



चार एक मिथाइल इथाइल पाच एक मिथाइल प्रोपाइल डोडेकेन सॉरी डेकेन हे कंपाऊंडचे नाव आहे ती एक सेटेन साखळी आहे तेथे दोन शाखा साखळी आहेत त्या प्रत्येक शाखा साखळीला प्रथम प्राथमिक क्रमांक दिलेला आहे ज्याला मुख्य साखळी जोडलेली आहे चार पोजिशनला जोडलेले आहे आणि ते पाच पोजिशनला देखील जोडलेले आहे दोन ब्रॅचिंग चेन आता शाखा काय आहे हे कंसात चार पोजिशनमध्ये वर्णन केले आहे इथे एक मिथाइल इथाइल ग्रुप आहे प्रत्यक्षात आयसोप्रोपिल ग्रुप आहे पण आयसोप्रोपिल हा iupac नाही नामकरण म्हणून ते एक मिथाइल इथाइल गट म्हणून नमूद केले आहे तर पाच स्थानावर तुमच्याकडे एक मिथाइल प्रोपाइल गट आहे हा प्रत्यक्षात एक आयसोब्युटाइल गट आहे परंतु तुम्ही ओ मध्ये आयसोप्रॉप्युटिल गटाचा उल्लेख करत नाही.  $r$  हा एक ट्यूब ब्यूटाइल गट आहे जो येथे दर्शविला जातो परंतु तो एक मिथाइल प्रोपाइल साखळी म्हणून दर्शविला जातो जो येथे सर्वात लांब शृंखला आहे म्हणून एक मिथाइल प्रोपाइल द कॅन हे या विशिष्ट कंपाऊंडचे पद्धतशीर नाव आहे आता हे आहे ब्रॅचिंगसह संतृप्त हायड्रोकार्बन आणि अशाच गोष्टींचा संबंध आहे जेव्हा तुमच्याकडे फंक्शनल ग्रुप्स असतील तेव्हा हे नामकरण असेच चालू आहे फंक्शनल ग्रुप्स म्हणजे कार्बन कार्बन डबल बॉण्ड किंवा ट्रिपल बॉन्ड किंवा ऑक्सिजन नायट्रोजन फॉस्फोरस सल्फर सारखे फंक्शनल ग्रुप इ.  $on$  ऑर्गेनिक रेणूमध्ये उपस्थित असतात फंक्शनल ग्रुपच्या पसंतीच्या क्रमानुसार प्राधान्यक्रमाच्या वाढत्या क्रमाने लिहिल्यास ते कार्बोक्झिलिक ऍसिड असते ज्याला सल्फोनिक ऍसिडच्या तुलनेत जास्त प्राधान्य असते ज्याला एस्टर फंक्शनल ग्रुपच्या तुलनेत जास्त प्राधान्य असते जे ऍसिड क्लोराईड पेक्षा जास्त प्राधान्य आहे तुम्ही त्याचा उल्लेख करू शकता ऍसिड हॅलाइड  $x$  हे हॅलोजन आहे ते क्लोरीन ब्रोमिन किंवा आयोडीन असू शकते नंतर  $c$  comes the amide फंक्शनल ग्रुप नंतर सायनो फंक्शनल ग्रुप येतो ज्याला अल्डीहाइड फंक्शनल ग्रुप पेक्षा जास्त प्राधान्य आहे ज्याला केटोनिक फंक्शनल ग्रुप पेक्षा जास्त प्राधान्य आहे आणि हायड्रॉक्सी अमाइन फंक्शनल ग्रुप पेक्षा जास्त प्राधान्य आहे मग  $ac$  डबल बॉन्ड  $c$  आणि  $ac$  ट्रिपल बॉन्ड  $c$  प्रकारचे फंक्शनल ग्रुपचे म्हणून हे iupac नामांकनानुसार आहे जर तुमच्याकडे रेणूमध्ये कार्बोक्झिलिक ऍसिड फंक्शनल ग्रुप असेल आणि रेणूमध्ये हायड्रॉक्सी फंक्शनल ग्रुप असेल तर कार्बोक्झिलिक ऍसिड फंक्शनल ग्रुपला जास्त प्राधान्य मिळते रेणूला कार्बोक्झिलिक ऍसिड असे नाव दिले जाते आणि असे नाही अल्कोहोल मी हे एका उदाहरणासह स्पष्ट करेन आम्ही एक साधे उदाहरण घेऊ जसे की या कंपाऊंडला एकतर अल्कोहोल असे नाव दिले जाऊ शकते किंवा iupac नियमानुसार कार्बोक्झिलिक ऍसिड असे नाव दिले जाऊ शकते याला प्राधान्याच्या दृष्टीने उच्च प्राधान्य मिळते. हायड्रॉक्सीच्या तुलनेत फंक्शनल ग्रुपच्या उच्च क्रमाचा उपचार म्हणून याला फक्त एक दोन तीन चार असे नाव दिले जाते ते ब्युटानोइक आहे ब्युटानोइक आणि ऍसिडमधील जागा असलेले ऍसिड सर्व कार्बोक्झिलिक ऍसिडला ओआयसी ऍसिड असे नाव देण्यात आले आहे ते मेथॅनोइक ऍसिड असू शकते जे एक फॉर्मिक ऍसिड आहे उदाहरणार्थ हे प्रॉपॅनोइक ऍसिड असेल म्हणून तुम्ही लिहा प्रोपेन ओइक हा प्रत्यय जोडला जातो आणि वेगळे ऍसिड आहे. कार्बोक्झिलिक ऍसिडचे नाव कसे ठेवले आहे ते लिहिले आहे त्यामुळे याला तीन स्थानांमध्ये एक पर्याय आहे म्हणून हे तीन हायड्रॉक्सी ब्युटानोइक ऍसिड असेल तुम्हाला एक ब्युटानोइक ऍसिड म्हणण्याची गरज नाही कारण कार्बोक्झिलिक ऍसिड साखळीच्या मध्यभागी असू शकत नाही. नेहमी एकाच स्थितीत राहा कारण त्याला सर्वोच्च प्राधान्य आहे त्यामुळे तुम्हाला या स्थानाशी संबंधित संख्येला नाव देण्याची गरज नाही म्हणून तीन हायड्रॉक्सीब्युटीनिक आम्ल हे या विशिष्टसाठी योग्य नामकरण असेल, उदाहरणार्थ चार कार्बोक्सी ब्युटेन नाही. हा एक चुकीचा क्रमांक असेल जो कार्बोक्झिलिक ऍसिड फंक्शनल ग्रुपला प्राधान्य देत नाही तो अल्कोहोल फंक्शनल ग्रुपला प्राधान्य देत आहे जो पहिल्या नियमानुसार चुकीचा असेल फंक्शनल ग्रुपच्या संदर्भात iupac मधील काही फंक्शनल ग्रुपला इतरांपेक्षा जास्त प्राधान्य मिळते,

त्यामुळे सेंद्रिय कंपाऊंड फंक्शनल ग्रुप्सचे नाव देताना काळजीपूर्वक काळजी घ्यावी लागते जसे की फिनाईल जो  $c_6h_5$  आहे जो हा विशिष्ट गट आहे. हायड्रोजन नसलेले बेंझिन सी सहा एच फाइव्ह हे फिनाईल गट हॅलोजेन्स अल्कोक्सी असेल ते नेहमी उपसर्ग पर्याय म्हणून येतात म्हणून उपसर्ग पर्याय म्हणजे काय याचा अर्थ आपण  $x$  ब्रोमिनच्या बरोबरीचे उदाहरण घेऊ या आता आपण याला ब्यूटाइल म्हणू शकता ब्रोमाइड किंवा ब्रोमोब्युटेन हे पद्धतशीर नामकरण तुम्हाला सांगते की हे दोन ब्रोमो ब्युटेन असणे आवश्यक आहे म्हणून हे या विशिष्ट कंपाऊंडसाठी योग्य नामांकन आहे त्याचप्रमाणे जर तुम्ही या विशिष्ट कंपाऊंडचा येथे विचार केला तर हे मेथॉक्सीशी संबंधित असेल जे मेथॉक्सी एक मेथॉक्सी प्रोपेन असेल तर हे पद्धतशीर असेल या साठी नामकरण म्हणून हे कार्यात्मक गट नेहमी उपसर्ग कार्यात्मक गट म्हणून जोडले जातात आणि पद्धतशीर मध्ये प्रत्यय फंक्शनल गट म्हणून नाही आमच्याकडे कार्बोक्झिलिक ऍसिड आहे आणि प्रत्यय ओआयसी ऍसिड आहे जर ते सल्फोनिक ऍसिड असेल तर तुम्ही त्याला सल्फोनिक ऍसिड म्हणू शकता जर ते एस्टर फंक्शनल ग्रुप असेल तर तुम्ही त्याला कंपाऊंडमधील प्रत्यय म्हणून वजन म्हणून संबोधू या. याचे उदाहरण आपण याला  $ch_2$   $ch_3$  असे म्हणूया त्यामुळे हे मूलतः इथाइल असेल हा अल्कोहोलचा भाग प्रथम लिहिलेला आहे आणि नंतर तो  $c$  आहे तो प्रत्यक्षात इथाइल एसीटेट आहे परंतु एसीटेटला इथॅनोइक ऍसिड म्हणतात

