ہیلو میرا نام آئی آئی ٹی مدراس کے شعبہ کیمسٹری سے شنکرا رمن ہے یہ نامیاتی کیمسٹری کے بنیادی تصورات کا دوسرا لیکچر ہے اس خاص
لیکچر میں ہم دو پہلوؤں پر غور کریں گے ایک نامیاتی مرکبات کا نام سادہ نامیاتی مرکبات اور دوسرا نامیاتی مرکبات کا نام آپ نامیاتی مرکبات میں
کے تصور کے بارے میں بات کرتے ہیں اب کاربن ایٹم خود کو ملا کر کاربن کی لمبی زنجیریں بنانے کی صلاحیت رکھتا ہے مثال isomerism
کے طور پر آپ کے پاس میتھین ایتھین پروپین بیوٹین ہے آپ بنیادی طور پر دس یا بارہ کاربن زنجیروں کی لمبی زنجیروں تک جا سکتے ہیں۔ اس میں
بارہ کی زنجیر وہی ہے جس کی ہم c سے ہر ایک کاربن کی نمائندگی کرتا ہے لہذا یہ دو چار چھ آٹھ دس بارہ ہو گا لہذا یہ دوبارہ ڈوڈ ہو جائے گا
نمائندگی کر رہے ہیں اس خاصیت کی وجہ سے جسے کیٹینیشن کہا جاتا ہے کاربن کی اپنے آپ کے ساتھ بانڈ کرنے کی صلاحیت لمبی زنجیریں
سلفر ur لاکھوں نامیاتی مرکبات بن سکتے ہیں جس طرح ہائیڈرو کاربن کا تصور کیا جا سکتا ہے اگر آپ نائٹروگ جیسے ہیٹرو ایٹمز کو شامل کریں
فاسفورس سلکان اور اسی طرح کاربن فریم ورک میں آپ تصور کر سکتے ہیں کہ بے شمار مرکبات کی ترکیب کی جا سکتی ہے
iupac اس لیے نامیاتی مرکبات کو منظم طریقے سے نام دینے کی ضرورت ہے اور خالص اور اپلائیڈ کیمسٹری کی بین الاقوامی یونین جسے
انٹرنیشنل یونین آف پیور کہا جاتا ہے۔ اور اطلاقی کیمسٹری یہ ایک بین الاقوامی تنظیم ہے جس نے منظم طریقے سے نامیاتی مرکبات کو نام دینے
کے لیے کچھ اصول و ضوابط وضع کیے ہیں تاہم ساخت پیچیدہ کیوں نہ ہو وہاں نامیاتی مرکبات کو منظم طریقے سے نام دینے کے طریقے موجود
ہیں تاکہ ایک بار جب ہمیں منظم نام معلوم ہو جائے تو ہم ساخت کو دوبارہ تیار کر سکیں۔ بغیر کسی غلطی کے محفوظ طریقے سے نامیاتی مرکبات کا
کہا جائے گا جو میتھائل ریڈیکل ہو گا یہ ایتھین اسی ch3 تو آئیے سادہ الکینز کے ساتھ شروع کریں جسے میتھین کہا جاتا ہے تو متعلقہ ریڈیکل کو
ٹو ہو گا۔ ایتھائل ریڈیکل ایتھائل ریڈیکل کہلاتا ہے یہ پروپیل ہے یہ پروپین ہے یہ بیوٹین اور ایس ہے ch تھری ch ریڈیکل سی ٹو ایچ فائیو یا o
فور کی ہومولوگ سیریز سے مماثل پینٹین ہیکسین ہیپٹین اوکٹین نونائن ڈیکین انڈکین ڈوڈیکین c تین c دو c one c تو اگلی ہومولوگ سیریز میں
ٹو این پلس کے مساوی ہے۔ دو اصول جو کہ سیچوریٹڈ ہائیڈرو کاربن مالیکیولر فارمولہ cnh یہ c 20 h 42 ٹریڈیکین اور اسی طرح متعلقہ
a کے مساوی ہوگا لہذا ہائیڈرو کاربن ہمیشہ triacontinine کے مساوی ہوگا نام e cosine c 30 h 62 ہے مثال کے طور پر یہ
کا مطلب ہے پانچ ہوٹا کا مطلب ہے up کے ساتھ e اور a کے ساتھ ختم ہوتے ہیں کیونکہ مرکب کا ٹرمینل نام ختم ہوتا ہے۔ پینٹا میں e اور
چار پروپا کا مطلب ہے تین ایتھر کا مطلب ہے دو میتھا کا مطلب ایک اور اسی طرح اب اگر آپ اس طرح کے شاخوں والے نظاموں پر غور کریں تو
مثال کے طور پر آئیے آئیو پی سی سسٹم میں ہائیڈرو کاربن کا نام کیسے رکھا گیا ہے۔ ایک سادہ برانچڈ سسٹم کے بارے میں بات کریں جو اس
مخصوص پوزیشن میں صرف ایک برانچنگ ہے یہاں ایک برانچڈ سسٹم میں اس طرح کی سب سے لمبی کاربن چین لی جاتی ہے اور نمبر سب سے
طویل کاربن سے دیا جاتا ہے۔ برانچنگ کے قریب ترین زنجیر ہے لہذا یہ پیرنٹ ہائیڈرو کاربن پینٹین ہے اور دو پوزیشن میں ایک متبادل ہے جو
میتھائل گروپ ہے لہذا یہ دو میتھائل پینٹین ہیں کوئی اس کا نام تھوڑا مختلف رکھنے کی غلطی کرسکتا ہے جس کا نام غلط ہوگا۔ اس خاص کمپاؤنڈ کو
نمبر کو دائیں ہاتھ سے بائیں ہاتھ کی طرف شروع کرنے کے بجائے بائیں ہاتھ سے دائیں ہاتھ کی طرف سے شروع کر کے اسے فور میتھائل پینٹین
کہہ سکتے ہیں یہ غلط نام ہو گا کیونکہ متبادل جہاں شاخیں جو ہو رہا ہے اسے ہمیشہ کم سے کم نمبر دیا جاتا ہے جو ممکن ہے
اس لیے یہ دو میتھلپینٹین ہے نہ کہ چار میتھائل پینٹین
اس لیے یہ اصول نمبر ایک ہے برانچڈ الکین کی سب سے لمبی زنجیر لی جاتی ہے اور پھر شاخ کے قریب ترین ستاروں کی تعداد کو ایک اور مثال
