عضوی کیمیا

تاریخ: ۱۳۹۸/۱/ ۲۷

Download from:aghalibrary.com

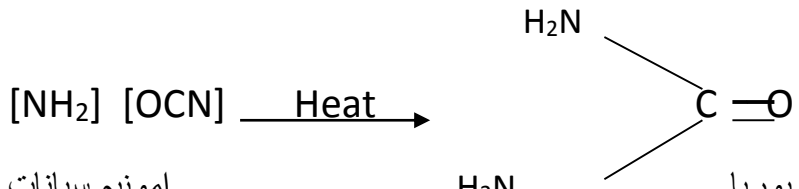
جلیل احمد امیري
MRT WWW.WIN2FARSI.COM [Company address]

بسم الله الرحمن الرحیم

سریزه

دعضوی کیمیا پرمختګ په اولسمه پیړۍ شروع شوچی دمنرالی موادو ترڅنګ نباتی او حیوانی مواد هم کیمیاوی څیړنی ته ورګډشول.یوفرانسوی کیمیاپوه لاوازیه*Lavosis*په ۱۷۷۴ م کی پیدکړچی دبوتو اوحیوانی موادودسوزولوڅخه کاربن دای اکساید اواوبه حاصلیږی .چی دهغی څخه داثابته شوه چی کاربن اوهایدروجن دنباتی او حیوانی موادو اساس جوړوی لاوازیه په دی څیړنه کی کله کله هم نایتروجن اویا دهغی اکساید پیداکاوه چی په ځینو طبعی موادو کی دنایتروجن موجودیت ته اشاره کیده. دپخوازمانی راهیسی ځینی عضوی مرکبات لکه قند،الکول،نشایسته ،رنګ او همدارنګه نورپیژندل شوی وو.خلکودمیوی داوبو،شاتو اوداوربشودتخمر په واسطه دالکولوجوړولوسره اوهمدارنګه دطبعی موادو څخه دحاصل شوی رنګ په واسطه دټوکرانودرنګولوسره اشنایی درلوده . شلی (*sheele*)دی

نتیجی ته ورسید چی دنباتی او حیوانی منابعوڅخه حاصل شوی عضوی موادډیرزیات سره ورته دی او دغیرعضوی موادوڅخه په کیمیاوی خواص کی خورا زیات توپیرلری ځرنګه چی دکیمیاپوهانوهغه وخت یواځی ددغه موادوتجزیوی تعاملاتواجراکولی شول نوله همدی کبله بریزیلویس(Berzelius)په۱۸۰۸م کال کی په دی عقیده وه چی عضوی مواد یواځی په ژوندیوموجوداتوکی دحیاتی قوی (*vital force*)په واسطه جوړیږی اوپه مصنوعی ډول ناممکن دی،یوالمانی کیمیاپوه وهلر(*Wohler*)په ۱۸۲۸م کی دامونیم سیانات څخه چی یوغیرعضوی مرکب دی یوریا چی یوعضوی مرکب دی اوپه دی توګه دحیاتی قوی مفکوره رد شوه.



$NH_2CNO \xrightarrow{Heat} NH_2CONH_2$

(Inorganic compound) (Organic compound)

د وخت په تیریدو سره کیمیا پوهانو مختلف عضوي مرکبات جوړ کړل چې په اوسني وخت کي شمیر يي د اووه پنځوس (۵۷) میلیونه څخه زیات دي. د درملو رنګونه ، عطرونه ،ویټامینونه ، پروتین ، قندونه ،الکول ،وریښم،پلاستیک،ربړ او داسی نور د مهمو ګټورو عضوي موادو له جملي څخه شمیرل کیږي. عضوي کیمیا د عضوي مرکباتو جوړښت سنتنیز او تعاملات څیري. عضوي مرکباتو اساسي عناصر کاربن،هایدروجن،اوکسیجن،نایترجن،سلفر او فاسفورس دي. دوي اکثره د مباتي او حیواني موادو له تجزیي څخه جوړیږي چې په دي توګه په خامو نفتو او سکارو کي هم پیدا کیږي.

د عضوی کیمیا د تدریس عمده تعلیماتو هدف په لاندي ډول خلاصه کیږي.

- دهایدروکاربنونوپه اړه به لا زیات مهم معلومات ترلاسه کړی.
- دالیفاتیکهایدروکاربنونوپه اړه به لا زیات مهم معلومات ترلاسه کړی.
- دالکان (*Alkane*)په اړه به معلومات ترلاسه کړی.
- دالکین (*Alkene*)په اړه به معلومات ترلاسه کړی.
- دالکاین(*Alkynes*)په اړه به معلومات ترلاسه کړی.
- ددداینونه(*Dines*)په اړه به معلومات ترلاسه کړی.
- دهایدروکاربنودهلوجندارهمشتقاتوپه اړه به معلومات ترلاسه کړی.

Organic chemistry

کیمیاعضوی

عضوی کیمیاهم لکه عمومی اوغیرعضوی کیمیا دکیمیا یوه څانګه ده چی دعضوی مرکباتوپه اړه څیړنه کوی.په طبیعت کی هغه ترلاسه شوی مرکبات چی دطبعی سرچینو څخه لاس ته راځی دکیمیاپوهانولخواپه دوو برخوویشل شوی دی.

الف:**عضوی مرکبات** **ب:غیرعضوی مرکبات**

عضوی مرکبات:ـ

هغه مرکبونه دی چی په اندازه کاربن اوهایدروجن ولری اوهمدارنګه په لږاندازه نایتروجن،اکسیجناوسلفرهم ولری یعنی داوسنی پرمخ تللی کیمیاوی څیړنی په نتیجی کی معلومه شوی دی چی دعضوی مرکبونو اساسی جوړونکی اجزاوی کاربن او هایدروجن دی حال داچی په طبیعت کی دکاربن مرکبونوشمیر نسبت نورومرکبونوته زیات دی البته ځینی استثناأت شته لکه ,CO3 Na2co3,Co2,co چی دا مرکبونه که څه هم پخپل ترکیب کی کاربن لری مګرعیرعضوی مرکبونه دی.

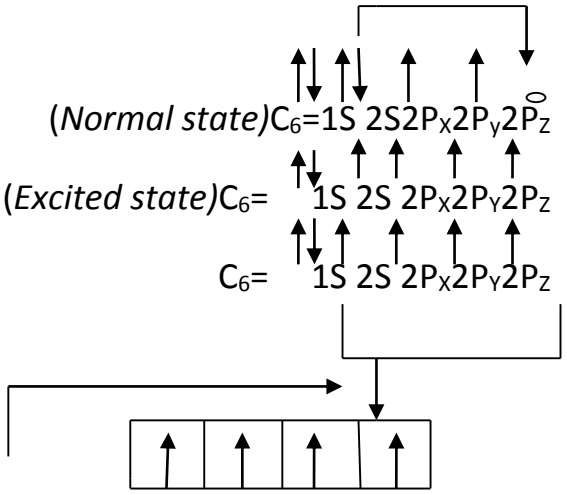
ویلای شو چی ۹۰٪فیصده عضوی مرکبونه په لابراتواری ډول ترلاسه کیږی اوپاتی فیصدی یی دطبعی منابعو څخه تر لاسه کیږی.عمده طبعی سرچینی دعضوی مرکبونوعبارت دی له نفتو،طبعی ګاز،ډبروسکاره Coalچی دالیفاتیک هایدروکاربونونوخام مواد دی ا Coalدارومانیکی مرکبونوخام مواد دی.عضوی مرکبونه کولای شو چی نباتاتواوحیواناتوڅخه هم ترلاه کړو.

کاربوهایدریتونه ،پروتینونه،تیل،شحمیات اوداسی نورژوندی مثالونه دعضوی مرکبونوڅخه دی کوم چی دژویواونباتاتوپه ترکیب کی پیداکیږی.همدارنګه یوتعداد دعضوی مرکبونه دغیرعضوی مرکبونودسنتز څخه ترلاسه کیږی.

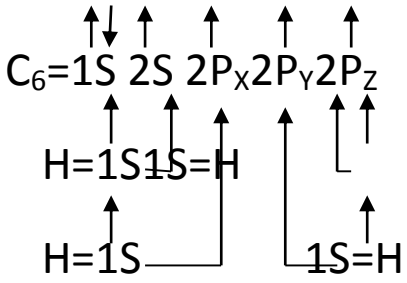
عضوی مرکبونه معملأداشتراکی رابطی(پیوند)په اساس جوړشویدی چی دکاربن اتومونه کولای شی چی په خپل مینځ کی یوتربله داوږد ځنځیریا کړی اویا هم بیضوی شکله کړی جوړی کړی چی نورعناصرداخاصیت نه لری که چیری وی هم ډیرلږلیدل کیږی.

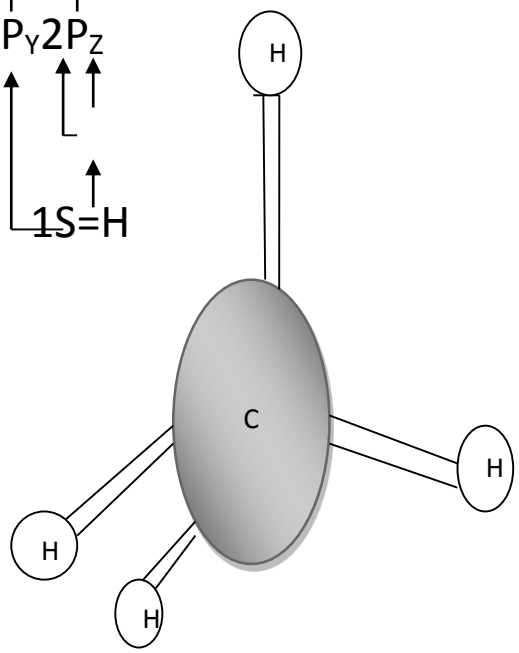
Valence of the carbon دکاربن ولانس

پوهیږوچی اتومی نمبردکاربن۶اواتومی کتله یی 12ده الکترونی ویش یی په لاندی شکل کی بنودل شویدی.په اخری مدار کی (4e)لری اوهایدروجن دځلورو۴اتوموتو څخه د۴الکترونواخستلووروسته کوولانت پیوندونه(*Cov-bonds*)جوړوی پدی ترتیب دهایدروکاربن لومړی مرکب میتان فارممول لاس ته راځی.



