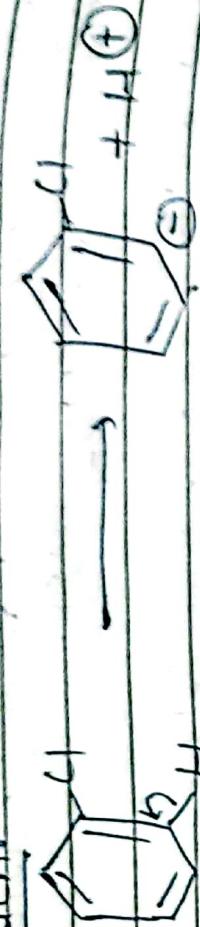
१०८ श्रीमद्भागवत

卷之四

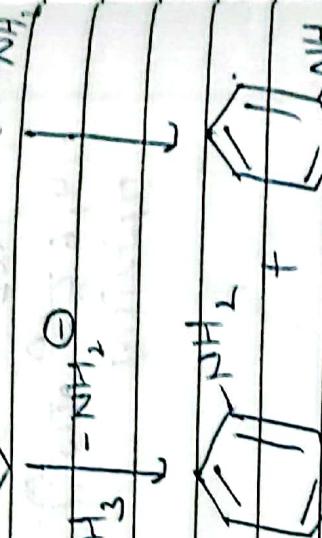
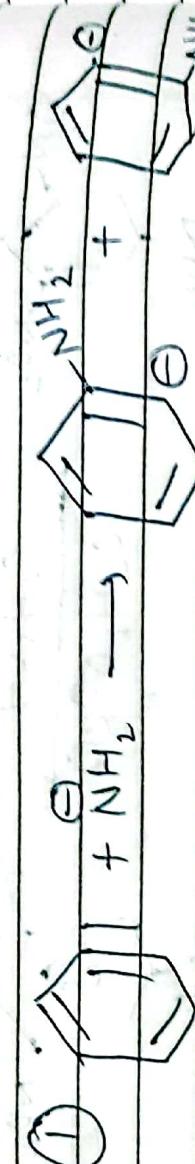
Debt:
Page



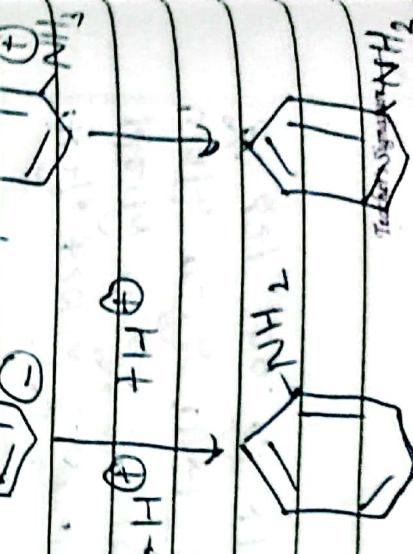
Machan



13 May 1935
2148 feet



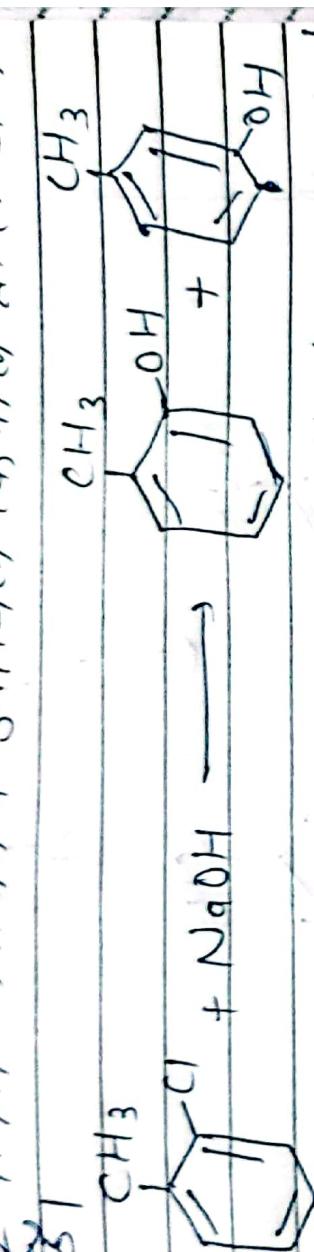
$$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2^+ + \text{NH}_3 \longrightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NH}_3^+$$



Date: _____
Page: _____

Ques. 1 Ortho-Chloro-Toluene + NaOH → ?

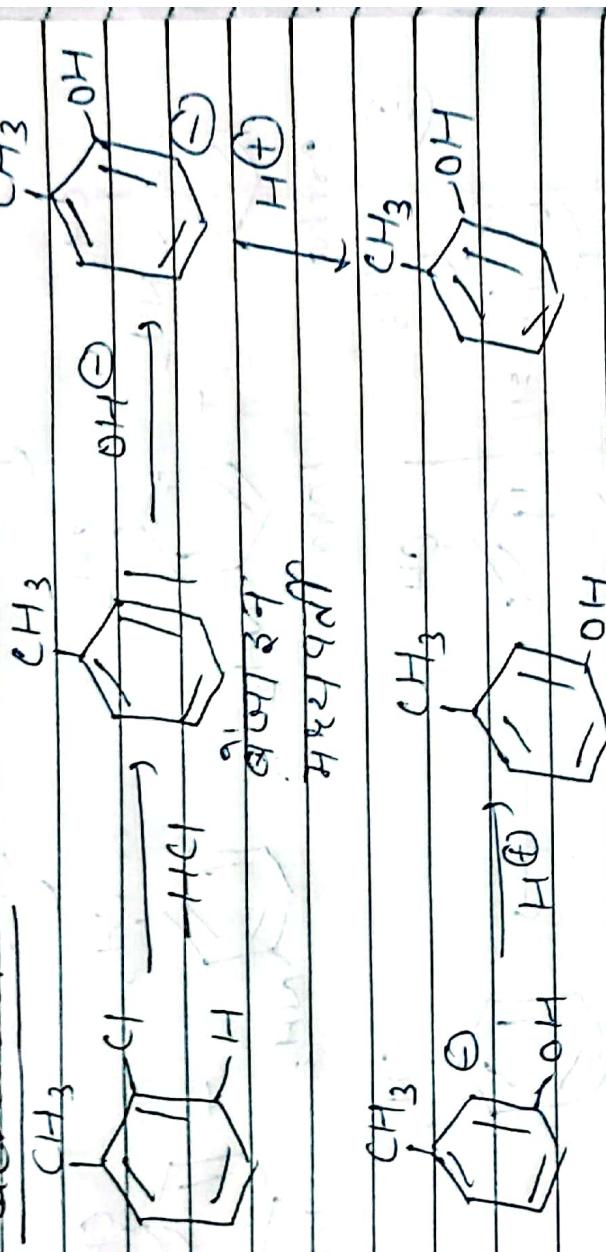
(1) NaOH + 2-methyl Phenol
 (2) 2-methyl Phenol or 3-methyl Phenol



Ques. 2 2-Methyl Phenol + NaOH → ?

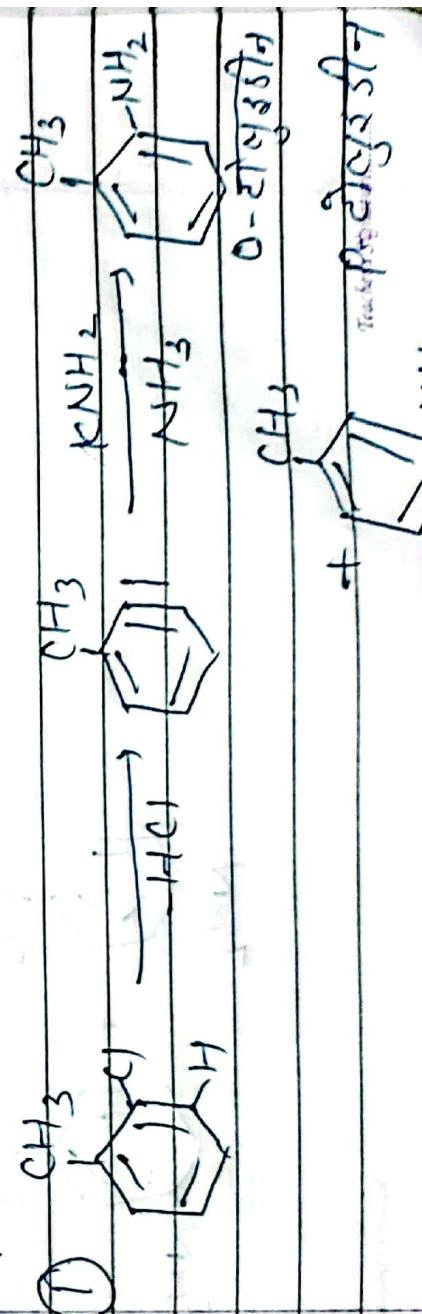
O-Chloro Toluene

Mechanism:

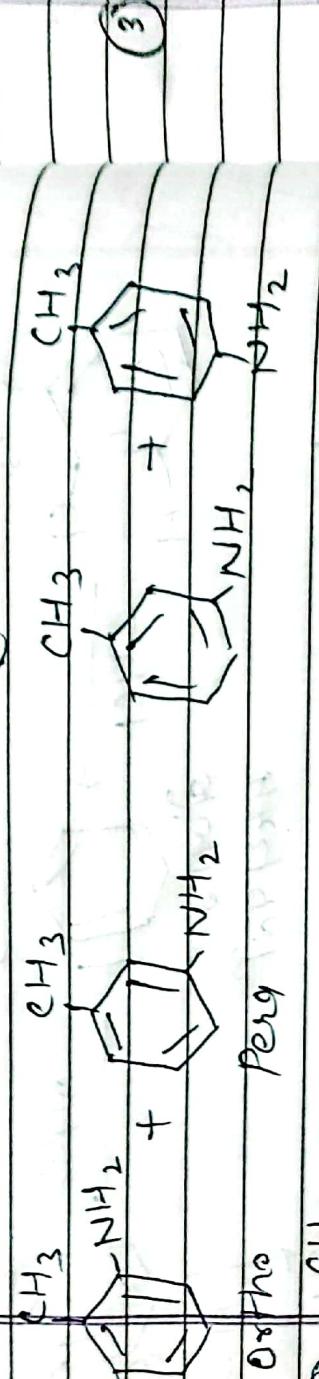
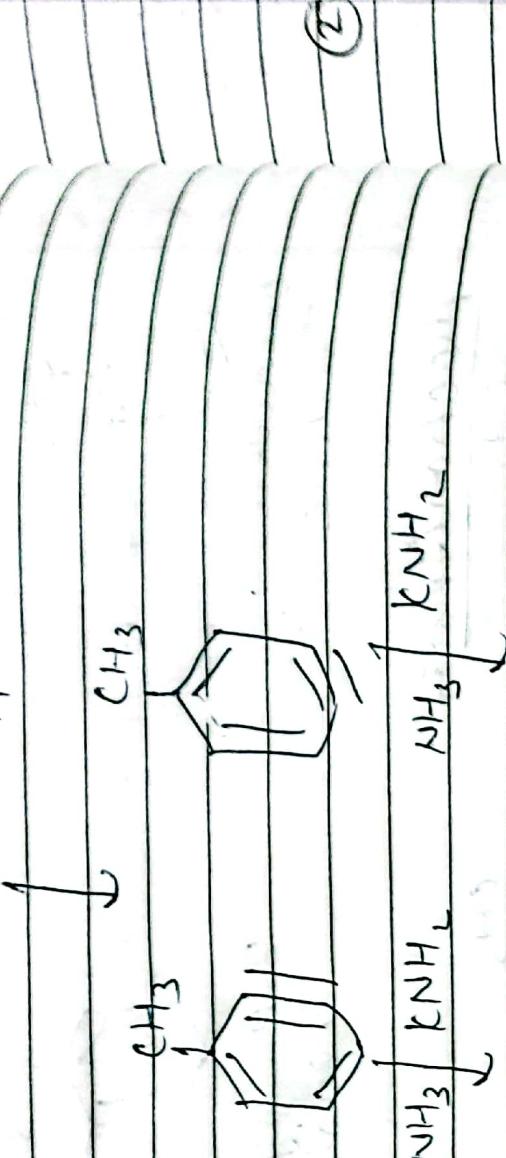
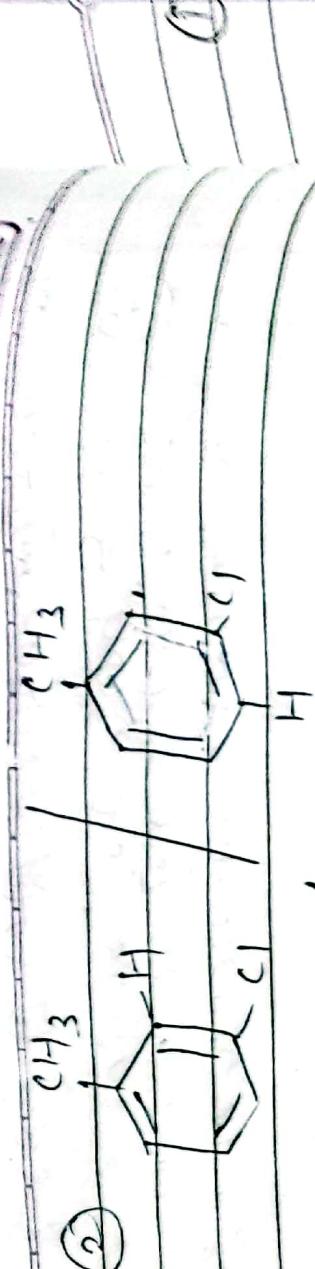


Ques. 3 Chloro Toluene + NaNH2 → ?

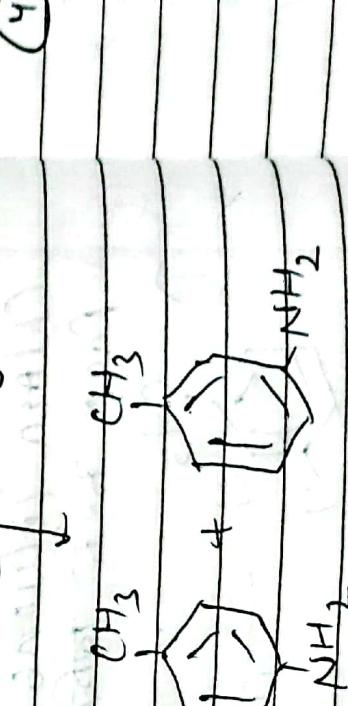
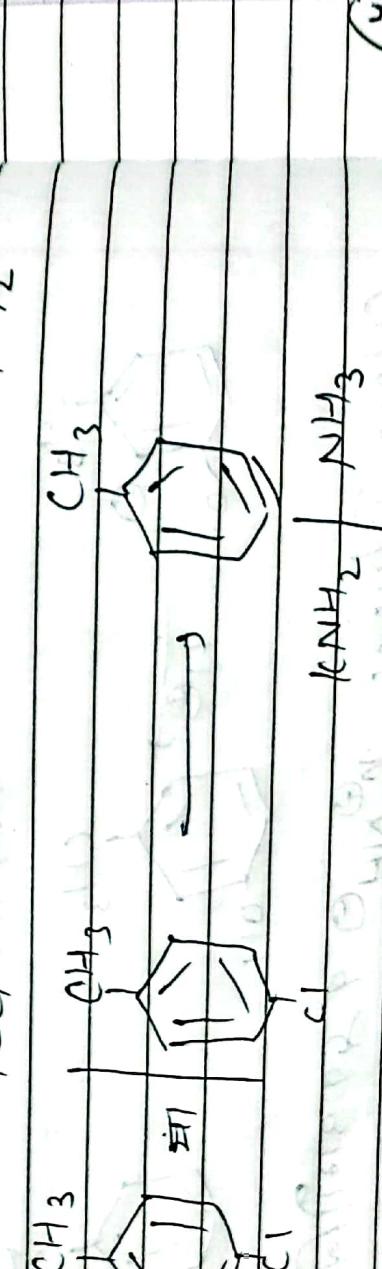
Reac. NaNH2



Date: / /
Page:

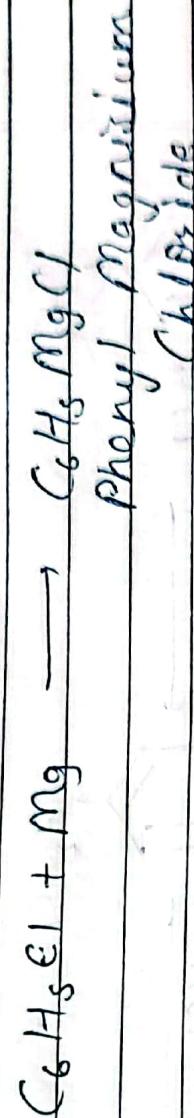
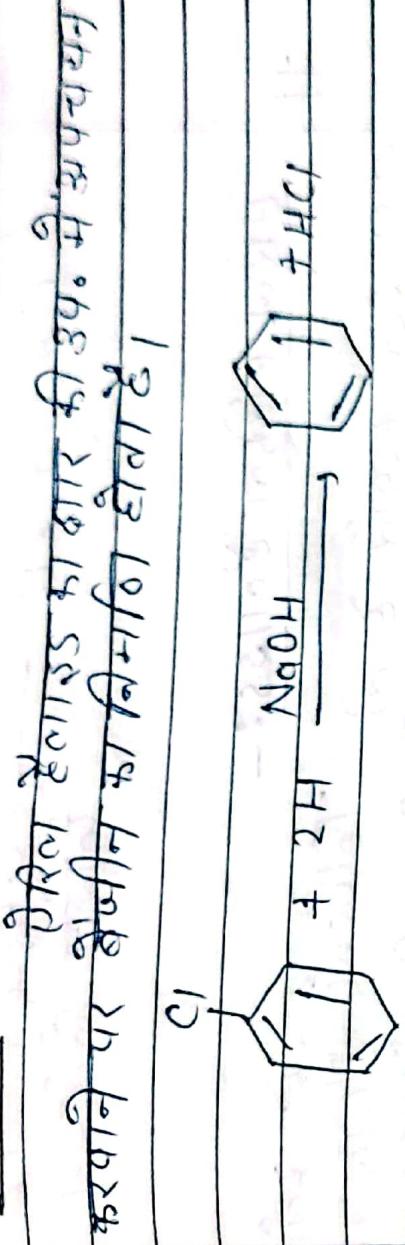


Ortho Pern

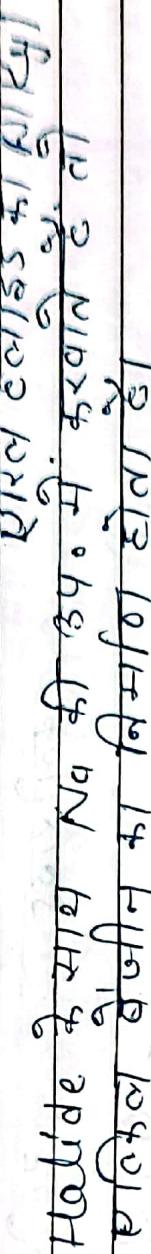


~~1034 455010221242~~

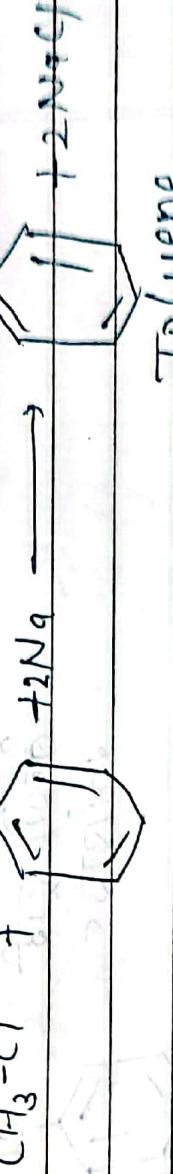
卷之三



— The greatest, best and most loved of all the books in the world.