سے واضح کرتے ہیں۔ آپ مثال کے طور پر ایک ہیپٹین کو بھی سمجھتے ہیں لہذا اگر آپ یہاں غور کریں تو سب سے لمبی زنجیر ایک دو تین چار
برانچنگ کے قریب ترین پوزیشن یہ وہ پوزیشن ہے جو برانچ کے om کو نمبر دینا شروع کریں۔ fr پانچ چھ سات ہوگی تو یہ ایک ہیپٹین ہے اور
سب سے قریب ہے لہذا یہ نمبرنگ کی ترتیب ہوگی اب دو میتھائل گروپس ہیں ایک دو پوزیشن میں اور ایک چار پوزیشن میں
اس لیے یہ 2 4 ڈائمتھائل حاصل کرتا ہے۔ آپ یہاں سے نمبر نہیں دے سکتے کیونکہ وہ سرے متبادل سے سب سے دور ہے جو اس خاص
معاملے میں برانچنگ ہیں لہذا یہ دو چار ڈائمتھائل پینٹین ہے ہیپٹین ڈائی بنیادی طور پر اشارہ کرتا ہے کہ دو میتھائل گروپ ہیں اگر تین میتھائل گروپ
ہیں مثال کے طور پر یہاں ایک اور میتھائل گروپ اس مخصوص مالیکیول سے مطابقت رکھتا ہے جو دو تین چار ٹرائی میتھائل حاصل کرتا ہے تو ڈی
ٹرائی ٹیٹرا پینٹا ہیکسا اور اسی طرح ایک ہی متبادل کی نشاندہی کرتا ہے جو ایک سے زیادہ وقت میں ہوتا ہے اگر یہ دو بار ہوتا ہے تو یہ مر جائے گا
اسے کچل دیا جائے گا۔ تین بار چار بار پانچ بار اور اسی طرح جتنی بار ممکن ہو اگر ایسا ہوتا ہے تو یہ وہی سابقہ ہے جو اس خاص معاملے میں
اسم کو دیا جاتا ہے لہذا اگر آپ ہم اس خاص مرکب کو دوبارہ نام دینے کے لیے آئیے اس سادہ مالیکیول پر غور کریں تو منظم نام سب سے طویل
فور چین ایک دو تین چار تو یہ بیوٹین ہے اور اگر آپ بیوٹین کاربن نمبر دو اور کاربن نمبر تین پر غور کریں تو ڈائمتھائل موجود ہیں c سلسلہ ہوگا
متبادل تو دو دو تین تین ٹیٹرا میتھائل بیوٹین اس خاص مرکب کا نام دو اور دو پوزیشن میں ایک ہی کاربن میں ہوگا یعنی کاربن نمبر دو میں دو میتھائل
گروپ ہیں تو دو اور دو ڈائمتھائل تھری اور تین دوبارہ ڈائمتھائل تو مکمل طور پر چار میتھائل کیا وہاں موجود ہے اسی لیے یہ ٹیٹرامیتھائل کمپاؤنڈ ہے
تو ٹیٹرا میتھائل بیوٹین اس مرکب کا نام ہے اور دو ایک دو تین اور تین اس مخصوص ڈھانچے میں میتھائل گروپس کی پوزیشن کو اس نام کے لحاظ
سے ظاہر کرتا ہے جو دیا جا رہا ہے تو اگر دو یا زیادہ یکساں گروپس موجود ہیں پھر آپ ڈی ٹرائی کا سابقہ دیتے ہیں اور اسی طرح اس بات پر
منحصر ہے کہ سسٹم میں یکساں متبادل کی تعداد کتنی ہے اب فرض کریں کہ اگر برابر لمبائی کی دو طرفہ زنجیریں موجود ہیں تو آپ کو زیادہ
شاخوں والی ایک کو منتخب کرنا ہوگا جس کی مثال اس خاص مثال سے ظاہر کی گئی ہے آئیے مثال کے طور پر اس مالیکیول کو لیں اگر ہم اس
مالیکیول پر غور کریں تو یہ ایک دو تین چار پانچ چھ ہوگا۔ سات آٹھ نو دس یہ دس ہو گا اگر آپ یہاں سے نمبر لگانا شروع کریں تو یہ بھی دس ایک دو
تین چار پانچ چھ سات آٹھ نو دس ہو جائے گا تو اب آپ کو یہ مسئلہ درپیش ہے کہ کاربن چین نمبرنگ یہاں سے شروع کرنی ہے یا کاربن چین
کاربن ایک سے کاربن 10 یہاں کاربن 1 سے کاربن 10 یہاں وہ برابر لمبائی ہیں تاہم اگر آپ com نمبرنگ یہاں سے اب یہ ایک برابر لمبائی ہیں
برانچنگ پر غور کریں تو اس میں زیادہ برانچنگ ہے اس کی برانچنگ میں دو میتھائل گروپ ہیں اس میں صرف ایک ایتھائل گروپ ہے برانچنگ میں
اس لیے کاربن سے شروع کریں جس کی زنجیر میں برانچنگ کی زیادہ تعداد ہے اور اس کے مطابق نمبر ہے تو یہ تین تین ڈائمتھائل کے مساوی ہوگا
پوزیشن میں اگر آپ دیکھیں کہ phi ہو گا لیکن his is a decane dodecan c12 ہے لہذا یہ ڈوڈیکین سوری ٹی ہے c10 یہ ایک
ایک بوٹیل گروپ ہے جو ایک دو تین چار ہے وہاں ایک بوٹیل گروپ ہے جو اس کے مساوی ہے بٹائل گروپ میں دو پوزیشن میں نمبر ایک دو تین سے
شروع ہوتا ہے چار یہ ایک بیوٹائل گروپ ہے اور دو پوزیشن ایک ایتھائل گروپ ہے تو یہ پانچ دو ایتھائل 3 3 ڈائمتھائل ڈیکین ہوگی اگر آپ یہاں سے
یہاں تک نمبر دینا شروع کرتے ہیں جو یہاں موجود متبادل کے لحاظ سے زیادہ نمبر دے گا جو یہاں موجود ہیں نمبر کم سے کم ہونے چاہئیں
اس لیے یہ اس مخصوص مرکب کے لیے نام دینے کا ایک منظم طریقہ ہے آئیے ایک اور مالیکیول لیں آئیے اس خاص مالیکیول کو 1 2 4 6 8
نظام ہے۔ چار پوزیشن میں ایتھائل گروپ میں ایک ایتھائل گروپ decane ایک decane کے طور پر لے لیں اگر آپ نمبرنگ پر نظر ڈالیں تو 10