Sp3*Hybridization*C_6=





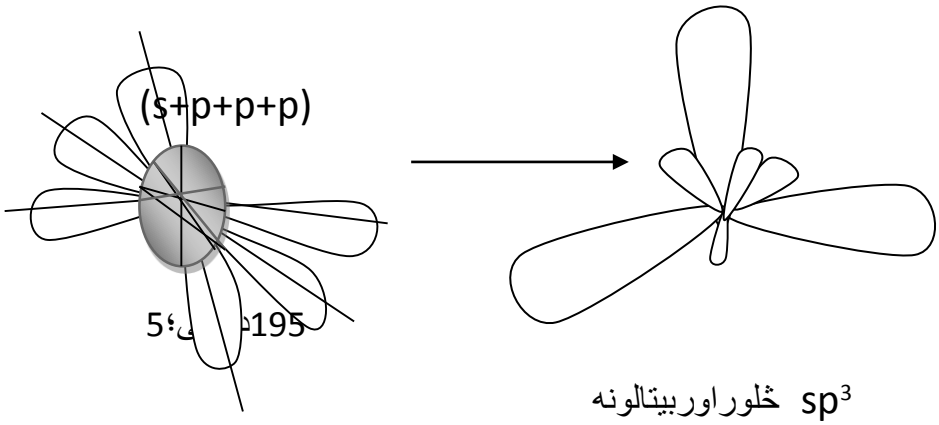
Ball and stick model of methane

Hybridization -1

دیواوربیتال په واسطه دبل اوربیتال پوښل یا تداخل ته هابیریزیشن یاهابیریدل اوربیتال Hybrides orbitalsویل کیږی چی مونږ یی څوډولونه په لاندی توګه ذکرکوو.

SP ³ Hybridization1-

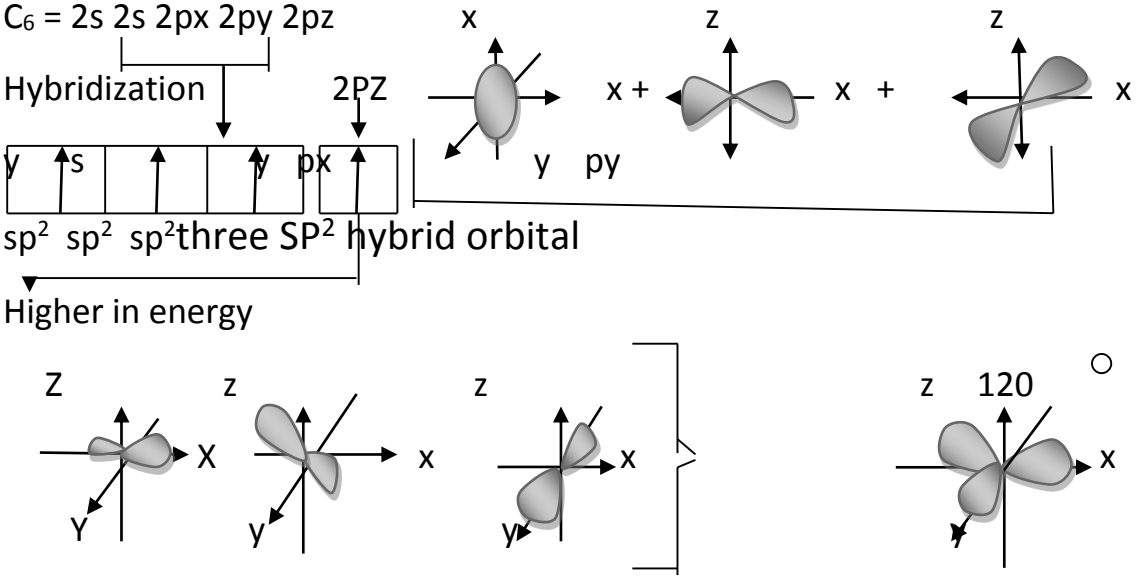
دیواوربیتال(S)اودری اوبیتال(P)له آمیزیشن څخه مینځ ته راځی دغه اوربیتالونه دځلوروکنجونوپه شکل فضائ جوړښت جوړوی چی د دوو اوربیتالونوترمینځ زاویه ۱۰۹،۵درجی ده .مثال لکه میتان.



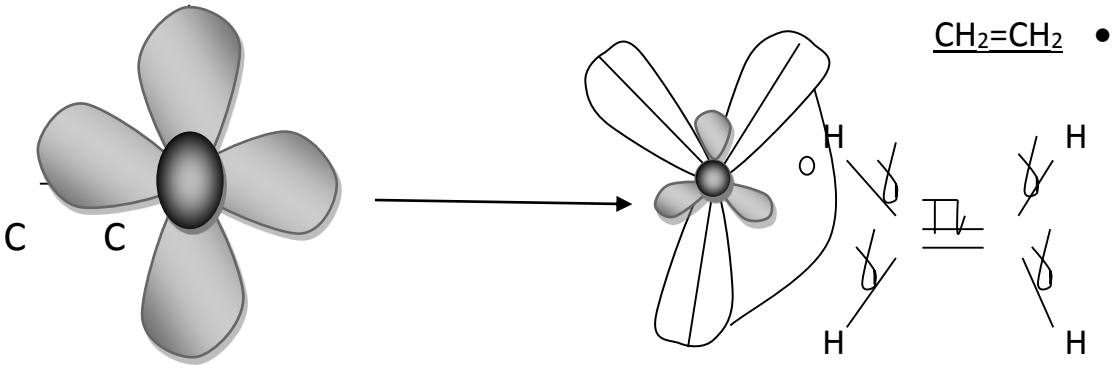
sp^3 ځلوراوربیتالونه

SP³ Hybridization:2

هغه هایبریدی اوربیتالوته ویل کیږی چی دیو (S)اوربیتال اود دوه(P)اوربیتالودامیزیشن څخه لاسته راځی (SP^3)اوربیتالونه دیومتساوی الاضلاع مثلث دکنجونوپه سمت کی جهت ګیری کوی پدی ډول دهراوربیتال ترمنځ زاویه ۱۲۰درجی وی مثال یی دالکین Alekeneکورنی لومړی مرکب ایتلین CH2=CH2دی چی د دوه اشتراکی رابطوپواسطه جوړیږی چی یوه رابطه یی دسیګما(∑)اوبله یی دپای(π)په نامه یادیږی.

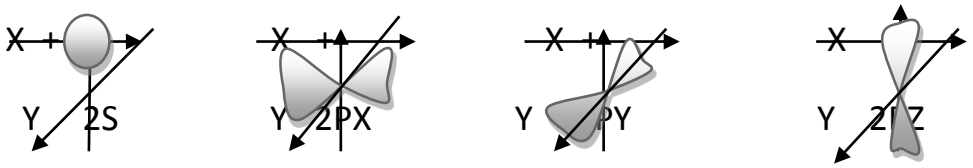


- $CH_2=CH_2$

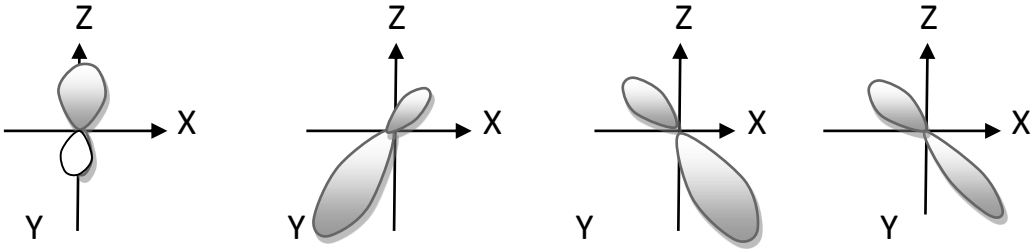


120

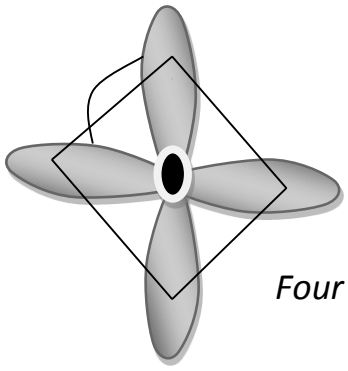
دری SP^2اربیتالونه (Z Z Z)S+P+P



- CH_4



190؛5



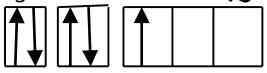
څلور SP3اربیتالونه

Four hybridization

د( )هایبریدی اوربیتالونومثالونه:

د BF3مرکب په نظرکی نیولوسره که چیری په نوموړی مرکب دبورن الکترونی *Configuration* ځیرشو نولیکوچی.

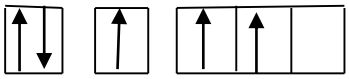
$B_5=1S^2\ 2S^2\ 2P^1$ اویا $B_5=1S^2\ 2S^2\ 2P^1$



دBد الکترونی *Configuration*څخه معلومیږی چی په عادی حالت یوطاق الکترون لری مګر د دریوپیوندو دپاره دریوطاقو الکترونوته ضرورت لری نوځکه دBاتوم تحریکوی ترڅودS2یوالکترون د2pاوربیتال اشغال کړی اولاندی حالت اختیار کړی.

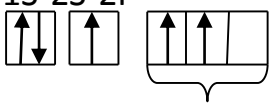
$B_5 = 1S^2 S^1 \quad 2P^2$

تحریک شوی بورن

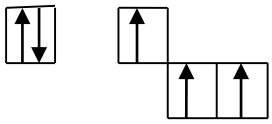


اوس که چیری وغواړو چی یو پایداره مالیکول جوړکړوباید ممکنه قوی ترینه پیوندونه جوړکړو ترڅوجهت دارترین اتومی اوربیتالونه لاسته راوړو.

