

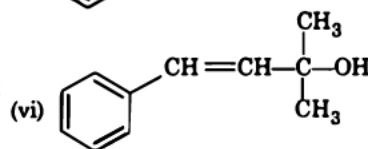
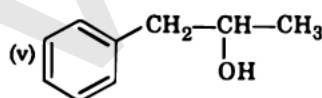
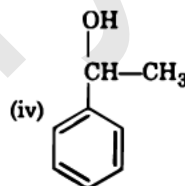
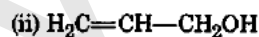
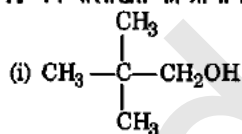
ऐल्कोहॉल, फीनॉल एवं ईथर

Alochols, Phenols and Ethers

Page No.200

पाठ्यनिहित प्रश्न

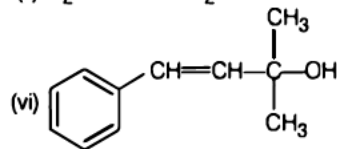
प्रश्न 1. निम्नलिखित को प्राथमिक, द्वितीयक एवं तृतीयक ऐल्कोहॉल में वर्गीकृत कीजिए।



- हल (i) प्राथमिक ऐल्कोहॉल (ii) प्राथमिक ऐल्कोहॉल
 (iii) प्राथमिक ऐल्कोहॉल (iv) द्वितीयक ऐल्कोहॉल
 (v) द्वितीयक ऐल्कोहॉल (vi) तृतीयक ऐल्कोहॉल

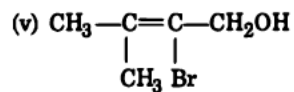
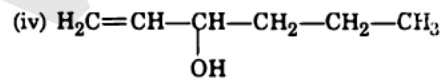
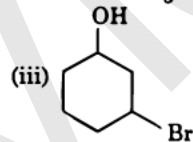
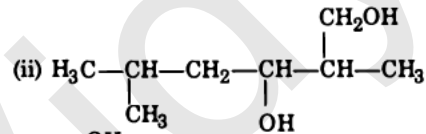
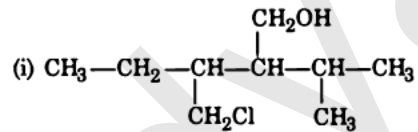
प्रश्न 2. प्रश्न 1. के उदाहरणों में से ऐलिलिक ऐल्कोहॉलों को पहचानिए।

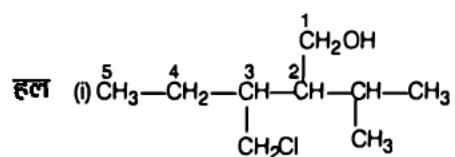
हल (ii) $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_2\text{OH}$



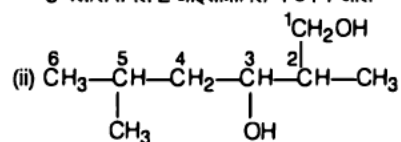
Page No.204

प्रश्न 3. निम्नलिखित यौगिकों के नाम आई.यू.पी.ए.सी. (IUPAC) पद्धति में दीजिए।

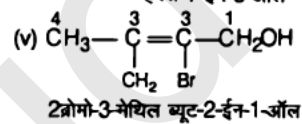
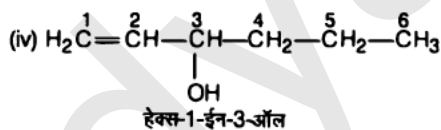
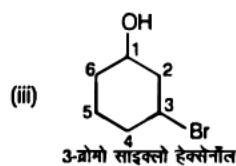




3-क्लोरोमेथिल-2-आइसोप्रोपिल पेंटेन-1-ऑल

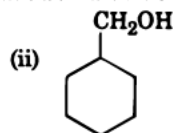
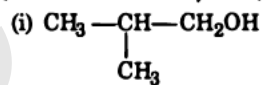


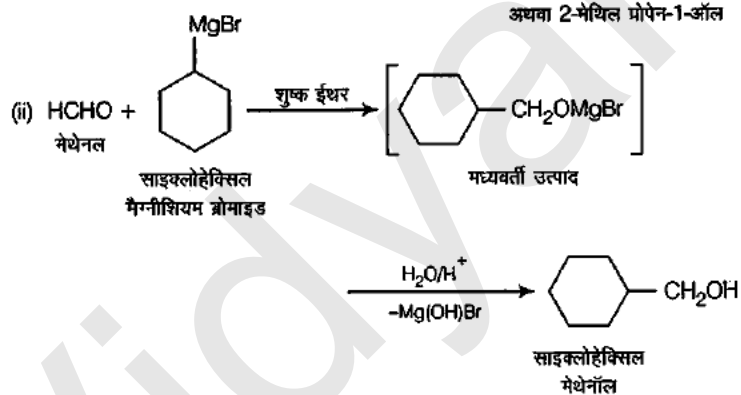
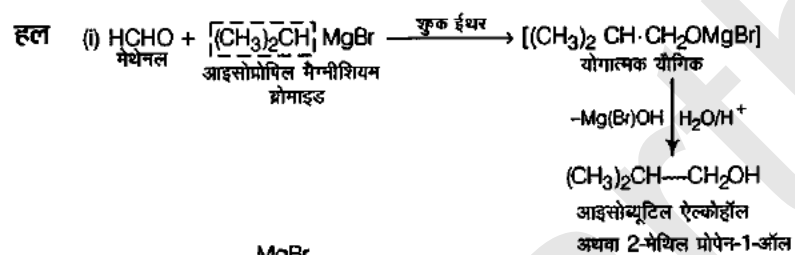
2, 5-डाइमेथिल हेक्सेन-1,3-डाइऑल



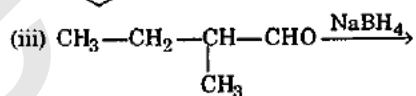
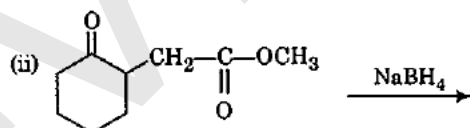
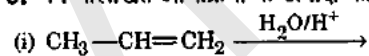
Page No.209

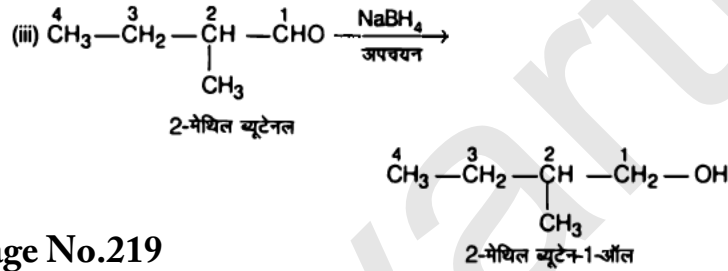
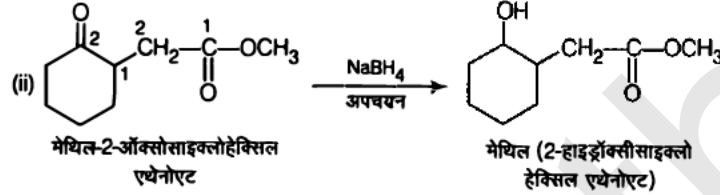
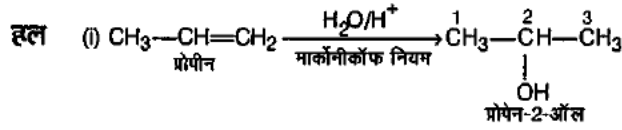
प्रश्न 4. दर्शाइए कि मेथेनल पर उपयुक्त ग्रिगनार्ड अभिकर्मक से अभिक्रिया द्वारा निम्नलिखित ऐल्कोहॉल कैसे विरचित किए जाते हैं?