ہے ایک پوزیشن میں میتھائل کا متبادل موجود ہے تو چار ایک میتھائل ایتھل جو کہ یہاں کی برانچنگ سے مماثل ہے ایک میتھائل ایتھل وہ برانچنگ ہے
جو یہاں پر جاتی ہے۔ پانچ پوزیشن میں آپ کے پاس دوبارہ ایک میتھائل پروفائل ہے تو یہ یہاں ایک ہائفن ہے پانچ ایک میتھائل پروپیل تو پانچ پوزیشن
میں ایک میتھائل ہے یہ میتھائل گروپ ہے اور یہ پروپیل چین ہے جیسا کہ میں نے میتھائل گروپ سے منسلک کیا ہے مثال کے طور پر چار ایک
میتھائل ایتھائل فائیو ایک میتھائل پروپیل ڈوڈیکین سوری ڈیکین کمپاؤنڈ کا نام ہے یہ سیٹین چین ہے دو برانچنگ چینز ہیں جو وہاں ہیں ہر برانچنگ چین کو
پہلے پرائمری نمبر دیا جاتا ہے جس کے ساتھ مین چین منسلک ہوتا ہے چار پوزیشن کے ساتھ منسلک ہے اور یہ پانچ پوزیشن کے ساتھ دو برانچنگ
چینز سے بھی منسلک ہے اب برانچ کیا ہے چار پوزیشن میں قوسین کے اندر بیان کیا گیا ہے یہاں ایک میتھائل ایتھائل گروپ ہے اصل میں ایک
نہیں ہے اسماء iupac آئسوپروپل گروپ ہے لیکن آئسوپروپل ایک

اس لیے اس کا ذکر ایک میتھائل ایتھائل گروپ کے طور پر کیا گیا ہے پھر پانچ پوزیشن میں آپ کے پاس ایک میتھائل پروپیل گروپ ہے یہ دراصل ایک یہ ایک ٹیوب بٹائل گروپ ہے جس کی r گروپ کا ذکر نہیں کرتے ہیں۔ isoproputyl میں ایک o گروپ ہے لیکن آپ اسے isobutyl یہاں نمائندگی کی گئی ہے لیکن اسے ایک میتھائل پروپیل چین کے طور پر دکھایا گیا ہے جو یہاں کی سب سے لمبی زنجیر ہے لہذا ایک میتھائل پروپیل دی کین اس مخصوص مرکب کا منظم نام ہے اب یہ جہاں تک ہے برانچنگ کے ساتھ سیر شدہ ہائیڈرو کاربن اور اسی طرح کا تعلق ہے کہ نام اب اس طرح ہوتا ہے جب بھی آپ کے پاس فنکشنل گروپ ہوتے ہیں فنکشنل گروپ وہ ہوتے ہیں جن میں یا تو کاربن کاربن ڈبل بانڈ یا ٹرپل بانڈ یا ایک نامیاتی مالیکیول میں موجود ہوتے ہیں فنکشنل گروپ کی ترجیح کی on فنکشنل گروپ ہوتا ہے جیسے آکسیجن نائٹروجن فاسفورس سلفر وغیرہ۔ ترتیب کو ترجیح کے بڑھتے ہوئے ترتیب کے ساتھ اگر لکھا جائے تو یہ کاربو آکسیلک ایسڈ ہے جس کی ترجیح سلفونک ایسڈ کے مقابلے میں زیادہ ہے جس کی ترجیح ایسٹر فنکشنل گروپ کے مقابلے میں زیادہ ہے جو ایسڈ کلورائیڈ سے زیادہ ترجیح ہے آپ اسے صرف ایک ایسڈ ہیلائیڈ ایکس کے cyano فنکشنل گروپ پھر c omes the amide طور پر ذکر کر سکتے ہیں ایک ہالوجن ہے یہ کلورین برومین یا آیوڈین ہو سکتا ہے پھر فنکشنل گروپ آتا ہے جس کی ترجیح الڈی ہائڈ فنکشنل گروپ پر زیادہ ہوتی ہے جس کی ترجیح کیٹونک فنکشنل گروپ سے زیادہ ہوتی ہے اور iupac قسم ایک فنکشنل گروپ کا لہذا یہ c ٹرپل بانڈ ac اور c ڈبل بانڈ ac ہائیڈروکسی امائن فنکشنل گروپ سے زیادہ ترجیح ہوتی ہے پھر نام کے مطابق ہے اگر آپ کے مالیکیول میں کاربو آکسیلک ایسڈ فنکشنل گروپ ہے اور مالیکیول میں ہائیڈروکسی فنکشنل گروپ کاربو آکسیلک ایسڈ فنکشنل گروپ کو زیادہ ترجیح ملتی ہے مالیکیول کو کاربو آکسیلک ایسڈ کا نام دیا جاتا ہے نہ کہ ایک الکحل میں اس کی وضاحت صرف ایک مثال کے اصول کے مطابق کاربو iupac ساتھ کروں گا ہم ایک سادہ سی مثال لیتے ہیں جیسے کہ اس مرکب کو یا تو الکحل کا نام دیا جا سکتا ہے یا اسے آکسیلک ایسڈ کا نام دیا جا سکتا ہے جسے ترجیحی لحاظ سے زیادہ ترجیح ملتی ہے۔ ہائیڈروکسی کے مقابلے میں فنکشنل گروپ کے اعلیٰ ترتیب کا علاج

اس لیے اسے صرف ایک دو تین چار کا نام دیا جاتا ہے یہ بٹانوک ہے۔ بیوٹانوک اور ایسڈ کے درمیان خلا کے ساتھ تمام کاربو آکسیلک ایسڈ کو اوک ایسڈ کا نام دیا گیا ہے یہ میتھانوک ایسڈ ہوسکتا ہے جو ایک فارمک ایسڈ ہے مثال کے طور پر یہ پروپینوک ایسڈ ہوگا لہذا آپ لکھیں پروپین اوک لاحقہ ہے جو شامل کیا جاتا ہے اور الگ سے تیزاب ہوتا ہے۔ اس طرح لکھا گیا ہے کہ کاربو آکسیلک ایسڈ کا نام کیسے رکھا گیا ہے لہذا اس میں تین پوزیشن میں ایک متبادل ہے لہذا یہ تین ہائیڈروکسی بیوٹانوک ایسڈ ہوں گے آپ کو ایک بیوٹانوک ایسڈ کہنے کی ضرورت نہیں ہے کیونکہ کاربو آکسیلک ایسڈ چین کے بیچ میں نہیں ہوسکتا ہے ۔ ہمیشہ ایک ہی پوزیشن میں صرف