c_1



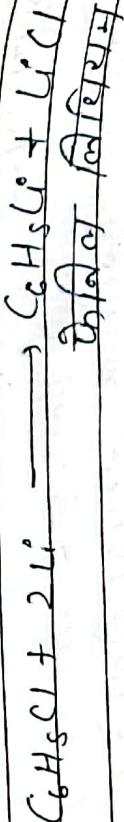
30116

13/10/13 12/12/13 14
found ③ 29.200000000000004
10.2 10.2 10.2 10.2



100

~~14 SEPTEMBER 1944~~



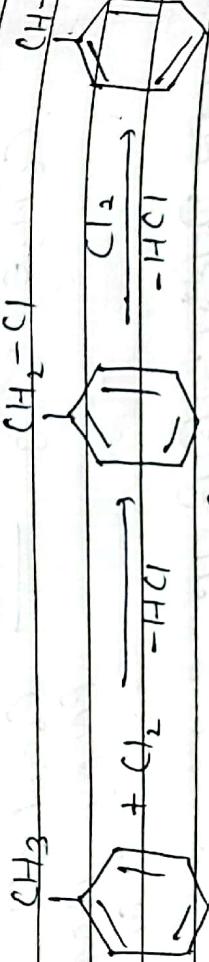
2

三

—
R.F.O. (P.L.C.) 104052/11/2015

131121
1. 1970-1971
2. 1971-1972
3. 1972-1973
4. 1973-1974
5. 1974-1975
6. 1975-1976
7. 1976-1977
8. 1977-1978
9. 1978-1979
10. 1979-1980
11. 1980-1981
12. 1981-1982
13. 1982-1983
14. 1983-1984
15. 1984-1985
16. 1985-1986
17. 1986-1987
18. 1987-1988
19. 1988-1989
20. 1989-1990
21. 1990-1991
22. 1991-1992
23. 1992-1993
24. 1993-1994
25. 1994-1995
26. 1995-1996
27. 1996-1997
28. 1997-1998
29. 1998-1999
30. 1999-2000
31. 2000-2001
32. 2001-2002
33. 2002-2003
34. 2003-2004
35. 2004-2005
36. 2005-2006
37. 2006-2007
38. 2007-2008
39. 2008-2009
40. 2009-2010
41. 2010-2011
42. 2011-2012
43. 2012-2013
44. 2013-2014
45. 2014-2015
46. 2015-2016
47. 2016-2017
48. 2017-2018
49. 2018-2019
50. 2019-2020
51. 2020-2021
52. 2021-2022
53. 2022-2023
54. 2023-2024
55. 2024-2025
56. 2025-2026
57. 2026-2027
58. 2027-2028
59. 2028-2029
60. 2029-2030
61. 2030-2031
62. 2031-2032
63. 2032-2033
64. 2033-2034
65. 2034-2035
66. 2035-2036
67. 2036-2037
68. 2037-2038
69. 2038-2039
70. 2039-2040
71. 2040-2041
72. 2041-2042
73. 2042-2043
74. 2043-2044
75. 2044-2045
76. 2045-2046
77. 2046-2047
78. 2047-2048
79. 2048-2049
80. 2049-2050
81. 2050-2051
82. 2051-2052
83. 2052-2053
84. 2053-2054
85. 2054-2055
86. 2055-2056
87. 2056-2057
88. 2057-2058
89. 2058-2059
90. 2059-2060
91. 2060-2061
92. 2061-2062
93. 2062-2063
94. 2063-2064
95. 2064-2065
96. 2065-2066
97. 2066-2067
98. 2067-2068
99. 2068-2069
100. 2069-2070
101. 2070-2071
102. 2071-2072
103. 2072-2073
104. 2073-2074
105. 2074-2075
106. 2075-2076
107. 2076-2077
108. 2077-2078
109. 2078-2079
110. 2079-2080
111. 2080-2081
112. 2081-2082
113. 2082-2083
114. 2083-2084
115. 2084-2085
116. 2085-2086
117. 2086-2087
118. 2087-2088
119. 2088-2089
120. 2089-2090
121. 2090-2091
122. 2091-2092
123. 2092-2093
124. 2093-2094
125. 2094-2095
126. 2095-2096
127. 2096-2097
128. 2097-2098
129. 2098-2099
130. 2099-20100
131. 20100-20101
132. 20101-20102
133. 20102-20103
134. 20103-20104
135. 20104-20105
136. 20105-20106
137. 20106-20107
138. 20107-20108
139. 20108-20109
140. 20109-20110
141. 20110-20111
142. 20111-20112
143. 20112-20113
144. 20113-20114
145. 20114-20115
146. 20115-20116
147. 20116-20117
148. 20117-20118
149. 20118-20119
150. 20119-20120
151. 20120-20121
152. 20121-20122
153. 20122-20123
154. 20123-20124
155. 20124-20125
156. 20125-20126
157. 20126-20127
158. 20127-20128
159. 20128-20129
160. 20129-20130
161. 20130-20131
162. 20131-20132
163. 20132-20133
164. 20133-20134
165. 20134-20135
166. 20135-20136
167. 20136-20137
168. 20137-20138
169. 20138-20139
170. 20139-20140
171. 20140-20141
172. 20141-20142
173. 20142-20143
174. 20143-20144
175. 20144-20145
176. 20145-20146
177. 20146-20147
178. 20147-20148
179. 20148-20149
180. 20149-20150
181. 20150-20151
182. 20151-20152
183. 20152-20153
184. 20153-20154
185. 20154-20155
186. 20155-20156
187. 20156-20157
188. 20157-20158
189. 20158-20159
190. 20159-20160
191. 20160-20161
192. 20161-20162
193. 20162-20163
194. 20163-20164
195. 20164-20165
196. 20165-20166
197. 20166-20167
198. 20167-20168
199. 20168-20169
200. 20169-20170
201. 20170-20171
202. 20171-20172
203. 20172-20173
204. 20173-20174
205. 20174-20175
206. 20175-20176
207. 20176-20177
208. 20177-20178
209. 20178-20179
210. 20179-20180
211. 20180-20181
212. 20181-20182
213. 20182-20183
214. 20183-20184
215. 20184-20185
216. 20185-20186
217. 20186-20187
218. 20187-20188
219. 20188-20189
220. 20189-20190
221. 20190-20191
222. 20191-20192
223. 20192-20193
224. 20193-20194
225. 20194-20195
226. 20195-20196
227. 20196-20197
228. 20197-20198
229. 20198-20199
230. 20199-20200
231. 20200-20201
232. 20201-20202
233. 20202-20203
234. 20203-20204
235. 20204-20205
236. 20205-20206
237. 20206-20207
238. 20207-20208
239. 20208-20209
240. 20209-20210
241. 20210-20211
242. 20211-20212
243. 20212-20213
244. 20213-20214
245. 20214-20215
246. 20215-20216
247. 20216-20217
248. 20217-20218
249. 20218-20219
250. 20219-20220
251. 20220-20221
252. 20221-20222
253. 20222-20223
254. 20223-20224
255. 20224-20225
256. 20225-20226
257. 20226-20227
258. 20227-20228
259. 20228-20229
260. 20229-20230
261. 20230-20231
262. 20231-20232
263. 20232-20233
264. 20233-20234
265. 20234-20235
266. 20235-20236
267. 20236-20237
268. 20237-20238
269. 20238-20239
270. 20239-20240
271. 20240-20241
272. 20241-20242
273. 20242-20243
274. 20243-20244
275. 20244-20245
276. 20245-20246
277. 20246-20247
278. 20247-20248
279. 20248-20249
280. 20249-20250
281. 20250-20251
282. 20251-20252
283. 20252-20253
284. 20253-20254
285. 20254-20255
286. 20255-20256
287. 20256-20257
288. 20257-20258
289. 20258-20259
290. 20259-20260
291. 20260-20261
292. 20261-20262
293. 20262-20263
294. 20263-20264
295. 20264-20265
296. 20265-20266
297. 20266-20267
298. 20267-20268
299. 20268-20269
300. 20269-20270
301. 20270-20271
302. 20271-20272
303. 20272-20273
304. 20273-20274
305. 20274-20275
306. 20275-20276
307. 20276-20277
308. 20277-20278
309. 20278-20279
310. 20279-20280
311. 20280-20281
312. 20281-20282
313. 20282-20283
314. 20283-20284
315. 20284-20285
316. 20285-20286
317. 20286-20287
318. 20287-20288
319. 20288-20289
320. 20289-20290
321. 20290-20291
322. 20291-20292
323. 20292-20293
324. 20293-20294
325. 20294-20295
326. 20295-20296
327. 20296-20297
328. 20297-20298
329. 20298-20299
330. 20299-20300
331. 20300-20301
332. 20301-20302
333. 20302-20303
334. 20303-20304
335. 20304-20305
336. 20305-20306
337. 20306-20307
338. 20307-20308
339. 20308-20309
340. 20309-20310
341. 20310-20311
342. 20311-20312
343. 20312-20313
344. 20313-20314
345. 20314-20315
346. 20315-20316
347. 20316-20317
348. 20317-20318
349. 20318-20319
350. 20319-20320
351. 20320-20321
352. 20321-20322
353. 20322-20323
354. 20323-20324
355. 20324-20325
356. 20325-20326
357. 20326-20327
358. 20327-20328
359. 20328-20329
360. 20329-20330
361. 20330-20331
362. 20331-20332
363. 20332-20333
364. 20333-20334
365. 20334-20335
366. 20335-20336
367. 20336-20337
368. 20337-20338
369. 20338-20339
370. 20339-20340
371. 20340-20341
372. 20341-20342
373. 20342-20343
374. 20343-20344
375. 20344-20345
376. 20345-20346
377. 20346-20347
378. 20347-20348
379. 20348-20349
380. 20349-20350
381. 20350-20351
382. 20351-20352
383. 20352-20353
384. 20353-20354
385. 20354-20355
386. 20355-20356
387. 20356-20357
388. 20357-20358
389. 20358-20359
390. 20359-20360
391. 20360-20361
392. 20361-20362
393. 20362-20363
394. 20363-20364
395. 20364-20365
396. 20365-20366
397. 20366-20367
398. 20367-20368
399. 20368-20369
400. 20369-20370
401. 20370-20371
402. 20371-20372
403. 20372-20373
404. 20373-20374
405. 20374-20375
406. 20375-20376
407. 20376-20377
408. 20377-20378
409. 20378-20379
410. 20379-20380
411. 20380-20381
412. 20381-20382
413. 20382-20383
414. 20383-20384
415. 20384-20385
416. 20385-20386
417. 20386-20387
418. 20387-20388
419. 20388-20389
420. 20389-20390
421. 20390-20391
422. 20391-20392
423. 20392-20393
424. 20393-20394
425. 20394-20395
426. 20395-20396
427. 20396-20397
428. 20397-20398
429. 20398-20399
430. 20399-20400
431. 20400-20401
432. 20401-20402
433. 20402-20403
434. 20403-20404
435. 20404-20405
436. 20405-20406
437. 20406-20407
438. 20407-20408
439. 20408-20409
440. 20409-20410
441. 20410-20411
442. 20411-20412
443. 20412-20413
444. 20413-20414
445. 20414-20415
446. 20415-20416
447. 20416-20417
448. 20417-20418
449. 20418-20419
450. 20419-20420
451. 20420-20421
452. 20421-20422
453. 20422-20423
454. 20423-20424
455. 20424-20425
456. 20425-20426
457. 20426-20427
458. 20427-20428
459. 20428-20429
460. 20429-20430
461. 20430-20431
462. 20431-20432
463. 20432-20433
464. 20433-20434
465. 20434-20435
466. 20435-20436
467. 20436-20437
468. 20437-20438
469. 20438-20439
470. 20439-20440
471. 20440-20441
472. 20441-20442
473. 20442-20443
474. 20443-20444
475. 20444-20445
476. 20445-20446
477. 20446-20447
478. 20447-20448
479. 20448-20449
480. 20449-20450
481. 20450-20451
482. 20451-20452
483. 20452-20453
484. 20453-20454
485. 20454-20455
486. 20455-20456
487. 20456-20457
488. 20457-20458
489. 20458-20459
490. 20459-20460
491. 20460-20461
492. 20461-20462
493. 20462-20463
494. 20463-20464
495. 20464-20465
496. 20465-20466
497. 20466-20467
498. 20467-20468
499. 20468-20469
500. 20469-20470
501. 20470-20471
502. 20471-20472
503. 20472-20473
504. 20473-20474
505. 20474-20475
506. 20475-20476
507. 20476-20477
508. 20477-20478
509. 20478-20479
510. 20479-20480
511. 20480-20481
512. 20481-20482
513. 20482-20483
514. 20483-20484
515. 20484-20485
516. 20485-20486
517. 20486-20487
518. 20487-20488
519. 20488-20489
520. 20489-20490
521. 20490-20491
522. 20491-20492
523. 20492-20493
524. 20493-20494
525. 20494-20495
526. 20495-20496
527. 20496-20497
528. 20497-20498
529. 20498-20499
530. 20499-20500
531. 20500-20501
532. 20501-20502
533. 20502-20503
534. 20503-20504
535. 20504-20505
536. 20505-20506
537. 20506-20507
538. 20507-20508
539. 20508-20509
540. 20509-20510
541. 20510-20511
542. 20511-20512
543. 20512-20513
544. 20513-20514
545. 20514-20515
546. 20515-20516
547. 20516-20517
548. 20517-20518
549. 20518-20519
550. 20519-20520
551. 20520-20521
552. 20521-20522
553. 20522-20523
554. 20523-20524
555. 20524-20525
556. 20525-20526
557. 20526-20527
558. 20527-20528
559. 20528-20529
560. 20529-20530
561. 20530-20531
562. 20531-20532
563. 20532-20533
564. 20533-20534
565. 20534-20535
566. 20535-20536
567. 20536-20537
568. 20537-20538
569. 20538-20539
570. 20539-20540
571. 20540-20541
572. 20541-20542
573. 20542-20543
574. 20543-20544
575. 20544-20545
576. 20545-20546
577. 20546-20547
578. 20547-20548
579. 20548-20549
580. 20549-20550
581. 20550-20551
582. 20551-20552
583. 20552-20553
584. 20553-20554
585. 20554-20555
586. 20555-20556
587. 20556-20557
588. 20557-20558
589. 20558-20559
590. 20559-20560
591. 20560-20561
592. 20561-20562
593. 20562-20563
594. 20563-20564
595. 20564-20565
596. 20565-20566
597. 20566-20567
598. 20567-20568
599. 20568-20569
600. 20569-20570
601. 20570-20571
602. 20571-20572
603. 20572-20573
604. 20573-20574
605. 20574-20575
606. 20575-20576
607. 20576-20577
608. 20577-20578
609. 20578-20579
610. 20579-20580
611. 20580-20581
612. 20581-20582
613. 20582-20583
614. 20583-20584
615. 20584-20585
616. 20585-20586
617. 20586-20587
618. 20587-20588
619. 20588-20589
620. 20589-20590
621. 20590-20591
622. 20591-20592
623. 20592-20593
624. 20593-20594
625. 20594-20595
626. 20595-20596
627. 20596-20597
628. 20597-20598
629. 20598-20599
630. 20599-20600
631. 20600-20601
632. 20601-20602
633. 20602-20603
634. 20603-20604
635. 20604-20605
636. 20605-20606
637. 20606-20607
638. 20607-20608
639. 20608-20609
640. 20609-20610
641. 20610-20611
642. 20611-20612
643. 20612-20613
644. 20613-20614
645. 20614-20615
646. 20615-20616
647. 20616-20617
648. 20617-20618
649. 20618-20619
650. 20619-20620
651. 20620-20621
652. 20621-20622
653. 20622-20623
654. 20623-20624
655. 20624-20625
656. 20625-20626
657. 20626-20627
658. 20627-20628
659. 20628-20629
660. 20629-20630
661. 20630-20631
662. 20631-20632
663. 20632-20633
664. 20633-20634
665. 20634-20635
666. 20635-20636
667. 20636-20637
668. 20637-20638
669. 20638-20639
670. 20639-20640
671. 20640-20641
672. 20641-20642
673. 20642-20643
674. 20643-20644
675. 20644-20645
676. 20645-20646
677. 20646-20647
678. 20647-20648
679. 20648-20649
680. 20649-20650
681. 20650-20651
682. 20651-20652
683. 20652-20653
684. 20653-20654
685. 20654-20655
686. 20655-20656
687. 20656-20657
688. 20657-20658
689. 20658-20659
690. 20659-20660
691. 20660-20661
692. 20661-20662
693. 20662-20663
694. 20663-20664
695. 20664-20665
696. 20665-20666
697. 20666-20667
698. 20667-20668
699. 20668-20669
700. 20669-20670
701. 20670-20671
702. 20671-20672
703. 20672-20673
704. 20673-20674
705. 20674-20675
706. 20675-20676
707. 20

- 1 -



100

2017/35

1

$$-HCl + Cl_2$$

1

3
1
2
3
4
5

CH₃CH₂COCl + CH₃CH₂SH → CH₃CH₂COCH₂SH + HCl

~~- 31016461052~~

1

Solutions of Cl_2 in water are acidic.

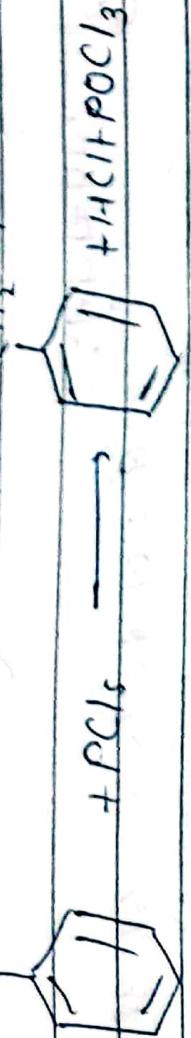
三

Teacher's Sig

$$\begin{array}{c}
 \text{CH}_2-\text{Cl} \\
 | \\
 \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3 + \text{C}_2^+ \xrightarrow{-\text{HCl}} \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{Cl}
 \end{array}$$

Date: _____
Page: _____

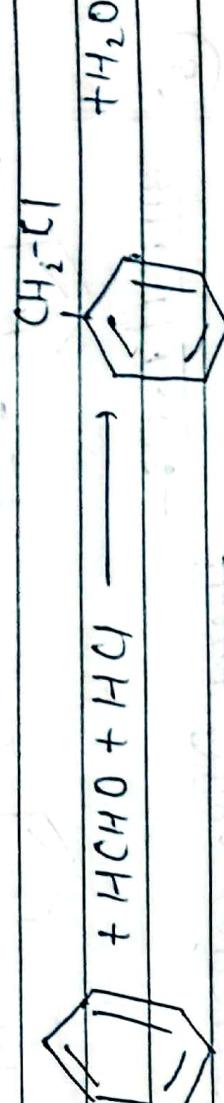
Benzyl Alcohol का रूप है चैलो प्रॉपेनोल या बिन्यल एथेल अल्कोहॉल।



Benzyl Alcohol

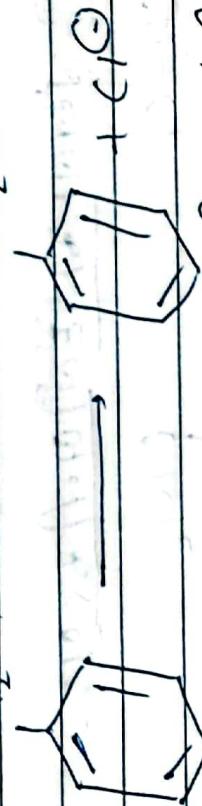
बिन्यल एथेल अल्कोहॉल की विशेषताएँ इनमें से कुछ हैं:

- ① Benzene और एथेन की जटिलता करने की क्षमता है।
- ② Benzene और एथेन की जटिलता करने की क्षमता है।
- ③ Benzene और एथेन की जटिलता करने की क्षमता है।



Chemical Reactions: बिन्यल एथेल की विशेषताएँ इनमें से कुछ हैं:

- ① बिन्यल एथेल की जटिलता करने की क्षमता है।
- ② बिन्यल एथेल की जटिलता करने की क्षमता है।
- ③ बिन्यल एथेल की जटिलता करने की क्षमता है।

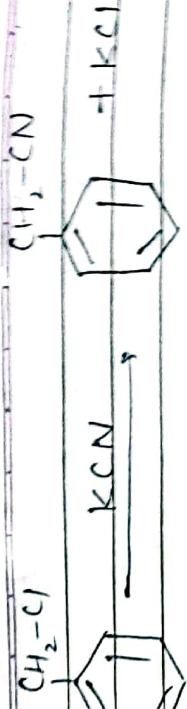


Benzyl Carbocation

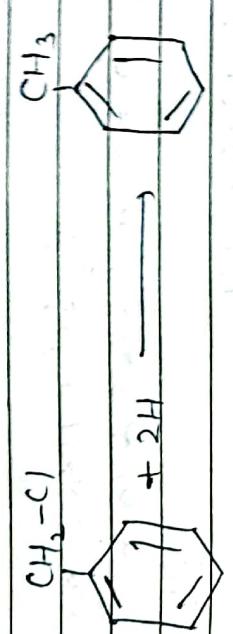
बिन्यल एथेल की जटिलता करने की क्षमता है।



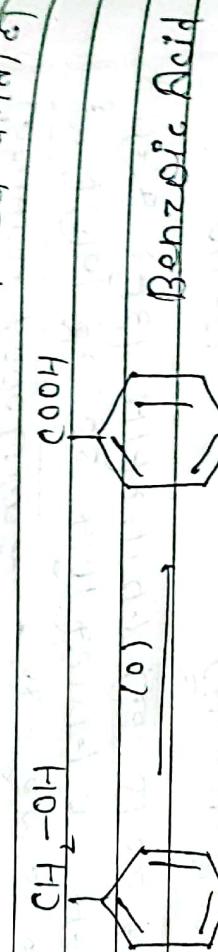
Date: / /
Page:



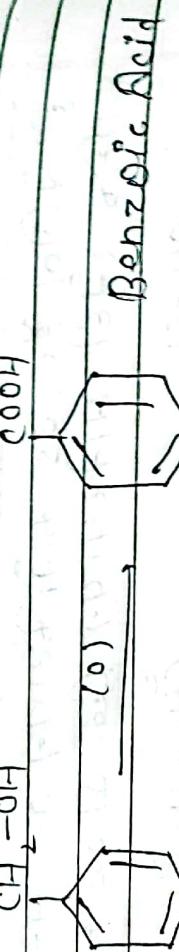
अपचार - १ :- बेंजिन की वास्तविक संरचना है $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$ तो क्यों इसका रासायनिक संरचना तुलना करना है?



