

प्रश्न - बहुलक क्या होते हैं ?

उत्तर - सरल अणुओं अथवा एकलक के संयोजन से बने उच्चतर आण्विक द्रव्यमान वाले पौगिकों को बहुलक कहते हैं। पॉलिमर शब्द की उत्पत्ति ग्रीक भाषा के शब्द Poly + mer के योग से हुई है। Poly = many (बहु) mer = parts इन्हें एहत अणु भी कहते हैं।

प्रश्न - बहुलक और एकलक पदों की व्याख्या कीजिए।

उत्तर - बहुलक उच्च आण्विक द्रव्यमान वाले पदार्थ होते हैं जिनमें एहत संख्या में पुनरावृत्त संरचनात्मक इकाई पायी जाती है। इन्हें एहत अणु भी कहा जाता है। बहुलकों के कुछ उदाहरण - पॉलीथीन, बैकलाइट, रबर, नायलॉन 6-6 आदि हैं।

प्रश्न - प्राकृतिक और संश्लेषित बहुलक क्या हैं? प्रत्येक के दो उदाहरण दीजिए।

(1) प्राकृतिक बहुलक :-

प्राकृतिक बहुलक उच्च आण्विक द्रव्यमान वाले बहुत अणु हैं और यह पादपों और जन्तुओं में पाये जाते हैं। प्रोटीन और न्यूक्लिक अम्ल इसके उदाहरण हैं।

(2) संश्लेषित बहुलक :-

संश्लेषित बहुलक मानव निर्मित उच्च आण्विक द्रव्यमान वाले एहत अणु हैं। संश्लेषित प्लास्टिक रेशे और रबर इसके अंतर्गत आते हैं। इनके दो विशिष्ट उदाहरण पॉलीथीन और फ्लेक्स हैं।

प्रश्न - पी, वी, सी क्या है इसका क्या उपयोग है।

(PVC) पाली वाइनिल क्लोराइड :-

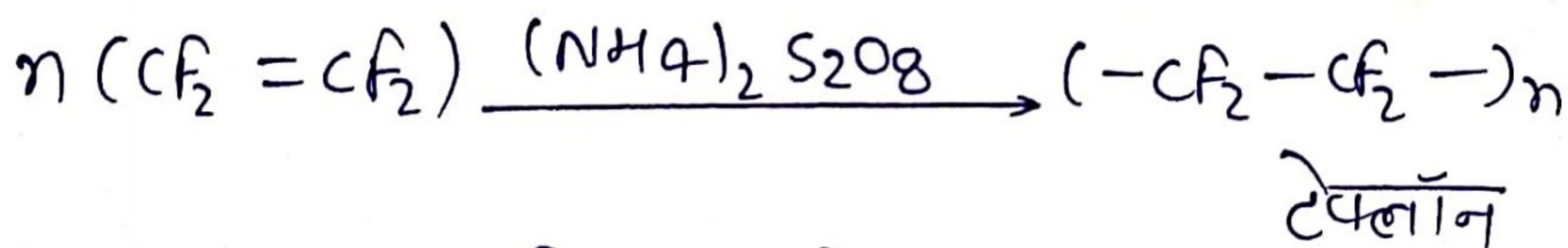
इसे वाइनिल क्लोराइड के बहुलीकरण से बनाया जाता है वाइनिल क्लोराइड को बेंजाइल पराक्साइड की उपस्थिति में अक्रिय विलायक में लेकर गर्म करके इसे प्राप्त करते हैं।

प्रश्न - टेफ्लान क्या है इसके उपयोग लिखिए।

टेफ्लान या पॉलि टेट्राफ्लुओरोएथिलीन :-

टेफ्लान टेट्राफ्लुओरोएथिलीन

एथिलीन अच्य बहुलक है।



टेफ्लान रासायनिक रूप से निष्क्रिय एवं उष्ण प्रतिरोधी बहुलक है इसका गलनांक 603 K है

उपयोग :- यह गैसकेट, पम्प, की पैकिंग, बल्वकी सील अल्ट्रा हिन वेयरिंग फिल्टर वस्त्र (जालीदार कपड़ा) आदि को बनाने के उपयोग में किया जाता है।