प्रश्न 5. निम्नलिखित अभिक्रिया के उत्पादों की संरचना लिखिए



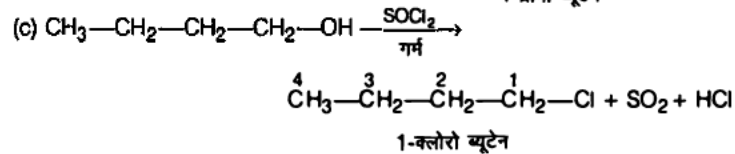
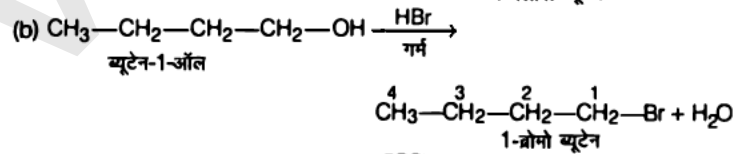
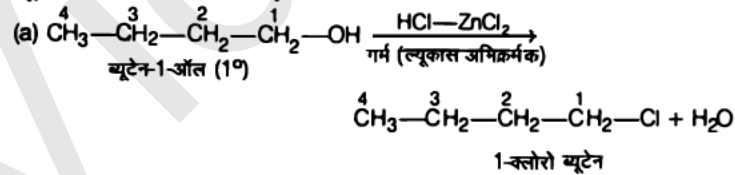


Page No.219

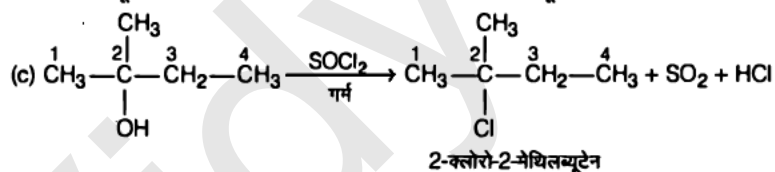
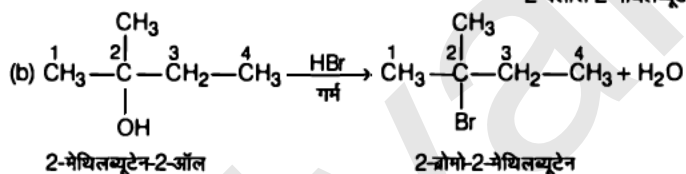
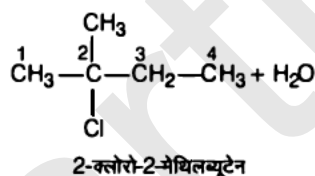
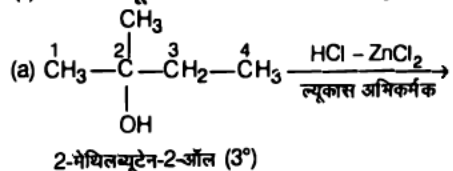
प्रश्न 6. यदि निम्नलिखित ऐल्कोहॉल क्रमशः (a) $\text{HCl}-\text{ZnCl}_2$ (b) HBr (c) SOCl_2 से अभिक्रिया करें तो आप अपेक्षित उत्पादों की संरचनाएँ दीजिए।

(i) ब्यूटेन-1-ऑल (ii) 2-मेथिलब्यूटेन-2-ऑल

हल (i) ब्यूटेन-1-ऑल की अभिक्रियाएँ

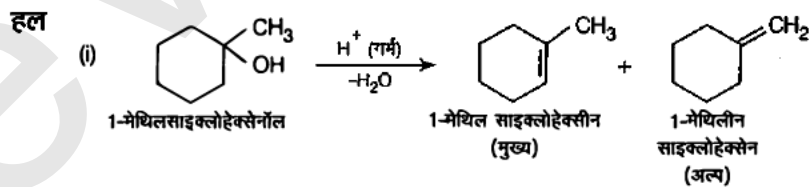


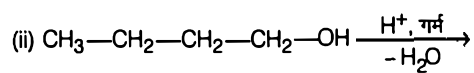
(ii) 2-मेथिलब्यूटेन-2-ऑल की अभिक्रियाएँ



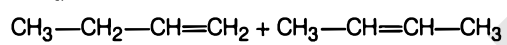
प्रश्न 7. (i) 1-मेथिल साइक्लोहेक्सेनॉल तथा

(ii) ब्यूटेन-1-ऑल के अम्ल उत्प्रेरित निर्जलन के मुख्य उत्पादों की प्रागुक्ति कीजिए।





ब्यूटेन-1-ऑल

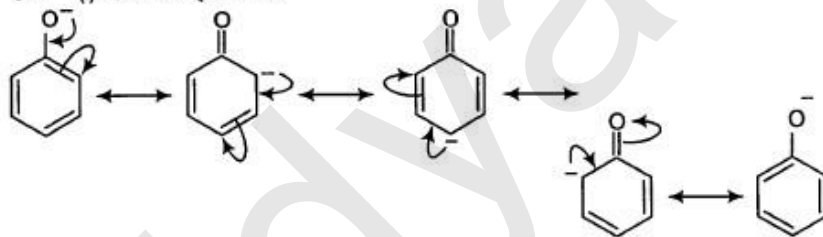


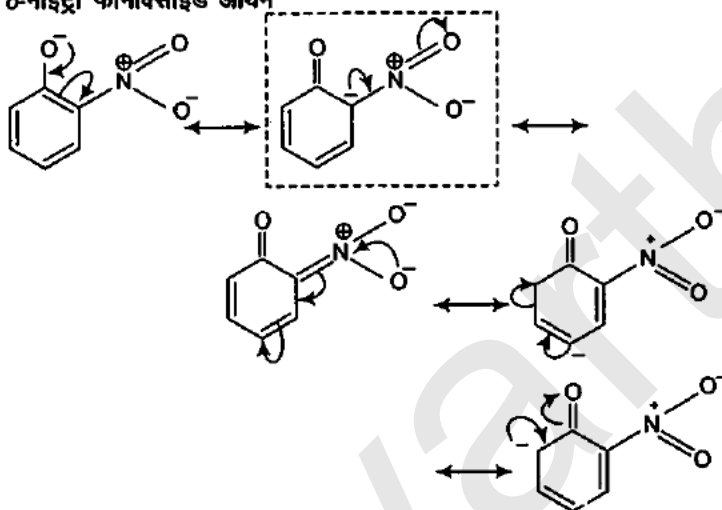
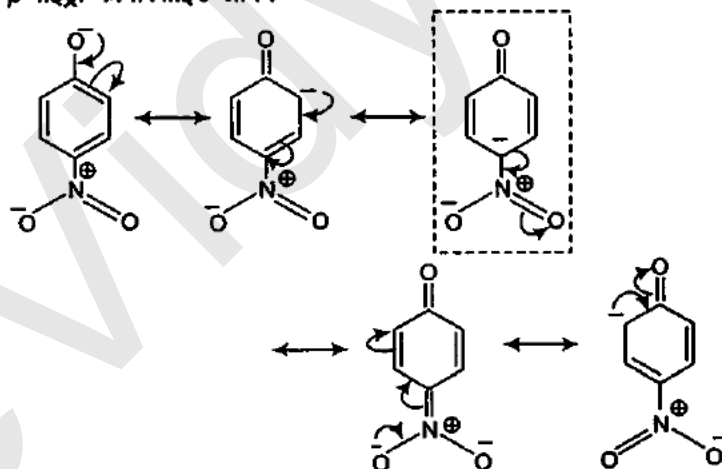
ब्यूट-1-ईन (अल्प)

ब्यूट-2-ईन (मुख्य)

प्रश्न 8. ऑर्थो तथा पैरा नाइट्रोफीनॉल, फीनॉल से अधिक अम्लीय होती हैं। उनके संगत फीनॉक्साइड आयनों की अनुनादी संरचनाएँ बनाइए।

हल (i) फीनॉक्साइड आयन



(ii) *o*-नाइट्रो फीनॉक्साइड आयन(iii) *p*-नाइट्रो फीनॉक्साइड आयन

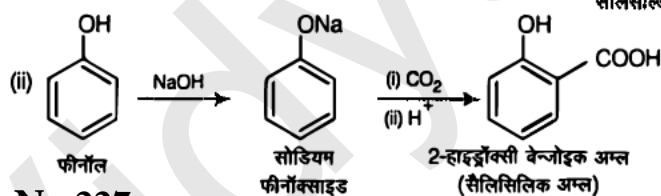
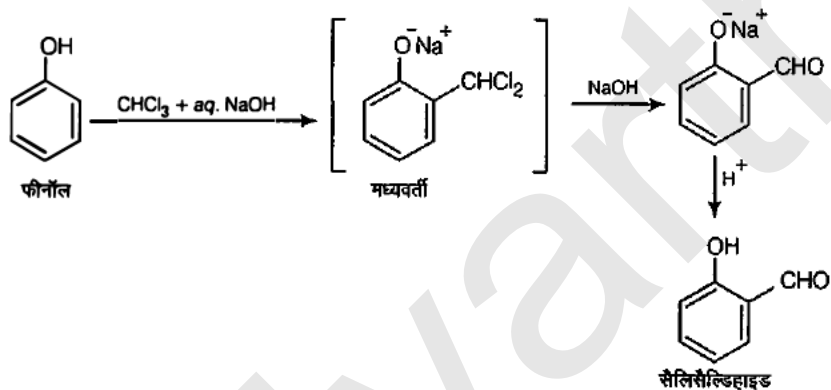
$-\text{NO}_2$ समूह के $-R$ प्रभाव के कारण, *o*- तथा *p*-नाइट्रो फीनॉक्साइड आयन, फीनॉक्साइड आयन से अधिक स्थायी होते हैं। अतः *o*- तथा *p*-नाइट्रोफीनॉल दोनों फीनॉल से अधिक अम्लीय होते हैं।

प्रश्न 9. निम्नलिखित अभिक्रियाओं में सम्मिलित समीकरण लिखिए

(i) राइमर-टोमन अभिक्रिया

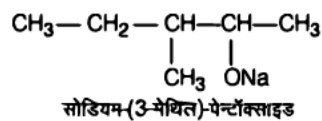
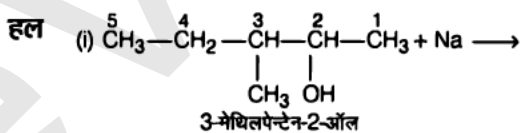
(ii) कोल्बे अभिक्रिया