اس لیے کہ اسے سب سے زیادہ ترجیح حاصل ہے

اس لیے آپ کو اس پوزیشن کے مطابق نمبر کا نام دینے کی ضرورت نہیں ہے

اس لیے تین ہائیڈروکسی بیوٹینک ایسڈ اس خاص کے لیے درست نام ہوں گے نہ کہ یہ مثال کے طور پر چار کاربوکسی بیوٹین نہیں ہے۔ ایک غلط نمبر ہوگا یہ کاربو آکسیلک ایسڈ فنکشنل گروپ کو ترجیح نہیں دے رہا ہے یہ الکحل فنکشنل گروپ کو ترجیح دے رہا ہے جو کہ پہلے اصول کے فنکشنل گروپ کے لحاظ سے کچھ فنکشنل گروپ کو دوسروں کے مقابلے میں زیادہ ترجیح ملتی ہے e کا iupac مطابق غلط ہوگا ہے جو کہ یہ خاص گروپ c6h5 اس لیے نامیاتی کمپاؤنڈ فنکشنل گروپس کا نام دینے میں احتیاط سے کام لینا پڑتا ہے جیسے کہ فینائل جو کہ ہے۔ ہائیڈروجن سی سکس ایچ فائیو کے بغیر بینزین فینائل گروپ ہیلوجن الکوکسی ہوگی وہ ہمیشہ سابقہ متبادل کے طور پر آتے ہیں لہذا سابقہ متبادل سے کیا مراد ہے آئیے ہم مثال کے طور پر کہتے ہیں کہ ایکس برومین کے برابر ہے اب آپ اسے بائٹل کہہ سکتے ہیں۔ برومائڈ یا بروموبیٹین کا منظم نام آپ کو بتاتا ہے کہ اس کا دو برومو بیوٹین ہونا ضروری ہے لہذا یہ اس مخصوص مرکب کا صحیح نام ہے اسی طرح اگر آپ یہاں اس خاص مرکب پر غور کریں تو یہ میتھوکسی سے مطابقت رکھتا ہے جس میں میتھوکسی ایک میتھوکسی پروپین ہے لہذا یہ منظم ہوگا۔ اس کے لیے نام اس لیے ان فنکشنل گروپس کو ہمیشہ پریفکس فنکشنل گروپ کے طور پر شامل کیا جاتا ہے نہ کہ منظم میں لاحقہ فنکشنل گروپ کے طور پر ہمارے ایسڈ ہے اگر یہ سلفونک ایسڈ ہے تو آپ اسے خود سلفونک ایسڈ کہتے ہیں اگر یہ ایک ایسٹر فنکشنل گروپ oic پاس کاربو آکسیلک ایسڈ کا لاحقہ ch 2 ch3 ہے تو آپ اسے کمپاؤنڈ میں لاحقہ کے طور پر وزن کہتے ہیں مثال کے طور پر ہم سادہ لوح کو لیتے ہیں۔ مثال کے طور پر ہم اسے ethyl acetate ہوتا ہے یہ دراصل c ہوگا یہ الکحل کا حصہ ہے پہلے لکھا جاتا ہے اور پھر یہ ethyl کہتے ہیں تو یہ بنیادی طور پر آٹھ لاحقہ جو نام کے ساتھ o آٹھ اس کی نمائندگی کرتا ہے۔ ethyl ethanoa کہتے ہیں تو ethanoic acid کو acetate ہے لیکن دیا جاتا ہے تو الکحل والے حصے کو پہلے جگہ دی جاتی ہے اور کاربو آکسیلک ایسڈ والے حصے کو آٹھ کہا جاتا ہے تو یہ ایتھائل ایتھنول آٹھ ہے اس مرکب کا نام فرض کریں اگر آپ اس خاص مرکب کو کہنا چاہتے ہیں تو یہ کمپاؤنڈ جس کا میں خاص طور پر ذکر کر رہا ہوں کیونکہ یہ ایک بٹائل ہے آپ کو اس پوزیشن کو نمبر دینا ہوگا جہاں بوٹیل گروپ منسلک ہے یہ پہلے کاربن کے ساتھ منسلک ہے لہذا یہ ایک بٹائل مشتق ہوگا دو بٹائل یا متبادل مشتق بٹانویٹ اس مالیکیول کا بہت ہی خوشگوار ذائقہ ہے کیلے کا ذائقہ یہ پرفیومری انڈسٹری اور فوڈ فلیورنگ انڈسٹری r دوسرے نہیں میں بڑے پیمانے پر استعمال کیا جاتا ہے مثال کے طور پر کیلے کے ذائقے کے طور پر اسی وجہ سے میں نے اس خاص مرکب کا ذکر کیا ہے نکتہ یہ ہے کہ بٹائل گروپ کا ذکر کیا گیا ہے۔ پوزیشنل نمبرنگ آکسیجن کے منسلکہ سے متعلق ہے جو کہ دو پوزیشن یا تین پوزیشن کے بجائے ایک پوزیشن ہے مثال کے طور پر اور یہ ایک بیوٹانوک ایسڈ مشتق ہے لہذا یہ بیوٹائل بیوٹانائٹ اس مخصوص کمپاؤنڈ کاکس کے اس مخصوص منظم نام کاربونیل ایسڈ کلورائیڈ یہ آئل کلورائیڈ ہوگی اگر آپ اس پر غور کریں تو یہ cocl کے لئے صحیح نام ہے مثال کے طور پر ہم کہتے ہیں کہ مشتق ہے لہذا c5 گروپ کو نائٹریل گروپ سمجھا جاتا ہے مثال کے طور پر یہ cn ایتھنول کلورائیڈ کلورائیڈ بٹانول کلورائیڈ ہوگا اور اسی طرح بیوٹیرو 1 یہ پینٹین نائٹریل ہے جو پینٹین نائٹریل یہ ایک پینٹین نائٹرائڈ ہوگی آپ کے پاس اس کے آئیسومر بھی ہوسکتے ہیں یہ دو میتھی ہوں گے نائٹریل