त्यामुळे इथाइल इथेनोआ आठ हे द्वारे दर्शविले जाते.  $o$  आठ प्रत्यय जो नामकरणाला दिला जातो त्यामुळे अल्कोहोल भागाला प्रथम स्थान दिले जाते आणि कार्बोक्झिलिक ऍसिड भाग आठ असे नमूद केले आहे म्हणून हे इथाइल इथेनॉल आठ आहे या संयुगाचे नाव समजा जर तुम्हाला या विशिष्ट संयुगाला हे संबोधायचे असेल तर मी विशेषतः कंपाऊंडचा उल्लेख करत आहे कारण हे एक ब्यूटाइल आहे ज्या ठिकाणी ब्यूटाइल ग्रुप जोडला आहे तो पहिल्या कार्बनशी जोडलेला आहे म्हणून ते एक ब्यूटाइल डेरिव्हेटिव्ह असेल दोन ब्यूटाइल किंवा इतर नाही.  $r$  प्रतिस्थापित डेरिव्हेटिव्ह ब्युटानोएट या रेणूला खूप आनंददायी चव आहे केळीची चव आहे हे परफ्युमरी उद्योगात आणि फूड फ्लेवॉरिंग इंडस्ट्रीमध्ये मोठ्या प्रमाणावर वापरले जाते उदाहरणार्थ केळीची चव म्हणून मी या विशिष्ट कंपाऊंडचा उल्लेख केला आहे तो मुद्दा असा आहे की ब्यूटाइल गट येथे नमूद केला आहे. ऑक्सिजनच्या संलग्नकाशी संबंधित स्थितीत्मक क्रमांकन जे दोन स्थानांऐवजी एक स्थान आहे किंवा उदाहरणार्थ तीन स्थान आहे आणि ते ब्युटानोइक ऍसिड डेरिव्हेटिव्ह आहे म्हणून ते ब्यूटाइल ब्युटानाइट हे या विशिष्ट संयुगाच्या विशिष्ट पद्धतशीर नामांकनासाठी योग्य नामकरण आहे  $cox$   $let$  उदाहरणार्थ  $coc_1$  कार्बोनिल ऍसिड क्लोराईड हे ऑइल क्लोराईड असेल असे तुम्ही विचार केल्यास हे इथेनॉल क्लोराईड क्लोराईड ब्युटानॉल क्लोराईड असेल आणि त्याचप्रमाणे  $cn$  गट हा नायट्रिल गट म्हणून गणला जातो उदाहरणार्थ हा  $c_5$  डेरिव्हेटिव्ह आहे

त्यामुळे हे पेंटेन नायट्रिल आहे जे पेंटेन नायट्रिल हे एक पेंटेन नायट्राइड असेल तुमच्याकडे आयसोमर देखील असू शकतात हे दोन मेथी असेल  $1$  ब्युटेरो नायट्रिल म्हणून सर्वात लांब साखळी  $c$  चार साखळी म्हणून घेतली जाते, पर्याय मिथाइल पर्याय आहे तो एक ब्युटीरिक ऍसिड डेरिव्हेटिव्ह आहे म्हणून ते ब्युटेरो नायट्रिल आहे ते दोन मिथाइल ब्युटायरा नायट्रिल असेल कारण क्रमांकन येथून सुरू होते म्हणून ते विशेषतः आपल्याला आवश्यक आहे पेंटेन नायट्रिल किंवा ब्युटेरो नायट्रिल आणि याप्रमाणे योग्यरित्या सायनो ग्रुपचा कार्बन साखळीचा भाग म्हणून उल्लेख करा, ज्या साखळीच्या लांबीचा विचार केला जात आहे त्या साखळीच्या लांबीच्या संदर्भात एक अॅल्लिहाइड फंक्शनल गट नेहमी प्रत्यय सह समाप्त होतो हे सर्व ब्युटानॉल आहे. अॅल्लिहाइडला क्रमांक द्यावा लागेल कारण सर्व हेड चेन अॅल्लिहाइड ग्रुप नेहमी साखळीच्या शेवटी येतात