प्रश्न - नायलॉन - 6 एवं नायलॉन - 6,6 में क्रमशः 6 एवं 6,6 क्या व्यक्त करते हैं।

उत्तर - नायलॉन - 6 को कैपोलैक्टम से बनाया जाता है जो कि साइक्लो हेक्सेन से प्राप्त होता है यह 6 कार्बन परमाणु युक्त पौगिक है अतः नायलॉन - 6 में 6 अंक इन्हीं 6 कार्बन परमाणुओं को व्यक्त करते हैं।

नायलॉन - 6,6 को 6 कार्बन परमाणु युक्त एडिपिक अम्ल तथा 6 कार्बन परमाणु युक्त डाइ एमीन से बनाया जाता है अतः नाम नायलॉन - 6,6 में इसे 6,6 से व्यक्त किया जाता है जो कि दोनों पौगिकों में 6-6 कार्बन श्रृंखला को व्यक्त करते हैं।

प्राकृतिक रबर एवं क्लॉनिज रबर के कुछ महत्वपूर्ण अंतर लिखिए।

प्राकृतिक रबर	क्लॉनिज रबर
1. यह मुलायम तथा चिप-चिपा होता है।	यह कठोर तथा अचिपचिपा होता है।
2. इसकी तनन सामर्थ्य कम होती है। इसमें प्रत्यास्थता का गुण कम होता है।	इसकी तनन सामर्थ्य उच्च होता है। इसमें प्रत्यास्थता का गुण अधिक होता है।

प्रश्न - सेल्युलोज क्या है इसके उपयोग लिखिए।

उत्तर - सेल्युलोज प्रकृति द्वारा संश्लेषित बहुसैकेराइड है सेल्युलोज का अणुसूत्र  $(C_6H_{10}O_5)_n$  है यह पेड़-पौधों की कोशिका चिन्ति का प्रमुख अंग है तथा कुछ जीवजन्तुओं के अंतर्ग में भी पाया जाता है लकड़ी में 60% तथा रूई में 90% सेल्युलोज होती है यह प्रकृति में सर्वाधिक मात्रा में मिलने वाला कार्बनिक यौगिक है।

उपयोग :-

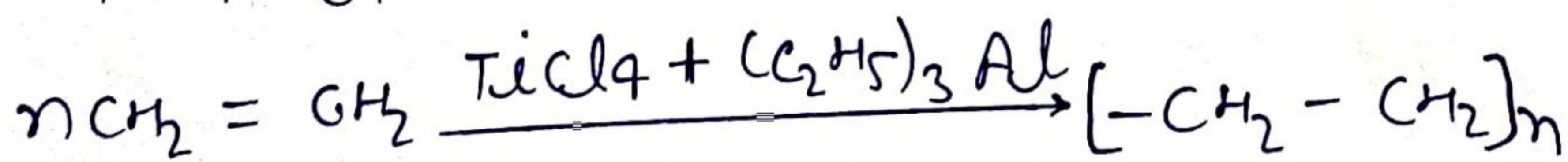
सेल्युलोज से निर्मित अर्ध - संश्लेषित बहुलक कृतिम धागे व प्लास्टिक बनाने में बहुत उपयोगी है।

प्रश्न - जिग्लर - नाटा उत्प्रेरक क्या है इसके उपयोग लिखिए।

जिग्लर - नाटा उत्प्रेरक :-

टाइटेनियम क्लोराइड और नि एल्युमि-  
नियम यौगिक का अक्रिय विलायक (हेक्सेन) में मिश्रण जिग्लर - नाटा उत्प्रेरक कहलाता है।