अपचार - २ :- यह अपचार क्यों करवाने पर बेंजिन की वास्तविक संरचना दर्शाता है?



अपचार - ३ :- यह अपचार क्यों करवाने पर बेंजिन की वास्तविक संरचना दर्शाता है?

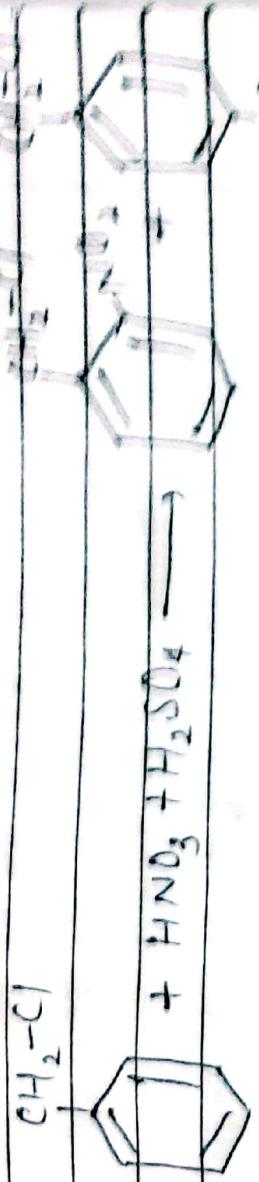


अपचार - ४ :- यह अपचार क्यों करवाने पर बेंजिन की वास्तविक संरचना दर्शाता है?

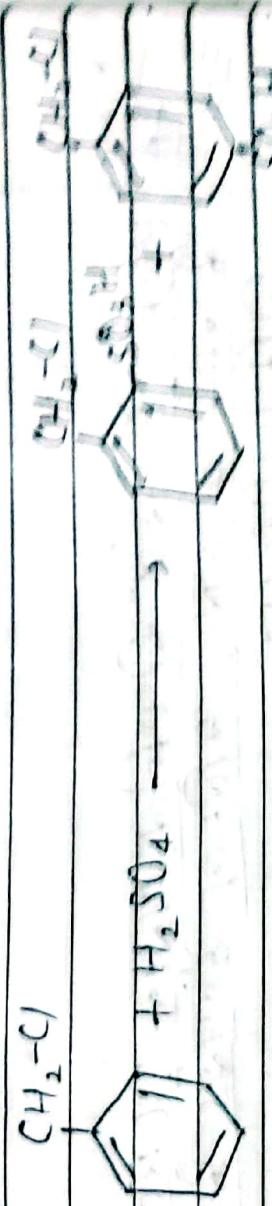
Aromatic Compound ही नहीं है काला और Aromatic भी नहीं है काला यह अपचार एक ही है।

Teacher's Signature _____

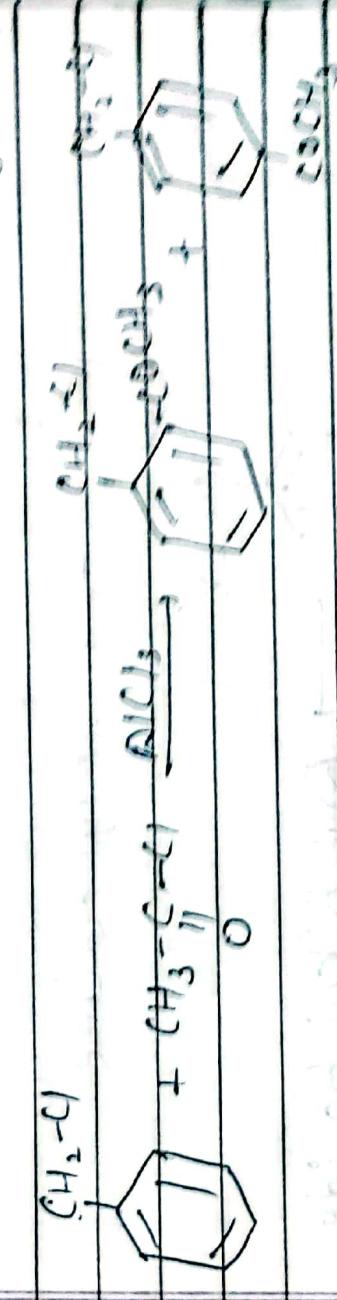
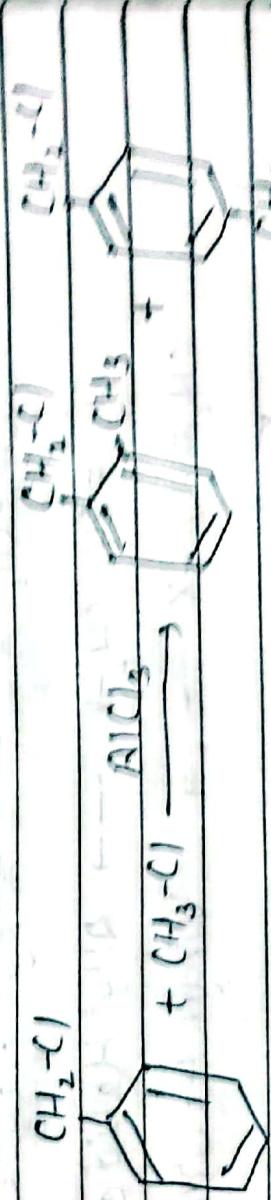
① $\text{CH}_2-\text{Cl} + \text{CuCl} \rightarrow \text{CH}_2=\text{CHCl}$



② $\text{CH}_2=\text{CHCl} + \text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$



③ $\text{CH}_2=\text{CHCOClNO}_2 + \text{AlCl}_3 \rightarrow$



$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{COCl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NO}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CO-NH-C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2\text{-CH=CH}_2\text{-NO}_2$

विधिपूर्ण रूप से अवश्यक होती है :-

①

मोस्ट अल्किल हैं लाइटी भी प्राप्ति, अल्किल एवं अल्किल की विधि
टाम्प के द्वारा प्रदर्शन के लिए उपयोग की जाती है।

आविष्यकता :-



X



Any Aryl Halide

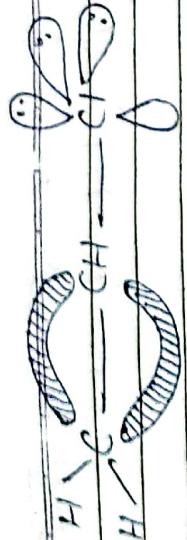
अल्किल की विधि ने अल्किल की विधि की तरह अल्किल की विधि
प्रदर्शन की विधि की तरह अल्किल की विधि की तरह अल्किल की विधि
प्रदर्शन की विधि की तरह अल्किल की विधि की तरह अल्किल की विधि
प्रदर्शन की विधि की तरह अल्किल की विधि की तरह अल्किल की विधि
प्रदर्शन की विधि की तरह अल्किल की विधि की तरह अल्किल की विधि

प्राचीन विद्या के विवरण विज्ञान के लिए —

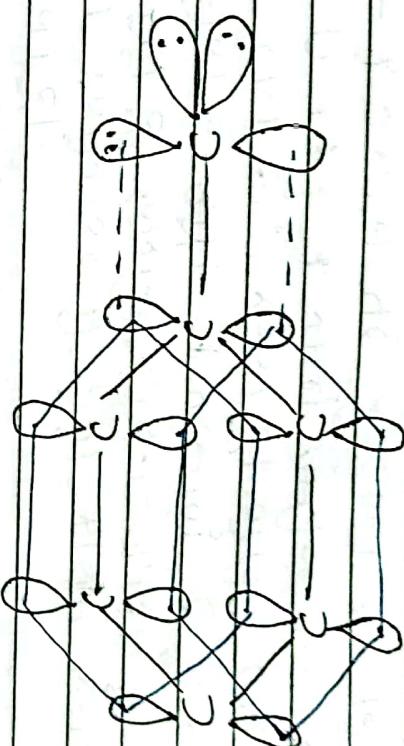
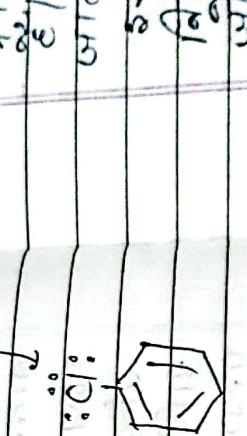
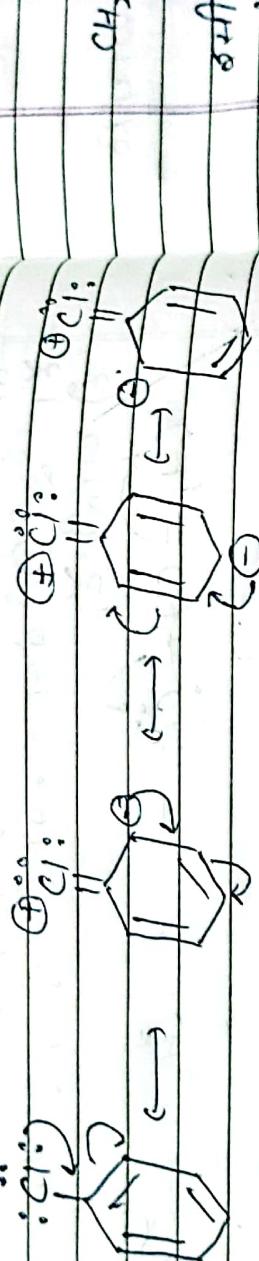
67/39

2

Date: _____
Page: _____



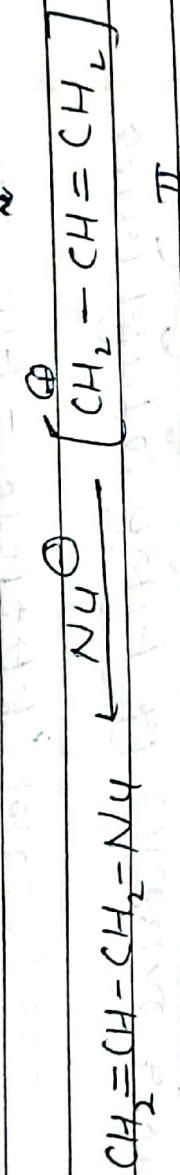
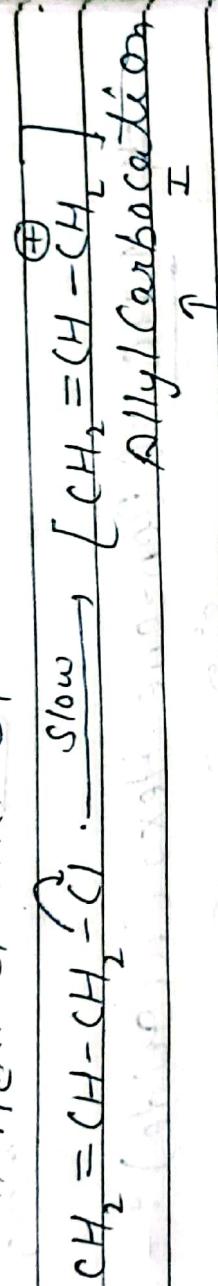
shows the following results:



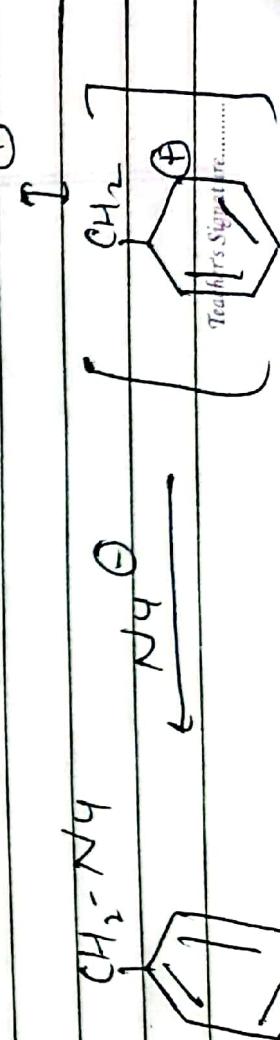
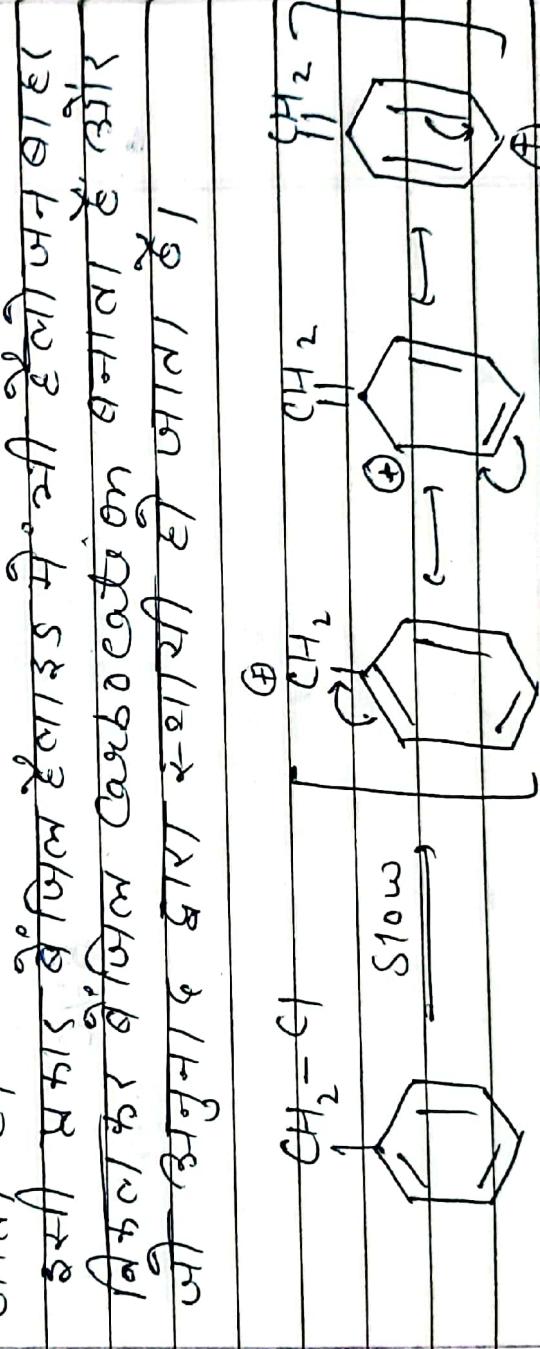
Teacher Signature

ବାଲିନ ଏ ରେଖାକାଳୀନ ପାତ୍ରଙ୍କାଣ୍ଡିମାନ୍

2

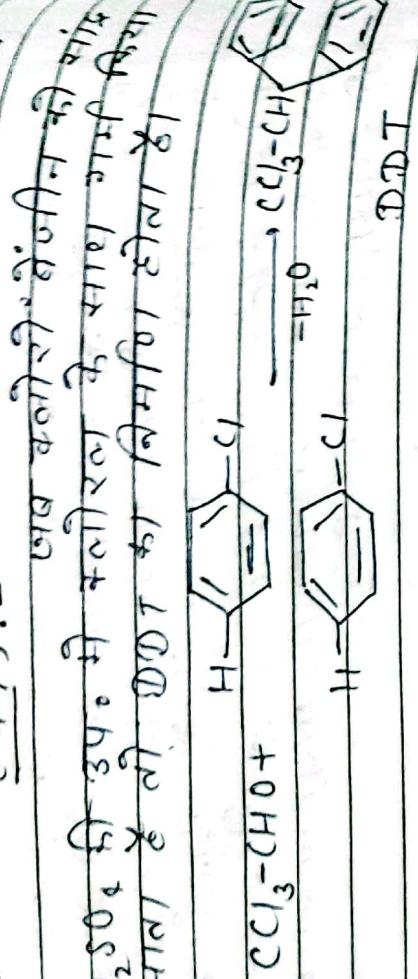


1. 100% of the charge is due to the battery.



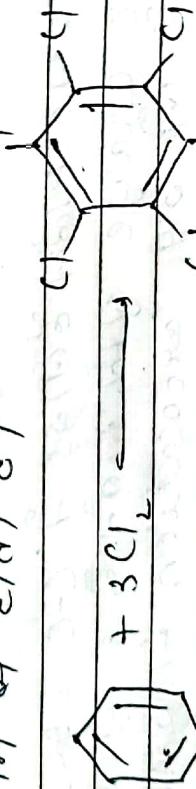
Date: / /
Page: / /

#. DDT (P,p'-Bis(chloroethyl)benzene) :-



#. BHC (Benzene Hexa Chloride) :-

इसका विभाग बड़ी तरह उत्पादित होता है। यह अमरीका में बड़ी तरह उत्पादित होता है।



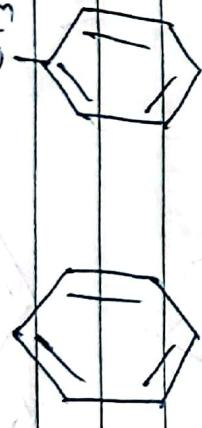
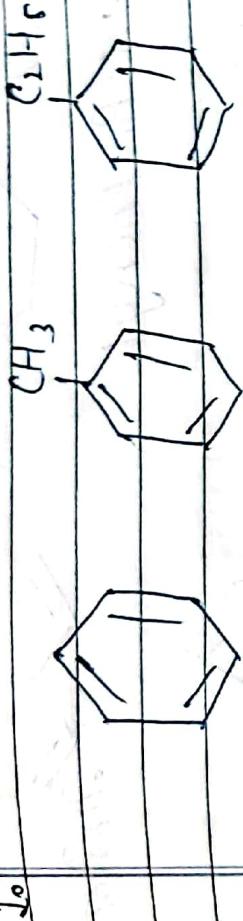
Teacher's Signature _____

Arene or Aromaticity

Date: 1/1
Page:

ऐरीन या अरोमेटिक्स का एक प्रमुख गुण है कि इसमें बहुत से Hydrogen होते हैं जो उत्तराधिक रूप से उपलब्ध नहीं होते। ऐरीन का एक अतिशय उपयोग विद्युत चालने का होता है।

लकड़ी परीक्षण के लिए क्या आवश्यक है :-



Benzene Toluene के बीच का अंतर :-



1,2 dimethyl 1,3 dimethyl 1,4 dimethyl
Benzene Benzene Benzene

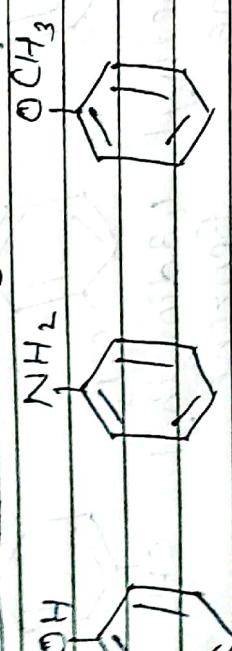
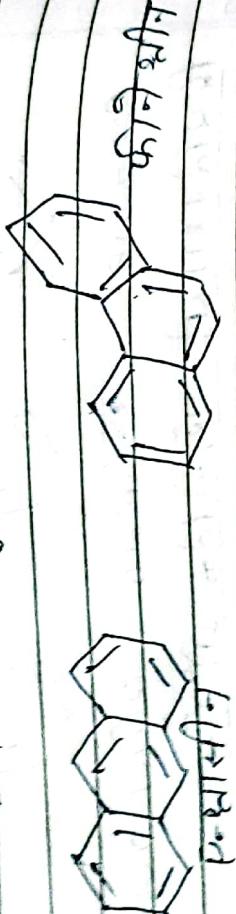