त्यामुळे ब्युटानॉल ठीक असले पाहिजे तुम्हाला एक ब्युटानॉल म्हणण्याची गरज नाही कारण तुम्ही याच्या आयसोमरचा विचार केल्यास दोन ब्यूटॅनॉल असे काहीही नाही. मग ते दोन मिथाइल प्रतिस्थापित प्रोपेनॉलशी संबंधित असेल म्हणून हे दोन मिथाइल प्रोपेनॉल असेल म्हणून अल्डीहाइड सब्स्टिट्यूट प्रत्यय म्हणून येतो सर्व केटो फंक्शनल ग्रुप प्रत्यय ऑक्सोसह येतो एकतर त्याला ऑक्सो म्हणतात किंवा त्याला स्वतःचे म्हटले जाते याला कंपाऊंडमध्ये सर्वोच्च प्राधान्य दिले जाते किंवा त्याला दुसरे प्राधान्य दिले जाते यावर अवलंबून मी तुम्हाला याची दोन उदाहरणे देईन आता आपण उदाहरण म्हणून सांगूया की हा एक केटोन आहे ज्यामध्ये इतर कोणतेही कार्यशील गट उपस्थित नाहीत केटोन ही सर्वात लांब साखळी सहा कार्बन साखळी आहे त्यामुळे हे हेक्सेन चालू आहे परंतु नंतर तुम्हाला या विशिष्ट प्रणालीमध्ये कार्बोनिल फंक्शनल ग्रुप कोठे आहे ते नमूद करावे लागेल म्हणून तुम्हाला कार्बोनिल फंक्शनल ग्रुप कुठे आहे ते सांगावे लागेल

त्यामुळे हे  $xn$  दोन असेल एकावर केटोनशी संबंधित आहे की दोन लांब शृंखलामध्ये केटोन उपस्थित असलेल्या स्थितीशी संबंधित आहेत म्हणून ते

हेक्सॅनोन आहे हे देखील एक केटोन आहे त्यात एक पर्याय आहे म्हणून जर तुम्ही विचार केला तर नामांकन क्रमांकन प्रतिस्थापकाच्या सर्वात जवळ येथून सुरू होते म्हणून हे हेक्सेन थ्रेऑन आहे परंतु दोन स्थानांमध्ये एक कार्यात्मक गट आहे म्हणून हे दोन क्लोरो हेक्सेन असेल आपल्याला येथे हायफनची आवश्यकता नाही दोन क्लोरो हेक्सेन एकत्र जोडलेले आहेत येथे अंतर नाही **een** क्लोरो आणि हेक्सेन नसल्यामुळे हे दोन क्लोरो थ्री हेक्सॅनोन असेल जेणेकरून या विशिष्ट संयुगाचे नामकरण पूर्ण होईल, म्हणून येथे तुम्ही प्रत्यक्षात त्याचे नाव केटोन कंपाऊंड म्हणून देत आहात, समजा रेणूमध्ये कार्बोक्झिलिक ऍसिड देखील असेल तर कार्बोक्झिलिक ऍसिड असे नाव द्यायचे आहे म्हणून कोणीही केटोसाठी स्वतःचा प्रत्यय वापरू शकत नाही म्हणून त्या परिस्थितीत कोणी ऑक्सोचा पर्याय म्हणून वापर करेल आता हे उदाहरण घेऊया हे अगदी स्पष्टपणे कार्बोक्झिलिक ऍसिड आहे कारण सर्वोच्च प्राधान्य कार्बोक्झिलिक ऍसिडला जाते . एक पेंटेन कार्बोक्झिलिक ऍसिड आहे म्हणून ते पेंटेनोइक ऍसिड आहे परंतु नंतर एक पर्याय देखील आहे जो कार्यात्मक गट आहे जो स्थान क्रमांक या पद्धतीने जातो म्हणून हे 4 आहे म्हणून हे चार ऑक्सो पेंटेनोइक ऍसिड असेल योग्य नामकरण चार ऑक्सो पेंटेनोइक ऍसिड आहे हे या विशिष्ट रेणूचे चार ऑक्सोपेंटेनोइक ऍसिडचे योग्य नाव असेल, त्यामुळे तुम्ही ऑक्सो वापरता की नाही यावर अवलंबून असते. ई त्याला केटोन म्हणून नाव देणे किंवा दुसऱ्या फंक्शनल ग्रुपला जास्त प्राधान्य असल्यास स्वतःचे चित्र चित्रात येत नाही कारण या विशिष्ट उदाहरणात तुम्ही त्याला केटोन म्हणून नाव देत नाही, उदाहरणार्थ तुम्हाला फक्त कार्बोक्झिलिक ऍसिड असे नाव द्यावे लागेल.