उपयोग - कम दाब और ताप पर एथिलीन से पॉलिथीन बनता है।



हेक्सेन विलायक      पॉलिथीन

पॉलिथीन का उपयोग खिलौने, रेडियो, टी.वी के कैबिनेट बनाने में होता है।

## प्रश्न - साबुन और अपमार्जक के प्रमुख अंतर क्या हैं

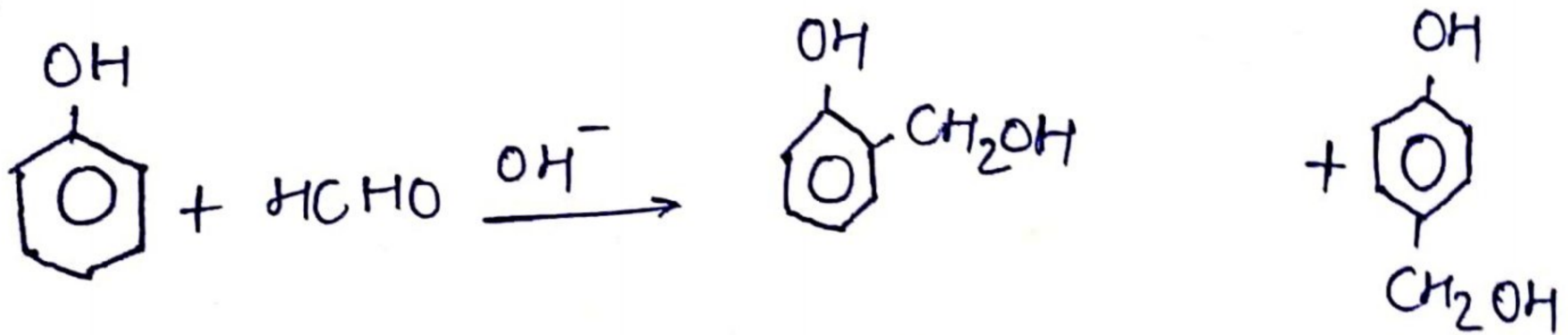
साबुन	अपमार्जक
<p>1. ये प्रायः वसा अम्लों के सोडियम या पोटेशियम लवण होते हैं।</p>	<p>1. ये प्रायः एल्किल बेन्जीन सल्फोनिक् अम्ल के सोडियम लवण होते हैं।</p>
<p>2. ये कठोर जल में कपड़े में साफ नहीं करते हैं।</p>	<p>2. ये मृदु जल के अतिरिक्त कठोर जल में भी कपड़ों को साफ करते हैं।</p>
<p>3. इनका जलीय विलयन क्षारीय क्षारीय होता है।</p>	<p>3. इनका जलीय विलयन उदासीन होता है।</p>
<p>4. ये तेलयुक्त होते हैं इसलिए इनमें सफाई का गुण अपमार्जक की तुलना में कम होता है।</p>	<p>4. ये तेल रहित होते हैं इसलिए इनमें सफाई का गुण साबुन की तुलना में अधिक होता है।</p>
<p>5. इनका उपयोग कोमल वस्त्रों की साफ करने के लिये नहीं किया जाता है।</p>	<p>5. इनका उपयोग कोमल वस्त्रों को साफ करने के लिये किया जा सकता है।</p>