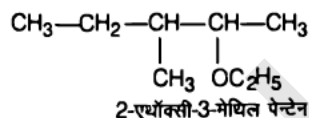
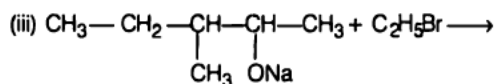
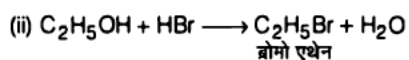
हल (i)



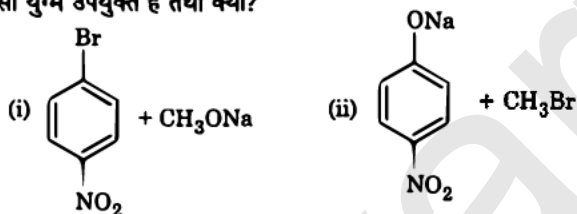
Page No.227

प्रश्न 10. एथेनॉल एवं 3-मेथिल पेन्टेन-2-ऑल से प्रारम्भ कर 2-एथॉक्सी-3-मेथिल पेन्टेन के विलियमसन संश्लेषण की अभिक्रिया लिखिए।

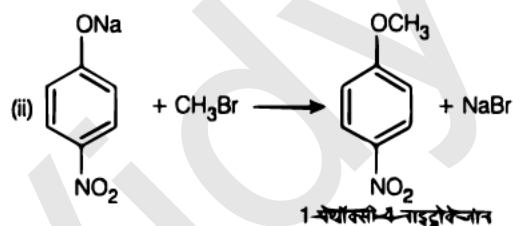




प्रश्न 11. 1-मेथॉक्सी-4-नाइट्रोबेन्जीन के विरचन के लिए निम्नलिखित अभिकारकों में से कौन-सा युग्म उपयुक्त है तथा क्यों?

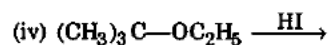
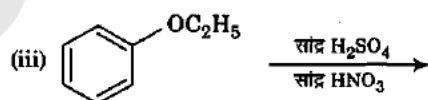
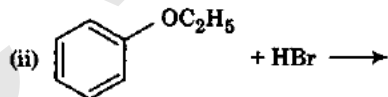
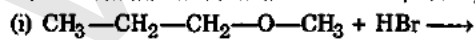


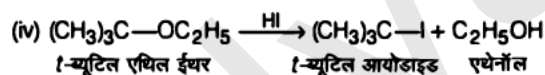
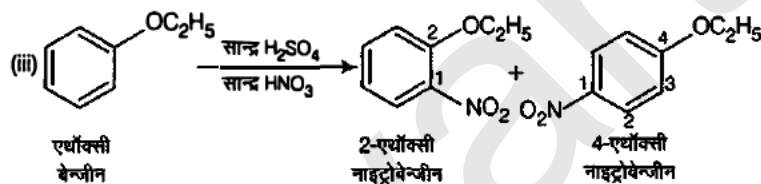
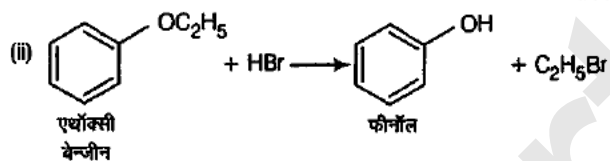
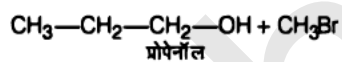
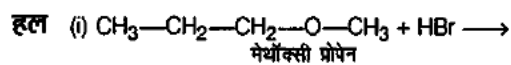
हल



क्योंकि यहाँ प्रयुक्त ऐल्किल हैलाइड प्राथमिक है। इसके विपरीत (i) विधि में C-Br बन्ध आंशिक द्विबन्ध लक्षण रखता है।

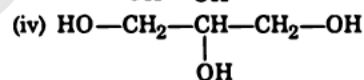
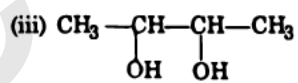
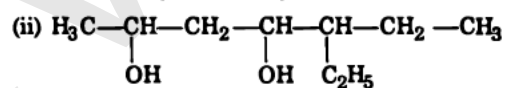
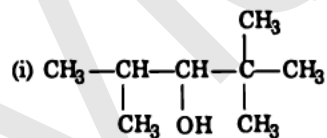
प्रश्न 12. निम्नलिखित अभिक्रियाओं से प्राप्त उत्पादों का अनुमान लगाइए

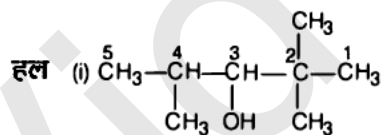
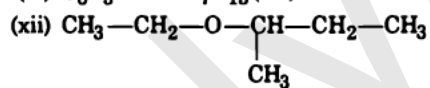
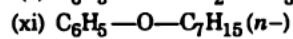
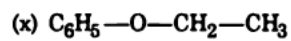
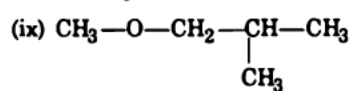
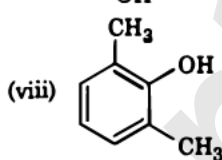
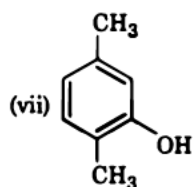
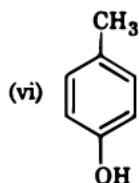
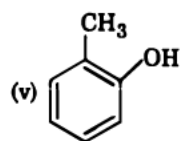




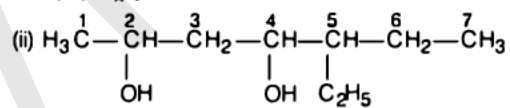
अभ्यास

प्रश्न 1. निम्नलिखित यौगिकों के आई.यू.पी.ए.सी. (IUPAC) नाम लिखिए।

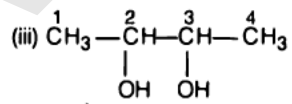




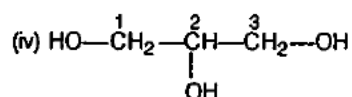
2, 2, 4-ट्राइमेथिलपेन्टेन-3-ऑल



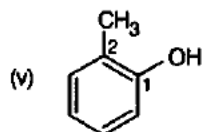
5-एथिलहेप्टेन-2, 4-डाइऑल



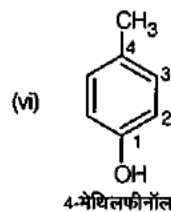
ब्यूटेन-2, 3-डाइऑल



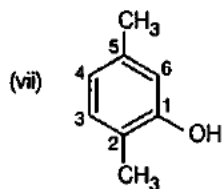
प्रोपेन-1, 2, 3-ट्राइऑल



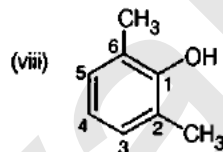
2-मेथिलफेनॉल



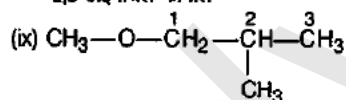
4-मेथिलफेनॉल



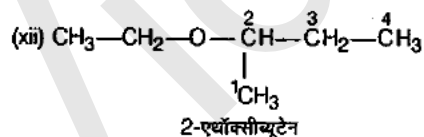
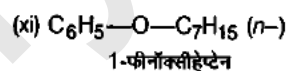
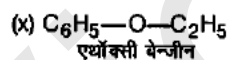
2,5-डाइमेथिल फेनॉल



2,6-डाइमेथिल फेनॉल



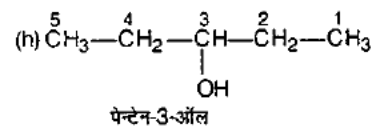
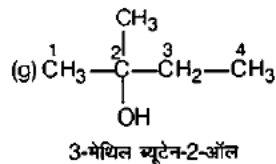
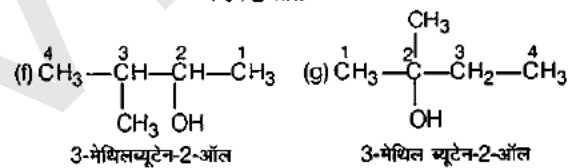
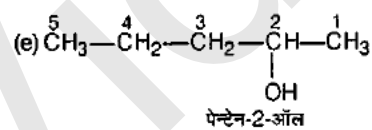
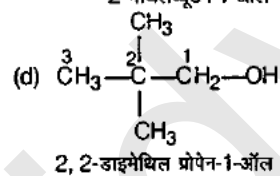
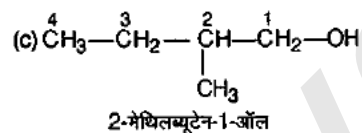
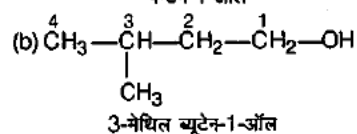
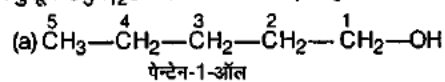
1-मेथॉक्सी-2-मेथिल प्रोपेन