त्यामुळे **pentanoic** ऍसिड हे योग्य नाव आहे पण नंतर तुम्हाला **oxo** चार ऑक्सो **pentanoic** ऍसिड म्हणून केटोनचे स्थान निर्दिष्ट करावे लागेल, जर ते अल्कोहोल असेल तर तुम्ही त्याला **ol** असे म्हणू या . उदाहरणार्थ सांगा हे मिथेन असेल हे सर्व इथेन असेल हे सर्व दोन मिथाइलशी संबंधित असेल माफ करा हे एक मिथाइल प्रोपेनशी संबंधित असेल मला माफ करा सर्वात लांब चिनी ब्युटेन आहे म्हणून हे ब्युटेन दोन आहे सर्व यासाठी योग्य नामांकन आहे सर्वात लांब शृंखला समाविष्ट असलेल्या नामांकनाबद्दल तुम्हाला काळजी करण्याची गरज आहे त्यामुळे सर्वात लांब साखळी ही ब्युटेन साखळी आहे म्हणून ही एक दोन तीन आणि चार आहे म्हणून हायड्रॉक्सी दोन स्थितीत आहे म्हणून तुम्ही या रेणूचा विचार केल्यास ते दोन ब्यूटेनॉल आहे **u1e** येथे सर्वात लांब साखळी प्रोपेन साखळी आहे ही एक दोन आणि तीन आहे ही येथे सर्वात लांब साखळी आहे त्यामुळे हायड्रॉक्सीच्या सर्व स्थितीसाठी हे दोन मिथाइल प्रोपेन असेल दोन सर्व म्हणून सूचित केले आहे कारण ती दोन स्थितीत आहे तेथे एक पर्याय देखील आहे जो एक मिथाइल पर्याय आहे म्हणून दोन मिथाइल प्रोपेनॉल हे त्या विशिष्ट संयुगासाठी योग्य नामांकन आहे त्यामुळे ऑलिफॅटिक संयुगांचे पद्धतशीर नामकरण आपण आतापर्यंत पाहिले आहे ते ऑलिफॅटिक एक चक्रीय संयुग आहे जे आपण आतापर्यंत पाहिले आहे आपण चक्रीय संयुगे देखील पाहू शकतो हे सायक्लोप्रोपेन असेल हे सायक्लोब्युटेन सायक्लोपेंटेन असेल उदाहरणार्थ सायक्लोहेक्सेन म्हणून तुम्ही सायक्लो हा उपसर्ग म्हणून जोडा आणि कार्बनची संख्या मोजा आणि त्याला नाव द्या की अनेक कार्बन संख्या हे सायक्लो हेक्सेन असेल त्यामुळे नामकरण प्रोपेन ब्युटेन पेंटेन सारखे आहे आणि असेच प्रेस सायक्लोहेक्सेन म्हणून जोडले तर ते सायक्लोहेक्सेनशी सुसंगत असेल त्यामुळे ओलेफिनचा शेवट नेहमी प्रत्ययाने होतो जो प्रत्यय असेल तर **kyne** मग तुमचा शेवट **y** ने होतो आणि **e** हे टिपल बॉन्डेड कंपाऊंड आहे आणि ते **y** मध्ये वॉईनसह संपेल आणि मी त्याची काही उदाहरणे देतो जे आपण हे कंपाऊंड घेतो ते स्पष्ट करण्यासाठी हे एक ऍसिटिलेनिक कंपाऊंड आहे आणि ते आहे. एक **c7** साखळी म्हणून ती एक हेप्टा आहे तुम्हाला अल्काइनची स्थिती निर्दिष्ट करावी लागेल म्हणून ज्या स्थानावर सर्वात कमी संख्या अल्काइन थ्री आयर्नकडे जाते त्या स्थानापासून प्रारंभ करा म्हणजे हे हेप्टा 3 लोह असेल तर या विशिष्ट कंपाऊंडसाठी योग्य नामकरण आहे. ऑलिफिनिक कंपाऊंड हा पेन्टा टू इन आहे

त्यामुळे पिन आणि लोह हे अल्केन आणि अल्कीन प्रकारचे कंपाऊंडसाठी प्रत्यय आहेत जर ते चक्रीय प्रणालीच्या स्वरूपात असेल तर तुम्ही सायक्लो संख्या प्रत्यय म्हणून प्रत्यय म्हणून लिहा उदाहरणार्थ नामकरण हे सायक्लोहेक्सेन असेल त्यामुळे जर तुम्हाला या विशिष्ट कंपाऊंडला नाव द्यायचे असेल तर अल्कोहोलला ओलेफिन आणि अल्केनच्या तुलनेत उच्च प्राधान्य मिळते कृपया लक्षात ठेवा की अशा प्रकारे क्रमांकन केले जाते हे सर्व सायक्लो हेक्सेन एक असेल परंतु ते हेक्सेन नाही हे एक हेक्स आहे **ane** म्हणून हे सर्व एक मध्ये एक **cyclohex** दोन आहे