$B_5 = 1S^2 2S^1 2P^2$



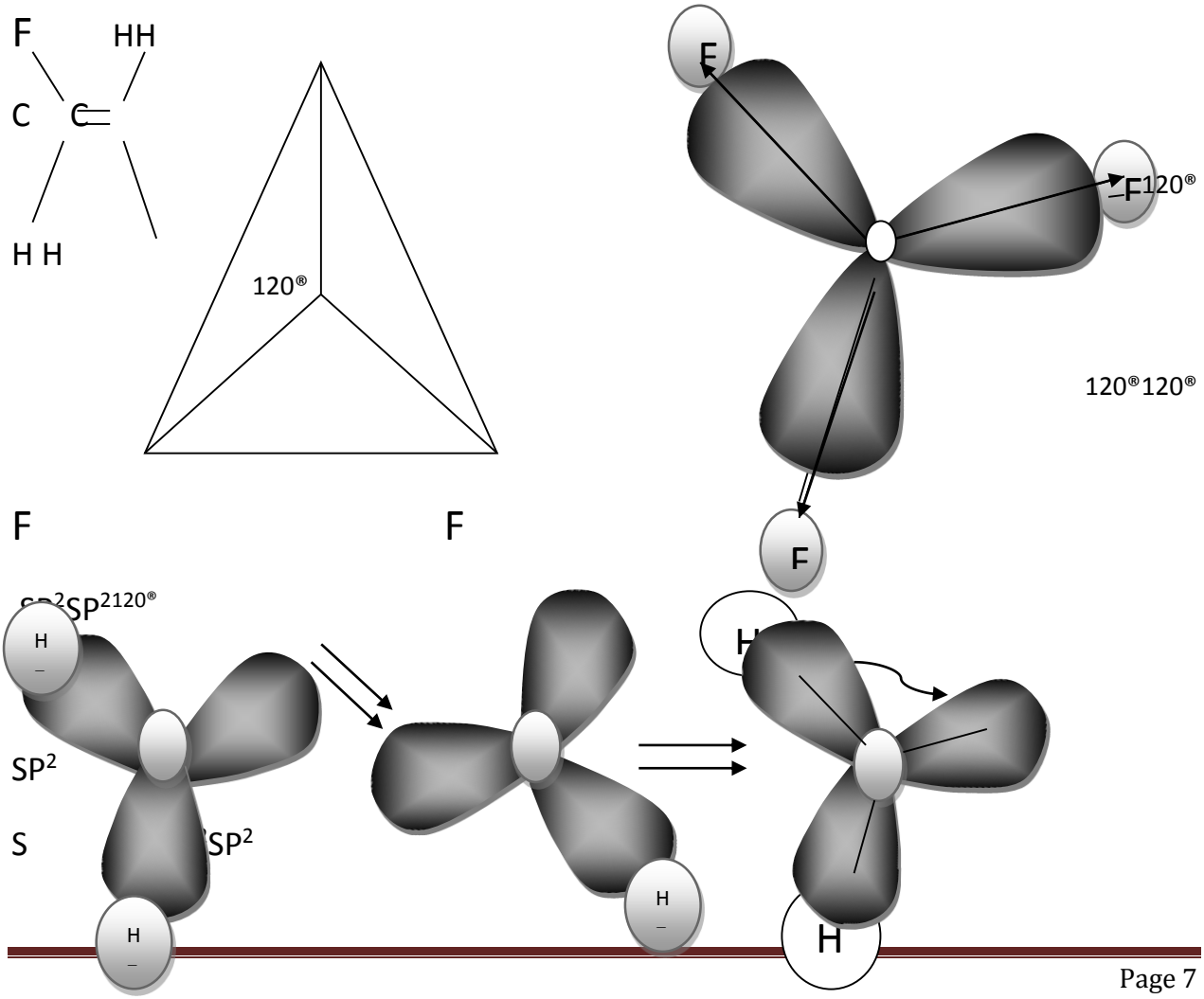
$B_5 = 1S^2 \ SP^2$

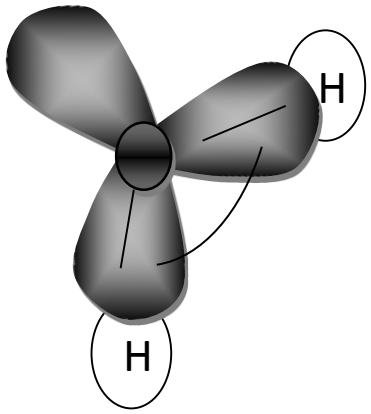


S

P^2

ددی الکترونی ساختمان څخه لیدل کیږی چی دBدی یواوربیتال دPددوه اوربیتالوسره هایبرید کیږی.چی په هغه کی دBاتوم دیوه دری کنجی په منځ کی اودFدری اتومه یی په رآسونوکی قرارنیسی.

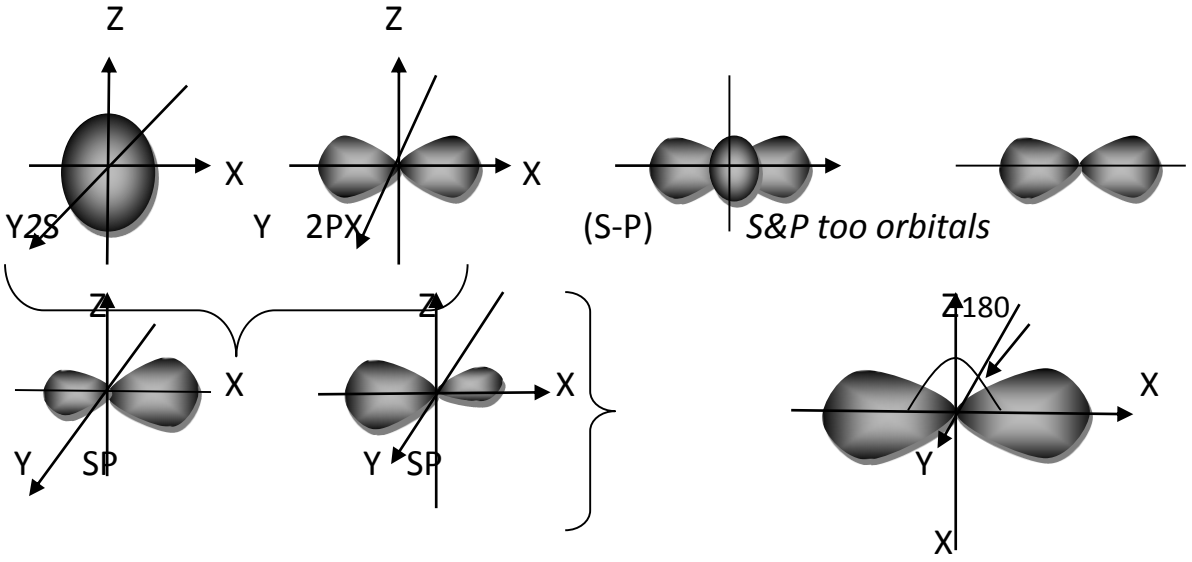


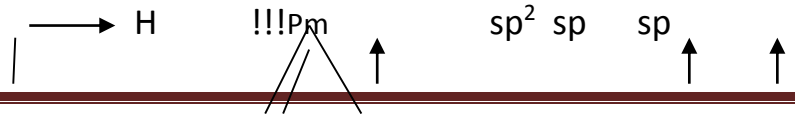


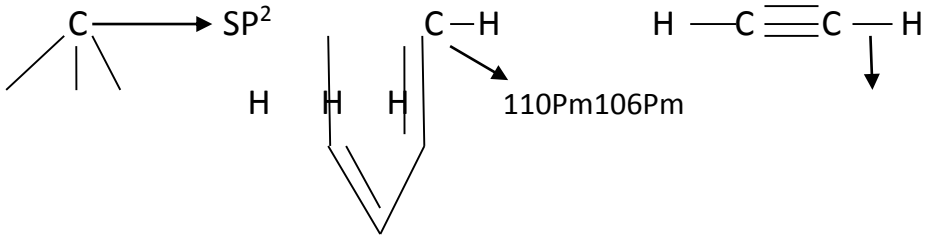
120®

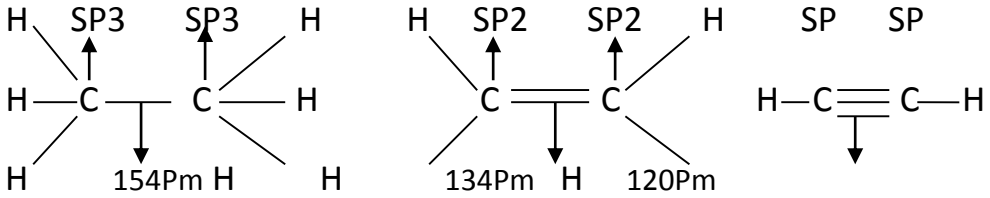
3.***SP hybridization***:-

په دغه ډول اوربیتالو کی دیوSاویوPاوربیتال دیوځای کیدو په نتیجه کی مینځ ته راځی دSPاوربیتالونه دیومستقیم خط په امتداد یرځتی کیږی پدی ډول چی داوربیتالوترمنځ 180درجی زاویه جوړوی مثال یی داسیتلین Acetyleneکورنی لومړی مرکب استلین $CH\equiv CH_2$ دی چی د دوو اشتراکی رابطوپواسطه جوړیږی.









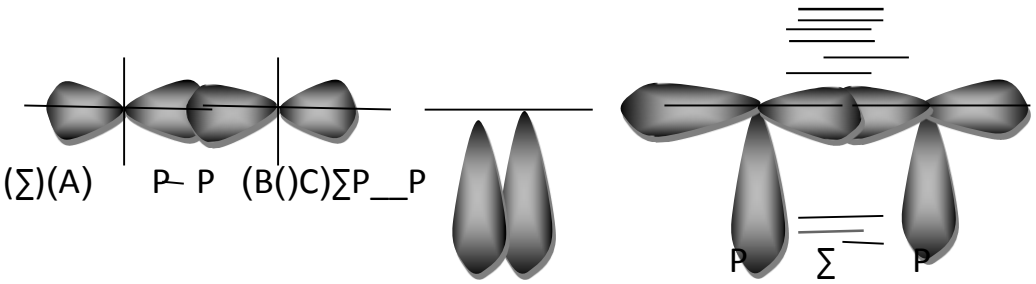
دکیمیاوی موادو د امالیکولوهندسی (فضایی جوړښت)په هغه مالیکول کی دکیمیاوی (کولانسی)اړیکو ترمنځ زاویوپوری اړه لری په یوه مالیکول کی دکیمیاوی اړیکو ترمنځ دزاویواندازه الکترونی اوربیتالو دپیوندیدودنظریی په لاندی تشریح کیږی.

پیونداوربیتالونه:-

په ځینو جالاتو کی دیواتوم ځوالکترونی اوربیتالونه چی شکل اوانرژی یی دیوبل څخه توپیرلری پخپل مینځ کی پیوند یاګډیږی دهغوی څخه نوی داسی الکترونی اوربیتالونه لاس ته راځی چی انرژی اوشکل یی یوشی اوهم په خپلومنځوکی یودبل په نسبت الکترونی اوربیتالونه یودبل سره دګډیدو(شریکیدو)دنظرییی په اساس لاندی تشریح کیږی.

الف:- که دکاربن د دوه اتومونویوالکترونی اوربیتالونه به لاندی ترتیب (Aشکل)کی یودبل سره ګډ شی نودلته دکاربن داتوموهستی یودبل څخه لیری واقع کیږی او د دغه هستوترمنځ ددفع قوه لږوی نوځکه دلته د دواړواتومواالکترونی اوربیتالونه یوپه بل کی ډبر ننوځی (ګډیږی)اودکاربن داتوموترمنځ مضبوطه کوولانسی اړیکه جوړیږی دایوه کوولانسی اړیکه ()C__Cدسګما(∑)اړیکی په نوم یادیږی.

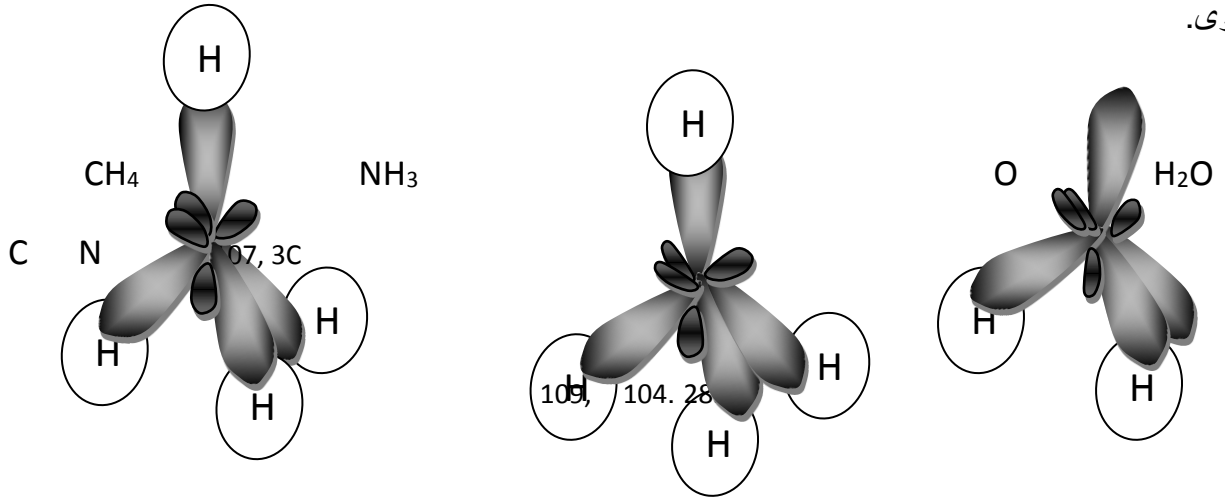
ب:- اوس که د(∑)اړیکی وروسته د دغواتوموترمنځ دویمه کولانسی اړیکه جوړیږی دادویمه اړیکه د پای(π)دااړیکی په نوم یادیږی.دلته دکاربن داتومودویم الکترونی اوربیتالونه پهلاندی ترتیب (Bشکل)یوبل سره ګډیږی.داځل چی دکاربن داتوموهستی یوبل ته نژدی اودهغوی ترمنځ د دفع قوه زیاته ده نودلته الکترونی اوربیتالونه یودبل سره لږګډیږی اوکیمیاوی اړیکه چی داځل جوړیږی نسبتآسسته وی اوس که ددی دوه کیمیاوی اړیکودپاسه ددغه اتوموترمنځ دریمه اړیکه چوړیږی هغه به هم دپای(π)اړیکه وی اوپه عینی ترتیب به دامنځ ته کیږی د(∑)او(π)اړیکودجوړیدوترتیب دایتلین په مالیکول کی ښودل کیږی .