प्रश्न 2. निम्नलिखित आई.यू.पी.ए.सी. (IUPAC) नाम वाले यौगिकों की संरचनाएँ दीजिए

- (i) 2-मेथिलब्यूटेन-2-ऑल
- (ii) 1-फेनिलप्रोपेन-2-ऑल
- (iii) 3, 5-डाइमेथिलहेक्सेन-1,3,5-ट्राइऑल
- (iv) 2, 3-डाइमेथिलफेनॉल
- (v) 1-एथॉक्सीप्रोपेन
- (vi) 2-एथॉक्सी-3-मेथिलपेन्टेन
- (vii) साइक्लोहेक्सिलमेथेनॉल
- (viii) 3-साइक्लोहेक्सिलपेन्टेन-3-ऑल
- (ix) साइक्लोपेन्टेन-3-ईन-1-ऑल
- (x) 3-क्लोरोमेथिलपेन्टेन-1-ऑल

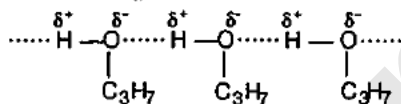
हल (i) अणुसूत्र $C_5H_{12}O$ आठ समावयवी ऐल्कोहॉलों को प्रदर्शित करता है। ये निम्नलिखित हैं



- (ii) प्राथमिक ऐल्कोहॉल (a), (b), (c) तथा (d)
द्वितीयक ऐल्कोहॉल (e), (f) तथा (h)
तृतीयक ऐल्कोहॉल (g)

प्रश्न 4. समझाइए, कि प्रोपेनॉल का क्वथनांक हाइड्रोकार्बन ब्यूटेन से अधिक क्यों होता है?

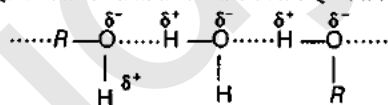
हल यद्यपि ब्यूटेन तथा प्रोपेनॉल समतुल्य अणुभार (क्रमशः 58 और 60) रखते हैं किन्तु प्रोपेनॉल में ध्रुवीय —OH समूह उपस्थित है, जिसके कारण इसके अणुओं के मध्य प्रबल अंतराण्विक हाइड्रोजन बन्धन उपस्थित होता है जबकि ब्यूटेन में अणुओं के मध्य केवल दुर्बल वाण्डरवाल्स बल उपस्थित रहते हैं। जिन्हें आसानी से कम ऊष्मा द्वारा ही तोड़ा जा सकता है। अतः प्रोपेनॉल का क्वथनांक (391K), ब्यूटेन के क्वथनांक (309K) से अधिक होता है।



प्रश्न 5. समतुल्य आण्विक भार वाले हाइड्रोकार्बनों की अपेक्षा ऐल्कोहॉल जल में अधिक विलेय होते हैं। इस तथ्य को समझाइए।

हल जल तथा ऐल्कोहॉल दोनों ध्रुवीय प्रकृति के हैं। जब एक ऐल्कोहॉल को जल में घोला जाता है, तो यह जल के अणुओं के मध्य उपस्थित H-बन्धनों को तोड़कर जल के साथ हाइड्रोजन बन्धनों का निर्माण करता है।

हाइड्रोकार्बन अध्रुवीय प्रकृति के होते हैं तथा जल के अणुओं के साथ H-बन्धनों का निर्माण नहीं करते हैं। अतः ऐल्कोहॉल जल में आसानी के साथ विलेय हैं जबकि हाइड्रोकार्बन नहीं हैं।

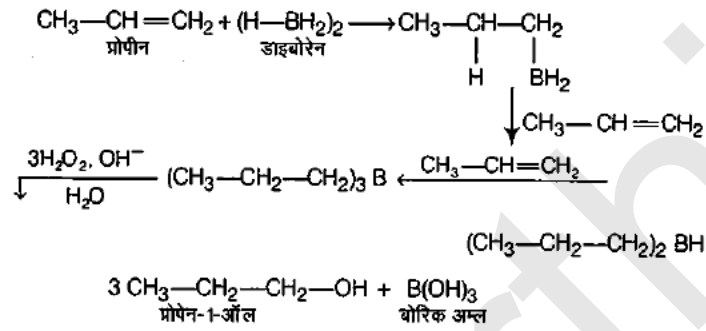


ऐल्कोहॉल तथा जल के मध्य हाइड्रोजन बन्धन

प्रश्न 6. हाइड्रोबोरोनीकरण-ऑक्सीकरण अभिक्रिया से आप क्या समझते हैं। इसे उदाहरण सहित समझाइए

हल आइबोरेन, $(\text{BH}_3)_2$ ऐल्कीनों से अभिक्रिया करके एक योगज उत्पाद ट्राइऐल्किल बोरेन बनाता है, जो जलीय सोडियम हाइड्रॉक्साइड की उपस्थिति में H_2O_2 द्वारा ऑक्सीकृत होकर ऐल्कोहॉल देता है।

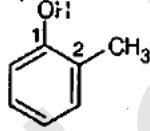
यह अभिक्रिया हाइड्रोबोरोनीकरण-ऑक्सीकरण अभिक्रिया कहलाती है।



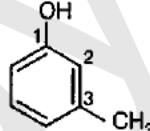
इस अभिक्रिया में निर्मित ऐल्कोहॉल, ऐसा प्रतीत होता है जैसे कि यह ऐल्कीनों से मार्कोनीकोफ के नियम के विपरीत जलयोजन से बना हो।

प्रश्न 7. आण्विक सूत्र $\text{C}_7\text{H}_8\text{O}$ वाले मोनोहाइड्रिक फीनॉलों की संरचनाएँ तथा आई.यू.पी.ए.सी. (IUPAC) नाम लिखिए

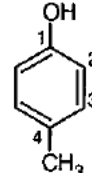
हल $\text{C}_7\text{H}_8\text{O}$ के निम्नलिखित तीन समावयवी हैं



2-मेथिलफीनॉल अथवा *o*-क्रीसॉल (I)



3-मेथिलफीनॉल अथवा *m*-क्रीसॉल (II)

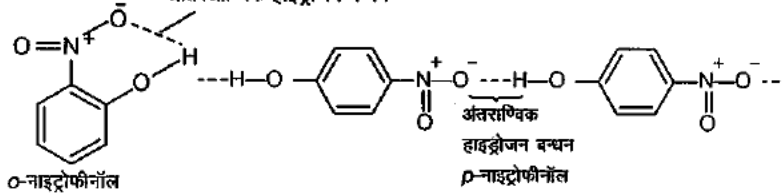


4-मेथिलफीनॉल अथवा *p*-क्रीसॉल (III)

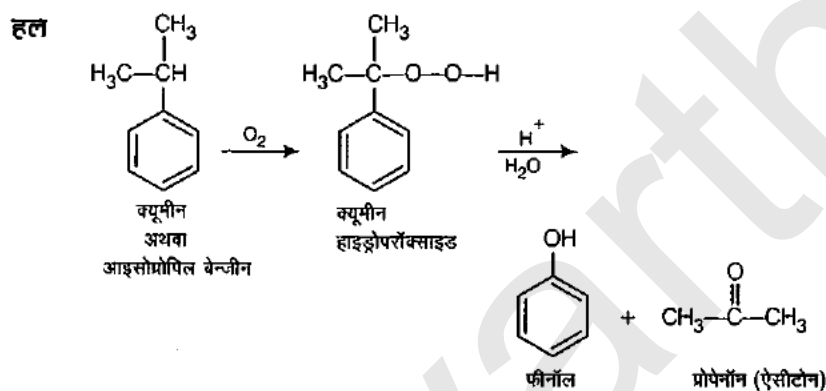
प्रश्न 8. ऑर्थो तथा पैर-नाइट्रोफीनॉलों के मिश्रण को माप-आसवन द्वारा पृथक् करने में माप-वाष्पशील समावयवी का नाम बताइए। इसका कारण दीजिए।

हल ऑर्थो-नाइट्रोफीनॉल भाप वाष्पशील है क्योंकि इसमें अंतराण्विक हाइड्रोजन बन्ध उपस्थित रहते हैं और अणु परस्पर जुड़े नहीं रहते हैं। इसके विपरीत पैर-नाइट्रोफीनॉल में अंतराण्विक हाइड्रोजन बन्धों की उपस्थिति के कारण अणु परस्पर जुड़े रहते हैं तथा इस कारण इसका क्वथनांक अधिक हो जाता है अर्थात् यह भाप-वाष्पशील नहीं होता है।