वैकेलाइट कैसे बनाते हैं। इसके उपयोग लिखिए।

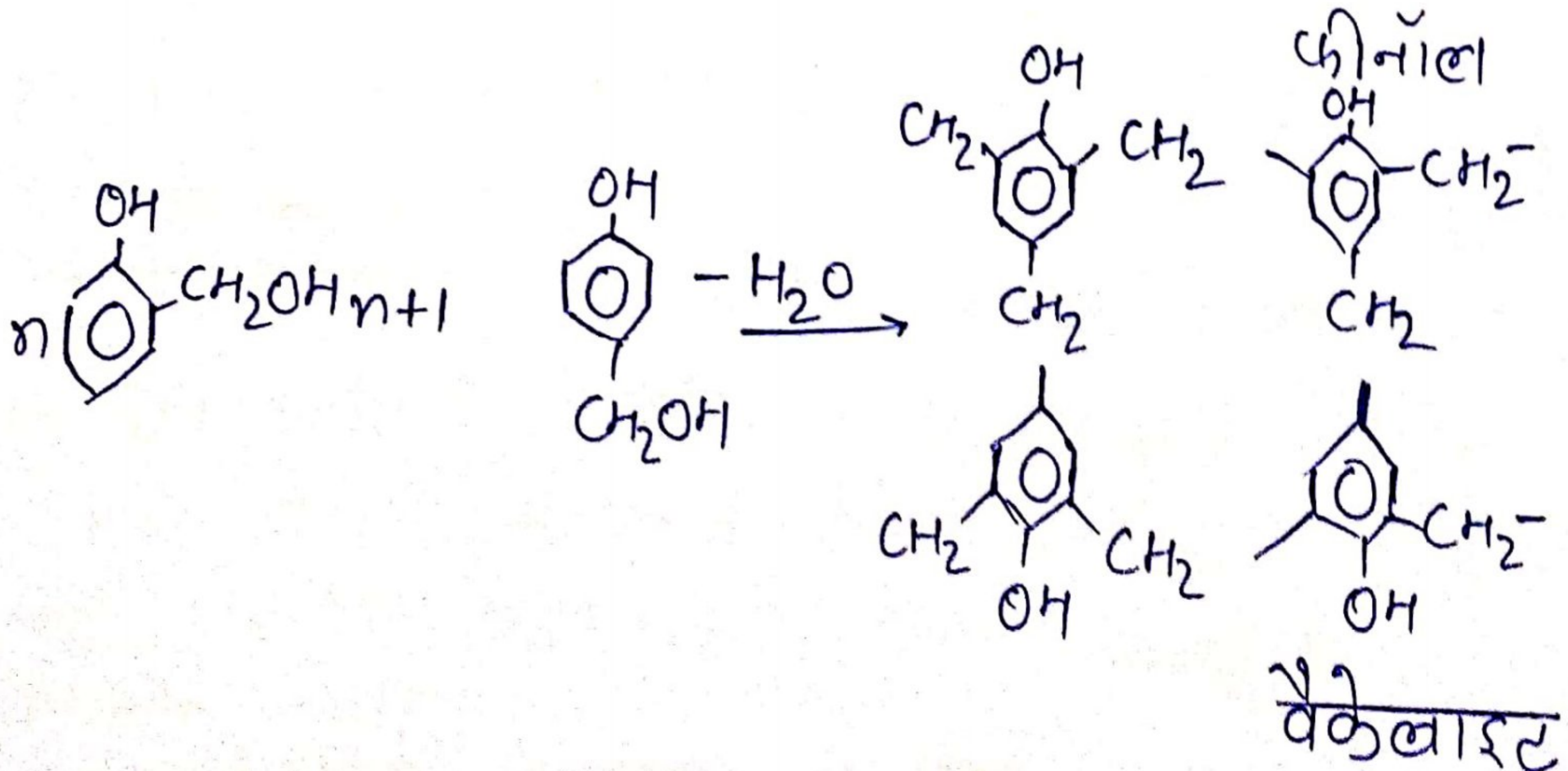
उत्तर - क्षार की उपस्थिति में फीनाल और फार्मेलिहाइड के संघनन से वैकेलाइट बनाता है वैकेलाइट का संघनन बहुत है।

उपयोग :-

वहलीकरण की अल्प मात्रा में बने हुए मुक्त मृदु वैकेलाइट स्तरित काष्ठ के तख्तों के लिए बन्धक गोंद के रूप में तथा वार्निशों एवं लैकरो में उपयोग किये जाते हैं वहलीकरण की मात्रा उच्च होने से कठोर वैकेलाइट बनते हैं जो कंठे काउन्टेन पेन की नलियों, ग्रामोफोन के रिकार्ड विप्लली के सामान फार्माइका मेज तल्लो तथा अनेक उत्पादों के लिए उपयोग किये जाते हैं।



मध्यवर्ती 0- तथा P- हाइड्राक्सी मेथिल



प्रश्न - संरचना के आधार पर वहुलको को कितने भागों में उदाहरण द्वारा समझाइए।

प्राकृतिक वहुलक :-

अनेक वहुलक प्रकृति में पाये जाते हैं प्रकृति में इनका निर्माण एकलक इकाइयों के संयोजन अथवा संघनन द्वारा न होकर एक जटिल अपाचय प्रक्रिया द्वारा होता है कइ प्राकृतिक वहुलक निम्न हैं।