(π) P__P C C

П

په الفاتیک اواروماتیک مرکبونو کی دپای(π)اړیکی ټینګښت (مضبوطوالی)یودبل څخه توپیر لری.مثلاً دایتلین اوهلوجنوترمنځ جمعی تعاملونه ترسره کیږی اودپای(π)اړیکه ماتیږی .خوبنرین په جمعی تعاملاتوکی برخه نه اخلی اودلته د(π)اړیکه نیتآ ټینګه ده.په ایتلین کی د(π)اړیکه داړوند دوه اتوموترمنځ محدوده ده.خوپه بنزین کی د(π)اړیکه لامحدوده (ګرځنده)ده نوځکه د(π)اړیکه په اسانی سره پداسی ډول واقع کیږی معین فضایی جوړښت منځ ته راوړی اوبیا چی دغه پیوندی اوربیتالونه دبل اتوم دالکترونی اوربیتالوسره کیمیاوی اړیکه جوړی نودلاسته راغلی ملیکول فضایی جوړښت به دهمدغه پیوندی اوربیتالودفضایی جوړښت پربنسټ جوړیږی په مخکنی درس کی دیواتم دSاوPالکترونی اوربیتالونوپیوندیدل اودلاس ته راغلوSP3,SP2,SPپیوندی اوربیتالونوفضایی جوړښتونه وښودل شوه اود دی پیوندی اوربیتالونودفضایی جوړښت پربنسټ دمیتان،امونیااواوبوفضایی جوړښتونه داسی تشریح کیږی.



دمیتان،امونیااوداوبوپه مالیکول کی مرکزی اتومونه (C,N,O)په پام کی نیسو دنومورۍعناصروداتومونوپه ولانسی الکترونی پوښونوکی(SاوP)اوربیتالونه څلورSP2پیوندی اوربیتالونه جوړوی.

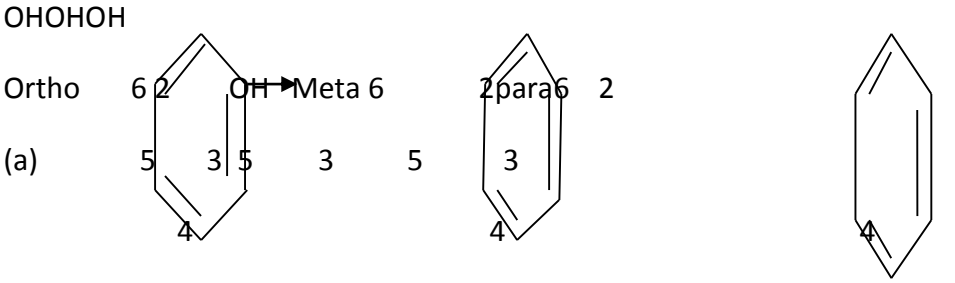
دمیتان په مالیکول کی چی دکاربن داتوم څلور واړهSP3پیوندی اوبیتالونه دهایدروجن دڅلورواتومونودS1اوربیتالوسره څلورکوولانسی اړیکی جوړوی د دغو اړیکوترمنځ زاویی۱۰۹،۲۸درجی کوولانسی اړیکی جوړوی .دامونیا په مالیکول کی چی دنایتروجن اتوم دریSP3اوربیتالونه دهایدروجن د دریو اتومونوسره دری کوولانسی اړیکی جوړویاودSP3یواوربیتال ناپیلی پاتی کیږی داناپیلی اوربیتال خپل

څنګ ته کیمیاوی اړیکی دفع کوی چی په نتیجه کی دnh3په مالیکول کی دHNHزاویی کوچنی ۵،۱۰۷ کیږی.

داوبوپه مالبکول کی داکسیجن دوه SP3اوربیتالونه ناپیلی پاتی کیږی چی دغه اوربیتالونه هم پخپل مینځ کی اوهم خپلوځنګو ته کیمیاوی اړیکی دفع کوی نود دفع ددغی زیاتی قوی له امله داوبو په مالیکول کی HNHزاویه ډیره کوچنی شوی ده.

***ایزومیری Isomerism*:-**

هغه کیمیاوی مرکبونه دی چی کیمیاوی جمعی فورمولونه یی یوشی اودمالیکولوجوړښتی فورمولونه یی توپیر لری .لاندی دځینوایزومیرونو مثالونه.



1,2dihydhoxy benzene

1,3dihydhoxy benzene

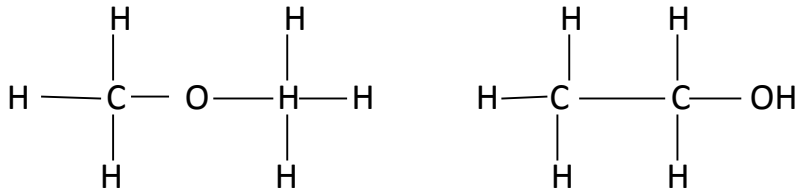
1,4dihydhoxy benzene

(b)

1_ChloroproPropane

2_chloroPropane

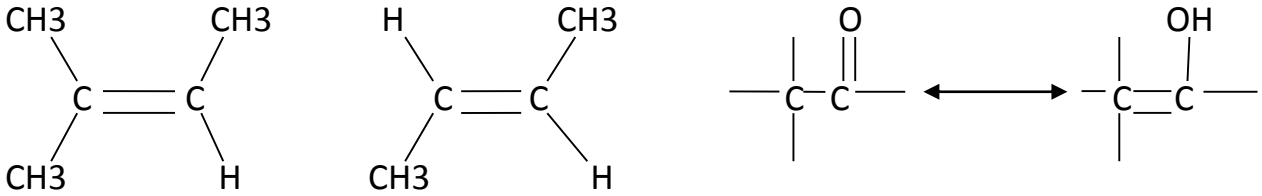
پورته جوړښتی ایزومیرونه ګوری چی وظیفوی ګروپونه یی یوشی خوپه مالیکولونوکی یی د ظیفوی ګروپونوځایونه توپیرلری.



Di methyl ether یا meth oxy methane

Ethanol

دجوړښتی ایزومیرونومثالونه چی وظیفوی ګروپونه یی توپیر لری.



Cis_but_2_ene trns_but_ene Keto from enol tautomerism

Cis trans isomers in which the groups are distributed on a double bond.

دفضایی هندسی ایزومیری مثالونه stereo isomerismسیتروایزومیری.

ایزومیرونه کیدای شی چی مختلف مواد لکهCH3_O_CH3اوCH3_CH2_OHوی اویایی په مالیکولونوکی دوظیفوی ګروپونوموقیعتونه توپیر لری چی دادول ایزومیروی دجوړښتی ایزومیری په نوم یادیږی.دجوړښتی ایزومیرونوکیمیاوی اوفزیکی خواص یودبل څخه توپیرلری هغه موادچی دمالیکولونوکیمیاوی فورمولونه یی یوشی اوهم یودول وظیفوی ګروپونه لری خوپه فضایی کی دوظیفوی ګروپونوموقیعتونه بودبل څخه فرق ولری دادول ایزومیردفضایی ایزومیریStereo isomerismپه نوم یادیږی.

دسیتروایزومیری یومثال cis transایزومیری ده چی په فضایی کی دوظیفوی ګروپونوموقیعتونه یی فرق لری.

دکیمیاوی فورمول پیداکول:-

دیونامعلوم عضوی مرکب دکیمیاوی فورمول دپیداکولواساس دهغه مرکب ددعناصرومقدارتعین تشکیلوی چی دفیصدی په شکل لیکل شوی وی.دعناصرومونډل شوی فیصدی دهغوی په اتومی وزن ویشل کیږی چی دهغی څخه دنامعلوم مرکب داتوموتناسب پیداکیږی په ساده ډول دغه دیومثال پواسطه تشریح کیږی.

دعناصرودمقداری انالیزپواسطه لاندی فیصدی پیداشوی

اتومی وزن	فیصدی	خارج قسمت
C=12	C=40.82%	40. 82 : = 3 . 40
H=1	H=8.63%	8.63: 1=8.63
N=14	N=32.75%	23.75: 14=1.69
مجموعه	73,20%	
توپیر	0=26,80%	26,80:16=1,67
ټوله مجموعه	100,00%	

ددی په نتیجه کی:

C:H:N:O=3,40:8,63:1,69:1,76 داتوموتناسب حساب شوی خارج قسمت په کوچنی عدد یعنی 1,67تقسیم کیږی چی له هغی څخهC:H:N:O=2:5:1:1لاسته راځی ددی له مخی دعناصروساده تناسبی فورمول C2H5HOدی چی دڅو واری $C_6H_{15}H_3O_3$,$C_4H10N2O2$اویاعمومی.

C_{2n} H_{5n} N_n O_n(n=1, 2, 3)شکل هم نیولی شی.