1,2,4 Trimethyl 1,3,5 Trimethyl
Benzene Benzene

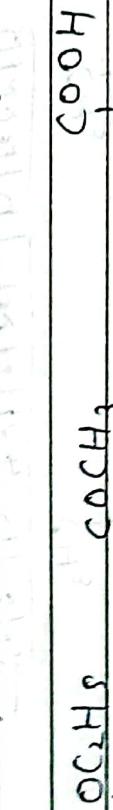
وَيَقُولُونَ لِلْمُنْتَهَىِ الْمُنْتَهَىِ
وَيَقُولُونَ لِلْمُنْتَهَىِ الْمُنْتَهَىِ



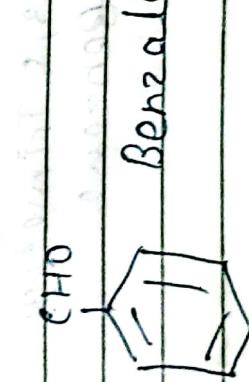
Dil Bi Phony /
Dil Bi Phony



ପରିବାରକୁ ଉପରେ ଏହାରେ ଯାଇଲେ



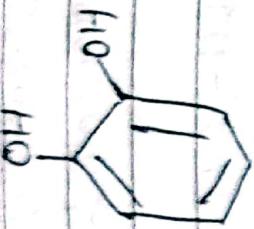
Acetophenone Benzoyl Acid



Teacher's Signature

Date: _____
Page: _____

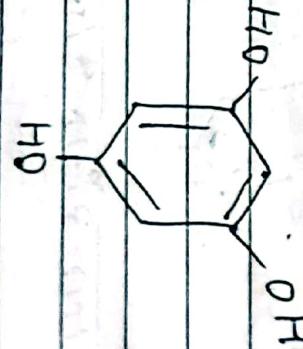
Ques 11.11 बिन्दु के लिए अनुप्रयोग करें।



1,2-dihydroxy 1,2-dichloro

Benzene Benzene

उत्तर दिया गया है कि इसके अनुप्रयोग के लिए बिन्दु के लिए अनुप्रयोग करें।



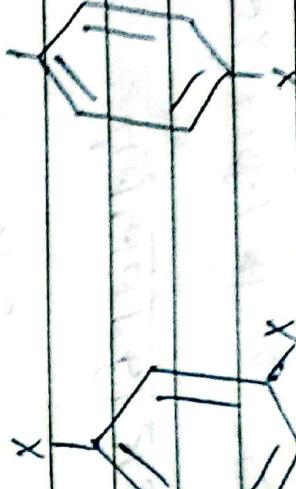
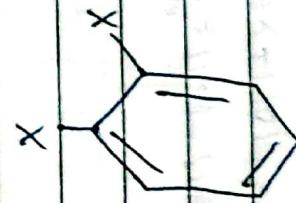
1,3,5 Tri

Hydroxy Benzene

उत्तर दिया गया है कि इसके लिए बिन्दु के लिए अनुप्रयोग करें।

① इसके लिए बिन्दु के लिए अनुप्रयोग करें।

उत्तर दिया गया है कि इसके लिए बिन्दु के लिए अनुप्रयोग करें।



O (1,2) m (1,3)

Scanned with CamScanner

1. Un bond ही जो कि 2 परामितीय है। 4 double bond
 2. Triple bond जो कि 2 double bond के परामितीय है।
 Triple bond का नाम है, एट्रिपल बोन्ड। Total 6 तरह
 शब्द का इसका अर्थ है।

$$\text{I} \quad \text{CH}_2 = \text{C} = \text{CH} - \text{CH} = \text{C} = \text{CH}_2$$

$$\text{II} \quad \text{CH} = \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{C} = \text{CH}$$

$$\text{III} \quad \text{CH}_2 = \text{CH} - \text{C} = \text{C} - \text{CH} = \text{CH}_2$$

\rightarrow यह तीनों तरह के अनुकूल हैं। यह तीनों तरह के अनुकूल हैं।
 यह तीनों तरह के अनुकूल हैं। यह तीनों तरह के अनुकूल हैं।
 यह तीनों तरह के अनुकूल हैं। यह तीनों तरह के अनुकूल हैं।

① एवं ②

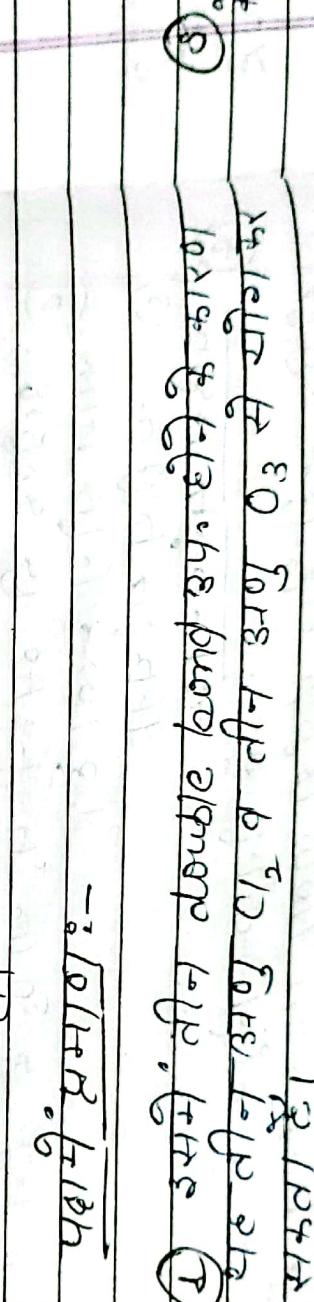
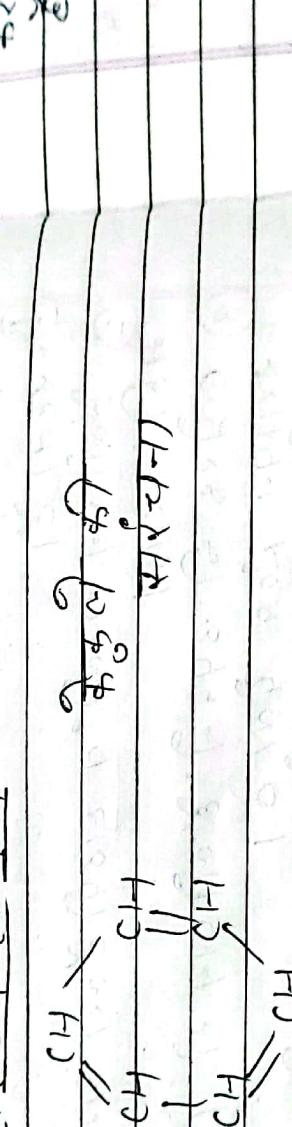
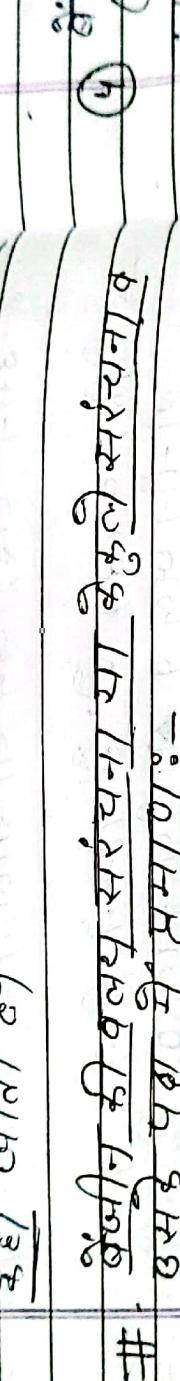
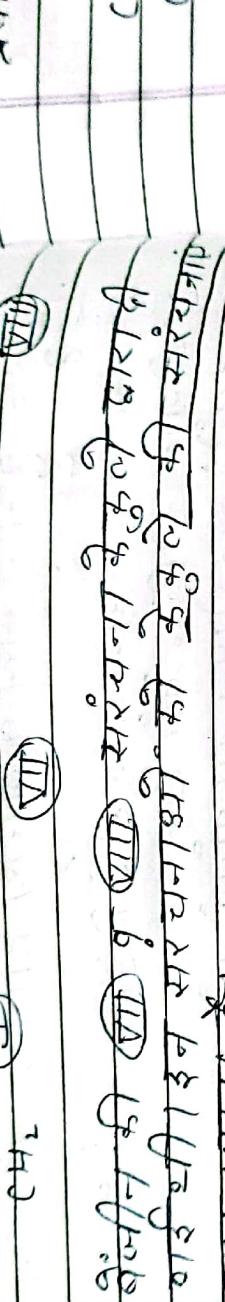
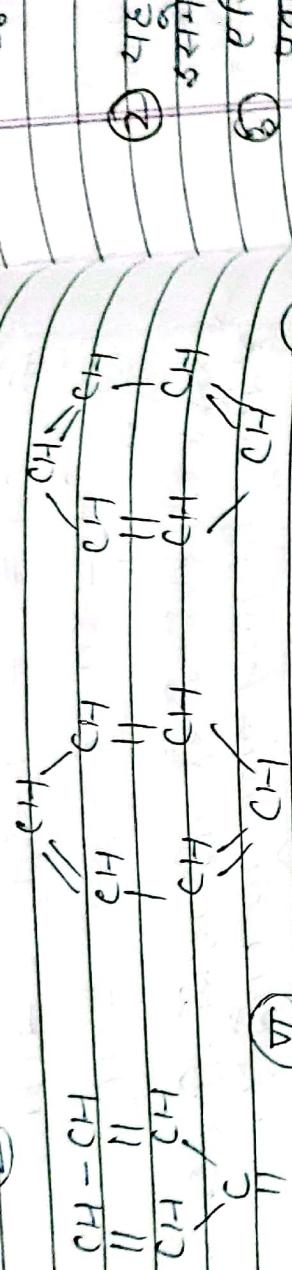
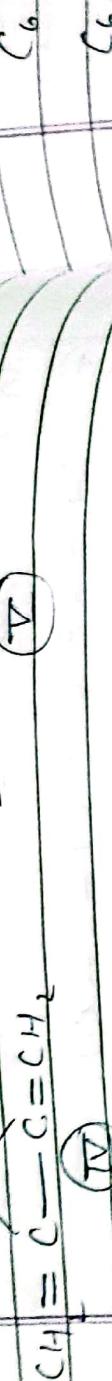
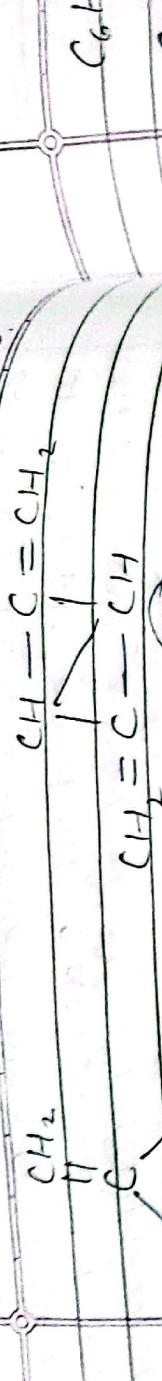
② एवं ③

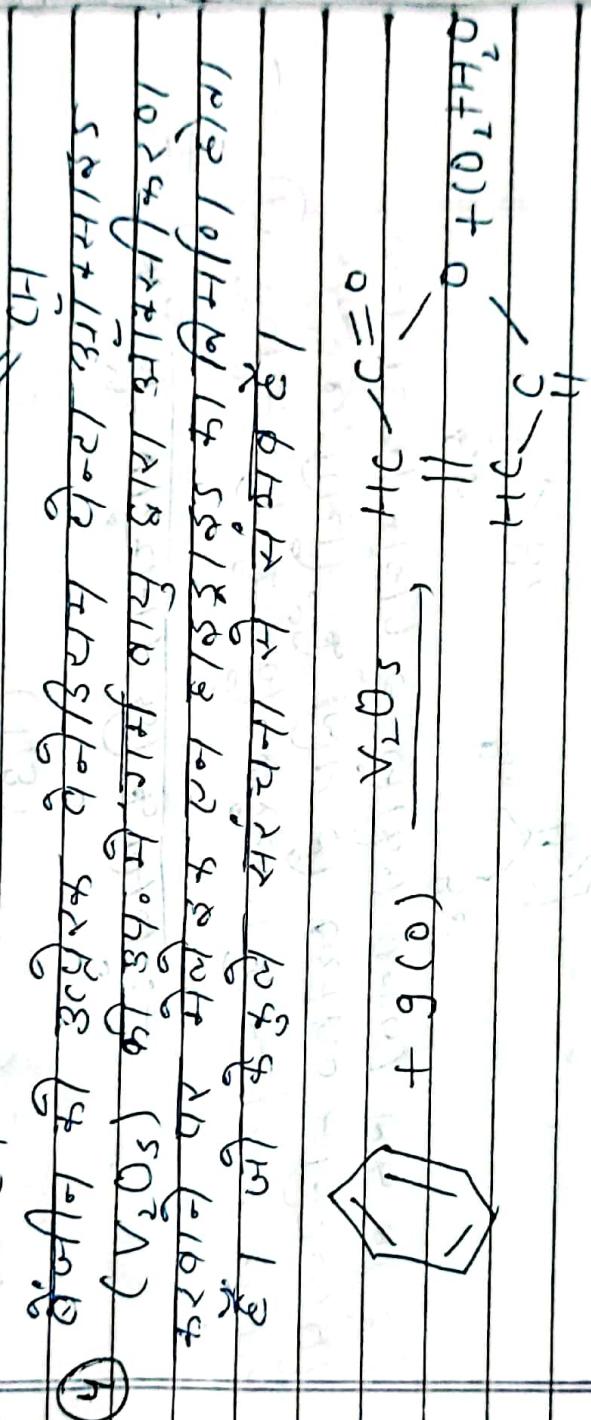
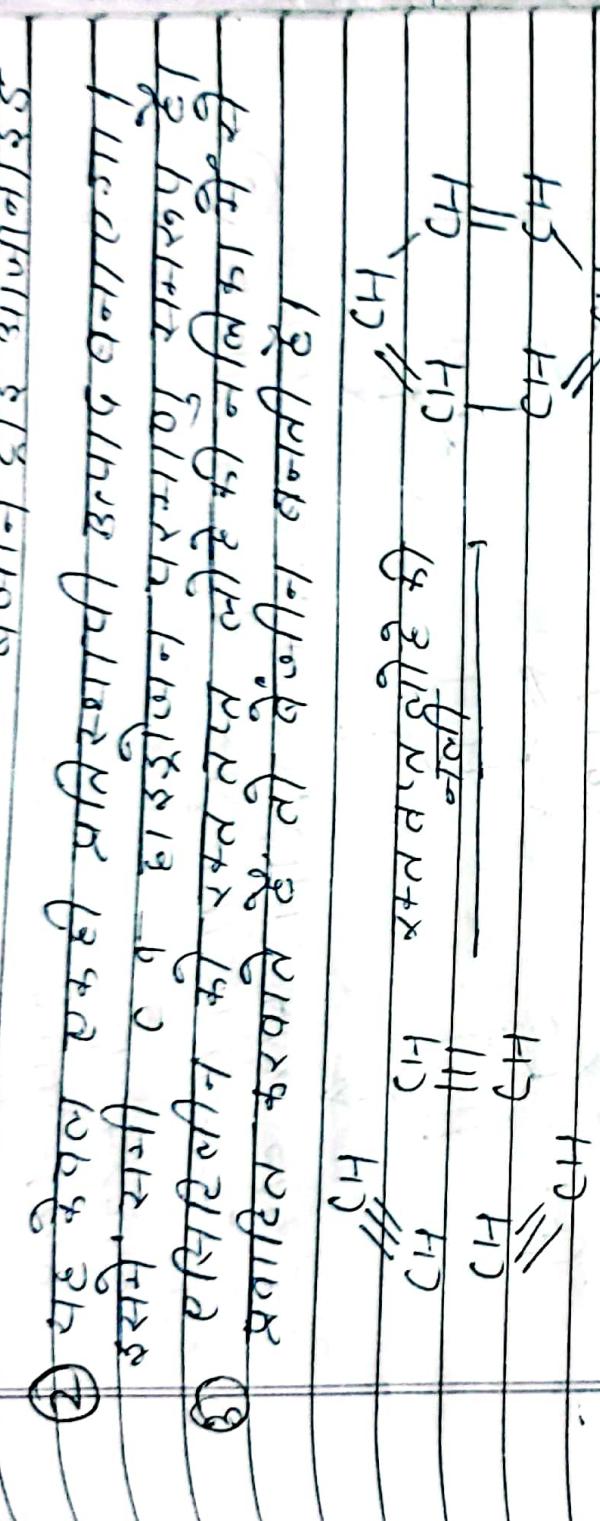
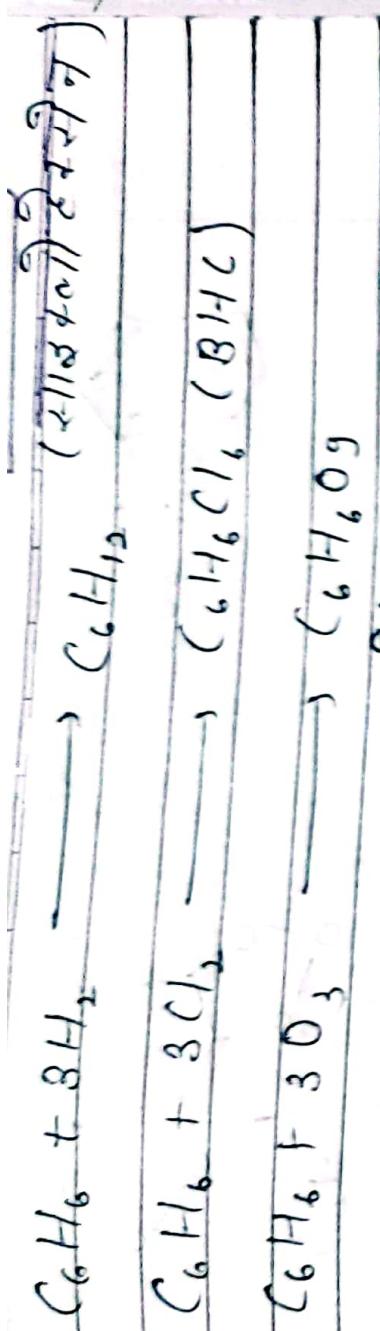
③ एवं ①

- 1. एवं 2. एवं 3. एवं 4.
- 2. एवं 3. एवं 4.
- 3. एवं 1. एवं 2.
- 4. एवं 1. एवं 2.
- 1. एवं 2. एवं 3.
- 2. एवं 3. एवं 4.
- 3. एवं 4. एवं 1.
- 4. एवं 1. एवं 2.