(1) पालि सैकेराइड :-

ये मोनोसैकेराइडों के उच्च अणु प्रथमान वाले वहुलक इनका प्रमुख उदाहरण स्टार्च तथा सेलूलोस हैं स्टार्च पौधे का मुख्य संरक्षित खाद्य पदार्थ जबकि सेलूलोस पौधा का मुख्य संरचनात्मक अम्ल प्राप्त होते हैं।

प्रोटीन :-

ये व एमीनो अम्लों के वहुलक हैं प्रोटीन शरीर के अधिकांश भाग की रचना ही नहीं अपितु उसका संचालन भी करते हैं प्रोटीन के जल अपघटन से अन्तिम उत्पाद व एमीनो कार्बोक्सिलिक अम्ल प्राप्त होते हैं।

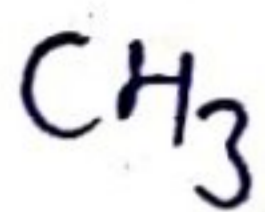
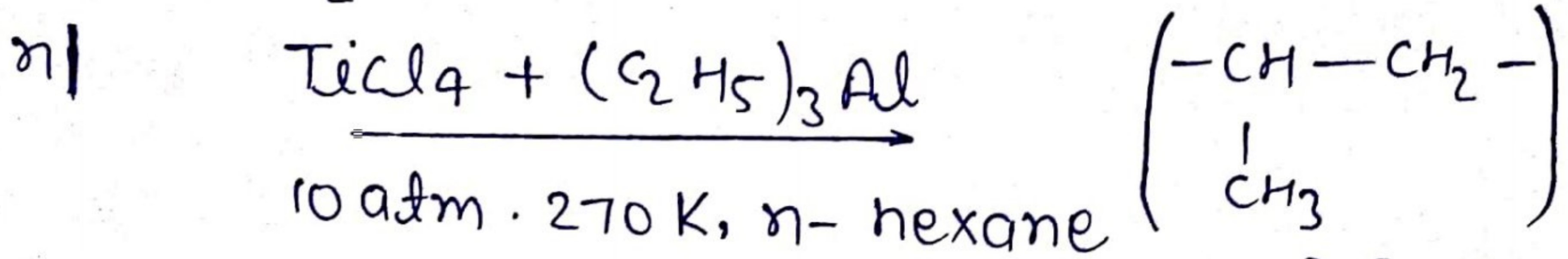
(3) न्यूक्लिक अम्ल :-

ये प्राकृतिक वहुलक पदार्थ हैं जो प्रत्येक जीवित कोशिका में न्यूक्लियो प्रोटीन नामक पौणिक के रूप में प्रोटीनो के साथ संयुक्त पाये जाते हैं प्रोटीन के जैव संश्लेषण का नियंत्रण इन्हीं के द्वारा होता है।

प्राकृतिक रबर :-

प्राकृतिक रबर पौधे के लेटरल से प्राप्त होती है

2. कम ताप और दब पर प्रोपिलीन जिन्कार-नाटा उत्प्रेरक की उपस्थिति में पालिप्रोपिलीन बहुलक बनाता है।



पालिप्रोपिलीन

पालिप्रोपिलीन का उपयोग बोटले, पाइप ग्रोमोफोन रिकार्ड बनाने में होता है।

प्रश्न- नायलॉन-6 और नायलॉन-6,6 में अंतर स्पष्ट कीजिए।

नायलॉन -6	नायलॉन -6,6
1. यह कैप्रोलेक्टम एकक अणुओं के संघनन से बनती है।	यह एडिपिक अम्ल तथा हेक्सामेथिल डाई एमीन एकलक अणुओं के संघनन से बनता है।
2. कैप्रोलेक्टम में 6 कार्बन की श्रृंखला पाई जाती है इसलिए इसे नायलॉन 6 कहते हैं।	2. एडिपिक अम्ल और हेक्सामेथिलीन डाई एमीन दोनों यौगिकों में 6-6 कार्बन श्रृंखला पाई जाती है अतः इसे नायलॉन 6,6 कहते हैं।