مثال: یوعضوی تعامل چی دکاربن،هایدروجن اوکلورین عناصر لری کوانتیتاتیوی تجزیه موږته وروسته دسوځولوڅخه په 1,79دنوموړی تعامل کی 0,88gکاربن دای اکساید او0,36gاوبه په لاس راکړی مولی اندازه یی دتجزیی په مرسته دااعداد84,6g/molوټاکل شوه. اوس نوتاسی لومړی دافورمول پیداکړی اوبیایی دجوړښت ډول (سترکچر)معلوم کړی ؟

حل: دکاربن دای اکساید څخه دکاربن اندازه پداکوو.

a) $C+O_2 \rightarrow 2C_2O$ x= $\frac{12gr*0,88gr}{44gr} = \frac{10,56gr}{44gr}$

$\frac{12gr}{x} \times \frac{44gr}{0,88gr}$= x=0,24gr

دابوڅخه دهایدروجن اندازه په لاس راوړو.

b) $_2H_2$ + $O_2 \rightarrow 2H_2O$ X= $\frac{4gr \times 0,36gr}{36gr}$ = 2,04gr

$$\frac{4gr}{x}\times\frac{36gr}{0{,}36gr}=0{,}04gr$$

نوکله چی 1,grعضوی ماده وسوځل شی په کی 0,24grکاربن او0,04grهایدروجن لاسته راځی دکلورین اندازه دکاربن اوهایدروجن دتوپیر څخه سړی معلومولای شی.

$$1{,}7\text{gr}-(0{,}24gr+0{,}04gr)=1{,}7gr-0{,}28gr=1{,}42gr$$

د1,7grعضوی مادی دسوځولوڅخه 1,42grکلورین لاس ته راځی داندازوله تناسب څخه بیا داتومونو دشمیر تناسب پیداکیدای شی.

$$\text{دکاربن دمولونونسبت}=\frac{\text{دکاربن فیصدی ×یومولدکاربن}}{\text{د کاربن اتومی کتله}}=\frac{1mol\times0{,}24gr}{12}=0{,}02\,{}^{gr}/_{mol}$$

$$\text{دهایدروجن دمولونونسبت}=\frac{\text{فیصدی دهایدروجن ×هایدروجنیومول}}{\text{دکاربن اتومی کتله}}=\frac{1mol\times0{,}04gr}{1}=0{,}04\,{}^{\text{gr}}/_{\text{mol}}$$

$$\text{دکلورین دمولونونسبت}=\frac{\text{فیصدی دکلورین × کلورینیومول}}{\text{دکلورین اتومی کتله}}=\frac{1mol\times1{,}42gr}{35}=0{,}04\,{}^{\text{gr}}/_{\text{mol}}$$

څرنګه چی دلته تر ټولوکوچنی عدد0,02دی نواوس دهرعنصرمولی نسبت پرهمدغه عددویشو ترڅوتام اعدادترلاسه کړو.

$$\text{کاربن}=\frac{0{,}02}{0{,}02}=1\qquad\text{هایدرجن}=\frac{0{,}04}{0{,}02}=2\qquad\text{کلورین}=\frac{0{,}04}{0{,}02}=2$$

کله چی داپورته عددونه په عمومی فورمول CnH2nCl2nکی ولیکل شی نوپه لاندی ډول سره داتوموشمیرپه فورمول کی پیداکیږی.

مولی اندازه دnپه لاندی ډول دی.

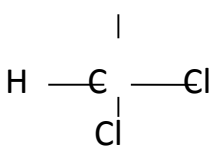
1C=12gr/mol

2H=2gr/mol

2Cl=71gr/mol

CH2 Cl2=85g/mol

څرنګه چی په سوال کی دمرکب مالیکولی کتله تقریباً84,6g/molراکړل شوی ده پس دغه فورمول دمرکب حقیقی فورمول دی تعامل لپاره یوازی یوټاکلی جوړښت یاستراکچرشته چی هغه عبارت له دی کلورومیتان Dichloromethaneڅخه.



<u>تجزیه:-</u>

تجزیه په دوه ډوله ده،توصیفی تجزیه چی دیوی مادی اجزاوی ښی اومقداری تجزیه دعناصرواندازه اومقدارپه تجزیه شوی مرکب کی رابنی مثلاًپه عضوی مرکبونوکی دکاربن اوهایدروجن دفیصدی دپیداکولولپاره ددی ډول فورمولوڅخه استفاده کوو.

$$H\% = \frac{\text{وزن } H2O \text{ د } 2/18 \times 100}{\text{د عضوی مادی وزن}}$$

$$C\% = \frac{\text{وزن } CO2 \text{ د } 12/44 \times 100}{\text{د عضوی مادی وزن}}$$

مثال:ـ د2ګرامه عضوی مادی دسوځیدوڅخه 3,8grکاربن دای اکساید او۴ګرامه H_2Oحاصل شوی دی.تاسوپه نومورې مرکب کی دکاربن اوهایدروجن فیصدی معلوم کړی .

حل:لومړی طریقه:ـ

$$C\% = \frac{3,8gr \times \frac{12}{44} \times 100}{2gr} = \frac{3,8gr \times \frac{1200}{44}}{2gr} = \frac{3,8gr \times 27,27}{2gr} = \frac{103,63}{2gr} = 51,81\%$$

$$H\% = \frac{4gr \times \frac{2}{18} \times 100}{2gr} = \frac{4gr \times \frac{200}{18}}{2gr} = \frac{4gr \times 11,11}{2gr} = \frac{44,444}{2gr} = 22,22\%$$

<u>دوهمه طریقه:ـ</u> عضوی مادهCO_2

a) $\frac{3,8gr}{x} \times \frac{2gr}{100gr} = X = \frac{3,8gr \times 100gr}{2gr} = \frac{380gr}{2gr} = 190grCO2$

C CO_2

$$\frac{12gr}{x} \times \frac{44gr}{190gr} = X = \frac{12gr \times 190gr}{44gr} = \frac{2280gr}{44} = 51,81\%$$

H2o عضوی ماده

b) $\frac{4gr}{x} \times \frac{2gr}{100gr} = x = \frac{4gr \times 100gr}{2gr} = \frac{400gr}{2} = 200gr$

H H2O

$$\frac{2gr}{X} \times \frac{18gr}{200gr} = x = \frac{2gr \times 200gr}{18gr} = \frac{400gr}{18} = 22,22\%$$

په ټولوعضوی مرکبونو کی دCاوHفیصدی داسی په اسانی سره نه معلومیږی بلکه دهغه دمعلومولواوتشخیص لپاره باید تجربه سرته ورسو.

مثال: دیومرکب په سلوبرخوکی ٪39,99برخی کاربن ٪6,65برخی هایدروجن او٪53,29اکسیجن موجود دی که دمرکب مالیکولی وزن موهم تجربتآ 180,18پیداکړی وی نوپیداکړی؟

الف: **دکاربن،هایدروجن اواکسیجن دمولونونسبت**.

ب: **دمرکب ساده کیمیاوی فورمول**.

ج: **دمرکب حقیقی کیمیاوی فورمول.**

- په لاندی مرکباتوکی عضوی اوغیرعضوی مرکبونه په نښه کړی؟

a)HCl b)CCl_4 c) CHI_3 d) CS_2 e)$C_6H_{12}O_6$ f)CO_2 g)HCN i)co_3
j)CBr_4 k)SO_2 l)CH_3CO_2H

هایدروکاربونونه

Hydrocarbns

ساده عضوی مرکبات یوازی دکاربن اوهایدروجن د اتومو څخه جوړشوی.دغه مرکبات دکیمیاوی خواصوله مخی په دریوګرپوویشل کیږی.

1. مشبوع هایدوکاربونونه الکان Alkaneیا یارافینParaffinاویاسایکلوالکان Cycloalkane.
2. غیرمشبوع هایدروکاربونونه الکینAlkeneیااولیفین OlefinاوالکاینAlkanes.
3. اروماتیکی هایدروکاربونونه.

Organic compounds

Acyclic compounds

(open chain)

Or

Aliphatic compound

Cyclic compounds

(closed chain)

Unbranched chain

CH3_CH2_CH2_CH3

CH3_CH2_CH=CH2

CH3_CH2_C≡CH

Branched chain

CH3_CH_CH3

CH3

CH3_C=CH2

CH3

Homocyclic C M P

Aromatic

aromatic

Aromatic C M P

Benzen

Alicyclic c m p

H

Heterocyclic C M P

Non

N

H

N

N

H

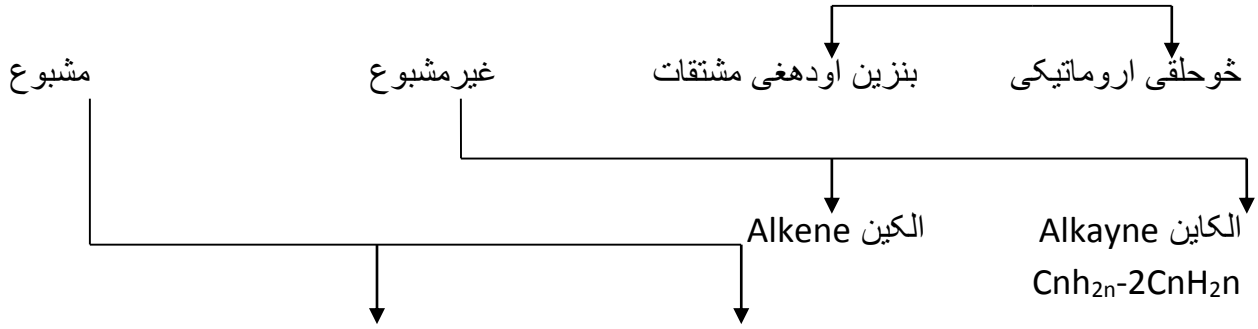
N

H

هایدروکاربونونه

الیفاتیکی هایدروکاربونونه

اروماتیکی هایدروکاربونونه



سایکلوالکان الکانCnH2nCnH2n+2

الیفاتیک یاځنځیری هایدروکاربونونهAliphtic Hydrocarboms:-

الیفاتیک هایدروکاربونونه هغه مرکبات دی چی دکاربن اتومونه یی یودبل سره دځنځیرپه شکل په مستقیم ډول یا په منشعب ډول وصل شوی وی مګر اولنی اواخرنی کاربونونه یودبل سره وصل نه وی.

الیفاتیک ها یدروکاربونونه په دوبرخو ویشل شوی دی.

چی دالکان Alkane،سایکلوالکانCyclo Alkane،الکلینAlkelene اوالکاین یاالکیلین څخه عبارت دی.

الکانـــــــــــــAlkane :-

الکان دکاربن اوهایدروجن الیفاتیکی مرکبات دی چی عمومی فارمول ییCnH2n+2دی اودمشبوع هایدروکاربونواویاپارافین هایدروکاربونوپه نوم یادیږی.دالکاین دمرکباتودنومونوپه اخرکی aneراځی چی دهغی ساده مرکبات معمولی نومونه یی لکه میتان،ایتان،پروپان،اوبیوتان،هغه الیفاتیکی مرکبات چی دکاربن شمیر یی پنځه اویادهغی څخه زیات وی دهغی نوم دلاتینی اعدادوڅخه اخیستل کیږی.

که چیری دالکان په مرکباتوکی دهایدروجن یواتوم کم شی نودغه ګروپ دالکایل Alkayelپه نوم یادیږی.دمثال په توګه:

CH_3--Methyl group C_2H_2—Ethyl group

که دمیتان څخه دهایدروجن دوه اتومه کم شی نودغه ګرپ —CH_2–دمیتلین په نوم یادیږی،دمثال په توګه.

Cl—ch_2—Cl Methylen chloraid

ددی کورنی هرمرکب له مخکنی او وروستنی مرکب څخه په ترتیب سره CH_2په اندازه توپیرلری ددی کورنی څلور لمړی مرکبونه میتان،ایتان،بروبان اوبیوتان دی په عادی تودوخه کی چی غازونه دی دپنځه څخه تر اوولس مرکب پوری مایع اودهغه وروسته جامد دی.