त्यामुळे योग्य नामांकन सायक्लो **x** दोन मध्ये एक असेल हे सर्व या विशिष्ट कंपाऊंडसाठी योग्य नामांकन असेल ते असंपृक्ततेचे दोन्ही स्थान निर्दिष्ट करते जे येथे दुहेरी बंध आहे जे येथे आहे हायड्रॉक्सीच्या संदर्भात दोन पोजिशन्स हायड्रॉक्सी स्वतःच एका पोजिशन्समध्ये आहे म्हणून ते हेक्सेन आहे आणि जर तुम्हाला या विशिष्ट कंपाऊंडचे नाव द्यायचे असेल तर हे सर्व योग्य नाव आहे, हे नेहमी प्रत्यय म्हणून दिले जाते त्यामुळे हे क्लोरो असेल कोणता क्लोरो डेरिव्हेटिव्ह आहे हे एक दोन तीन चार हे चार क्लोरो असेल परंतु दोन मध्ये हे या विशिष्ट संयुगाचे योग्य नाव असेल क्लोरोच्या तुलनेत यिनला जास्त पसंती मिळते म्हणून त्याला क्लोरोब्युटेन अमाइन संयुगे असे नाव देण्यात आले आहे एक दोन तीन चार हे एक ब्युटेन अमिन किंवा ब्युटेन एक अमाईन देखील तुम्ही ब्युटेन एक अमाईन म्हणू शकता

त्यामुळे अमाईन संयुगे ही अमाईन म्हणून दिली जातात जर तुम्ही या दोन संयुगांची येथे तुलना केली तर येथे हायड्रॉक्सी मिळते. तो प्राधान्य देतो म्हणून त्याला हायड्रॉक्सीमध्ये एक आणि ओलेफिनच्या दृष्टीने दोन असे नाव दिले आहे परंतु या संयुगात प्राधान्य ओलेफिनला जाते आणि क्लोरीन कमीत कमी मिळते म्हणून हे खरे तीन क्लोरो सायक्लोहेक्सेन आहे जे योग्य नामकरण आहे म्हणून लक्ष द्या फंक्शनल ग्रुप अल्काइल फंक्शनल ग्रुप फिनाइल फंक्शनल ग्रुप आणि अशाच प्रकारे फंक्शनल ग्रुपला दिलेली प्राधान्ये सर्वात कमी प्राधान्याने मिळतात, तर कार्बोक्झिलिक ऍसिड हायड्रॉक्सी फंक्शनल ग्रुप सारख्या फंक्शनल ग्रुप्सना नामांकन प्रणालीमध्ये ओलेफिन आणि अल्केन्सच्या तुलनेत जास्त प्राधान्य मिळेल . सुगंधी संयुगे बेंझेनॉइड संयुगे उदाहरणार्थ बेंझिन असे लिहू शकतो किंवा यासारखे ते समतुल्य प्रतिनिधित्व आहेत गोंधळात पडू नका हे मिथाइल बेंझिन असेल ज्याला टोल्युइन असेही म्हणतात हे 1 4 डिसबस्टिट्यूड बेंझिन डेरिव्हेटिव्ह आहे

त्यामुळे हे एक इथाइल 4 असेल मिथाइल बेंझिन हा पर्याय वर्णानुक्रमानुसार ई च्या तुलनेत उच्च क्रम आहे **s** ला **ethyl e** शी संबंधित क्रमांक एक दिलेला आहे, याला **m** शी संबंधित चार दिले आहेत जे नंतर वर्णमाला मालिकेत येतात, म्हणून याला चार इथाइल वन मिथाइल टोल्युनिन एक मिथाइल बेंझिन असे नाव देऊ नये, हे चुकीचे नामकरण आहे जे पर्याय असेल वर्णमाला मालिकेत जास्त प्राधान्य असलेली वर्णमाला प्रथम येते आणि त्या तुलनेत जास्त संख्या दिली जाते, जर तुम्ही याचा विचार केला तर क्रमांकन अशा प्रकारे दिले जाते की सर्वात कमी क्रमांकावर जातो माफ करा ही चार स्थिती आहे त्यामुळे हे एक क्लोरो दोन असेल चार डाय नायट्रो बेंझिन जर तुम्ही या संयुगाचा विचार केला तर हे एक दोन तीन चार म्हणून सुत्र केले जाईल हे दोन क्लोरो चार नायट्रो एक मिथाइल बेंझिन असेल तर हे दोन क्लोरो एक मिथाइल चार नायट्रो बेंझिन आहे जे घटकांना सर्वात कमी संख्या देते आणि नाही त्याच्या सभोवतालचा दुसरा मार्ग उदाहरणार्थ एक क्लोरो दोन मिथाइल मर्यादित पंक्ती असू शकत नाही जी या कणाच्या तुलनेत कार्यात्मक गट क्रमांकाच्या दृष्टीने जास्त संख्या देईल येथे **r** क्रमांक फिनाईल हा नेहमीच एक पर्याय म्हणून घेतला जातो म्हणून जर तुम्हाला या विशिष्ट संयुगाचे नाव द्यायचे असेल तर हे एक फिनाइल असेल चार कार्बन युनिट्स आहेत एक दोन तीन चार एक फिनाइल ब्युटेन हे या विशिष्ट संयुगाचे योग्य नामकरण आहे आम्ही या विशिष्ट संयुगाचा विचार