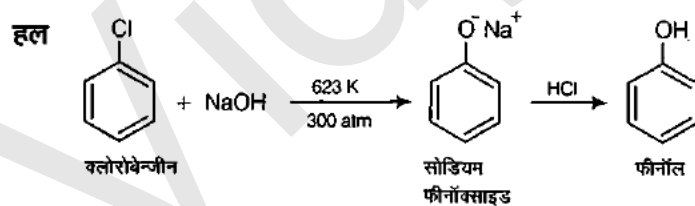
आंतराण्विक हाइड्रोजन बन्धन



प्रश्न 9. क्यूमीन से फीनॉल बनाने की अभिक्रिया का समीकरण दीजिए।



प्रश्न 10. क्लोरोबेन्जीन से फीनॉल बनाने की रासायनिक अभिक्रिया लिखिए।

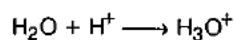


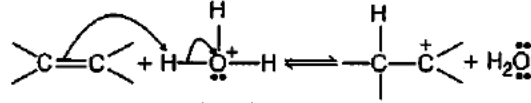
प्रश्न 11. एथीन के जलयोजन से एथेनॉल प्राप्त करने की क्रियाविधि लिखिए।

हल अभिक्रिया की क्रियाविधि में निम्नलिखित तीन पद सम्मिलित होते हैं।

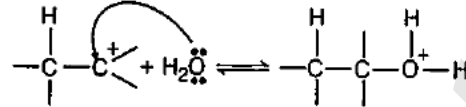
पद 1. ऐल्कीन का प्रोटॉनीकरण

H_3O^+ के इलेक्ट्रॉनस्नेही आक्रमण द्वारा ऐल्कीन के प्रोटॉनीकरण से कार्बोकैटायन का निर्माण होता है।

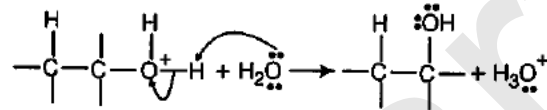




पद II कार्बोकैटायन पर जल का नाभिकस्नेही आक्रमण

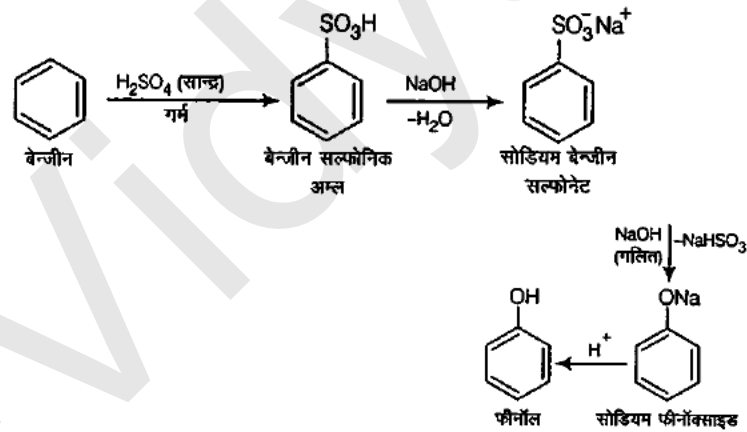


पद III विप्रोटोनीकरण के फलस्वरूप ऐल्कोहॉल का निर्माण



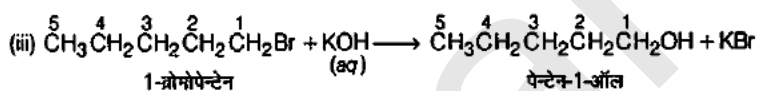
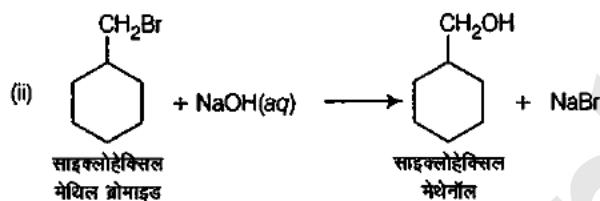
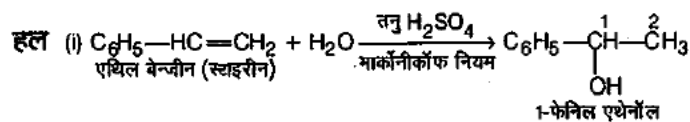
प्रश्न 12. आपको बेन्जीन, सांद्र H_2SO_4 तथा NaOH दिए गए हैं। इन अभिकर्मकों के उपयोग द्वारा फीनॉल के विरचन की समीकरण लिखिए।

हल



प्रश्न 13. आप निम्नलिखित को कैसे संश्लेषित करेंगे? दर्शाइए।

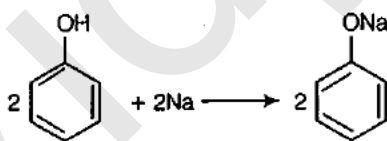
- एक उपयुक्त ऐल्कीन से 1-फिनिलएथेनॉल
- $\text{S}_{\text{N}}2$ अभिक्रिया द्वारा ऐल्किल हैलाइड के उपयोग से साइक्लोहेक्सिलमेथेनॉल
- एक उपयुक्त ऐल्किल हैलाइड के उपयोग से पेन्टेन-1-ऑल



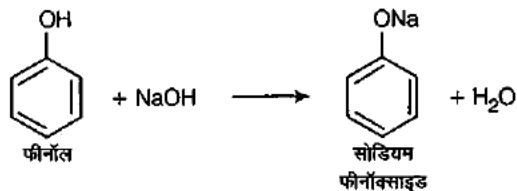
प्रश्न 14. ऐसी दो अभिक्रियाएँ दीजिए जिनसे फीनॉल की अम्लीय प्रकृति प्रदर्शित होती हो, फीनॉल की अम्लता की तुलना एथेनॉल से कीजिए।

हल निम्नलिखित अभिक्रियाएँ फीनॉल की अम्लीय प्रकृति को दर्शाती हैं

(i) सोडियम के साथ अभिक्रिया H_2 गैस मुक्त होती है।

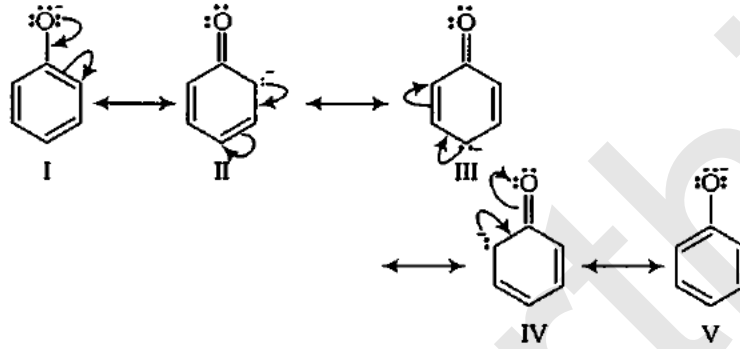


(ii) सोडियम हाइड्रॉक्साइड के साथ अभिक्रिया सोडियम लवण एवं जल बनते हैं।



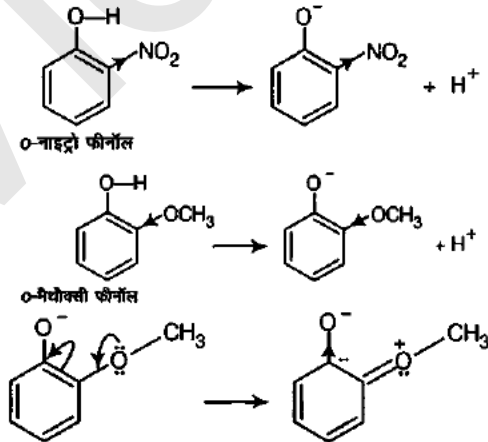
फीनॉल तथा एथेनॉल के अम्लीय गुण की तुलना

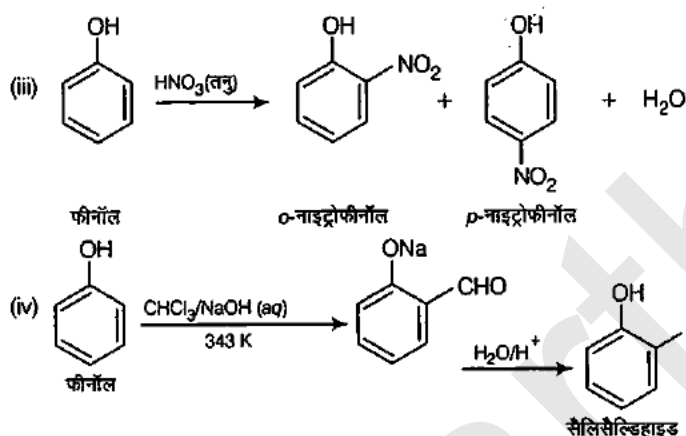
फीनॉल, एथेनॉल से अधिक अम्लीय होता है क्योंकि एक प्रोटॉन (H^+) के निष्कासन के पश्चात फीनॉल, फीनॉक्साइड आयन बनाता है जो अनुनाद द्वारा स्थायी होता है जबकि एथॉक्साइड आयन में अनुनाद सम्भव नहीं है।



प्रश्न 15. समझाइए कि ऑर्थो-नाइट्रोफेनॉल, ऑर्थो-मेथॉक्सीफेनॉल से अधिक अम्लीय क्यों होता है?