ټول مشبوع هایدروکاربونونه یه اوبوکی نه حلیږی مګر په نوروعضوی محلولونوکی لکه بنزین اوایتروکی حلیږی.که چیری یوعضوی مرکب په بل مرکب باندی تبدیل شی دغی طریقی ته دهمولوګHommologeیا متجانسه سلسله وایی وروسته دهمولوګ سلسله داسی تعریف کوو.

Hommologe:-

دهغی سلسلی څخه عبارت ده چی په هغهکی مخکنی مرکب دوروستی مرکب څخه دch_2یا میتایل دګروپ په اندازه فرق وکړی دعضوی کیمیاپه چوکاټ کی مشبوع هایدروکاربونوته سرحدی هایډروکاربونونه هم ویل کیږی ځکه دهایدروجن داتوموپه واسطه تر اخره سرح پوری مشبوع شوی وی دمشبوع هایدروکاربونوبل نوم پارافین دی یعنی لږفعاله مرکبونه چی خپله پارافین د دووکلیموڅخه جوړه شوی چی یوه یی Paramدلږاوبل یی offinisپه معنی دفعالیت دی.

په مشبوع هایدروکاربونوکی دch_2یامیتایل ګروپ په اضافه کیدوسره ددی مرکباتوپه کیمیاوی خواصوکی توپیرنه راځی مګرددغه ګروب په اضافه کیدوسره یی فزیکی خواص یودبله فرق کوی ځکه چی دغه دمالیکولی وزن په اضافه کیدوسره یی دجوش او ویلی کیدونقطی تغیرکوی.

- ❖ په لاندی مرکبونوکی کوم مشبوع هایدروکاربونونه دی؟

$C_{22}H_{44}, C_2H_2, C_8H_6, C_{10}H_{22}, C_8H_{18}, C_7H_{14}, C_5H_{12}, C_{12}H_{26}, C_{15}H_{30}, C_{16}H_{34}$

- ❖ ساختامانی مالیکولی فورمول دهغه مشبوع هایدروکاربونو ولیکی چی په خپل ترکیب کی 23"11"17"او40کاربونونه ولری.

یادونه:لمړی دری هایدروکاربونونه CH_4, C_2H_6, C_3H_8ایزومیرونه نلری C_4H_{10}دوه دوه ایزومیرونه لری C_5H_{12}دریC_6H_{14}پنځه ایزومیرونه لری.

په لاندی جدول کی دځینوالکانو نومونه،مجموعی فورمول،دویلی کیدوټکی،داوشیدوټکی

دایشدواټکی دولیکیدوټکیفورمولنوم			
Methane	CH4	-184	-164
Ethane	C2H6	-172	-89
Propane	C3H8	-190	-42
Butane	C4H10	-135	-0,5
Pentane	C5H12	-129	36

دنوم ایښودنی عمومی قاعده(نامګذاری):-

International of pure and aoolied chemistry(I U P AC)

عضوی مرکبونه دIUPACدنوم ایښودنی (نامګذاری)پراساس نومول کیږی لاکن دځینوډیرومشهورومرکباتولپاره دIUPACدنوم ترڅنګ پخوانی مروج اومعمول نومونه هم جواز لری

دنوایښودنی په معمولی سیستم کی دالکانومختلف ساختمانی ایزومیر دهغه دنوم نه مخکی دn,isoاوneoمختاړی (پیشوند)په کیښودلوسره توپیر کیږی.

په n-Alkaneکی دکاربن اتومونه یومستقیم ځنځیراوپه ISO-Alkaneکی منشعب ځنځیری ساختمانی لری .

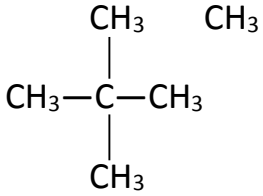
$H_3C—CH_2—CH_2—CH_2—CH_3$ n-pentane

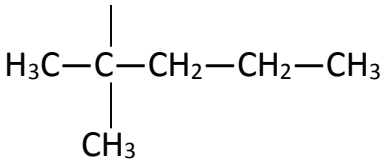
$H_3C—(CH_2)_8—CH_3$ n-Decane

$H_3C—CH_2—CH—CH_3$ iso-Pentane

$H_3C—CH—(CH_2)_2—CH_3$ iso-heptane

Neo-Alkaneهغه الکان دی چی دځنځیری ساختمانی په اخیرکی دری دمیتایل ګروپونه ولری.

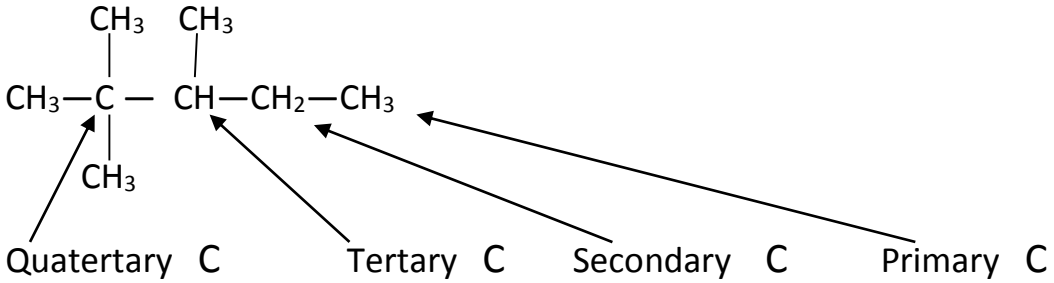




Neo pentane

Neo heptane

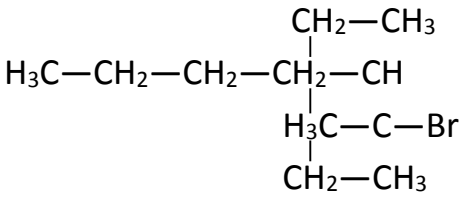
که چیری په مشبوع هایدروکاربونو(الکان)کی دکاربن په اتوموکی دالکایل یو ګروپ نصب وی نودغه کاربن داولی کاربن Primary carbonsاوکه دالکایل دوه ګروپونه نصب وی د دوهمی کاربن Secondary carbonsاوکه دالکایل دری ګرپونه نصب وی د دریمی کاربن Tertiary carbonپه نوم یادیږی.



1. Primary Alkyl groups H_3C — CH_2—1 Carbon
2. Secondary Alkyl groups $H_3C—CH—$ 2 Crbon
   CH_3 CH_3
3. Tertiary Alkyl group $H_3C—C—$ 3 CARBON
   CH_3

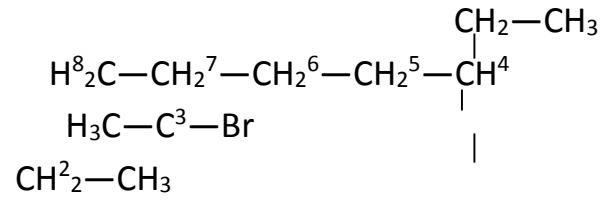
دIUPACدنوم ایښودنی په سیستم کی اصلی اساسی دنورمال هایدروکاربونوAlkanجوړوی.ددی څخه پرته نورهایړروکاربونونه اودهغی مشتقات په سیتماتیکی ډول دلاندی اساسی قاعدوله مخی نومول کیږی.

1. لمړی بایدهغه اوږدځنځیرپیداشیچی په هغه باندی دټولونه زیات فعال ګروپونه نصب وی دمثال په توګه لاندی ساختمانی فورمول به نظرکی نیسو.



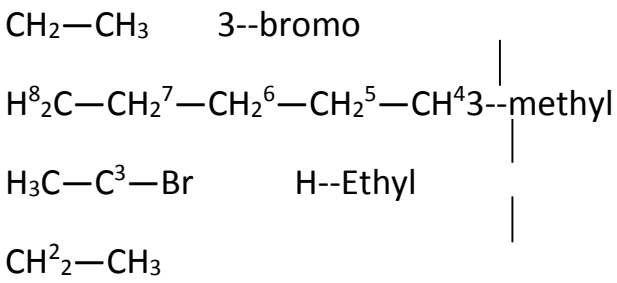
په دی ساختمانی فورمول کی اوږدځنځیردکاربن اته اتومونه لری یعنی Octane

2. ددغه اوږدځنځیردکاربن اتومونه بایددهغه سرنه وشمیرل شی ترڅودکاربن هغه اتومونه چی زیاتی معوضیsubstitutesلری کوچنی عدد واخلی.



دکاربن هغه اتوم چی زیاتی معوضی لری دریم کاربن دی نوله همدی کبله دکاربن دځنځیرشمیرنه له ښی خوا نه شروع شو.

3. معوضی بایدونومول شی اودهغه موقیعت دکلربن داتوموپه خنځیرکی تعین شی.

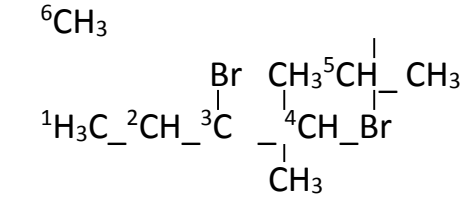


4. دمرکب باید ولیکل شی چی په هغه کی معوضیsubstituteدالفبا په شکل ترتیب شوی وی .

3- Bromo-4-ethyl-3-methyl octane

5. که یوه معوضیه په یوه الکان کی څوځلی موجوده وی نودغه معوضیه د tetrautri hexa penta,

..... په شکل ښودل کیږی اوجپ خواته یی دهغه کاربن عددونه لیکل کیږی چی په هغه کاربن باندی معوضی نصب دی .دمثال په توګه.



یوڅومثالونه:

2,4-DIBROMO-3,3,5-TRIMETHYL HEXANE

$^{1}H_3C—^{2}CH—^{3}CH_2—^{4}CH_3$ CH_3 CH_3

$CH_3{}^{1}H_3C—^{2}C—^{3}CH_2—^{2}CH$ $Cl—^{1}CH_2—^{2}C—^{3}CH_2—^{4}CH_3$

2-Methl butane 2,2-Dimethyl butane 1-chlor-2-methyl

ISo pentane Neo hexane butane

ساختمانی ایزومیری:

هغه مرکبات دی چی یوشان مجموعی فورمول لری لیکن مختلف ساختمانونه ولری ایزومیربلل کیږی دمثال په توګه بیوتانButaneچی مجموعی فورمول یی C_4H_{10}دی .اخیت ورکولای شی چی یو یی عادی یا n = normal او بل یی isobutene چی مساوی = isos دی

په n- butane کی د کاربن اتومونه یو په بل پسی د ځنځیر کړیو په شان تړلی دی اما iso butane یو منشروب ساختمان لری .

C_4H_{10} CH_3-CH_2-CH_2-CH_3N-butaneC_4H_{10} i so-butane

H

I

H_3C _C _ CH_3

I

CH_3H

I

CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3 CH_3-CH_2-C-CH_3 H_3C-C-CH_3

I I

CH_3 CH_3

N-Pentane ISO-Pentane Neopentane ایزومیر

د Hexaneایزومیری په لاندی ډول دی.