करतो पेंटेन आहे म्हणून हे एक दोन तीन आहे तर एक फिनाइल हे ब्रोमो दोन तीन डिब्रोमो आहे म्हणून ब्रोमो दोन तीन डिब्रोमो एक फिनाइल एक दोन तीन चार पाच पेंटेनच्या आधी प्रथम येतो म्हणून त्याला दोन आणि तीनमध्ये ब्रोमिनसह पेंटेन डेरिव्हेटिव्ह असे नाव देण्यात आले आहे स्थिती आणि फिनाइल एका स्थितीत आहे म्हणून ते दोन तीन डिब्रोमो एक फिनाइल पेंटेन हे त्या विशिष्ट संयुगाचे नामकरण आहे हे कंपाऊंड फक्त सिनॅमिक ऍसिड म्हणून ओळखले जाते बोलचाल नाव सिनॅमिक ऍसिड गैर क्षुल्लक नाव सिनॅमिक ऍसिड आहे उदाहरणार्थ, परंतु जर तुम्हाला नाव द्यायचे असेल तर पद्धतशीरपणे या विशिष्ट कंपाऊंडची संख्या येथून सुरू होते म्हणून हे ओआयसी ऍसिडमध्ये तीन फिनाईल योग्य दोन असेल म्हणून ते एक

प्रोपिनोइक ऍसिड आहे म्हणून p चे स्थान रोपिनिक ऍसिड हे दोन स्थान असलेल्या प्रोपिनोइक ऍसिडमध्ये तीन स्थानांमध्ये एक फिनाईल गट आहे म्हणून ते एक प्रोपिन प्रिओइक ऍसिड फिनाइल प्रोपेन तीन दोन आठ ऍसिड आहे यासाठी योग्य नाव आहे ऍस्पिरिन सारख्या संयुगाबद्दल आपण हे साधे संयुग घेऊ या जे आहे acetyl salicylic acid acetyl salicylic acid हे एक क्षुल्लक नाव आहे जे या विशिष्ट कंपाऊंडसाठी असलेल्या नामकरणाच्या संदर्भात दोन एसिटॉक्सी बेंझोइक ऍसिडशी संबंधित असेल जे आतापर्यंत आपण पाहिले आहे ते साध्या सेंद्रिय संयुगांचे पद्धतशीर नामकरण आहे आता आपण पुढे जाऊया. पुढील विषय म्हणजे सेंद्रिय संयुगांचे आयसोमेरिझम isomers समान आण्विक सूत्र असलेली संयुगे आहेत परंतु भिन्न संरचना iso म्हणजे समान mers म्हणजे मूलतः समान बिल्डिंग ब्लॉक आहे जे दुसऱ्या शब्दांत वापरले जाते आण्विक सूत्र मूलतः समान असेल आणि संरचनात्मकदृष्ट्या ते असतील आयसोमेरिझमपेक्षा भिन्न, तुमच्याकडे स्ट्रक्चरल आयसोमेरिझम असू शकतो जेथे रचना स्वतःच वेगवेगळ्या संयुगांसाठी खूप वेगळी असते की आयसोमर मालिकेत किंवा तुमच्याकडे स्टिरीओआयसोमेरिझम स्टिरीओइसॉमर्स असू शकतात संरचना मूलतः समान असेल त्रिमितीय पद्धतीने कनेक्टिव्हिटी भिन्न आहे म्हणून ही मूलतः समान रचना आहे त्रिमितीय कनेक्टिव्हिटी भिन्न आहे स्टिरीओआयसोमर्स तुमच्याकडे दोन प्रकारचे स्टिरीओइसॉमर्स आहेत एक स्टिरीओइसॉमर म्हणून ओळखला जातो भौमितिक आयसोमर इतर एक ऑप्टिकल आयसोमर म्हणून ओळखले जाते आपण भौमितीय आयसोमर आणि ऑप्टिकल आयसोमरवर थोड्या वेळाने येऊ,

त्यामुळे आता आपण स्ट्रक्चरल आयसोमरचे वर्गीकरण करूया चेन आयसोमर पोझिशनल आयसोमर फंक्शनल आयसोमर आणि शेवटी मेटामर्स आता जर तुम्ही कार्बन साखळीचा विचार केला तर ज्यामध्ये पाच कार्बन असतात तुमच्याकडे कार्बन साखळी अशा रेखीय पद्धतीने असू शकते, ही एक शक्यता आहे की तुमच्याकडे कार्बन साखळी असू शकते जी अशा ब्रॅचिंगसह असेल तुमच्याकडे कार्बन चेन देखील असू शकते ज्यामध्ये दोन शाखा आहेत. याप्रमाणे जर तुम्ही पेंटेनचा एक रेणू घेतला जो  $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_3$  असेल तर तुमच्याकडे एक असू शकते सामान्य पेंटेन एन पेंटेन किंवा तुमच्याकडे आयसोपेंटेन किंवा शेवटी निओपेंटेन आण्विक सूत्र समान आहे फक्त कार्बन कनेक्टिव्हिटी भिन्न आहेत ज्यामुळे साखळी आयसोमर्स बनतात त्यामुळे जर तुमच्या साखळीमध्ये अधिक कार्बन असतील तर संभाव्य आयसोमर्सची संख्या देखील वाढतच जाते. कारण