हल नाइट्रो ($-\text{NO}_2$) समूह इलेक्ट्रॉनप्राही प्रकृति का होता है जबकि मेथॉक्सी (OCH_3) समूह इलेक्ट्रॉनदाता प्रकृति का होता है। *o*-नाइट्रोफेनॉल आसानी से H^+ आयनों को उत्पन्न करता है किन्तु मेथॉक्सी फेनॉल नहीं करता है। इसका कारण *o*-नाइट्रोफेनॉल का आयन का अनुनाद द्वारा स्थायी होना है। यह *o*-मेथॉक्सी फेनॉल के साथ सत्य नहीं है। इसमें दो ऋणावेश एक दूसरे को प्रतिकर्षित करते हैं जिससे इसका स्थायित्व कम हो जाता है। यही कारण है कि *o*-नाइट्रोफेनॉल, *o*-मेथॉक्सीफेनॉल से अधिक अम्लीय होता है।

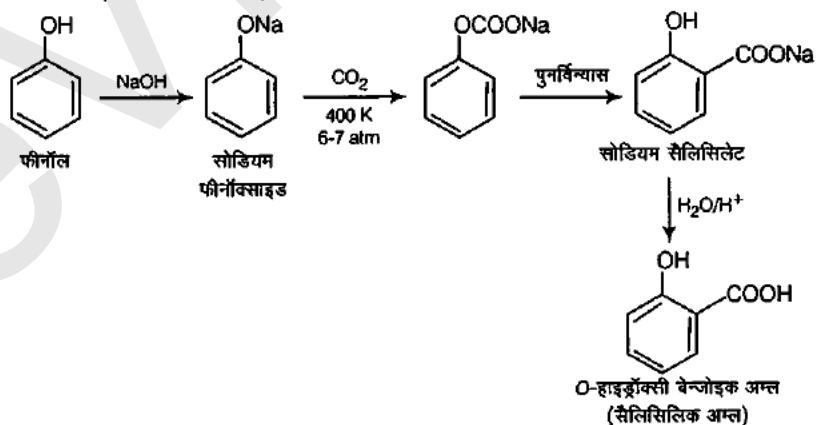




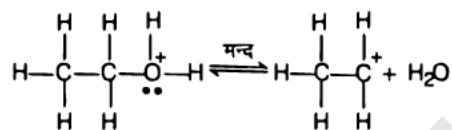
प्रश्न 18. निम्नलिखित को उदाहरण सहित समझाइए

- (i) कोल्बे अभिक्रिया (ii) राइमर-टीमन अभिक्रिया
(iii) विलियमसन ईथर संश्लेषण (iv) असममित ईथर

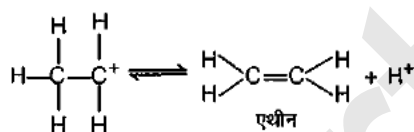
हल (i) **कोल्बे अभिक्रिया** फिनॉल के सोडियम लवण अर्थात् सोडियम फीनॉक्साइड को लगभग 400 K ताप तथा 4-7 वायुमण्डल दाब पर CO_2 के साथ गर्म करने पर *ऑर्थो* स्थान पर $-\text{COOH}$ समूह का प्रवेश होता है तथा मुख्य उत्पाद के रूप में सोडियम सैलिसिलेट प्राप्त होता है जो अम्लीकृत करने पर *ऑर्थो* हाइड्रॉक्सी बेन्जोइक अम्ल (सैलिसिलिक अम्ल) देता है। यह कोल्बे अभिक्रिया कहलाती है।



पद II कार्बोक्सायन का बनना



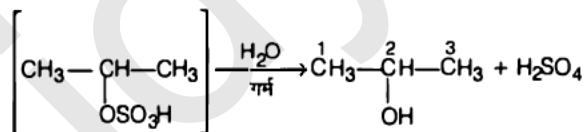
पद III प्रोटॉन का विलोपन



प्रश्न 20. निम्नलिखित परिवर्तनों को किस प्रकार किया जा सकता है?

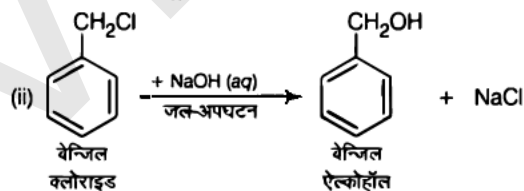
- (i) प्रोपीन \rightarrow प्रोपेन-2-ऑल
- (ii) बेन्जिल क्लोराइड \rightarrow बेन्जिल ऐल्कोहॉल
- (iii) एथिल मैग्नीशियम क्लोराइड \rightarrow प्रोपेन-1-ऑल
- (iv) मेथिल मैग्नीशियम ब्रोमाइड \rightarrow 2-मेथिलप्रोपेन-2-ऑल

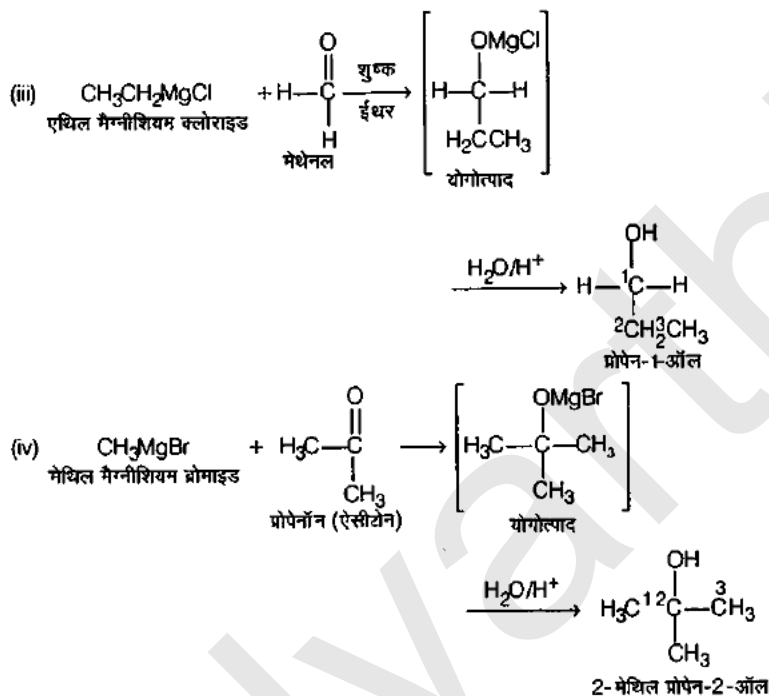
हल (i) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{साम्द्र H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
प्रोपीन



आइसोप्रोपिल हाइड्रोजन सल्फेट

प्रोपेन-2-ऑल





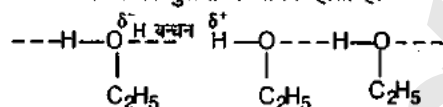
प्रश्न 21. निम्नलिखित अभिक्रियाओं में प्रयुक्त अभिकर्मकों के नाम बताइए

- प्राथमिक ऐल्कोहॉल का कार्बोक्सिलिक अम्ल में ऑक्सीकरण
- प्राथमिक ऐल्कोहॉल का ऐल्डहाइड में ऑक्सीकरण
- फेनॉल का 2,4,6-ट्राइब्रोमोफेनॉल में ब्रोमीनीकरण
- बेन्जिल ऐल्कोहॉल का बेन्जोइक अम्ल में परिवर्तन
- प्रोपेन-2-ऑल का प्रोपीन में निर्जलीकरण
- ब्यूटेन-2-ऑल का ब्यूटेन-2-ऑल में परिवर्तन

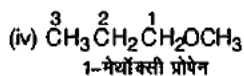
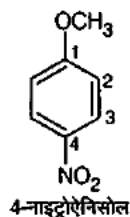
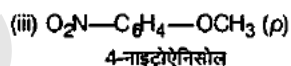
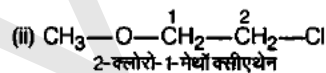
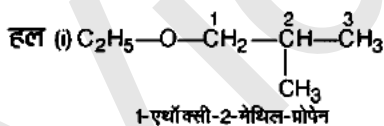
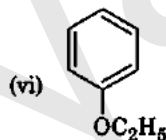
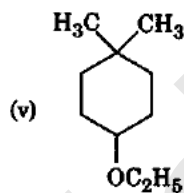
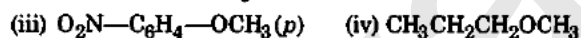
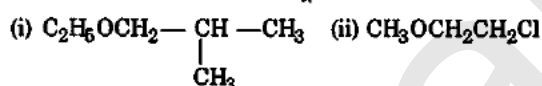
- हल
- अम्लीकृत $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ अथवा उदासीन/अम्लीय/क्षारीय KMnO_4
 - पिरिडीनियमक्लोरोक्रोमेट (PCC) CH_2Cl_2 में $(\text{C}_2\text{H}_5\text{N}^+ \text{HCl} \text{CrO}_3^-)$
 - ब्रोमीन जल ($\text{Br}_2/\text{H}_2\text{O}$)
 - क्षारीय KMnO_4 अथवा अम्लीकृत KMnO_4
 - 85% H_3PO_4 , 440K पर
 - LiAlH_4 अथवा NaBH_4

प्रश्न 22. कारण बताइए कि मेथॉक्सीमेथेन की तुलना में एथेनॉल का क्वथनांक उच्च क्यों होता है?