A: H_3C-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3 B: H_3C-CH_2-CH_2-CH-CH_3

نارمل هګزان امیتایل هګزان

CH_3

CH_3

I

C: H_3C-CH_2-CH-CH_2-CH_3 D: H_3C-C-CH_2-CH_3 E: H_3C-CH-CH-CH_3

CH_3	CH_3	CH_3 CH_3
دای میتایل هگزان	دای میتایل هگزان	میتایل هگزان

هر څومره چې د کاربن اتومونو شمیر زیاتیږی په هم هغه اندازه یې د ایزومیر مقدار هم زیاتیږی .

کارنخانګی : د C_7H_{16}هیتان هایدروکاربن ټول ممکنه ایزومیرونه ولیکی او نومونه یې واخلی؟

دالکانو استحصال: الکان د مختلفو طریقو پواسطه استحصال کیدای شی.

۱: د الکین د کتلستی هایدوجنشن څخه : غیر مشبوع هایدوکاربونونه Alkenesد فلزی کتلست په موجودیت کی هایدروجن په خپله دوه ګونی اړیکه نصب کوی او مشبوع هایدروکاربنونه Alkenesحاصلیږی . څرنګه چې الکین د مختلفو طریقو په واسطه په اسانی لاسته راوړل کیږی نو له همدی کبله د الکانو د استحصال دغه طریقه ډیره مهمه شمیرل کیږی.

$$CNH_2N+H_2 \quad NI \xrightarrow{\text{فلزی کتلست -C-C-}} CNH_2N+_2 \quad C=C+H_2$$

<u>د مثال په ټوکه:</u>

$$H_3C\text{-}C=CH\text{-}(CH_2)_4\text{-}CH_3+H_2 \xrightarrow{NI} H_3C\text{-}CH\text{-}(CH_2)_5\text{-}CH_3$$

2- Methyl -2-octene 2-Methyl octane

الکان د الکایل هلوجین څخه په مختلفو طریقه لاسته راځی چې په لاندی ډول تشریح کیږی .

۲-د ګرینارد د مرکباتو د هایدرولیز څخه : د ګرینارد مرکب د الکایل هلوجینو او مکنیزیم د تعامل څخه لاسته راځی . دګرینار په معیار کی د کاربن او مګنیزم اړیکه ډیره فعاله ده او د اوبو پواسطه په آسانی سره جداکیږی. پروتون په کاربن چې منفی چارج لری او هایدروکسیل ایون په چارج مګنیزیم باندی چې مثبت چارج لری نصب کیږی.

$$R\text{-}X+MG \xrightarrow{\text{ایتر وچ}} R\text{-}H+MG(OH) \quad RMGX+H2O$$

$$R\text{-}X+MG \rightarrow Mg\text{-}XX=(CL, BR, I)$$

$$R>Mg\text{-}X+H2O \rightarrow R\text{-}H+Mg(OH)X$$

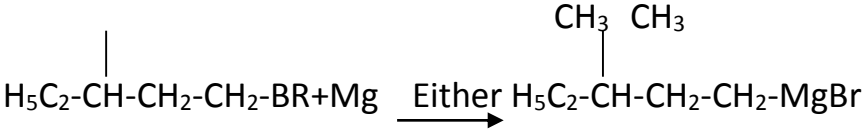
الکان

<u>د مثال په ټوګه</u> :

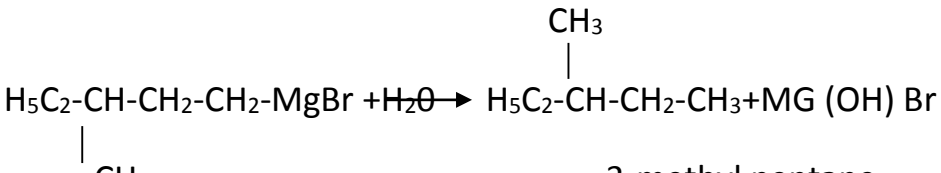
CH_3	CH_3	CH_3

$CH_3\text{-}CH\text{-}CH_2\text{-}BR\text{-}MG \xrightarrow{Ether} CH_3\text{-}CH\text{-}CH_2\text{-}MgBr \xrightarrow{+H_2O} CH_3\text{-}CH\text{-}CH$

$R.CO_2H \longrightarrow RH+CO_2$ Mg (0H) Br



1-Bromo-3-methyl pentane

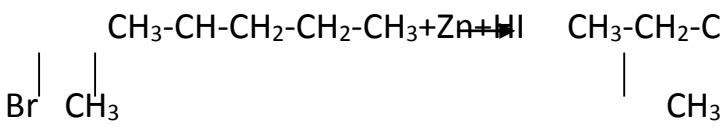


3-methyl pentane

۳- د الکایل هلایدونو تعامل دیومفوتری فلز او هلوجنی تیزابو پواسطه .

$R\text{-}X+Zn+Hx \longrightarrow R\text{-}H+ZnX_2$

دمثال په توګه:

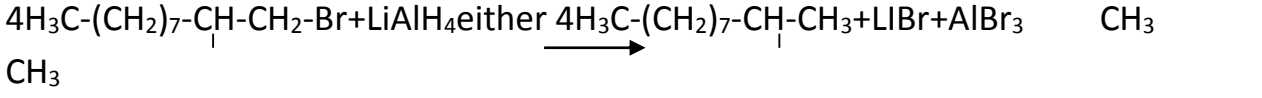


2-Bromo-3-methyl pentane 3 methyl pentane

4: د الکایل هلایدونو تعامل د سیتم المونیم هایدراید ($LI\ AL\ H_4$) او یا سودیم بوروهایدارید ($NABH_4$)د ارجاع په واسطه الکایل هلوجیند په الکان بدلیږی.

$4R\text{-}X+NABH_4 \xrightarrow{Either} 4R\text{-}H+NAX+BX_3$

<u>د مثال په توګه:</u>



<u>دورتس نتیز</u>: که چیری دوه مول الکیل هلاید ددوه مول فلزی سودیم سره ترکیب شی په نتیجه کی الکان لاسته راځی. $2R\text{-}X+2Na \longrightarrow R\text{-}R+2NaX$ دمثال په توګه:

$2H_3C\text{-}CH_2\text{-}CH_2\text{-}CH_2\text{-}CH_2\text{-}Br+2Na \longrightarrow H_3C\text{-}(CH_2)_8\text{-}CH_3+2NaBr$

1-Bromo decane Decane

دعضوی مالګو له سوډیم ،پوتاشیم او یا کلسیم له الکترولیز څخه الکان لاسته راځی مثلا

$2CH_3\text{-}CH_2\text{-}COONa+2H_2O \longrightarrow CH_3\text{-}CH_2\text{-}CH_2\text{-}CH_3+2NaOH+2CO_2+H_2$ Sodiumbutalyte Butaneدالکان خواص اواستعمال:

د الکانو اول څلور مرکبات میتان،ایتان،پروپان او بیوتان په عادی تودوخه کی غازونه دی -N Heptadecan نه تر n- pentane (C17 H36) مرکب پوری مایع او د هغی نه لوړ الکان د جامد په حالت پیداکیږی. مایع الکان د بنزین بوی لری لیکن ګازی او جامد الکان بوی نه لری . الکان په ضعیفو محلولو

او بنزین کی په شه ټوګه حلیږی . لیکن په قوی محللو لکه اوبه او یا دای میتایل سلفاید کی د الکانو د حلیدو قابلیت ډیر کم دی . کله چی د الکان په مرکب کی د CH2 یو ګروپ اضافه شی نو د ایشیدو ټکی یی لوړیږی . منشروب الکان N-Alkaneپه پرتله د تودوخی په ټیټه درجه کی ایښی.

په لاندی جدول کی د ځینو الکانو مالیکولی وزن، د ویلی کیدو او ایښیدو ټکی درکړل شوی دی .

الکان	مالیکولی وزن	د ویلی کیدو ټکی C^0 (M.P)	د ایښیدو ټکی (B.P)
Butane	58,1	-138,3	-0,5
I so butane	58,1	-159,4	-11,7
Pentane	72,3	-129,7	+36,1
I so pentane	72,3	-159,9	+27,9
Neo pentane	72,3	-16,6	+9,5
Hexane	86,	-95	+69
I so hexane	86	-188	+60,3
3- methyl pentane	86	-188	+63,3
2-3 Di methyl butane	86	-128,5	+58
Neo hexane	86	-99,9	+49,7
Hexametylethane	114	+100,7	+106,5

دپورتنی جدول څخه په ښه ټوګه ځرګندیږی چی د منشروب الکانو د ایښیدو ټکی د نورمال الکانو په پرتله ټیټ دی . د مثال په ډول n-pentane په $36,1\ C^0$

او Neo pentaneپه $9,5C^0$کی په ایښیدو راځی.
د الکانو ګازونه د ځمکنی ګازو (طبیعی ګاز) اصلی برخه جوړوی. طبیعی ګاز د ځمکی لاندی د پترولیم پر سر ګازونه دی چی ٪۸۵ میتان ٪۱۰یی ایتان ٪۳پروپان او له دی پرته بوتان ،کاربن ډای اکسایډ، اکسیجن ، نایتروجن ، هایدروجن ، هایدروجن سلفایډ او نورغازونه پکی وی . د الکان ګازونه په فولادی بوتلو کی ځای پرځای کیږی او له هغه ځخه د سوځولو لپاره ګټه اخیستل کیږی. په تخنیک کی د میتان ځخه د تودوخی په $450C^0$او نیکل په موجودیت کی هایدروجن او کاربن مونو اکسایډ حاصلیږی.

$$CH_4+H_2O \xrightarrow[1800C^0]{NI} CO+3H_2$$

$$CNH_2N+2NH_20 \xrightarrow{NCO+ (2N+1) H_2} CH_4+H_2O \longrightarrow CO+ 3H_2$$

$$2NCO+ (N+1)\ H2 \quad CH4+CO2 \quad 2CO+2H2$$

<u>د الکانو تعاملات</u>: (ALKYNE,ALKENE)پرخلاف مشبوع الکان حتی په ډیره لوړه تودوخه کی هم د غلیظو فلزی تیزابونو، قلوی،او د تخمض او ارجاع کوونکو موادو سره تعامل نه کوی. د الکانو هلوجنشین تعویضی تعاملات او د تحمض یا سوزلو تعاملات د الکانو د مهمو تعاملاتو ځخه شمیرل کیږی،

مګر په خاصو شرایطو کښی کولای شی چی لاندی ځینی نور تعاملات پری اجرا شی .

1-aulo genations 2- sulphonation 3-combustion 4-aut oxidation 5-nitration

<u>کیمیاوی خواص</u>: پورته ذکر شوی تعاملات د الکانو د کیمیاوی خواصو لپاره کیفیت کوی.

۱-هلوجنشین(halogenations)الکان په تیاره او عادی تودوخه کی د هلوجن د مالیکولو سره لکه (کلورین، برومین ...)تعامل نه کوی .

لیکن که د الکانو او هلوجن مالیکول ته د لمر وړانګی ورسیږی یا د۳۰۰Co ځخه زیاته تودوخه ورکړل سی نو تعویضی تعاملات (substitutions reaction)اجرا کیږی چی د هغی په نتیجه کی الکایل هلوجنیداو hxحاصلیږی .

$$RH+X.X \qquad RX+HX$$

H H 1

I I

H-C-H+BR-BR H-C-BR+HBR

I I

H H

Methyl bromide (mono bromomethayle)

2 د میتان او کلورین د تعامل څخه مختلف محلولونه لکه میتایل کلورایډ (کلورمیتان) میتلین کلورایډ(ډای کلورو میتان) کلوروفورم (تری کلورومیتان) کاربن تیتراکلورایډ(تیترا کلورومیتان) حاصلیږی.