اس لیے سب سے لمبی زنجیر کو سی فور چین کے طور پر لیا جاتا ہے اس کا متبادل میتھائل کا متبادل ہے یہ بوٹیرک ایسڈ ڈیریویٹیو ہے تو یہ بٹیرو نائٹریل ہے یہ دو میتھائل بٹیرا نائٹریل ہوگا کیونکہ نمبرنگ یہاں سے شروع ہوتی ہے لہذا آپ کو خاص طور پر اس کی ضرورت ہے۔ پینٹن نائٹریل یا بیوٹیرو نائٹریل اور اسی طرح صحیح طریقے سے سائانو گروپ کو کاربن چین کے حصے کے طور پر لے کر زنجیر کی لمبائی کے لحاظ سے جس پر غور کیا جا رہا ہے اب ایک الڈیہائڈ فنکشنل گروپ ہمیشہ ایک لاحقہ کے ساتھ ختم ہوتا ہے یہ سب بٹانول ہے جو آپ نہیں کرتے الڈیہائڈ کو نمبر دینا ہوگا کیونکہ تمام ہیڈ چین الڈیہائڈ گروپ ہمیشہ زنجیر کے اختتام کے طور پر آتے ہیں لہذا بیوٹانول ٹھیک ہونا چاہئے آپ کو ایک بیوٹانول کہنے کی ضرورت نہیں ہے کیونکہ اگر آپ اس کے آئیسومر پر غور کریں تو دو بیوٹانول جیسی کوئی چیز نہیں ہے۔ پھر یہ دو میتھائل متبادل پروپینول سے مطابقت رکھتا ہے لہذا یہ دو میتھائل پروپینول ہوگا لہذا الڈیہائڈ متبادل لاحقہ کے طور پر آتا ہے تمام کیٹو فنکشنل گروپ سابقہ آکسو کے ساتھ آتا ہے۔ یا تو اسے آکسو کہا جاتا ہے یا اسے اپنا کہا جاتا ہے اس بات پر منحصر ہے کہ آیا اسے کمپاؤنڈ میں سب سے زیادہ ترجیح دی گئی ہے یا اسے دوسری ترجیح دی گئی ہے میں آپ کو اس کی دو مثالیں دوں گا اب ہم یہ کہتے ہیں کہ یہ ایک کیٹون ہے جس میں کوئی دوسرا فنکشنل گروپ موجود نہیں ہے۔ کیٹون سب سے لمبی زنجیر چھ کاربن چین ہے لہذا یہ ہیکسین آن ہے لیکن پھر آپ کو یہ بتانا ہوگا کہ اس مخصوص نظام میں ٹو ہوگا ایک پر کیٹون کے xn کاربونیل فنکشنل گروپ کہاں موجود ہے لہذا آپ کو وہ پوزیشن کہنا ہوگی جہاں کاربونیل فنکشنل گروپ ہے تو یہ مساوی ہے دونوں اس پوزیشن سے مماثل ہیں جہاں کیٹون لمبی زنجیر میں موجود ہے لہذا یہ ہیکسنون ہے یہ کیٹون بھی ہے اس کا ایک متبادل ہے لہذا اگر آپ غور کریں کہ نام کی نمبر بندی یہاں سے متبادل کے قریب سے شروع ہوتی ہے تو یہ ایک ہیکسین تھریون ہے لیکن دو پوزیشن میں ایک فنکشنل گروپ ہے لہذا یہ دو کلورو ہیکسین ہوں گے آپ کو ہائفن کی ضرورت نہیں ہے یہاں دو کلورو ہیکسین ایک ساتھ جڑے ہوئے ہیں یہاں کوئی

ہو گا جو اس خاص مرکب کے نام کو مکمل کرتا ہے hexanone نہیں ہے تو یہ دو کلورو تھری hexane اور een chloro خلا نہیں ہے۔
لہذا یہاں آپ اسے کیٹون مرکب کے طور پر نام دے رہے ہیں فرض کریں کہ اگر مالیکیول میں کاربو آکسیلک ایسڈ بھی موجود ہے تو اس کے پاس
ہے کاربو آکسیلک ایسڈ کے طور پر نام دیا جائے

اس لیے کوئی بھی ان حالات میں کیٹو کے لیے اپنا لاحقہ استعمال نہیں کر سکتا ہے جو آکسو کو متبادل کے طور پر استعمال کرے گا، آئیے ہم اس مثال کو لے لیں اب یہ کاربو آکسیلک ایسڈ بہت واضح ہے کیونکہ سب سے زیادہ ترجیح کاربو آکسیلک ایسڈ کو جاتی ہے ۔ ایک پینٹین کاربو آکسیلک ایسڈ ہے لہذا یہ ایک پینٹانوک ایسڈ ہے لیکن اس کے بعد ایک متبادل بھی موجود ہے جو فنکشنل گروپ ہے جو اس پوزیشن میں موجود ہے جو پوزیشن نمبر اس انداز میں جاتا ہے لہذا یہ 4 ہے لہذا یہ چار آکسو پینٹانوک ایسڈ ہوگا۔ صحیح نام چار آکسو پینٹانوک ایسڈ ہے یہ اس خاص مالیکیول چار اس کا نام کیٹون کے طور پر رکھنا یا اگر e آکسوپینٹانوک ایسڈ کا صحیح نام ہوگا لہذا آپ آکسو استعمال کرتے ہیں یا ایک اس پر منحصر ہے کہ آپ کسی دوسرے فنکشنل گروپ پر زیادہ ترجیح ہو تو اس کی اپنی تصویر میں نہیں آتی ہے کیونکہ آپ اسے اس خاص مثال میں کیٹون کے طور پر نام نہیں دیتے ہیں مثال کے طور پر آپ کو اسے صرف کاربو آکسیلک ایسڈ کا نام دینا ہوگا۔ تو پینٹانوک ایسڈ اس کے لیے صحیح نام ہے لیکن پھر آپ کو کہتے ہیں ol کیٹون کی پوزیشن بتانی ہوگی کیونکہ ایک آکسو فور آکسو پینٹانوک ایسڈ اس مرکب کا صحیح نام ہے اگر یہ الکحل ہے تو آپ اسے کے ساتھ ختم کرنے دیں مثال کے طور پر کہو کہ یہ میتھین ہوگا یہ سب ایتھن ہوگا یہ سب دو میتھائل کے مساوی ہوگا معذرت یہ ایک ol اسے میتھائل پروپین ہے مجھے افسوس ہے کہ سب سے لمبا چائنیز بیوٹین ہے لہذا یہ بیوٹین ٹو ہے سب اس کا صحیح نام ہے آپ کو اس نام کے بارے میں فکر کرنے کی ضرورت ہے جس میں سب سے لمبی زنجیر شامل ہے لہذا سب سے لمبی زنجیر بیوٹین چین ہے لہذا یہ ایک دو تین اور چار ہے یہاں سب سے لمبی زنجیر ایک پروپین کی زنجیر ule لہذا ہائیڈروکسی دو پوزیشن میں ہے لہذا اگر آپ اس مالیک پر غور کریں تو یہ دو بٹنول ہے۔ ہے یہ ایک دو اور تین ہے یہ یہاں کی سب سے لمبی زنجیر ہے تو یہ دو میتھائل پروپین ہوگی ہائیڈروکسی کی تمام پوزیشن کے لیے دو آل کے طور پر اشارہ کیا گیا ہے کیونکہ یہ دو پوزیشن میں ہے ایک متبادل بھی ہے جو ایک میتھائل کا متبادل ہے تو کیا دو میتھائل پروپانول اس مخصوص مرکب کے لیے صحیح نام ہے لہٰذا الیفاٹک مرکبات کا منظم نام ہے جو ہم نے اب تک دیکھا ہے ایلی پیٹک ایک سائیکلک مرکب ہے جو ہم نے اب تک دیکھا ہے ہم سائیکلک مرکبات کو بھی دیکھ سکتے ہیں۔ یہ سائکلوپروپین ہوگا یہ سائکلوبیٹین سائکلوپینٹین ہوگا مثال کے طور پر سائکلوہیکسین لہذا آپ سائکلو کو سابقہ کے طور پر شامل کریں اور کاربن کی تعداد گنیں اور اس کا نام دیں کہ بہت سے کاربن نمبر یہ سائکلو ہیکسین ہوگا لہذا نام پروپین بیوٹین پینٹین سے بہت ملتا جلتا ہے۔ اور اسی طرح کے علاوہ پریس کو سائکلوہیکسین کے طور پر شامل کیا جاتا ہے یہ سائکلوہیکسین سے مطابقت رکھتا یہ ایک e کے ساتھ ختم ہوتے ہیں اور y پھر آپ lkyne ہے a ہے لہذا اولیفین ہمیشہ لاحقہ کے ساتھ ختم ہوتا ہے جو لاحقہ ہوتا ہے اگر یہ میں شراب کے ساتھ ختم ہو جائے گا اور میں اس کی ایک دو مثالیں دیتا ہوں تاکہ یہ واضح ہو سکے کہ ہم اس مرکب کو y ٹرپل بانڈڈ کمپاؤنڈ ہے یہ زنجیر ہے لہذا یہ ایک ہیپٹا ہے آپ کو الکائن کی پوزیشن بتانی ہے لہذا اس پوزیشن سے c7 لیتے ہیں یہ ایک ایسیٹیلینک مرکب ہے اور یہ ہے ایک شروع کریں جہاں سب سے کم نمبر الکائن تھری آئرن پر جاتا ہے لہذا یہ ہیپٹا 3 آئرن ہوگا اس مخصوص مرکب کا صحیح نام ہے اگر یہ ہے ایک مرکب یہ ایک پینٹا ٹو ان میں ہے لہذا ین اور آئرن الکین کے لیے لاحقے ہیں اور مرکب کی الکائن قسم اگر یہ ایک سائیکلک نظام کی olefinic کو بطور لاحقہ بطور سابقہ لکھتے ہیں مثال کے طور پر نام یہ سائکلوہکسین ہوگا لہذا اگر آپ کو اس خاص cyclo شکل میں ہے تو آپ نمبر مرکب کا نام رکھنا ہے تو الکحل کو اولیفین اور الکین کے مقابلے میں زیادہ ترجیح ملتی ہے براہ کرم یاد رکھیں کہ نمبرنگ اس طرح ہوگی یہ سب یہ ایک ہیکس ہے cyclo x دو ہے لہذا صحیح نام cyclohex تو یہ ایک سب میں ایک ane سائکلو ہیکسین ایک ہوگا لیکن یہ ہیکسین نہیں ہے۔ دو میں ایک ہو گا یہ سب اس خاص مرکب کے لئے صحیح نام ہوگا یہ غیر سیر ہونے کی دونوں پوزیشن کی وضاحت کرتا ہے جو یہاں ڈبل بانڈ ہے
جو ہائیڈروکسی کے حوالے سے دو پوزیشن ہائیڈروکسی بذات خود ایک پوزیشن میں ہے

اس لیے یہ ایک ہیکسین ہے سب خاص کمپاؤنڈ کے لیے صحیح نام ہے اگر آپ کو اس خاص کمپاؤنڈ کا نام دینا ہے تو یہ ہمیشہ بطور لاحقہ دیا جاتا
ہے لہذا یہ کلورو ہوگا۔ کون سا کلورو مشتق ہے یہ ایک دو تین چار ہے یہ چار کلورو ہوگا لیکن دو میں
اس لیے اس خاص مرکب کا صحیح نام ہوگا ین کلورو کے مقابلے میں زیادہ ترجیح پر آتا ہے

اس لیے اسے کلوروبیٹین امائن مرکبات کا نام دیا گیا ہے ایک دو تین چار یہ ایک بیوٹین امین یا بیوٹین ایک امائن بھی ہے آپ بیوٹین ون امائن بھی کہہ سکتے ہیں تو امائن مرکبات خود امائن کے طور پر دیئے جاتے ہیں اگر آپ یہاں ان دونوں مرکبات کا موازنہ کریں تو یہاں ہائیڈروکسی حاصل ہوتی ہے۔ وہ ترجیح دیتا ہے لہذا اس کا نام ہائیڈروکسی میں ایک اور اولیفین کے لحاظ سے دو میں رکھا گیا ہے لیکن اس مرکب میں ترجیح اولیفین کو جاتی ہے اور کلورین کم سے کم ملتی ہے لہذا یہ اصل میں تین کلورو سائکلوہیکسین ہے جو صحیح نام ہے لہذا اس پر توجہ دیں۔ ترجیحات جو فنکشنل گروپ الکائل فنکشنل گروپ فینائل فنکشنل گروپ کو دی جاتی ہیں اور اسی طرح سب سے کم ترجیح کے ساتھ سابقہ حاصل کر رہے ہیں جبکہ کاربو آکسیلک ایسڈ ہائیڈروکسی فنکشنل گروپ جیسے فنکشنل گروپوں کو اولیفنز اور الکنیز کے مقابلے میں زیادہ ترجیح دی جائے گی ۔ خوشبو دار مرکبات کی صورت بینزینائڈ مرکبات مثال کے طور پر بینزین کوئی بھی بینزین کو اس طرح لکھ سکتا ہے یا اس طرح وہ اس کے مساوی نمائندگی کرتے ہیں الجھن میں نہ پڑیں یہ میتھائل بینزین ہوگا جسے ٹولیوین بھی کہا جاتا ہے یہ 1 4 منحرف بینزین مشتق ہے لہذا یہ ایک ایتھائل 4 ہوگا میتھائل بینزین