Date: _____
Page: _____

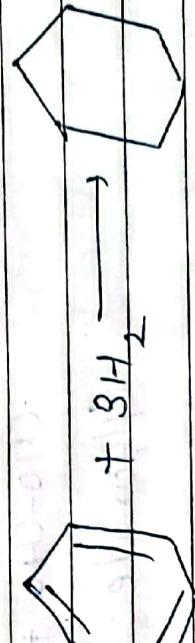
Date: _____
Page: _____



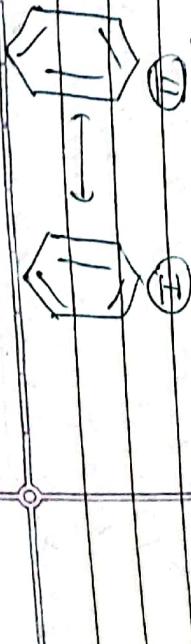


13 बैत्ति ३

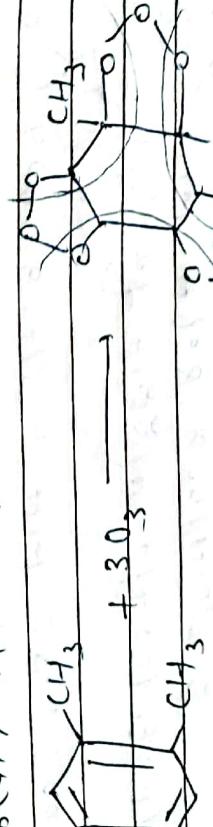
$\Delta H_f^\circ = -102.4 \text{ kJ mol}^{-1}$ for C_6H_6 .
 $\Delta H_f^\circ = -102.4 \text{ kJ mol}^{-1}$ for $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$.
 $\Delta H_f^\circ = -102.4 \text{ kJ mol}^{-1}$ for $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$.
 $\Delta H_f^\circ = -102.4 \text{ kJ mol}^{-1}$ for $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{Cl}$.



$$\begin{aligned} \text{Heat of combustion} &= -102.4 \text{ kJ mol}^{-1} \\ \Delta H_f^\circ &= -49.8 \text{ kJ mol}^{-1} \\ \Delta H_f^\circ &= -85.8 \text{ kJ mol}^{-1} \end{aligned}$$

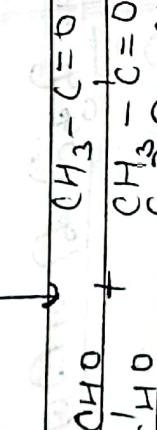
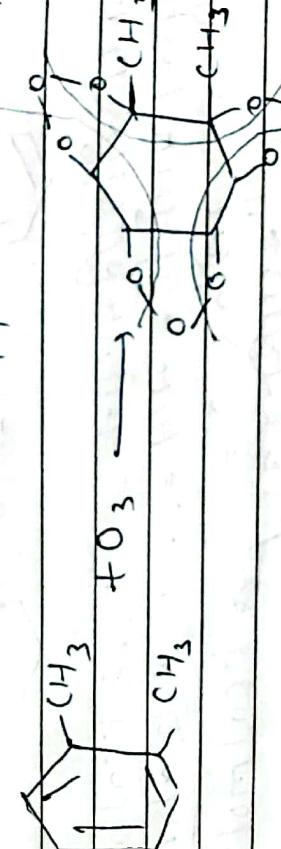
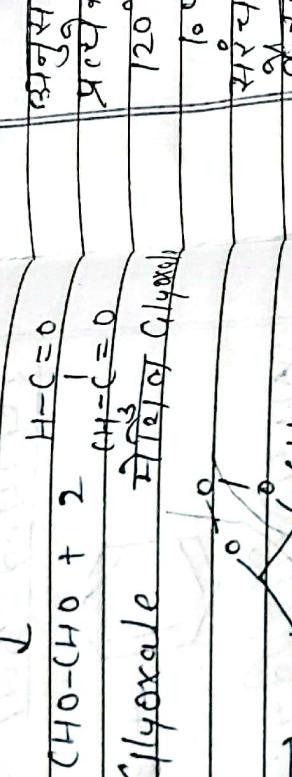


प्र० 11 विलयन के प्रतीक्षित परिणाम का विवरण करें।



संवेदन

2



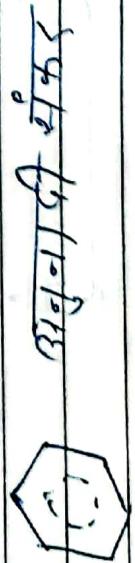
प्र० 3 अल्कोहल का अभियान करें।

प्र० 4 अल्कोहल का अभियान करें।

प्र० 5 अल्कोहल का अभियान करें।

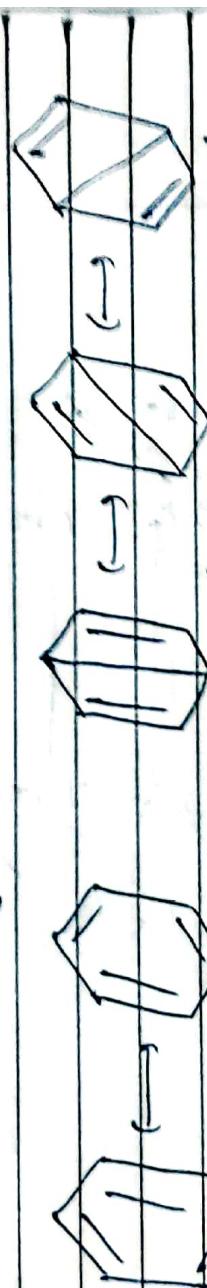
Teacher's Signature.....

12.03.16 या 12.03.2016 को विद्यार्थी ने अपनी पर्याप्त ज्ञान का प्रमाण दिया।
 (पर्याप्त ज्ञान का प्रमाण दिया गया है) 102/4 वा 110/2 अंक



पर्याप्त ज्ञान

12.03.16 या 12.03.2016 को 40/44



12.03.16 या 12.03.2016 को 40/44

सेक्टर 3 वाले बोर्ड ने 12.03.2016 को 40/44
 बोर्ड ने 12.03.2016 को 40/44
 3.0-10 वाले बोर्ड - 12.03.2016 को 40/44
 10/4 वाले 12.03.2016 को 40/44
 बोर्ड ने 12.03.2016 को 40/44
 बोर्ड ने 12.03.2016 को 40/44

②

पर्याप्त ज्ञान या पर्याप्त ज्ञान



H-C-H-C-H

C

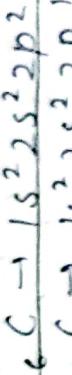
H

12.03.16 या 12.03.2016 को 40/44
 10/4 वाले बोर्ड - 12.03.2016 को 40/44
 3.0-10 वाले बोर्ड - 12.03.2016 को 40/44
 10/4 वाले बोर्ड - 12.03.2016 को 40/44
 10/4 वाले बोर्ड - 12.03.2016 को 40/44
 10/4 वाले बोर्ड - 12.03.2016 को 40/44

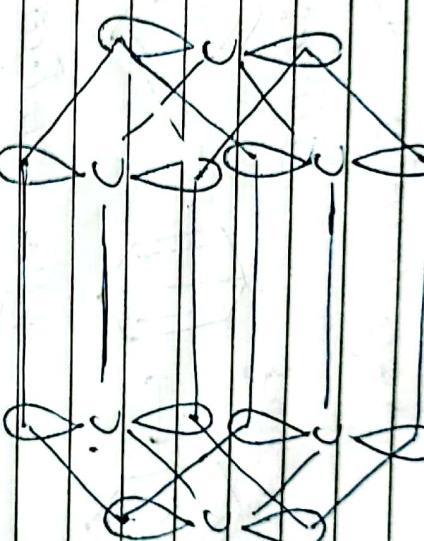
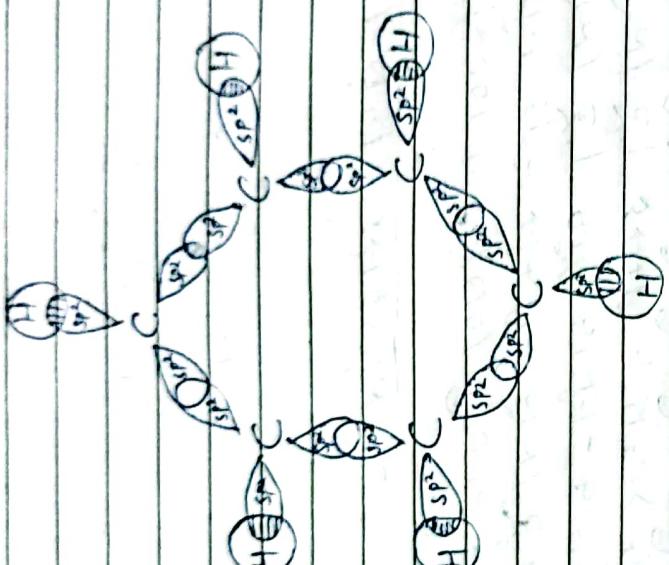
Date: 12.03.2016
 Page: 1

③

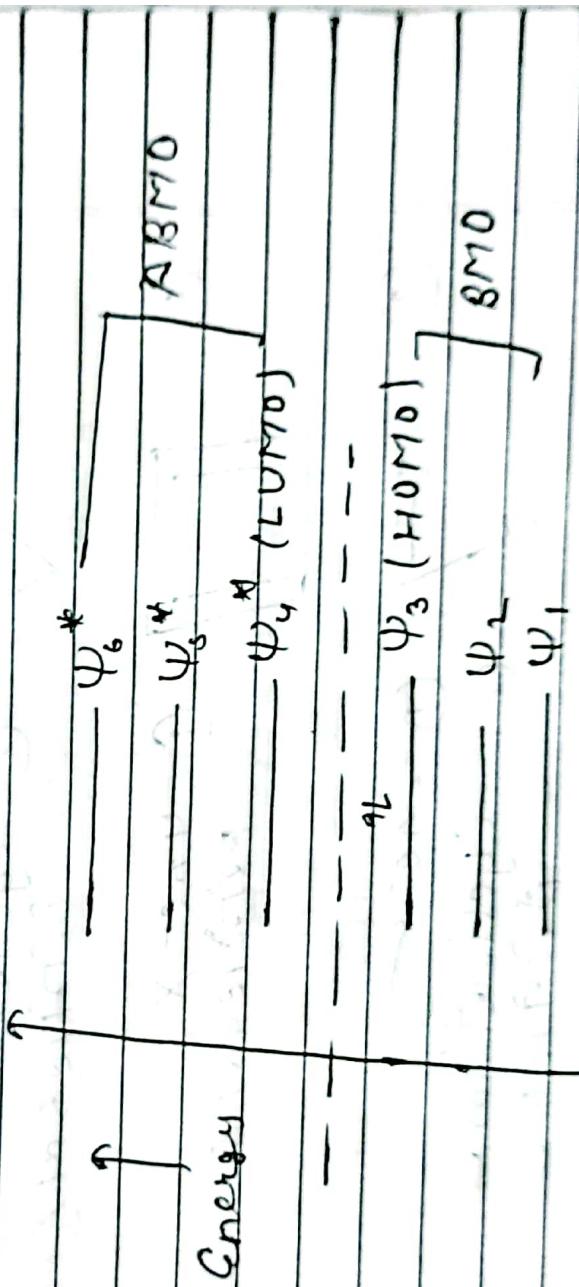
ब्रॉड एक्स्प्रेस :-



इसका अर्थ है कि एक नियन्त्रित गैस के लिए एक नियन्त्रित गैस के लिए



Date: _____
Page: _____



~~प्रायः विद्युति विद्युति विद्युति विद्युति विद्युति विद्युति~~

Date: 7/11 Period: 1

$$\text{① } (\text{Ly}_{\alpha} + 2) \chi e^- \rightarrow 2 \pi e^-, 6 \gamma e^-, 10 \pi e^-, 1 \gamma e^-$$

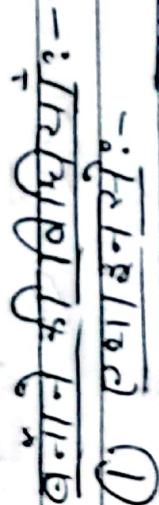
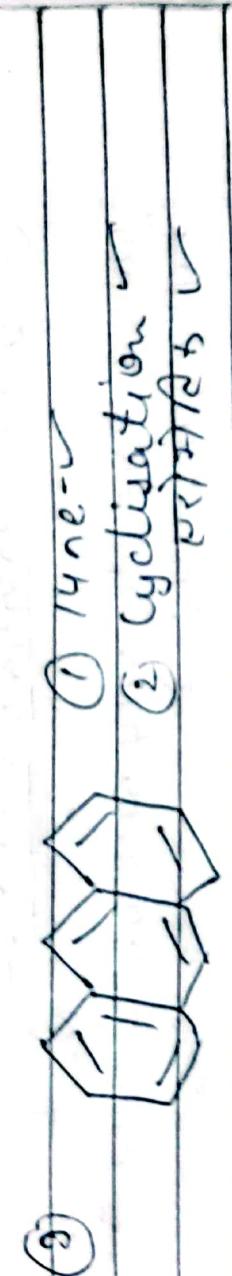
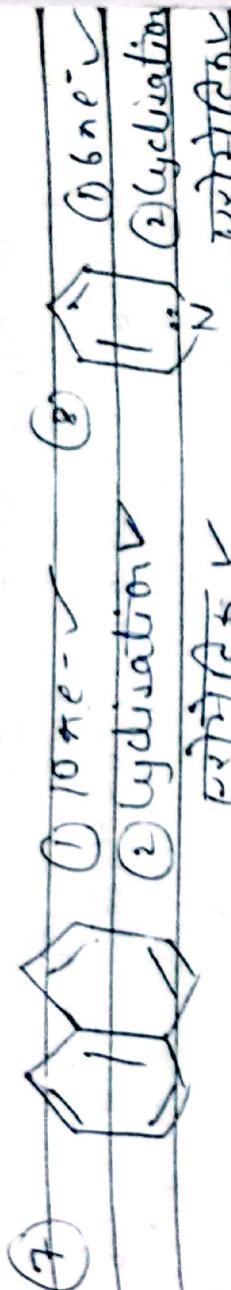
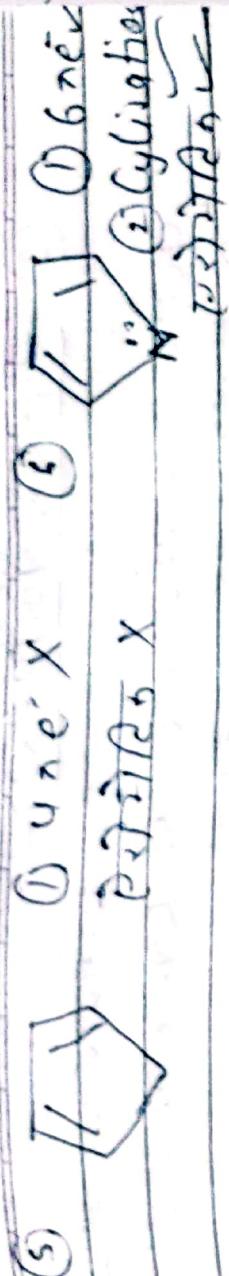
Examples -

① $y = e^{-x}$
outward

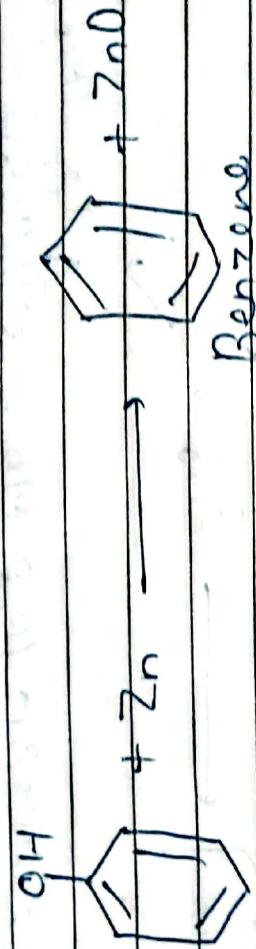
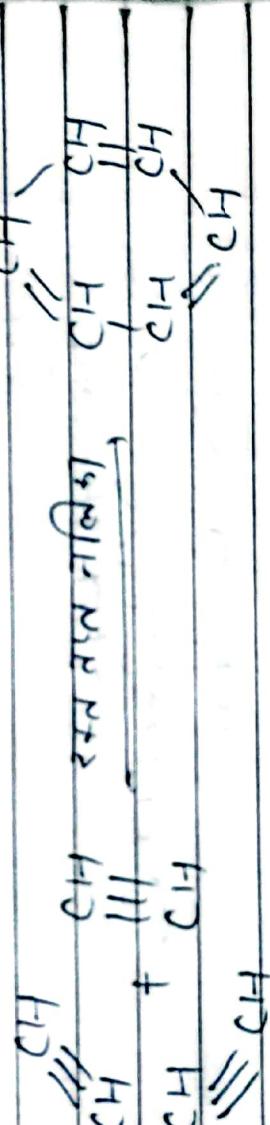
$$3) \quad \nabla \cdot \mathbf{B} = 0 \quad \text{and} \quad \mathbf{B} = \mathbf{0}$$

$$\textcircled{4} \quad ① 6\pi e^{-\sqrt{3}}$$

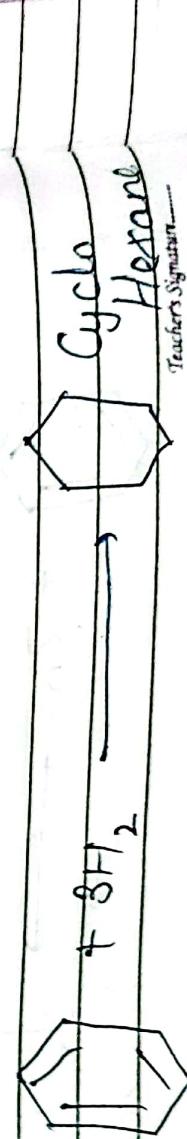
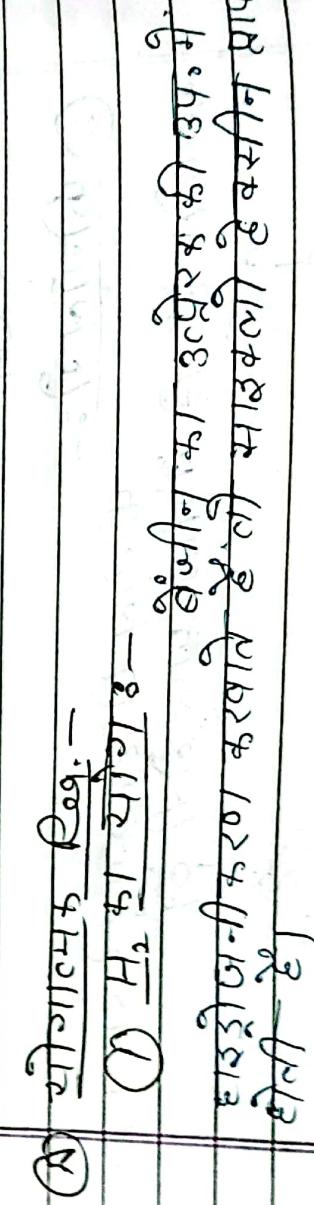
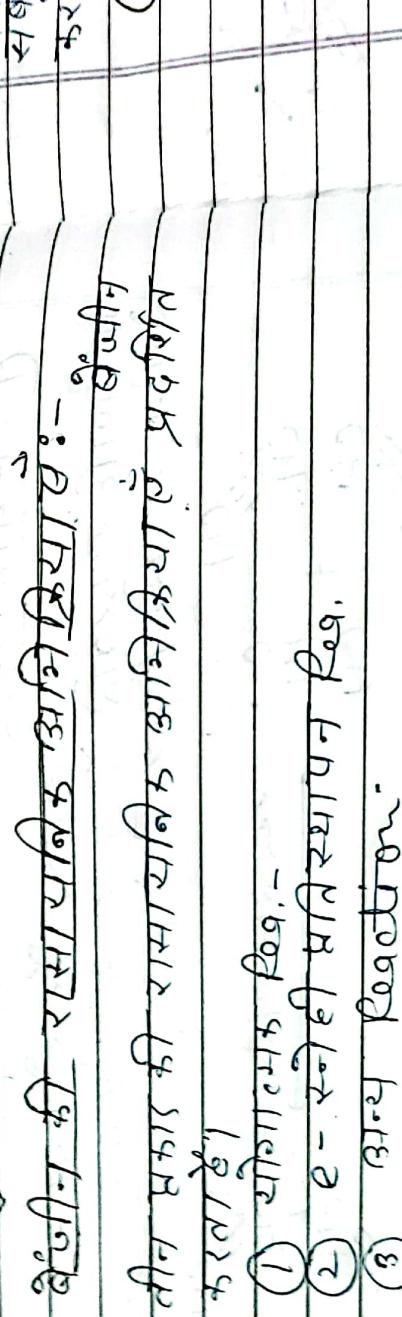
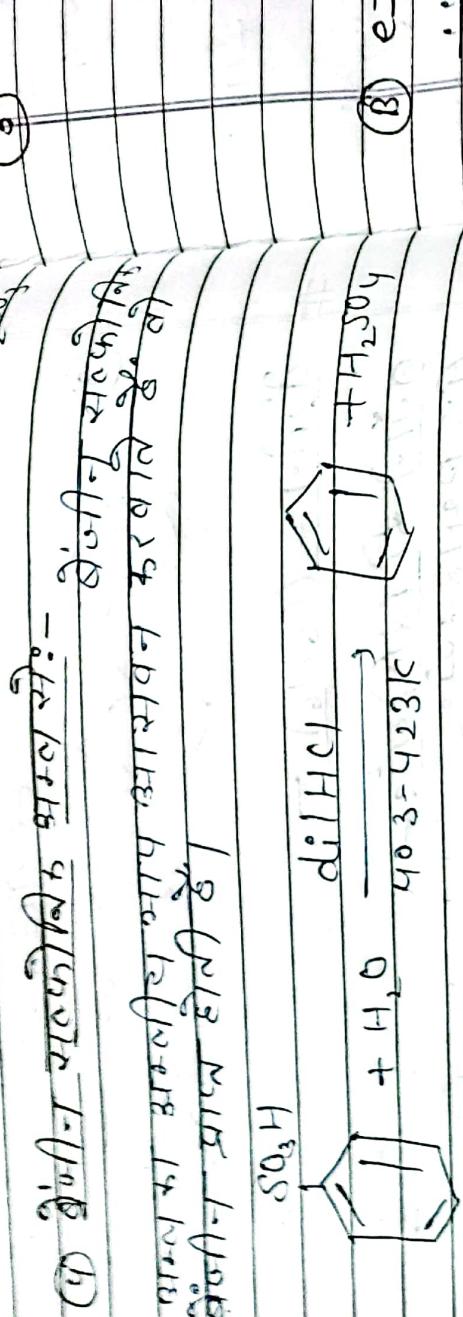
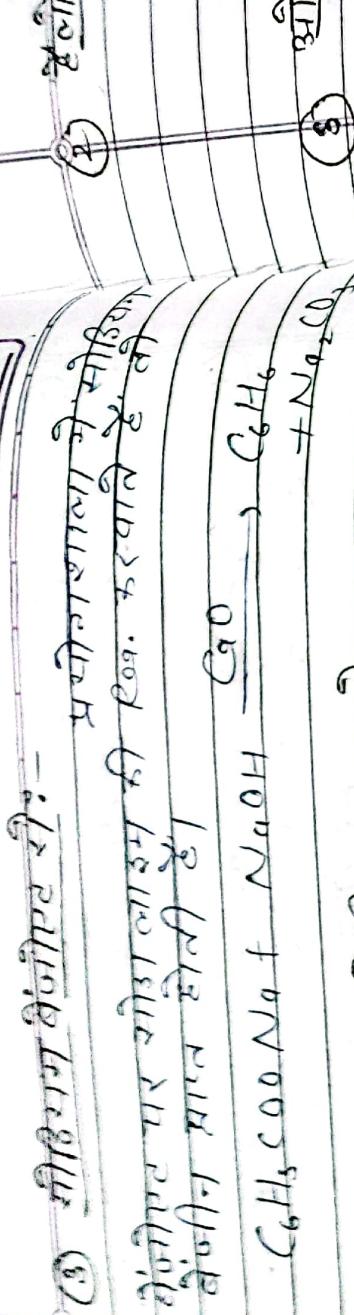
ପ୍ରକାଶକ