प्रश्न - तापसुधृद्य और तापदृढ बहुलक को प्रत्येक के दो उदाहरण के साथ परिभाषित कीजिए।

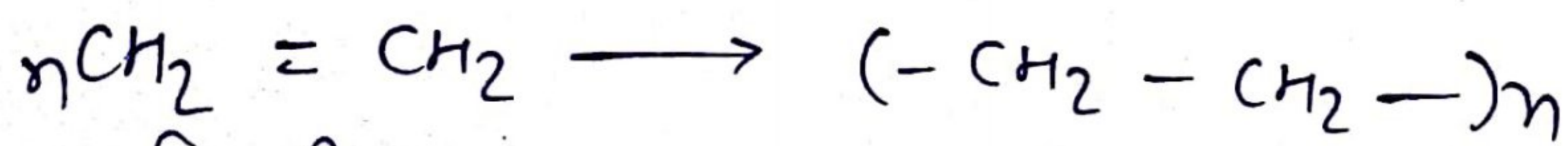
उत्तर - तापसुधृद्य बहुलक को बार-बार तापन द्वारा मृदुलित और शीतलन द्वारा कठोर बनाया जा सकता है अतः इसे बार-बार उपयोग किया जा सकता है पॉलीथीन और पॉलिप्रोपिलीन आदि इसके उदाहरण हैं तापदृढ बहुलक स्वाधी रूप से दृढ रहने वाला बहुलक है यह सांचे में ढालने की प्रक्रिया में कठोर हो जाता है तथा जम जाता है और पुनः मृदुलित भी नहीं किया जा सकता है बैकलाइट और मेलामिन-फॉर्मलिहाइट बहुलक इसके उदाहरण हैं।

प्रश्न - पालीथीन क्या है इसके दो उपयोग लिखिए।

पालीथीन या पॉलिथीन -

अत्यधिक उच्च दबाव 1000-

3000 वायुमंडल एवं 373 से 573 पर आवृत्ती अवस्था कार्बनिक परआक्साइड की उपस्थिति में एथिलीन बहुलीकृत होकर पॉलिथीन बनाता है।



एथिलीन

पॉलिथीन

इस प्रकार पॉलिथीन एक योगात्मक है तथा व्यापार में पालीथीन के नाम से प्रसिद्ध है ताप प्लास्टिक तथा गर्म करने से नर्म हो जाता है जिससे इसे विभिन्न आकृतियों में ढाला जा सकता है।

प्रश्न - बहुलीकरण पद को परिभाषित कीजिए।

उत्तर - एक अवयव अधिक एक लको की सहसंयोजक वंशों द्वारा पुनरावृत्त संयुक्ततात्मक इकाइयों के एक साव्य श्रृंखला होने से बनने वाले उच्च आविष्क इवमान वाले बहुलक बनने की प्रकार बहुलीकरण है।

प्रश्न - संकुलन और संघनन बहुलीकरण के मध्य आप किस प्रकार विभेद करेंगे?