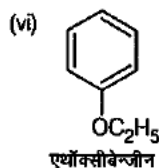
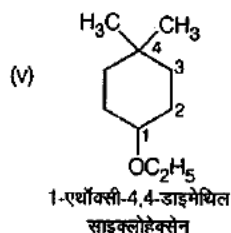
हल एथेनॉल अणुओं के मध्य हाइड्रोजन बन्धन उपस्थित होता है किन्तु यह मेथॉक्सीमेथेन के अणुओं में अनुपस्थित होता है। अतः एथेनॉल में अणुओं के हाइड्रोजन बन्धों से जुड़ा होने के कारण उन्हें अलग-अलग करने के लिए अधिक ऊर्जा की आवश्यकता होती है। इस कारण एथेनॉल का क्वथनांक मेथॉक्सीमेथेन की तुलना में अधिक होता है।



प्रश्न 23. निम्नलिखित ईथरों के आई.यू.पी.ए.सी. (IUPAC) नाम दीजिए

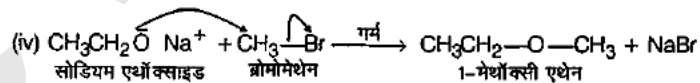
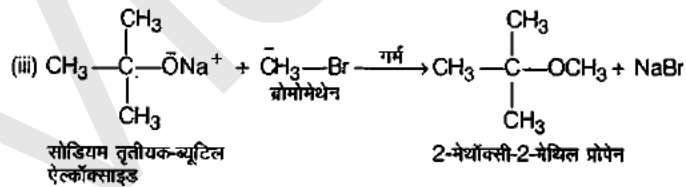
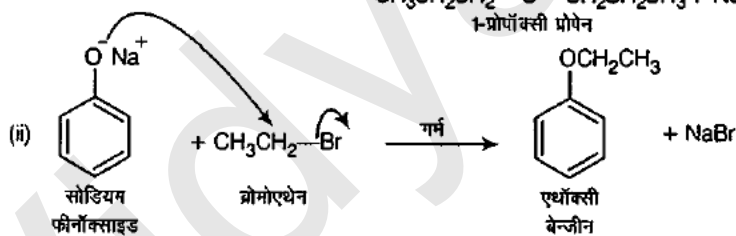
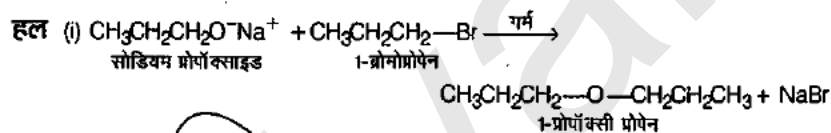


4-नाइट्रोएनिसोल

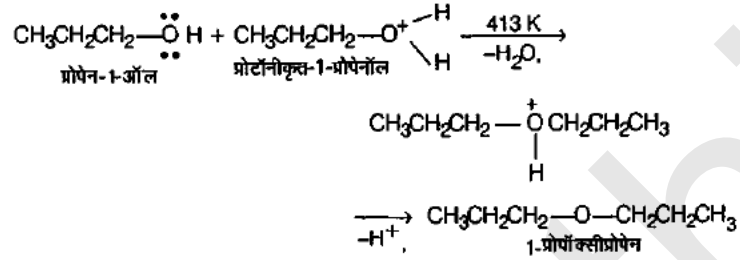


प्रश्न 24. निम्नलिखित ईथरों को विलियमसन संश्लेषण द्वारा बनाने के लिए अभिकर्मकों के नाम एवं समीकरण लिखिए

- (i) 1-प्रोपॉक्सी प्रोपेन (ii) एथॉक्सी बेन्जीन
(iii) 2-मेथॉक्सी-2-मेथिल प्रोपेन (iv) 1-मेथॉक्सी एथेन

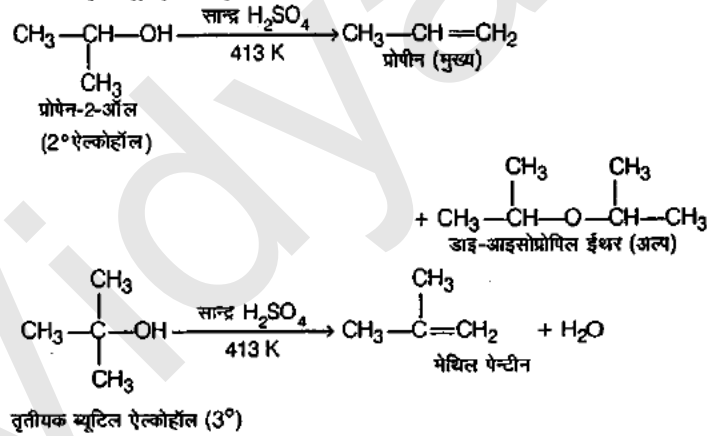


प्रश्न 25. कुछ विशेष प्रकार के ईथरों को विलियमसन संश्लेषण द्वारा बनाने की सीमाओं को उदाहरणों से समझाइए।



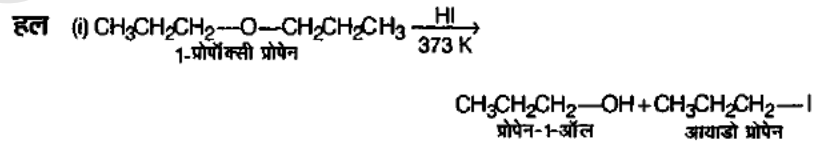
प्रश्न 27. द्वितीयक अथवा तृतीयक ऐल्कोहॉलों के अम्लीय निर्जलीकरण द्वारा ईथरों को बनाने की विधि उपयुक्त नहीं है। कारण बताइए।

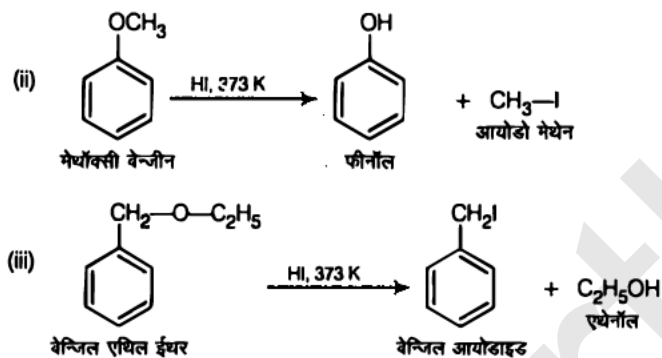
हल $\text{S}_{\text{N}}2$ क्रियाविधि द्वारा प्राथमिक ऐल्कोहॉलों के अम्लीय निर्जलीकरण के परिणामस्वरूप ईथर निर्मित होते हैं। किन्तु द्वितीयक अथवा तृतीयक ऐल्कोहॉलों को उपयोग करने पर, त्रिविम बाधा के कारण ऐल्कीन निर्मित होते हैं, ईथर नहीं।



प्रश्न 28. हाइड्रोजन आयोडाइड की निम्नलिखित के साथ अभिक्रिया के लिए समीकरण लिखिए

- (i) 1-प्रोपोक्सीप्रोपेन (ii) मेथॉक्सीबेन्जीन तथा
(iii) बेन्जिल एथिल ईथर

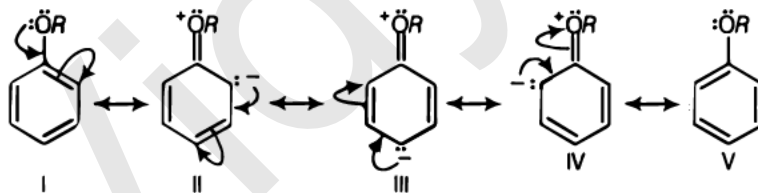




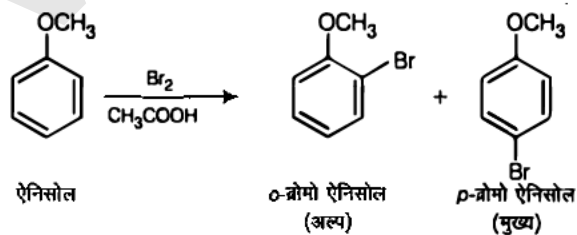
प्रश्न 29. ऐरिल ऐल्किल ईथरों में निम्न तथ्यों की व्याख्या कीजिए

- ऐल्कोक्सी समूह बेन्जीन वलय को इलेक्ट्रॉनरागी प्रतिस्थापन के प्रति सक्रिय करता है
- यह प्रवेश करने वाले प्रतिस्थापियों को बेन्जीन वलय की ऑर्थो एवं पैरा स्थितियों की ओर निर्दिष्ट करता है।