m کے مقابلے میں زیادہ ہے جو e متبادل حروف تہجی کے لحاظ سے اس کی ترتیب

سے مماثل چار دیا گیا ہے جو کہ حروف تہجی کی m کے مساوی نمبر ایک دیا گیا ہے اسے ethyl e کو s سے پہلے آتا ہے So thi
سیریز میں بعد میں آتا ہے مثال کے طور پر اس کا نام چار ایتھائل ایک میتھائل ٹولیون ایک میتھائل بینزین نہیں رکھا جانا چاہئے یہ ایک غلط نام ہے جو بھی متبادل ہو حروف تہجی کی سیریز میں جس حروف تہجی کو زیادہ ترجیح دی جاتی ہے وہ پہلے آتا ہے اور اسے اس کے مقابلے میں زیادہ نمبر دیا جاتا ہے اگر آپ اس پر غور کریں تو نمبرنگ اس طرح دی جاتی ہے کہ سب سے کم نمبر پر جاتا ہے معذرت کے ساتھ یہ چار پوزیشن ہے تو یہ ایک کلورو دو ہوگی دوسری طرف فور ڈی نائٹرو بینزین اگر آپ اس مرکب پر غور کریں تو یہ ایک دو تین چار کے طور پر سن ہو جائے گا یہ دو کلورو فور نائٹرو ایک میتھائل بینزین ہے تو یہ دو کلورو ایک میتھائل فور نائٹرو بینزین ہے جو متبادل کو سب سے کم نمبر دیتا ہے اور نہیں اس کے ارد گرد دوسرا راستہ مثال کے طور پر ایک کلورو دو میتھائل محدود قطار نہیں ہوسکتا ہے جو اس ذرات کے مقابلے میں فنکشنل گروپ نمبرنگ کے نمبر یہاں فینائل کو ہمیشہ متبادل کے طور پر لیا جاتا ہے لہذا اگر آپ کو اس خاص مرکب کا نام دینا ہے تو یہ ایک r لحاظ سے زیادہ نمبر دے گا۔
فینائل ہوگا چار کاربن یونٹس ہیں ایک دو تین چار ایک فینائل بیوٹین اس مخصوص مرکب کا صحیح نام ہے ہم اس خاص مرکب کو یہ سمجھتے ہیں۔
پینٹین ہے تو یہ ایک دو تین ہے تو ایک فینائل یہ ایک برومو دو تین ڈبرومو ہے لہذا برومو دو تین ڈبرومو ایک فینائل ایک دو تین چار پانچ پینٹین سے پہلے آتا ہے لہذا اسے دو اور تین میں برومین کے ساتھ پینٹین مشتق کا نام دیا گیا ہے ۔ پوزیشن اور فینائل ایک پوزیشن میں ہے لہذا یہ دو تین ہے کے طور پر جانا جاتا ہے بولی کا نام cinnamic acid ایک فینائل پینٹین اس خاص مرکب کا نام ہے اس مرکب کو صرف dibromo ہے مثال کے طور پر لیکن اگر آپ کو نام دینا ہے منظم طریقے سے اس خاص مرکب cinnamic acid غیر معمولی نام cinnamic acid کی پوزیشن روپینک p ایسڈ میں لہذا یہ ایک پروپینوک ایسڈ ہے لہذا oic کی تعداد یہاں سے شروع ہوتی ہے لہذا یہ تین فینائل مناسب دو ہوں گے ایسڈ کیا یہ دو پوزیشن پروپینوک ایسڈ ہے تین پوزیشن میں ایک فینائل گروپ ہے تو یہ ایک پروپین تھریوک ایسڈ فینائل پروپین تھری ٹو ایٹ ایسڈ ہے اس کا صحیح نام ہے اسپرین جیسے مرکب کے بارے میں آئیے اس سادہ کمپاؤنڈ کو لیں جو acetyl salicylic acid acetyl سے مطابقت رکھتا ہے جو اس خاص acetoxy benzoic acid ایک چھوٹا سا نام ہے یہ ناموں کے لحاظ سے دو salicylic acid مرکب کے لیے ہے اب تک ہم نے جو دیکھا ہے وہ سادہ نامیاتی مرکبات کا ایک منظم نام ہے اب ہم آگے بڑھتے ہیں۔ اگلا موضوع یعنی نامیاتی مرکبات

کا مطلب ہے ایک ہی مرس کا مطلب iso ایک ہی مالیکیولر فارمولے والے مرکبات ہیں لیکن مختلف ڈھانچے isomerism isomers کی
بنیادی طور پر ایک ہی بلڈنگ بلاک ہے جو دوسرے لفظوں میں استعمال کیا جاتا ہے مالیکیولر فارمولا بنیادی طور پر ایک جیسا ہوگا اور ساختی طور پر
وہ ہوں گے۔ آئیسومیرزم سے مختلف آپ میں ساختی آئیسومیرزم ہو سکتا ہے جہاں ساخت خود مختلف مرکبات کے لیے بہت مختلف ہے کہ آئیسومر
سیریز میں یا آپ کے پاس سٹیریوآئسومرزم سٹیریوآئسومر ہو سکتے ہیں ڈھانچہ بنیادی طور پر ایک جیسی ہو گی تین جہتی انداز میں کنیکٹوٹی مختلف
ہے لہذا یہ بنیادی طور پر ایک ہی ڈھانچہ ہے تین جہتی کنیکٹیویٹی مختلف ہے سٹیریوآئسومر آپ کے پاس دو قسم کے سٹیریو آئیسومر ہیں ایک
سٹیریوائزومر کے نام سے جانا جاتا ہے۔ جیومیٹریکل آئیسومر دوسرے کو آپٹیکل آئیسومر کے نام سے جانا جاتا ہے ہم جیومیٹریکل آئیسومر اور آپٹیکل
آئیسومر پر تھوڑی دیر بعد آئیں گے لہذا اب ہم ساختی آئیسومر کو چین آئیسومر پوزیشنل آئیسومر فنکشنل آئیسومر اور آخر میں میٹامر اب اگر آپ
کاربن چین پر غور کریں جس میں پانچ کاربن ہوتے ہیں آپ اس طرح ایک لکیری انداز میں کاربن چین رکھ سکتے ہیں یہ ایک امکان ہے کہ آپ کے