तुमच्याकडे विविध स्थानांवर शाखा असू शकतात उदाहरणार्थ तुमच्याकडे हे ऑक्टेन आहे दोन चार सहा आठ या साखळीत आठ कार्बन आहेत म्हणून हा ऑक्टेन आहे हा त्याच कंपाऊंडचा आयसोमर आहे हा एक ऑक्टेन आहे आठ कार्बन आहेत पण हा एक उच्च शाखा असलेला ऑक्टेन आहे म्हणून याला आयसो-ऑक्टेन म्हटले जाते उदाहरणार्थ, साखळी आयसोमर मूलतः कार्बन म्हणून पर्याय असण्याच्या शक्यतेमुळे उद्भवते, म्हणून साखळी जितकी जास्त असेल तितकी जास्त आयसोमर तुमच्यामध्ये असू शकतात. हे विशिष्ट पूल पोझिशनल आयसोमर्स मूलतः कार्यात्मक गटाची स्थिती भिन्न असेल उदाहरणार्थ पेंटेन चेन किंवा हेक्सेन चेन या विशिष्ट  $ca. se$  रेंडरिंग हेप्टेन चेन आहे जर मी येथे हायड्रॉक्सी फंक्शनल ग्रुप ठेवला तर हे सर्वांसाठी हेप्टेन असेल कारण हायड्रॉक्सी फंक्शनल ग्रुपची पहिली पोझिशन दोन पोझिशनमध्ये असते समजा मी हायड्रॉक्सी फंक्शनल ग्रुपची पोझिशन या पोझिशनमध्ये ठेवली तर हे हेप्टेन तीन असेल सर्व मी हेप्टेन चार वर जाऊ शकतो म्हणून ही विशिष्ट स्थिती सर्वांसाठी हेप्टेन असेल म्हणून हे सर्व सिस्टीममध्ये उपस्थित असलेल्या फंक्शनल ग्रुपच्या स्थितीनुसार पोझिशनल आयसोमर्स बनवतात. त्याचप्रमाणे हे दोन हेप्टेनोन् आहे क्षमस्व दोन हेक्सेनोन् आहे तर हे तीन हेक्सेनोन् असेल तर तुमच्याकडे दोन हेक्सेनॉर किंवा टी हर्सेनॉन असू शकतात जे फंक्शनल ग्रुपच्या पोझिशनल आयसोमरशी संबंधित आहेत ज्या फंक्शनल आयसोमर्सबद्दल आपण बोलत आहोत ते आयसोमर आहेत ज्यांचे कार्यात्मक गट भिन्न आहेत परंतु समान आण्विक सूत्र आपण या दोन रेणूंचा विचार करतो एक म्हणजे अल्डीहाइड फंक्शनल ग्रुप दुसरा एक केटोन फंक्शनल ग्रुप आहे ते दोन्ही c तीन कार्बन रेणू फक्त त्यामुळे मूलतः फंक्शनल ग्रुप आयसोमेरिझम बनवतात, जर तुम्ही अल्कोहोल आणि ईथर घेतल्यास सिस्टीममध्ये उपस्थित असलेल्या फंक्शनल ग्रुपचा प्रकार स्थितीनुसार फंक्शनल ग्रुप आयसोमेरिझम आहे. एक अल्कोहोल आहे त्या दोघांमध्ये समान आण्विक सूत्र आहे उदाहरणार्थ जर तुम्ही नायट्रो कंपाऊंड मानले तर नायट्रो कंपाऊंड असू शकते हे अल्काइल नायट्रेट आहे हे नायट्रो अल्केन आहे म्हणून हे तथाकथित फंक्शनल आयसोमर्स देखील बनवतात फंक्शनल आयसोमर्स ते आहेत जेथे कार्यात्मक गट भिन्न असतात अन्यथा मूलतः आण्विक सूत्र समान मेटामर असतात जेव्हा आपण असे म्हणूया उदाहरणार्थ ऑक्सिजनसारख्या सामान्य अणूला दोन अल्काइल गट जोडलेले आहेत या विशिष्ट प्रकरणात आपल्याकडे अशा प्रकारचे आयसोमर असू शकतात हे डायथिल इथर आहे तर हे प्रोपाइल मिथाइल आहे इथर म्हणून हे पुन्हा आयसोमर आहेत साखळीमध्ये ऑक्सिजनची स्थिती भिन्न आहे म्हणून त्यांना मेटामर म्हणतात म्हणून आपण काय पाहिले आहे हे विशिष्ट व्याख्यान म्हणजे iupac नामकरण पद्धतीचा वापर करून साध्या सेंद्रिय संयुगांचे पद्धतशीर नामकरण आहे आंतरराष्ट्रीय शुद्ध आणि उपयोजित रसायनशास्त्र नामांकन पद्धतीचा वापर करून आम्ही आयसोमर्सची संकल्पना थोडक्यात मांडली आहे जिथे रेणूमध्ये समान आण्विक सूत्र आहे परंतु विविध प्रकारच्या संरचनांची उदाहरणे दिली आहेत. सेंद्रिय रेणूमध्ये उपस्थित असलेल्या या चार प्रकारच्या आयसोमरसाठी आम्ही पुढील स्लाइडमध्ये भूमितीय आयसोमर आणि ऑप्टिकल आयसोमरचा सामना करू पुढील व्याख्यानात तुम्ही लक्ष दिल्याबद्दल खूप खूप धन्यवाद