① Cyclization :-
परिप्रेरणा के द्वारा एक संयुक्त अणु को एक असंयुक्त अणु में बदलना।

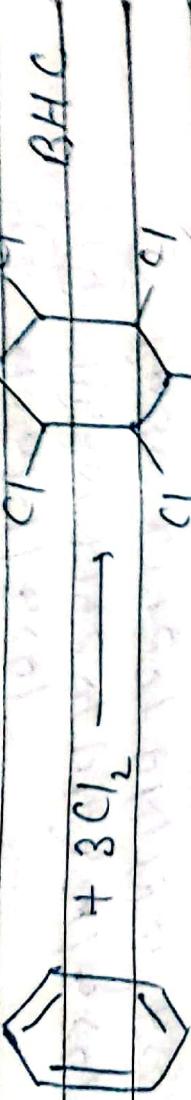


Benzene



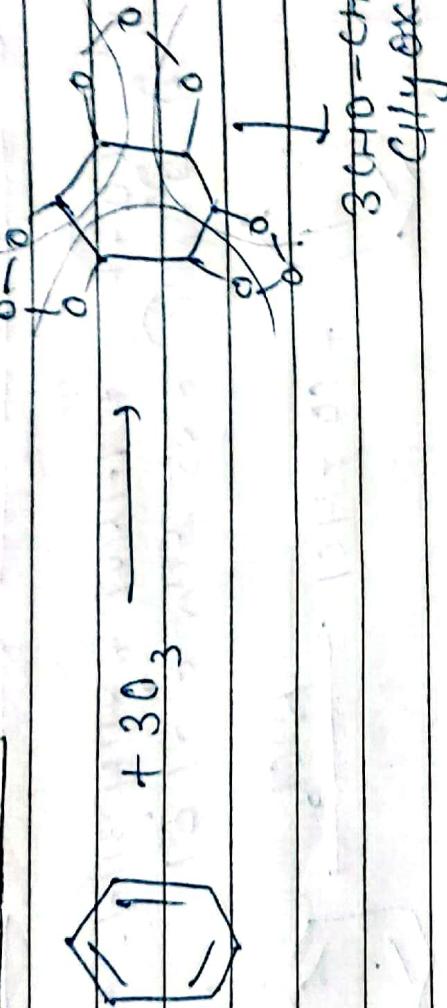
Teacher's Signature _____

2) उर्ध्व अभिक्रिया :-



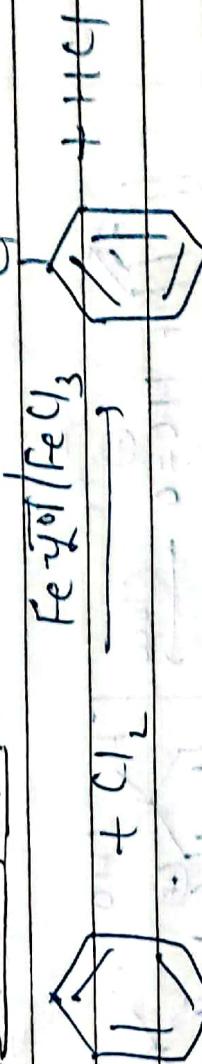
आजौन कार्बोक्सिलिक अम्ल :-

(3)



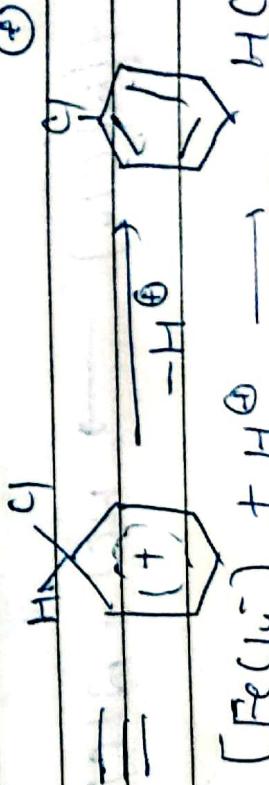
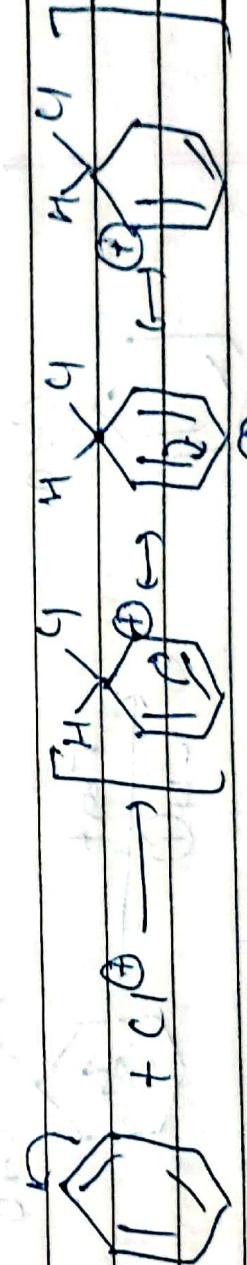
(B) सेटील ग्राफित या पन्न कार्बन :- जिसका उद्देश्य यह है कि इस विकल्प के द्वारा एक अत्यधिक स्टेटिक रेसियर बनाया जा सके।

(1) सेटील ग्राफित :-



Chloro Benzene

Mech:-



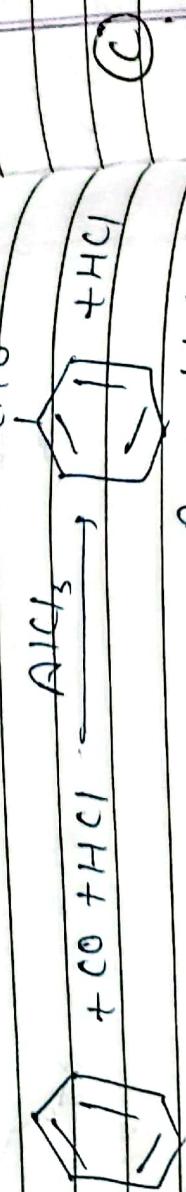
$(FeCl_6) + H_2O \rightarrow HCl + FeCl_3$

Teachers Signature.....

2. अल्कोहॉल
3. एलिमेशन प्रक्रिया
4. फिल्म के बीच संवाद
5. अम्ल के गुण
6. इलेक्ट्रोफिल विद्युत धूप

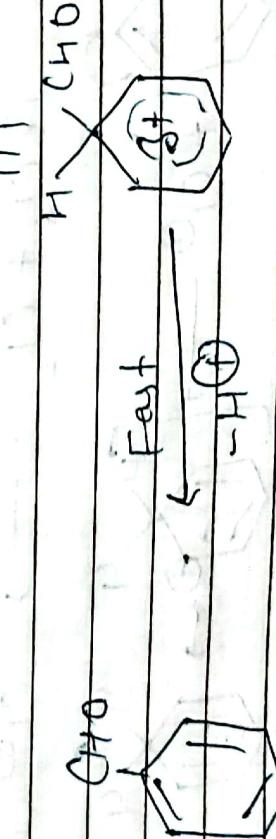
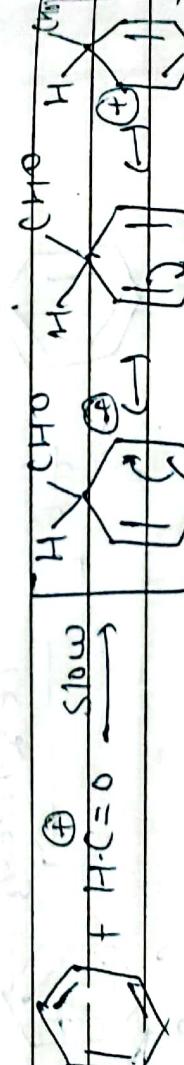
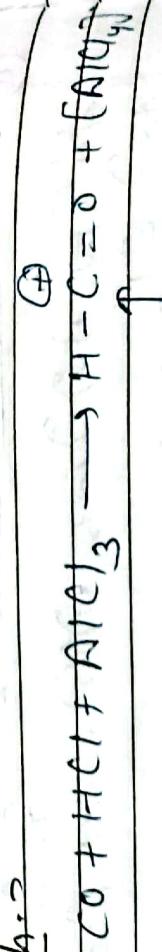
6. इलेक्ट्रोफिल विद्युत धूप (कौरकी धूप) :-

जब CO + HCl के अभियान के साथ अविभाजित रूप से विद्युत धूप आया है।



Benzaldehyde

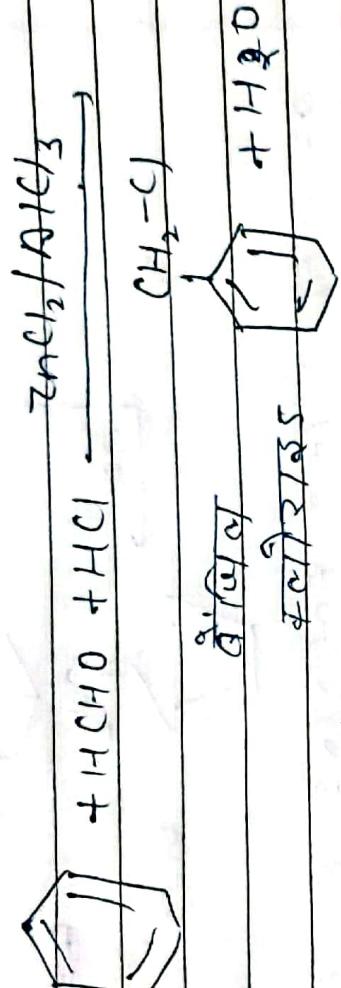
Mech.-



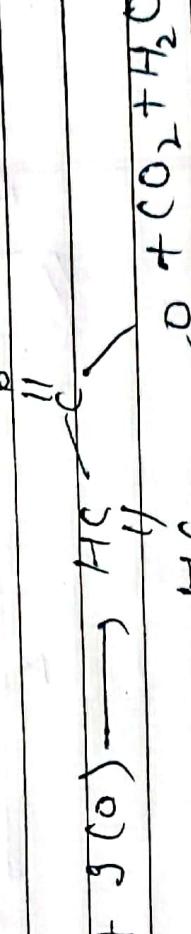
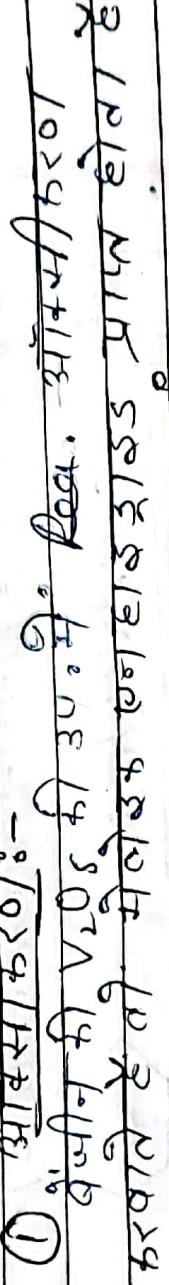
प्र० १०।

Duff's form didehyde

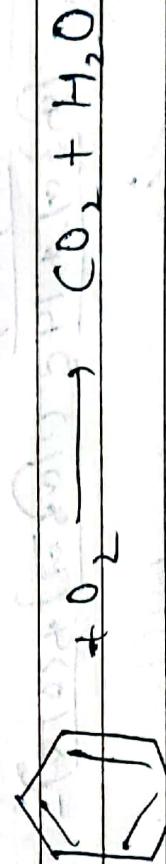
HCl के अन्तर्गत एक अमिनो अम्ल है। यह रेस्ट्राइ



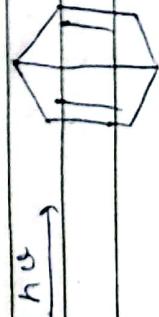
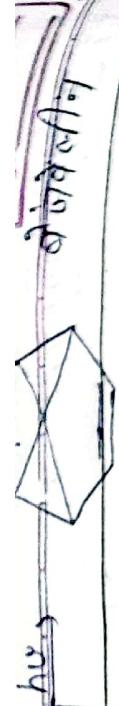
(c) अविभाजित रूप:



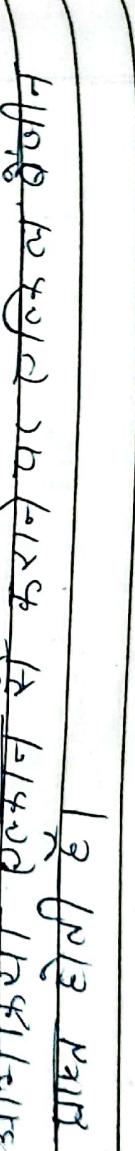
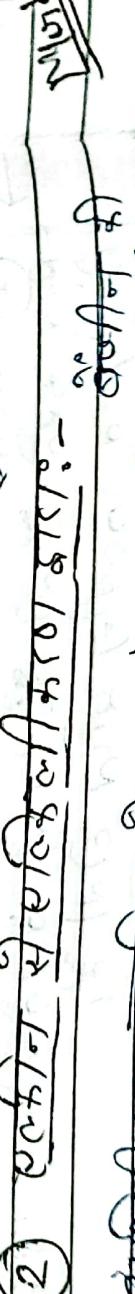
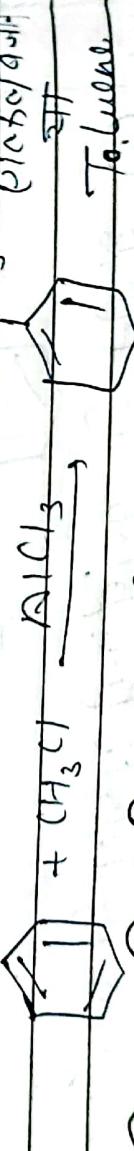
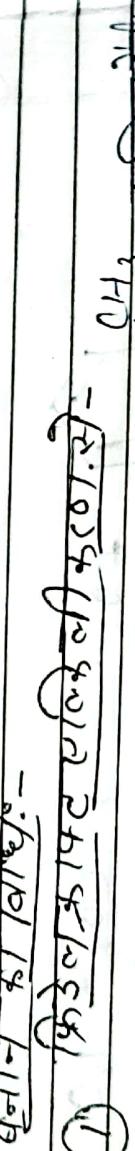
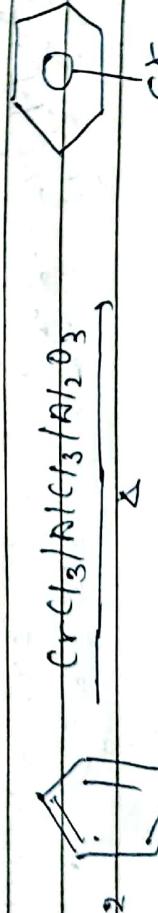
इसका अविभाजित रूप अमीनो अम्ल है। यह रेस्ट्राइ



इसका अविभाजित रूप अमीनो अम्ल है। यह रेस्ट्राइ



Ques. बिन्दु 1 के लिए अवधारणा की तरफ से उत्पन्न होने वाले उत्प्रयोगों के बारे में जानकारी दीजिये।

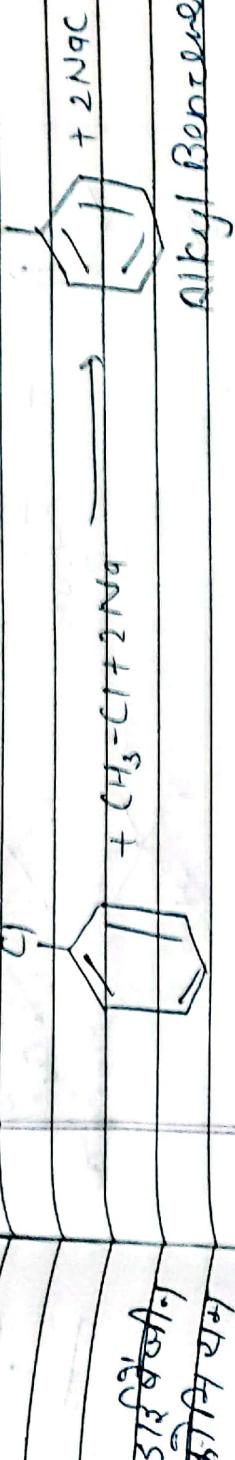




③ Electrolysis of benzene :-

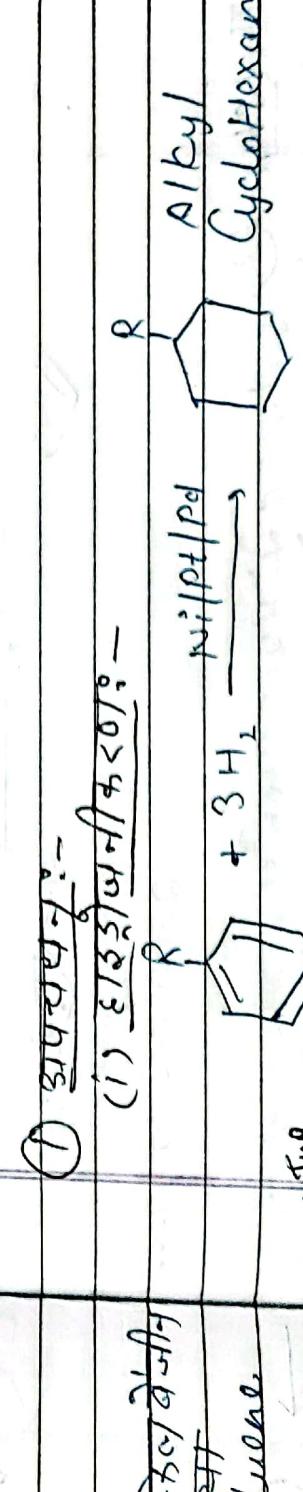


Reduction of benzene



Chemical Reactions:-

- ① Oxidation of benzene :-
- ② Electrolysis of benzene :-
- ③ Reduction of benzene by Zn/Hg :-
- ④ Reduction of benzene by LiAlD_4 :-



Ques.