پاس کاربن چین ہو سکتا ہے جو اس طرح کی برانچنگ کے ساتھ آپ کے پاس کاربن چین بھی ہو سکتی ہے جس کی دو شاخیں ہیں مثال کے طور پر
ہوگا تو آپ کے پاس ایک نارمل پینٹین این پینٹین یا آپ کے پاس وہ ہو سکتا ch3ch2 ch2ch2ch3 اس طرح اگر آپ پینٹین کا ایک مالیکیول لیں جو
ہے جسے آئسوپینٹین کہا جاتا ہے یا آخر میں نیوپینٹین مالیکیولر فارمولہ ایک ہی ہے صرف کاربن کنیکٹیوٹیز مختلف ہیں جو کہ چین کے آئیسومرز کو
تشکیل دیتے ہیں
اس لیے اگر آپ کے پاس زنجیر میں زیادہ کاربن ہیں تو ممکنہ آئیسومر کی تعداد بھی بڑھتی رہتی ہے۔ کیونکہ آپ مختلف پوزیشنوں پر برانچنگ کر
سکتے ہیں مثال کے طور پر آپ کے پاس یہ آکٹین ہے دو چار چھ آٹھ اس زنجیر میں آٹھ کاربن ہیں تو یہ ایک آکٹین ہے یہ اسی کمپاؤنڈ کا ایک آئسومر
ہے یہ بھی ایک آکٹین ہے آٹھ کاربن موجود ہیں لیکن یہ ایک انتہائی شاخوں والا آکٹین ہے
اس لیے اسے آئسو آکٹین کہا جاتا ہے مثال کے طور پر
اس لیے زنجیر آئیسومر بنیادی طور پر کاربن کے متبادل ہونے کے امکان کی وجہ سے پیدا ہوتا ہے لہذا زنجیر جتنی لمبی ہوگی اس میں آئسومر کی
تعداد اتنی ہی زیادہ ہوگی جو آپ کے پاس ہو سکتی ہے۔ یہ خاص پول پوزیشنل آئیسومر بنیادی طور پر ہیں فنکشنل گروپ کی پوزیشن مختلف ہوگی
وہ ہے اگر میں یہاں ہائیڈروکسی ca. se rendering heptane chain آئیے مثال کے طور پر پینٹین چین یا ہیکسین چین کو اس خاص
فنکشنل گروپ رکھوں تو یہ سب کے لیے ہیپٹین ہو گا کیونکہ ہائیڈروکسی فنکشنل گروپ کی پہلی پوزیشن دو پوزیشن میں ہے فرض کریں اگر میں
ہائیڈروکسی فنکشنل گروپ کی پوزیشن کو اس پوزیشن میں رکھتا ہوں۔ یہ تین ہیپٹین ہو گا تمام میں ہیپٹین چار میں جا سکتا ہوں
اس لیے یہ مخصوص پوزیشن سب کے لیے ہیپٹین ہو گی
اس لیے یہ سب سسٹم میں موجود فنکشنل گروپ کی پوزیشن کے لحاظ سے پوزیشنل آئیسومرز تشکیل دیتے ہیں تو اگر آپ اسی طرح غور کریں کہ
یہ ایک دو ہیپٹانون ہے معذرت دو ہیکسانون جبکہ یہ تین ہیکسانون ہو گا لہذا آپ کے پاس دو ہیکسانور یا ٹی ہرسونون ہو سکتے ہیں جو فنکشنل گروپ
کے پوزیشنل آئیسومر کے مساوی ہیں جن کے بارے میں ہم فنکشنل آئیسومر کے بارے میں بات کر رہے ہیں وہ آئسومر ہیں جن کے فنکشنل گروپ
مختلف ہوتے ہیں۔ لیکن وہی مالیکیولر فارمولہ جسے ہم ان دو مالیکیول پر غور کرتے ہیں ایک الڈیہائیڈ فنکشنل گروپ ہے دوسرا کیٹون فنکشنل گروپ
تین کاربن مالیکیولز صرف c ہے دونوں
اس لیے کہ بنیادی طور پر فنکشنل گروپ آئیسومرزم تشکیل دیتے ہیں پوزیشنل کے لحاظ سے فنکشنل گروپ کی قسم جو سسٹم میں موجود ہے اگر
آپ الکحل اور ایتھر لیتے ہیں مثال کے طور پر یہ بھی فنکشنل آئیسومر ہیں ایک ایتھر دوسرا ہے۔ ایک الکحل ہے ان دونوں میں ایک ہی مالیکیولر
فارمولہ ہے مثال کے طور پر اگر آپ نائٹرو کمپاؤنڈ کو ایک نائٹرو کمپاؤنڈ سمجھتے ہیں تو کیا یہ ایک الکائل نائٹرائٹ ہے یہ نائٹرو الکین ہے لہذا یہ
نام نہاد فنکشنل آئیسومر بھی تشکیل دیتے ہیں فنکشنل آئیسومر وہ ہیں جہاں فنکشنل گروپس مختلف ہوتے ہیں ورنہ بنیادی طور پر مالیکیولر فارمولہ
ایک ہی میٹامر ہوتا ہے جب آپ ہمیں بتاتے ہیں مثال کے طور پر دو الکائل گروپ ایک عام ایٹم سے منسلک ہیں جیسے آکسیجن اس خاص معاملے میں
آپ کے پاس اس قسم کے آئیسومر ہو سکتے ہیں یہ ڈائیتھائل ایتھر ہے جبکہ یہ پروپیل میتھائل ہے۔ ایتھر تو یہ دوبارہ آئسومر ہیں زنجیر میں آکسیجن
کی پوزیشن مختلف ہے
ناموں کے طریقہ کار کا iupac اس لیے ان کو میٹامر کہا جاتا ہے تو ہم نے کیا دیکھا یہ خاص لیکچر سادہ نامیاتی مرکبات کا منظم نام ہے
کے isomers استعمال کرتے ہوئے بین الاقوامی یونین آف خالص اور اپلائیڈ کیمسٹری ناموں کے طریقہ کار کو بھی ہم نے مختصر طور پر
تصور کو متعارف کرایا ہے جہاں مالیکیول کا ایک ہی مالیکیولر فارمولا ہوتا ہے لیکن مختلف قسم کے ڈھانچے کی مثالیں دی جاتی ہیں۔ نامیاتی مالیکیول
میں موجود ان چار قسم کے آئیسومر کے لیے ہم جیومیٹریکل آئیسومر اور آپٹیکل آئیسومر کو اگلی سلائیڈ میں اگلی لیکچر میں دیکھیں گے آپ کی
توجہ کے لیے آپ کا بہت بہت شکریہ

Prutor@IITK