हल ऐरिल ऐल्किल ईथरों में ऐल्कोक्सी समूह $-\text{OR}$ का $+R$ प्रभाव बेन्जीन वलय में इलेक्ट्रॉन घनत्व को बढ़ाता है तथा बेन्जीन वलय को इलेक्ट्रॉनस्नेही प्रतिस्थापन अभिक्रियाओं के प्रति सक्रिय करता है।



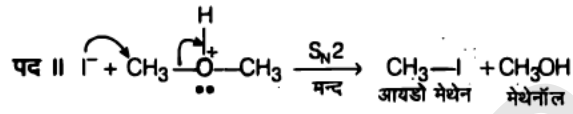
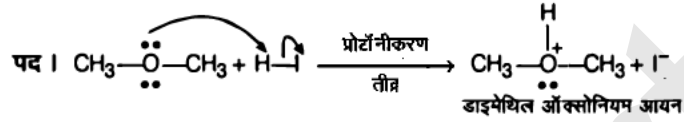
o - तथा p -स्थितियों पर इलेक्ट्रॉन घनत्व अधिक है अतः इलेक्ट्रॉनस्नेही प्रतिस्थापन अभिक्रियाओं में मुख्यतः o - तथा p -उत्पाद बनते हैं।



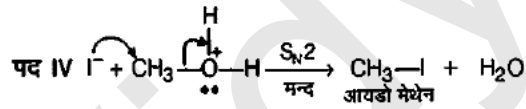
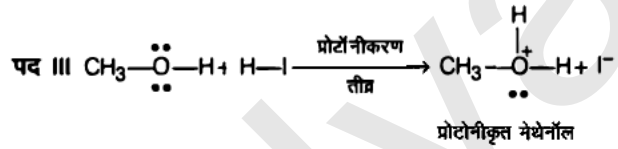
प्रश्न 30. मेथॉक्सीमेथेन की HI के साथ अभिक्रिया की क्रियाविधि लिखिए

हल जब HI तथा मेथॉक्सीमेथेन की सममोलर मात्राओं को लेते हैं तो मेथिल ऐल्कोहॉल तथा आयडोमेथेन का मिश्रण बनता है।

क्रियाविधि



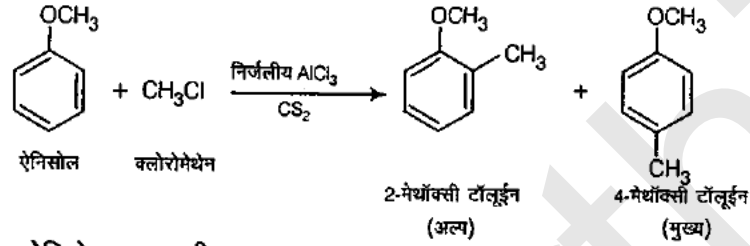
यदि HI अधिक्य में उपस्थित हो तो पद II में निर्मित CH_3OH फिर से CH_3I में परिवर्तित हो जाता है।



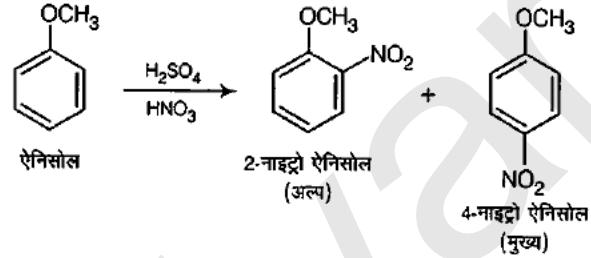
प्रश्न 31. निम्नलिखित अभिक्रियाओं के लिए समीकरण लिखिए

- (i) फ्रीडेल-क्राफ्ट अभिक्रिया-ऐनिसोल का ऐल्किलीकरण
- (ii) ऐनिसोल का नाइट्रीकरण
- (iii) एथेनॉइक अम्ल माध्यम में ऐनिसोल का ब्रोमीनीकरण
- (iv) ऐनिसोल का फ्रीडेल-क्राफ्ट ऐसीटिलीकरण

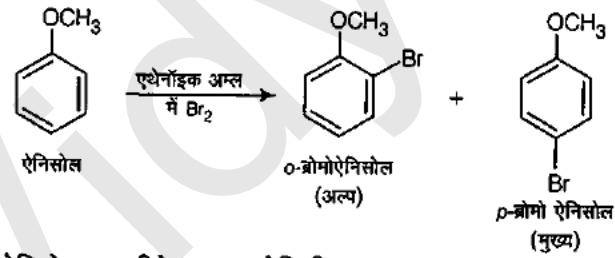
हल (i) फ्रीडेल-क्राफ्ट अभिक्रिया (ऐल्किलीकरण)



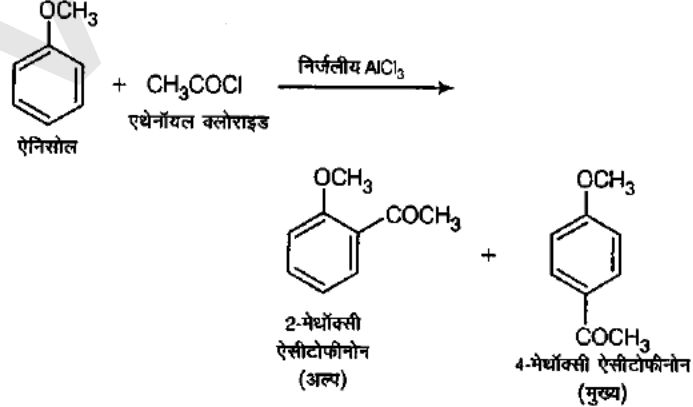
(ii) ऐनिसोल का नाइट्रीकरण



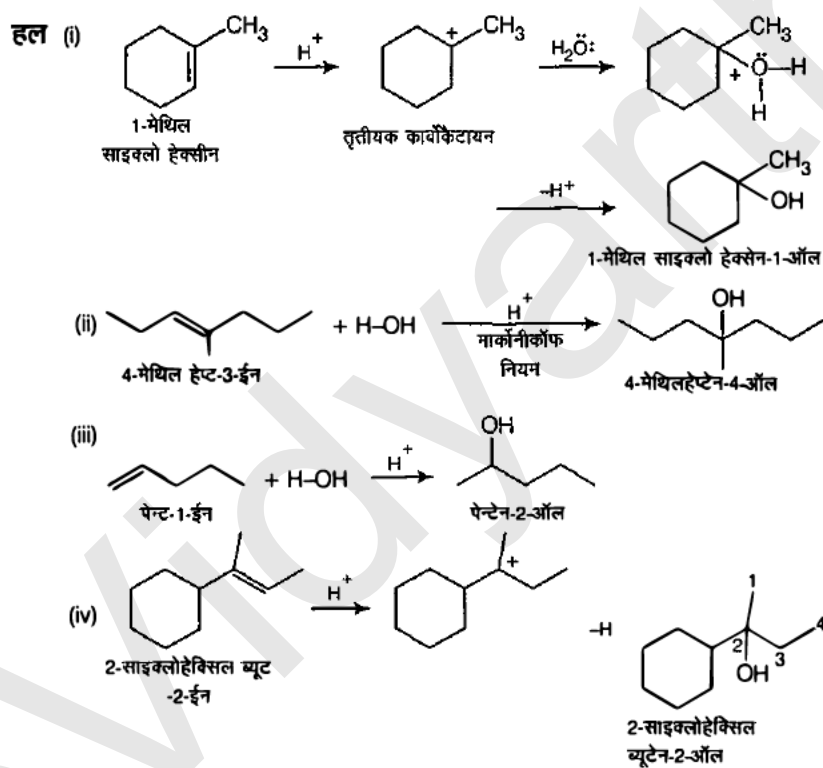
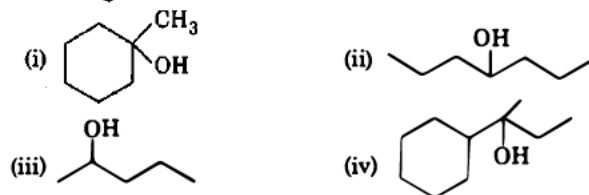
(iii) ऐनिसोल का ब्रोमीनीकरण



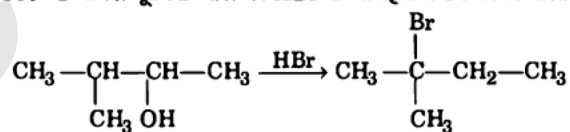
(iv) ऐनिसोल का फ्रीडेल क्राफ्ट ऐसिलीकरण



प्रश्न 32. उपयुक्त ऐल्कीनों से आप निम्नलिखित ऐल्कोहॉलों का संश्लेषण कैसे करेंगे?



प्रश्न 33. 3-मेथिलब्यूटेन-2-ऑल को HBr से अभिकृत करने पर निम्नलिखित अभिक्रिया होती है



इस अभिक्रिया की क्रियाविधि दीजिए।

हल क्रियाविधि