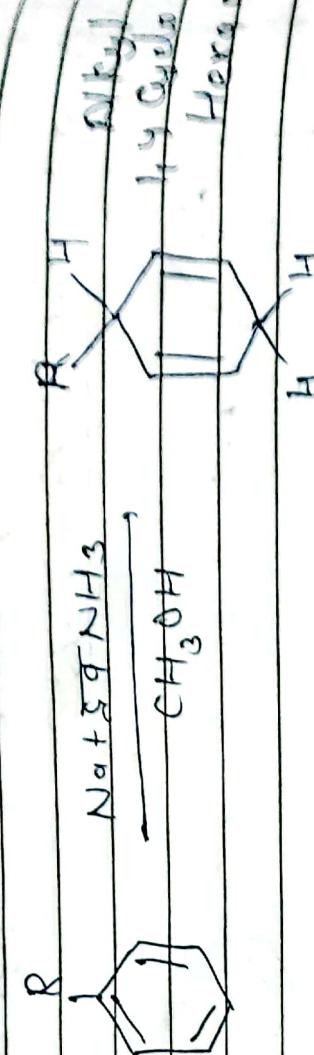
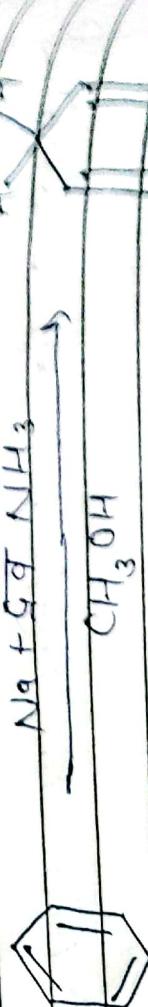
प्र० १. बेंजेन का अल्किल तत्त्व बनाएँ। यहाँ पर्याप्त है।

प्र० २. बेंजेन का अल्किल तत्त्व बनाएँ। यहाँ पर्याप्त है।

प्र० ३. बेंजेन का अल्किल तत्त्व बनाएँ। यहाँ पर्याप्त है।

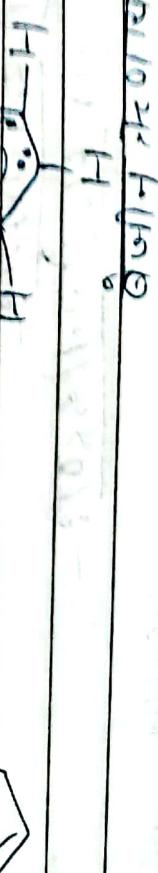
प्र० ४. बेंजेन का अल्किल तत्त्व बनाएँ। यहाँ पर्याप्त है।

1,4 Cyclo Hexa diene with Alkyl Boronate
alkyl 1,4 Cyclo Hexa diene $\xrightarrow{\text{Na}^+ \text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_3}$

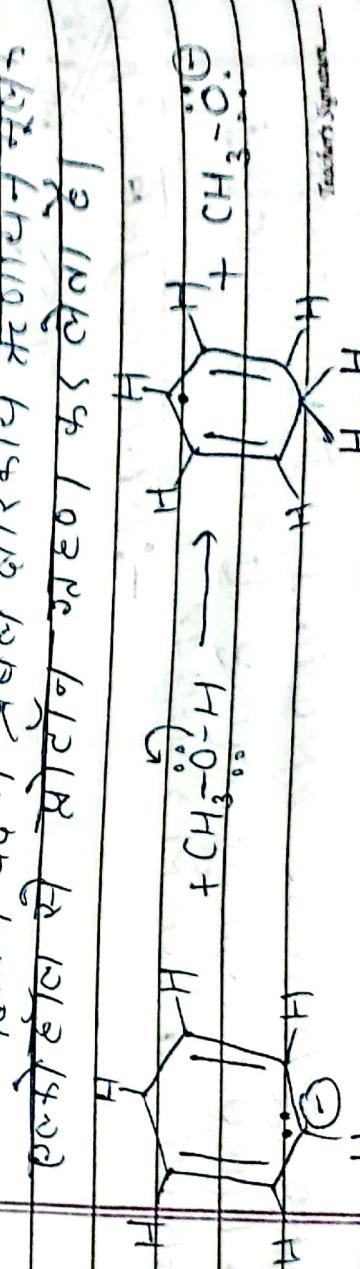


Mechanism:

1st Step - ① $\text{Na}^+ \text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_3 \rightarrow \text{Na}^+ + \text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_3^-$

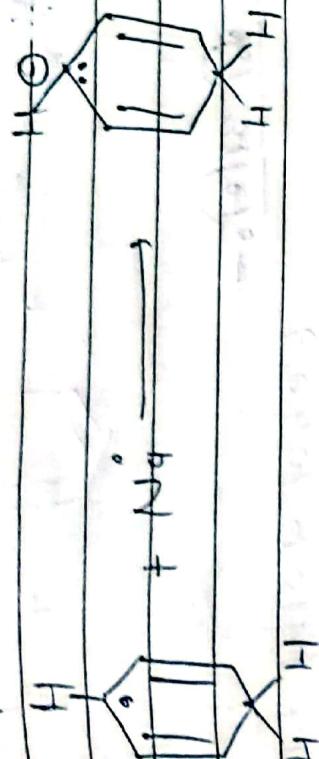


2nd Step - ② $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_3^- + \text{CH}_3\text{OH} \rightarrow \text{CH}_3\text{O}^- + \text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_3$

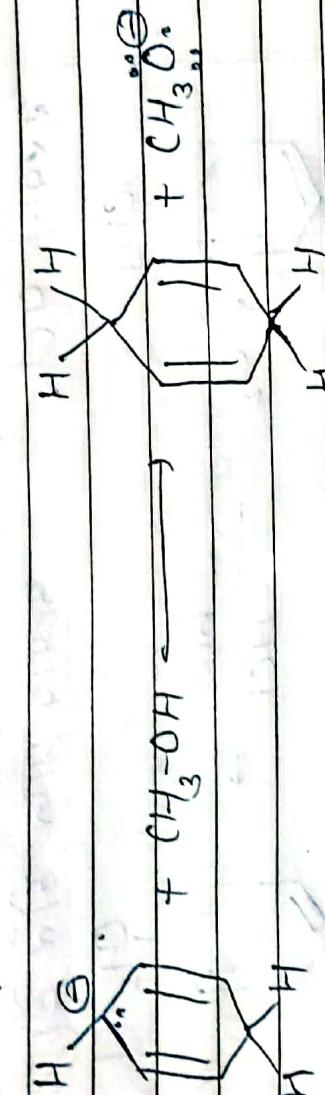


Date: 1/1
Page:

3 अम्बरीय तथा नायनाराजन के द्वारा लिखी गई एक शिक्षण प्रतिक्रिया है।

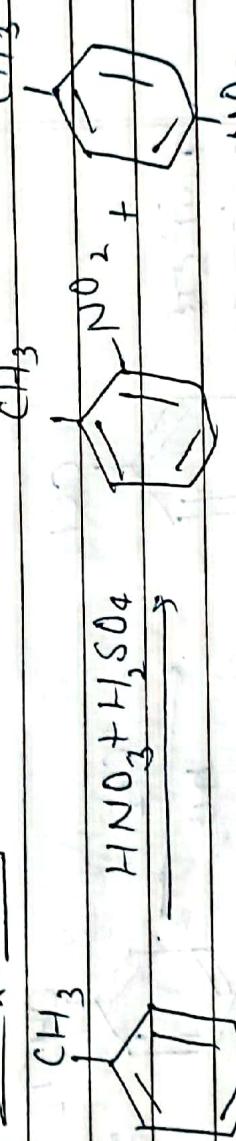


4 अम्बरीय तथा नायनाराजन के द्वारा लिखी गई एक शिक्षण प्रतिक्रिया है।

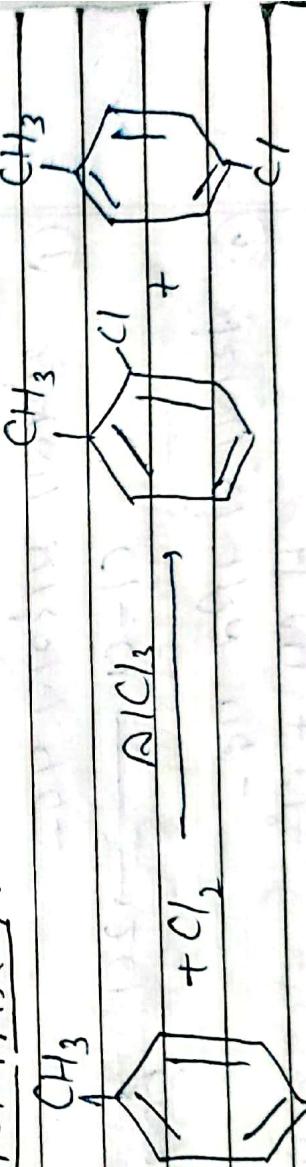


2 ए-वनियलिक तथा नोग्या -

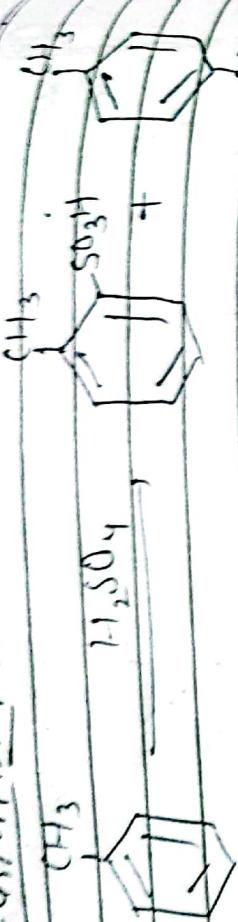
1 नियलिक तथा :-



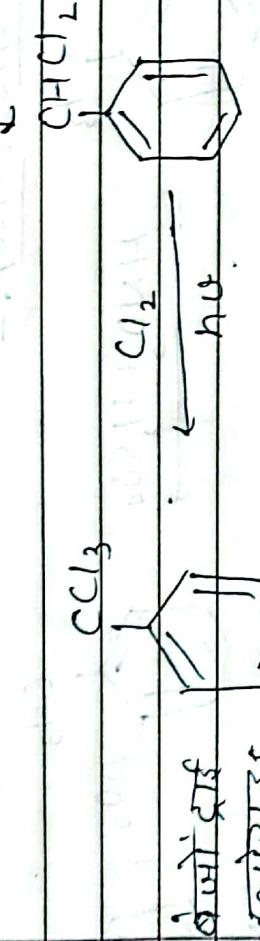
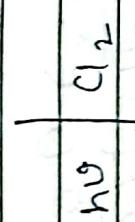
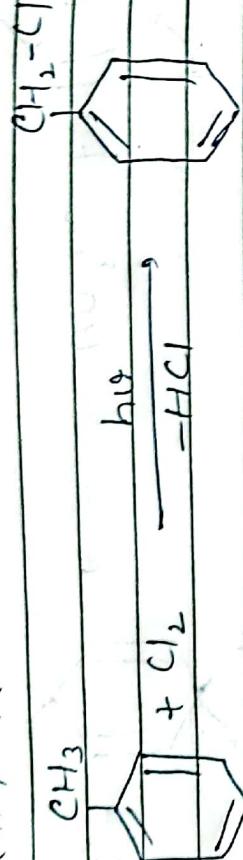
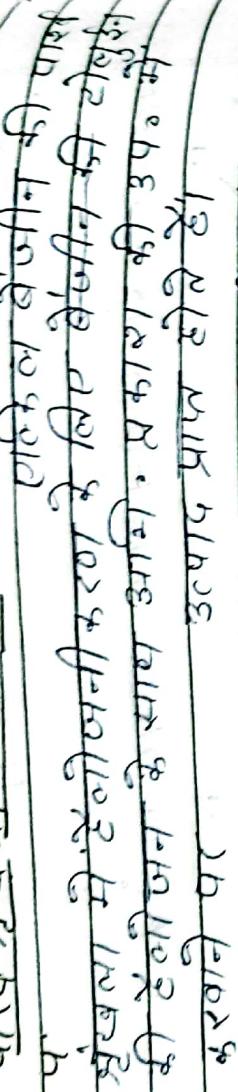
2 ए-वनियलिक तथा :-



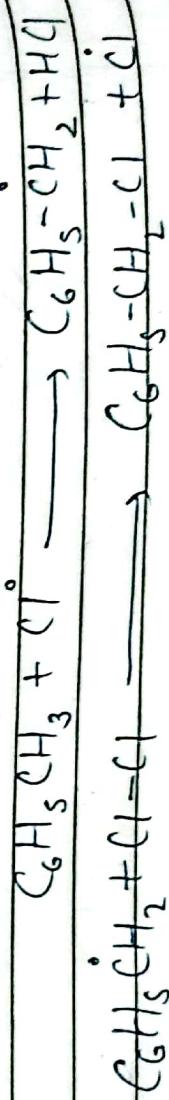
③ अवधारणा :-

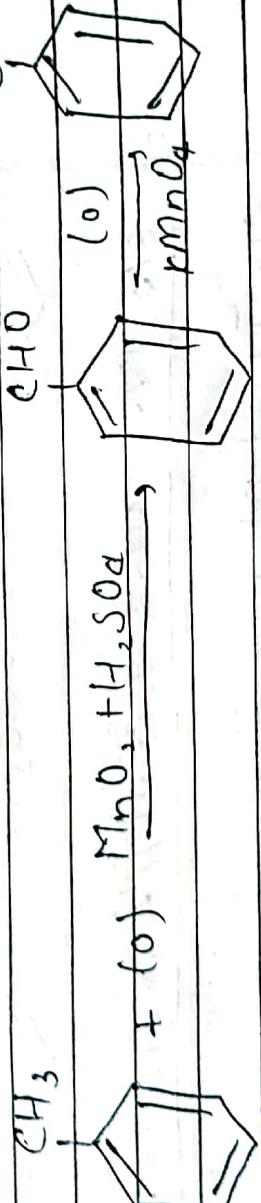
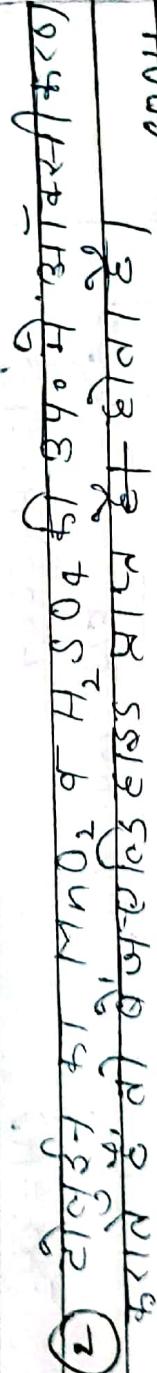
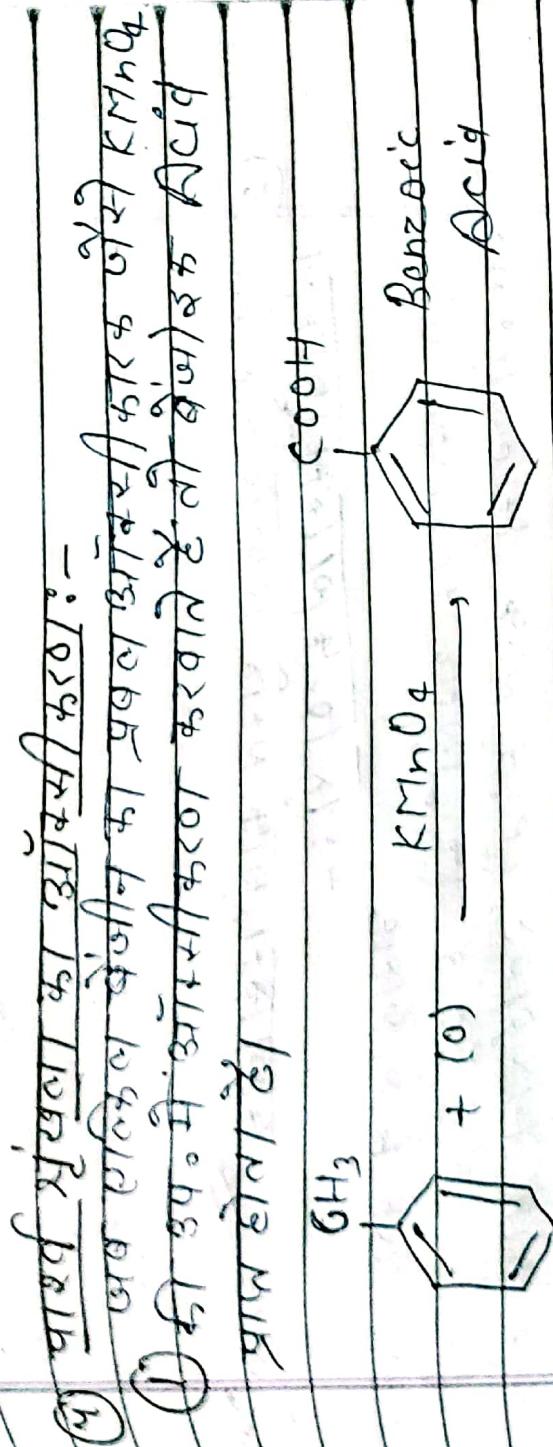


③ उत्तर प्रक्रिया की आवश्यकता :-

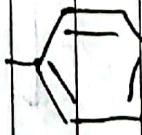
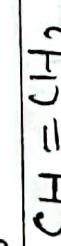


मार्क्स





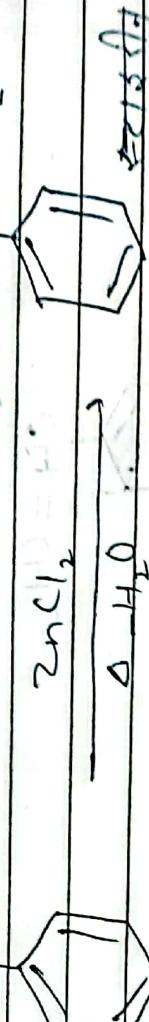
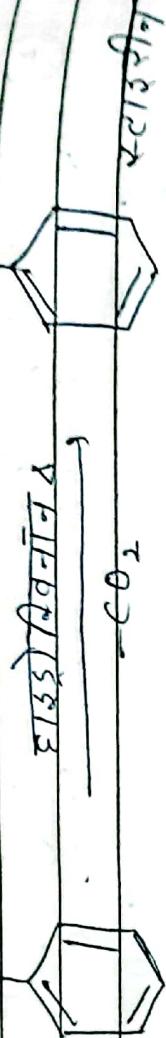
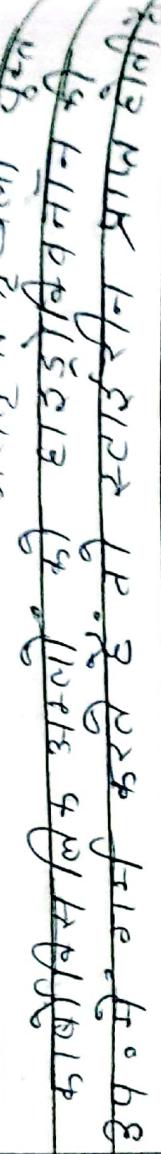
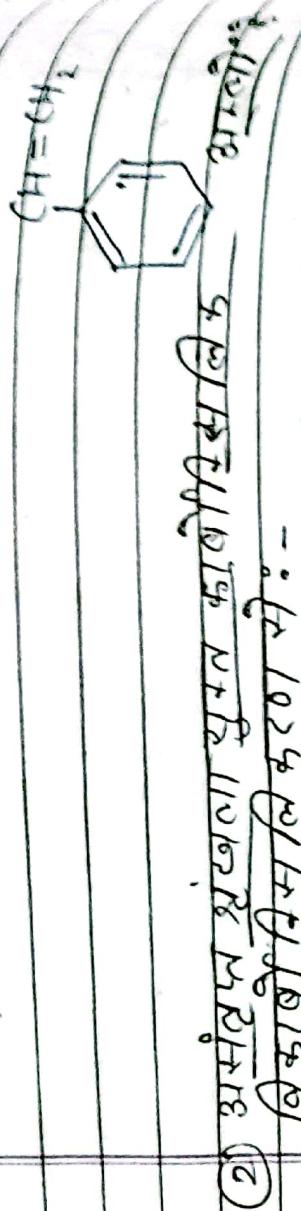
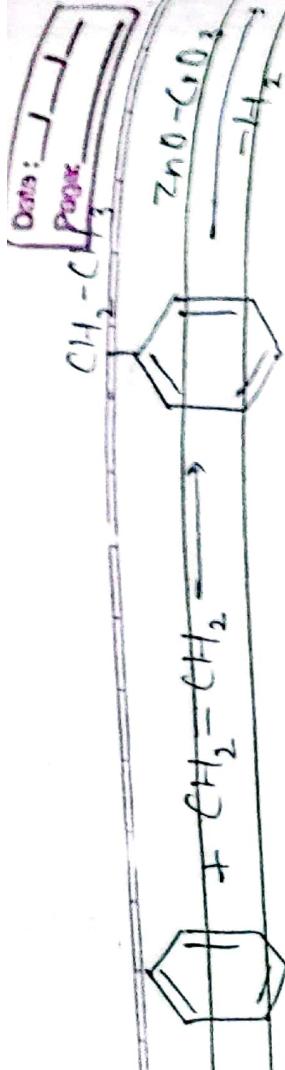
Ques 5: Benzene reacts with HCl to form chlorobenzene.