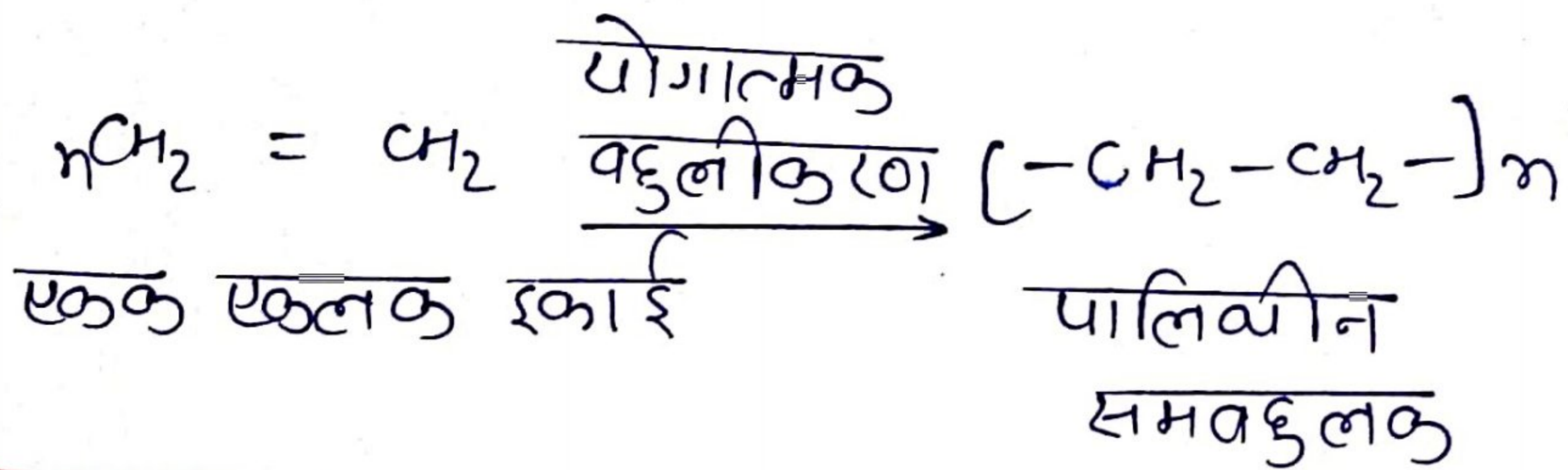
संकुलन बहुलीकरण - योगात्मक बहुलीकरण वि यात्रि आवंध युक्त एकलक अणुओं के पुनरावृत्त योग से बनते हैं एक ही प्रकार के एकलक स्पीशीज के बहुलीकरण से बनने वाले योगात्मक बहुलक को समबहुलक कहते हैं तथा भिन्न-भिन्न प्रकार के एकलको के योगात्मक बहुलीकरण से बनने वाले योगात्मक बहुलक को सहबहुलक कहते हैं।

प्रश्न - सहबहुलीकरण की व्याख्या कीजिए और दो उदाहरण दीजिए।

उत्तर - सहबहुलीकरण वह प्रक्रिया है जिसमें एक से अधिक प्रकार स्पीशीज का बहुलीकरण किया जाता है सहबहुलक में प्रत्येक एकलक को अनेक इकाइयाँ होती हैं।

प्रश्न - समवहुलक और सहवहुलक पदों में विभेद कर प्रत्येक का एक उदाहरण दीजिए।

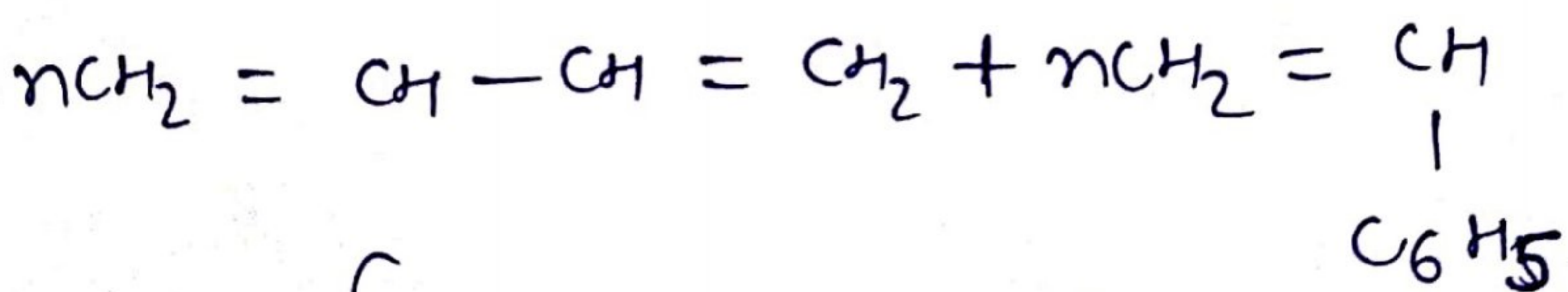
उत्तर - एक ही प्रकार की एकलक स्पीशीज के बहुलीकरण से बनने वाले योगात्मक बहुलको को समवहुलक कहा जाता है।



सहवहुलक :-

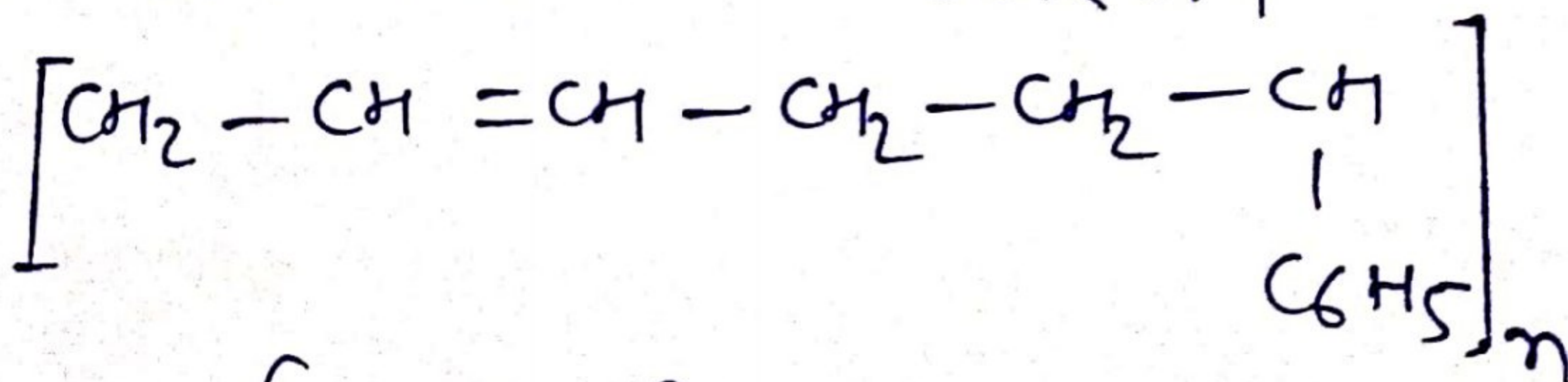
दो भिन्न प्रकार के एकलको के योगात्मक बहुलीकरण से बनने वाले बहुलको को समवहुलक कहा जाता है।

उदा०



1.3 - ब्यूटाडाइन

स्टाइरीन

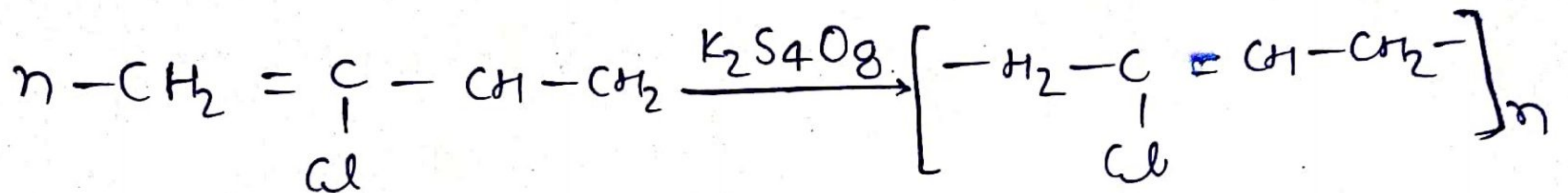


ब्यूटाडाइन स्टाइरीन खर

प्रश्न - निओप्रिन रबर क्या है इसके उपयोग लिखिए।

निओप्रिन रबर -

यह संश्लेषित रबर है जो पोटैशियम परसल्फेट की उपस्थिति में क्लोरोप्रिन के बहुलीकरण से बनता है।



क्लोरोप्रिन

निओप्रिन

क्लोरोप्रिन बहुलक, क्लोरोप्रिन बहुलक से किस प्रकार भिन्न है।