Ques 6: Benzene reacts with HNO₃ to form nitrobenzene.

Ans 6: Benzene reacts with HNO₃ to form nitrobenzene.

Teacher's Signature.....



Chemical Reactions:-

(1) ~~30. $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{C}_6\text{H}_6 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_3$~~

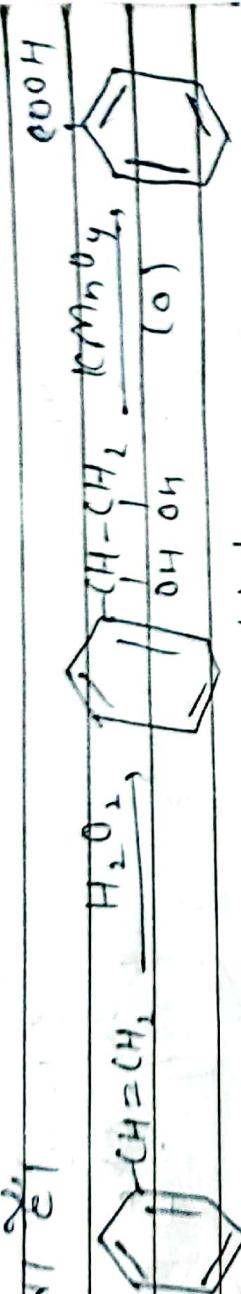
(2) ~~31. $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{C}_6\text{H}_6 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_3$~~



② ~~2114-125-1~~

9. ~~352017-92-1~~ 1,2-Diolefins $\Delta H_f^\circ = -39.0$ kJ/mol

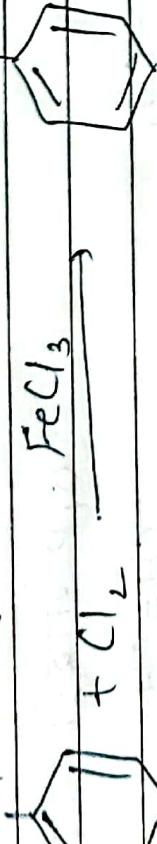
ENI E1



1,2-diol

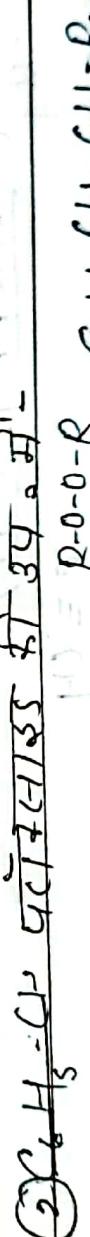
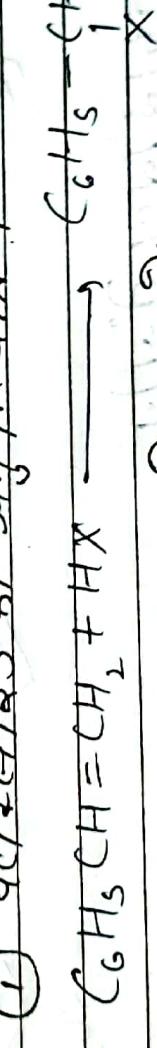
③ ~~2114-125-1~~

9. ~~352017-92-1~~ 1,2-Diolefins $\Delta H_f^\circ = -39.0$ kJ/mol



④ ~~2114-125-1~~

① ~~9C1-2114-125-1~~ 37.9 kcal/mol F.

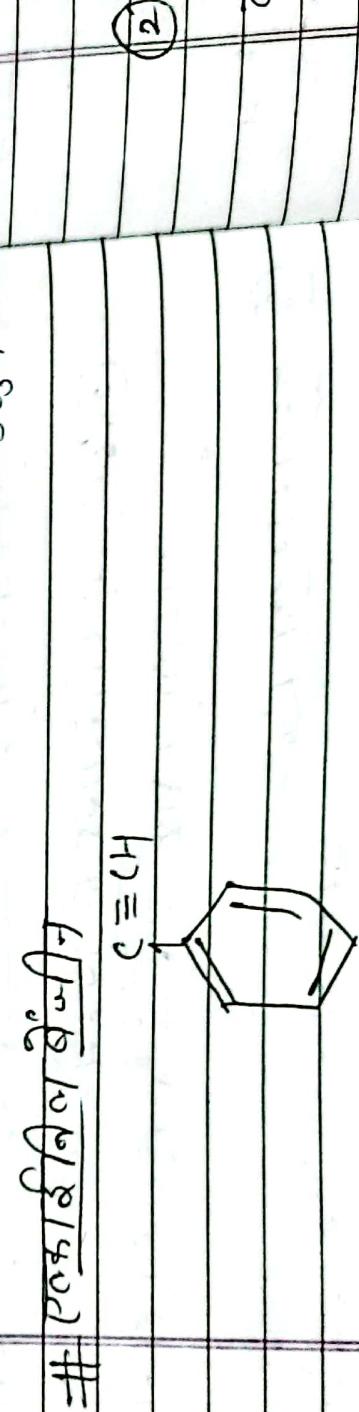
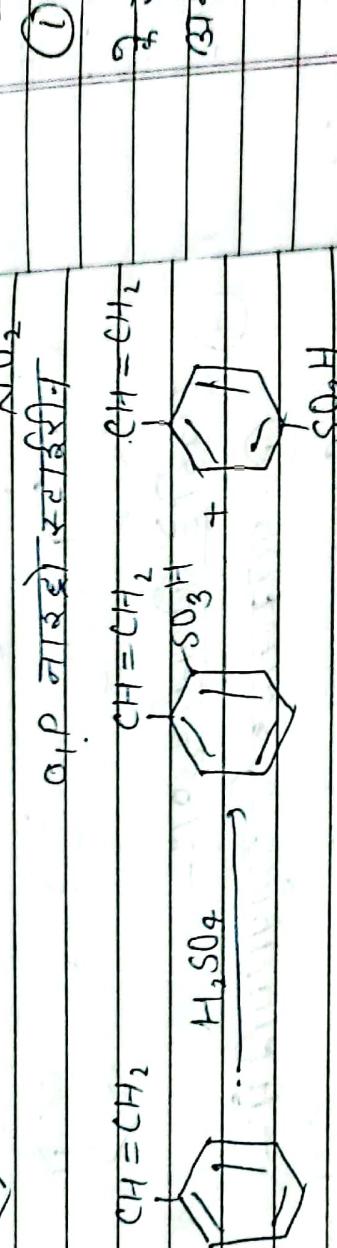
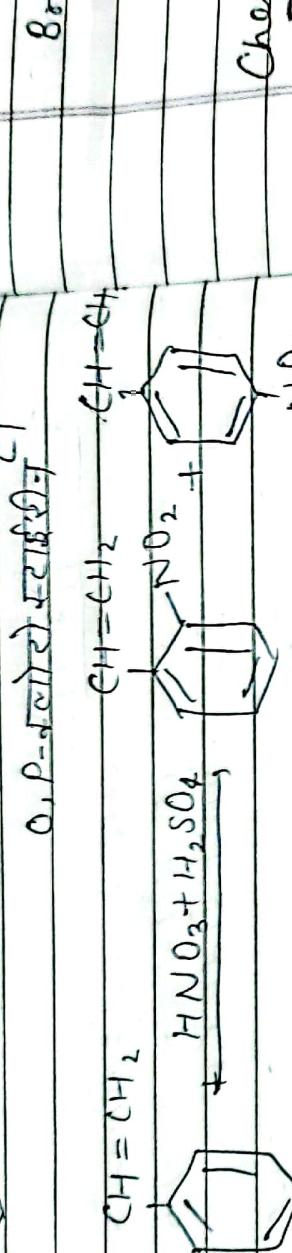
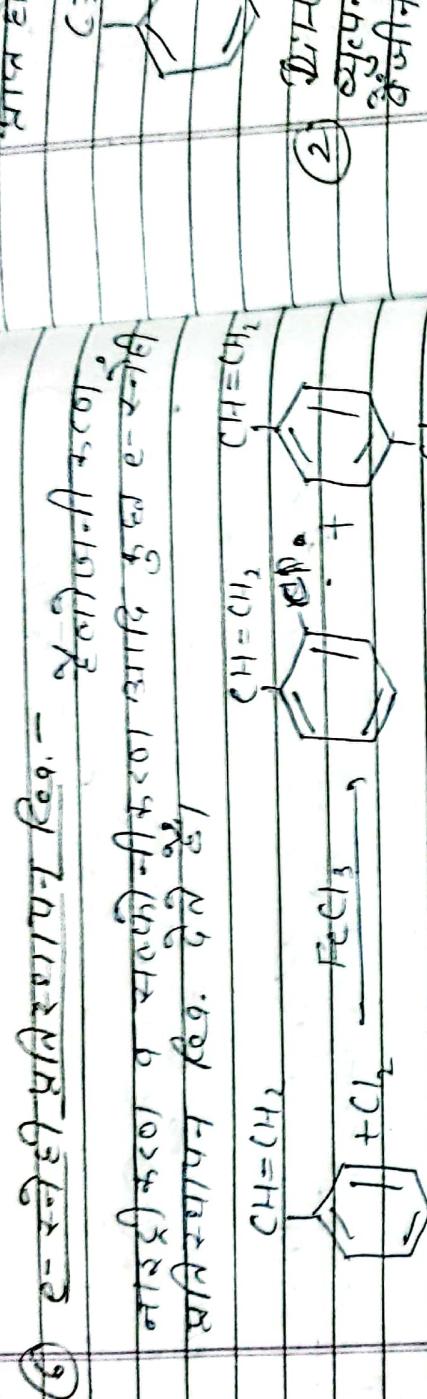
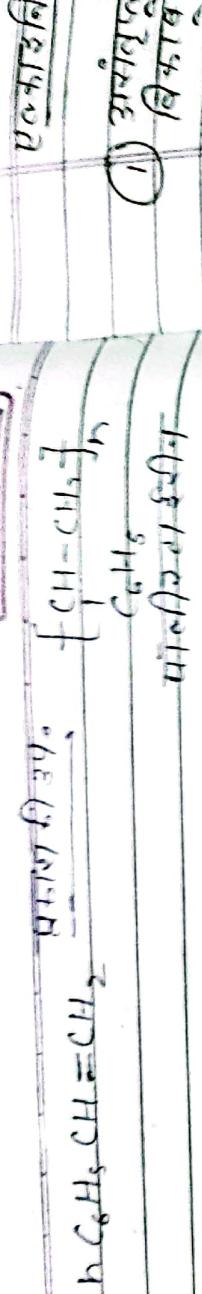


⑤ ~~2114-125-1~~

⑥ ~~2114-125-1~~

9. ~~352017-92-1~~ 1,2-Diolefins $\Delta H_f^\circ = -39.0$ kJ/mol

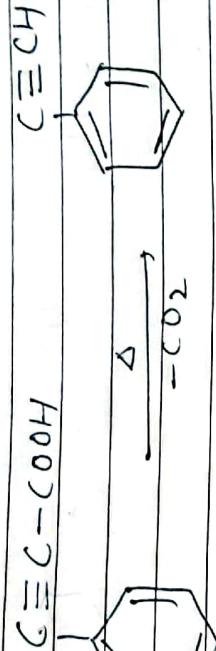
Date: _____
Page: _____



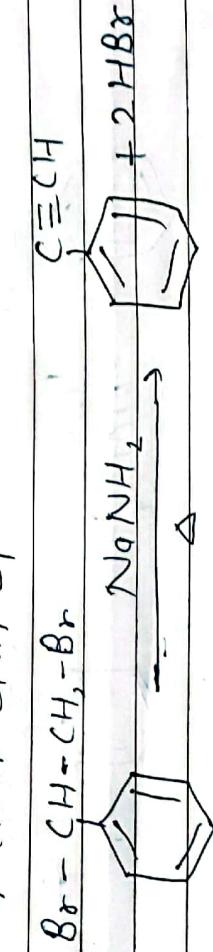
Teacher's Signature _____

कार्बन के उत्पादन विधियों-

① असंतुष्ट तरीके से एथेन का उत्पादन करने की विधि इसमें एथेन का उत्पादन दो तरीकों से होता है।



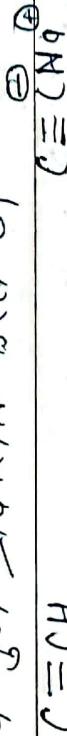
② डिस्ट्रिक्युटिव रूप से एथेन का उत्पादन करने की विधि इसमें एथेन का उत्पादन दो तरीकों से होता है।



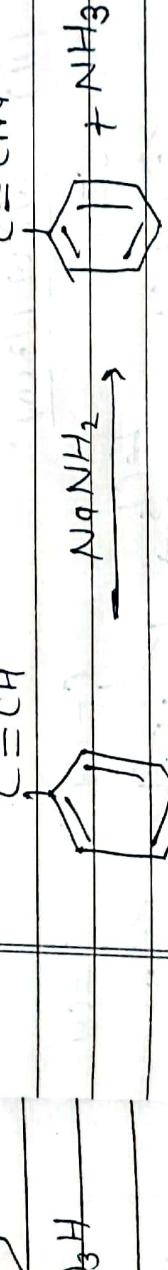
Chemical Reactions.

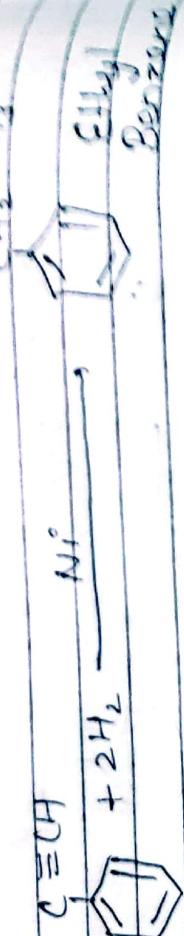
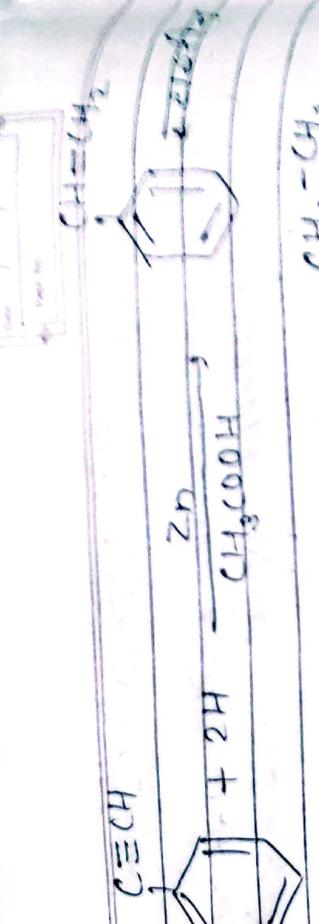


① स्टोक्योमेट्रिक

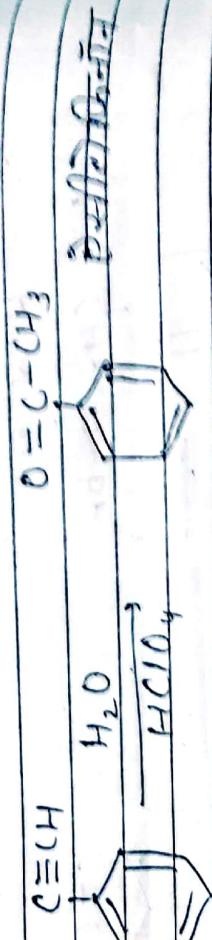


②

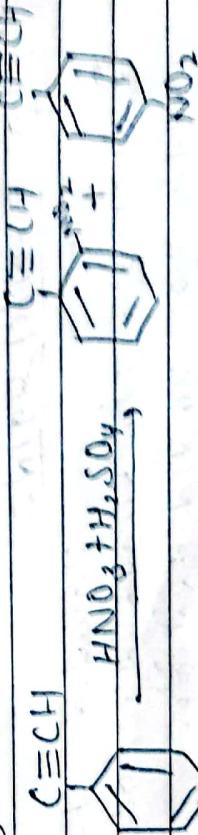




(iii) अल्डोयोजन :- हाइड्रोजन की विद्युतिकरण के समय में अल्डोयोजन घटता है।



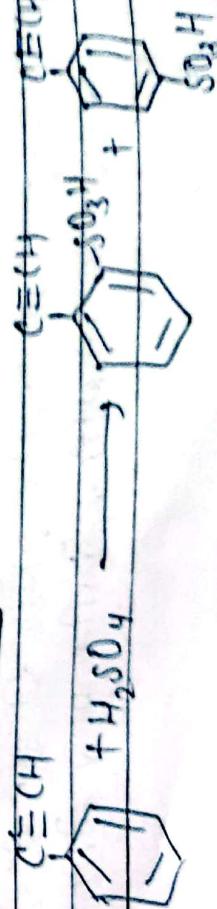
(iv) ए-क्रोमियम परमाणुरूप :-



(ii) डेल्टो अन्तर्विद्युत :-

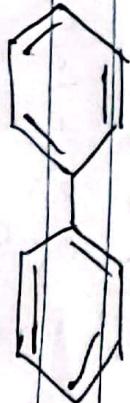


(iii) सॉफ्टी अन्तर्विद्युत :-



#

ਬਾਈਫੈਨਲ (Biphenyl) Compound:-



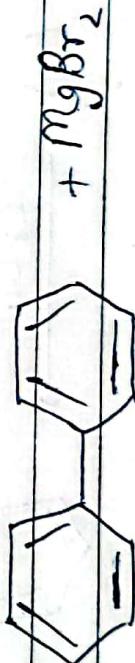
Biphenyl

ਉਨ੍ਹਾਂ ਦੀ ਵਰਤੀ :-
① ਨਿਪਟ ਰਸਾਇਨ.

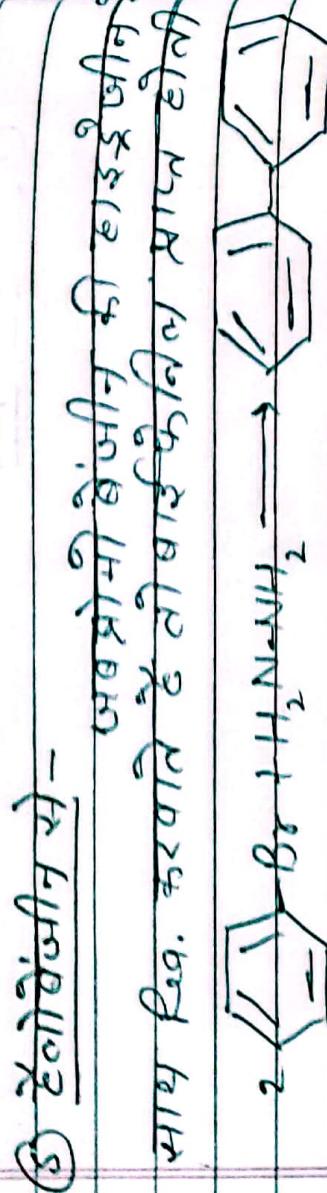
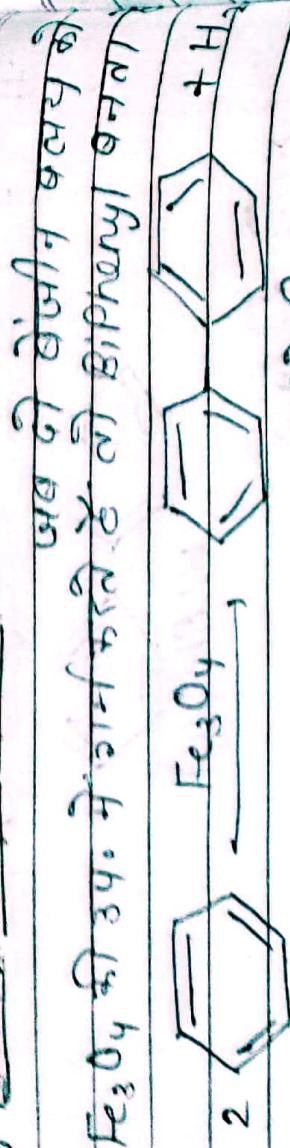
② ਬੋਲ ਰਸਾਇਨ :-

③ ਨਿਕਾਈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਕਾਸ਼ :-

ਪ੍ਰਕਾਸ਼ ਦੀ ਸਹਾਇਤਾ ਨਾਲ $NiCl_2$ ਅਤੇ Br_2 ਦੀ Biphenyl ਦੀ ਨਿਕਾਈ ਹੁੰਦੀ ਹੈ।



⑥ Benzene Reactions



⇒ Chemical Reactions