1: $CH_4+CL_2 \longrightarrow CH_3CL+HCL$

Methyl chloride (mono chloromethane)

2: $CH_3CL+CL_2 \longrightarrow CH_2CL+HCL$

Methylene dichloride (dichloromethane)

3: $CH_2CL_2+CL_2 \longrightarrow CHCL_3+HCL$

Chloroform (tri chloromethane)

4: $CHCL_3+CL_2 \longrightarrow CL_4+HCL$

Carbon tetrachloride (tetra chloromethane)

احتراق: Oxidation , combustion

د الکانو سوځیدل د اکسیجن په مجودیت کی ددی باندی ګرځی چی په نتیجه کی کاربن ډای اکسایډ، اوبه او انرژی تولید کړی چی عمومی معادله یی پدی ډول ده .

$$C_NH_{2N+2} \xrightarrow{+3N2+1} O_2 \longrightarrow NCO_2+ (N+1) H_2O$$

Example: $C_9H_9 \xrightarrow{.2+2+3.9} +1\ O_2 \longrightarrow 9CO_2+ (9+1) H_20$

N=9

$$C_9H_20+14O_2 \longrightarrow 9CO+10H_2O+E$$

نوموړی تعاملات انرژی ته ضرورت نلری له خپله ځانه انرژی خارجو (Exeo thermic)

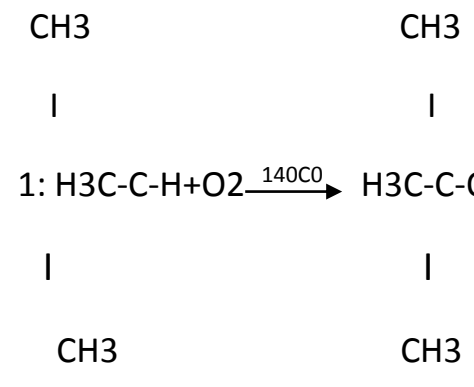
۳- <u>خود بخودی تحمض: (Auto oxidation)</u>عضوی مرکبات نه یواځی د سوزولوپواسطه دهوا دا کسیجن سره تعامل کوی بلکه دوی په عادی تودوخه کی هم د هوا داکسیجن پواسطه په ورو ورو تحمض کیږی .

د تحمض دغسی جریان چی په هغه کی کتلست نه استعمالیږی د خود بخودی تحمض یا (Auto oxidation)په نامه یادیږی .

او په دی ډول تعاملاتو کی پر ځای ددی چی انرژی آزاد کړی انرژی ته ضررت لری یعنی (Endo thermic)دی.

غیر فعال (n-alkene) په عادی تودوخه کی په ډیره کم اندازه تحمض کیږی. لیکن منشروب الکان بالخصوص چی دریمی کاربن (Tertiary carbon)ولری د تودوخی په لوړه درجه کی تعامل کوی .

1:



Butyl hydro peroxide

2:$CH_4+H_2O \xrightarrow{1800C0} CO+3H_2$ $CNH_{2N+2}+NH_2O$ $NCO+(2N+1)H_2$

<u>۴: سلفونیشن(Sulphonation):</u>د الکانو د سلفر لرونکی هلوجن (ډایکلوروسلفایډ) سره یو ځای کیږی او په نتیجه کی الکایل هلوجیند (R-CL)لاسته راکوی نوموړی تعامل سلفو کلوریشن هم ویل کیږی .C

کلوریز کول: $R\text{-}CL+SO_2+HCL \xrightarrow{\text{نوریا پراکساید}} R\text{-}H+SO_2CL_2$

40-80CO

سولفو کلورکول: $R\text{-}SO_2CL+HCL \xleftarrow{\text{قلوی}} R\text{-}H+SO_2CL_2$

<u>Example</u>: $CH_3\text{-}CH_2\text{-}CH_3+SO_2CL_2 \longrightarrow CH_3\text{-}CH_2\text{-}CH_2SO_2CL+HCL$

Propyl sulphuryl chloride

5: نایتریشن (nitration)دالکان د نایترول کولوځخه عبارت دی .

$$R\text{-}H + NHO_3 \xrightarrow{400C^0} R\text{-}NO_2 + H_2O$$

په عمومی ډول الکانونه په ددو سیستمونو سره نومول کیږی.

الف: **منطقییا اشتقاقی سیستم نوم ایښودنه**

ب: **بین المللی یا *IUPAC*سیستم نوم ایښودنه**

۱: **<u>منطقی سیستم</u>** : پدی سیستم د الکان کورنی لومړی مرکب CH_4فرضوو او نومونه یی ږدو د میتان د مرکب Cد مرکز په توګه ټاکو او دهغه هرهایدروجن چی په یو رادیکل یا ګروپ تعویض شوی وی د هغو نومونه اخلو . مثلا

H	CH3	CH3	CL
I	I	I	I
H-C-H	H-C-H	CH3-C-CH3	CL-C-CL
I	I	I	I
H	CH3	CH3	CL

تیترا کلورو میتان، تیترا میتایل میتان،میتایل میتان، میتان

همدارنګه په دی سیستم کی (NEO ISO –N)په شوندو یا لفظو څخه هم کار اخیستل کیږی.

ب: **<u>بین المللی سیستم</u>** : پدی سیستم کی باید لاندی خبری په یاد ولری.

۱:هغه الکان چی اوږد منشروب شکل ولری او اوږد ترینه کاربنی ځنځیر پیداکوو.

۲:د کاربن د هغه اټوم څخه نمره یا شماره شروع چی معا وصنی ته نږدی وی.

۳: که په ځنځیر باندی څو رادیکلونه ټرلی وی نو لومړی کوچنی رادیکل نوم بیا د لوی رادیکل نوم او په اخر کی د Cشمیر له مخی دالکان نوم ذکر کوو.

۴:د رادیکوونو د شمیر له مخی د مونو،دای،ترای،او تترا کلمات ذکر کوو.

لاندی مرکبات نامګزاری کړی

د لاندی مرکباتو ساختمان ولیکی ؟

1: $CH_3\text{-}CH_2\text{-}CH_2\text{-}CH\text{-}CH_2\text{-}CH_3$

۱:میتایل ایزوپروپایل بوتایل میتان

۲:۲ ،۲ ،۴ ترای میتایل پنتان

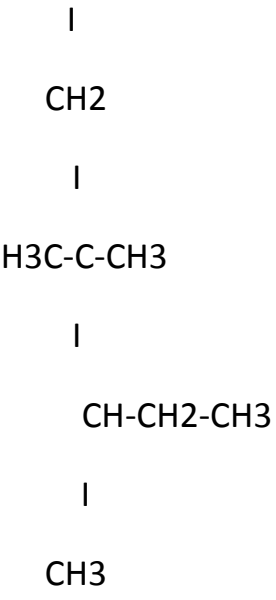
۳:۳ ،۴ دای میتایل ۴ ایتایل پنتان

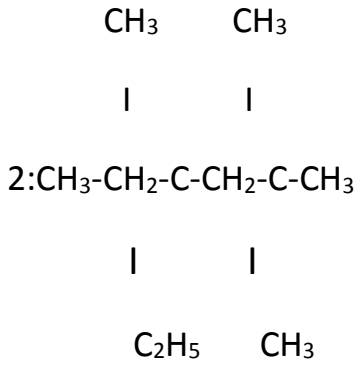
۴:۴ ،۵ دای ایتایل هگزان

۳:۵،۴ دای میتایل ۵ پروپان هیپتان

۶: ۳،۲ دای کلورو ۵ ایتایل نونان

۷:د پنتان ایزومیری ولیکی؟

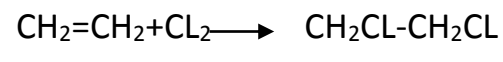


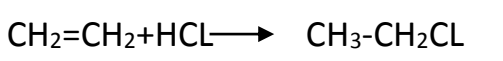


الکینونه (Alkenes)

الکینونه د اولیفونو (olefins)په نام هم یادیږی . نوموړی مرکبات د الکان په مقایسه دوه اتومه د هایدروجن کم لری ځکه د غیر مشبوع هایدروکاربنوپه جمله کی راځی عمومی فارمول یی لکه د سایکلو الکان cnh2nدی .

ددوی په جوړښت کی یوه یا څو دوه ګونی رابطی کیدای شی دا تعامل له مخی دوه ګونی رابطه د یوه ګونی په پرتله فعاله ده ځکه نو کیمیاوی تعاملاتو کی برخه اخلی. د مثال پهډول.





د الکینو استحصال: الکینونه په مختلفو طریقو استحصالیږی.

۱: د الکانو د حرارتی تجزیه څخه (PYRODYSE)په ضرورت کی کوچنی الکین د الکانو د تجزیه څخه لاس ته راځی او Cracking splitپه نامه یادیږی .

الکان په لوړه تودخه ۵۰۰ او د کتلستو لکه (CR2O3, SIO2,AL2O3)په موجودیت کی په الکین بدلیږی.

$CNH_2N+2 \xrightarrow{CR_2O_3} CNH_2N+H_2$یا$H_2$+الکین+ سپک الکان۴۰۰-۵۰۰ الکان

A: $H_3C-CH_3 \longrightarrow H_2C=CH_2+H_2$

B: $H_3C-CH_2-CH_3$ → $H_2C=CH-CH_3+H_2$

→ $CH_3-CH=CH_2+H_2$

→ $CH_2=CH-CH_2+H_2$

C: $CH_3-CH_2-CH_2-CH_3$ CR_2O_3

→ CH3-CH=CH-CH3+H2

BUTANE یا BUTENE

BUTANE یاBUTENE

۲:**د الکولو دی هایدیشن** (***Dehydration***)

د الکولو څخه په پورته تودوخه او د المونیم اکساید al2o3 په موجودیت کی اوبه خارجیږی او الکین لاس ته راځی.

H3C-CH-CH2-CH3 $\xrightarrow{Al2o}$ H3C-CH=CH-CH3+H2O

I 350C^0

OH

همدارنګه له الکولو نه د ګوګړو تیزاب په موجودیت کی تودوخه ورکړل شی نو د الکولو څخه اوبه خارجیږی او الکین حاصلیږی.

د تعامل سرعت د اولی الکول *(primary)*څخه د دریمی (*tertiary*)الکولو په طرف زیاتیږی.

د مثال په توګه :

A: $H_3C-CH_2 \xrightarrow{170CO,\ 60\%H_2SO_4} H_2C=CH_2$

Ethane

B: $H_3C-CH-OH \xrightarrow{100CO,\ 60\%\ H_2SO_4} H_3C-CH=CH_2$

-H2O Propane

C: $(H_3C)_3C-OH \xrightarrow{85CO,\ 20\%\ H_2SO_4} H_3C-C=CH_2$

-H2O |

CH3

۳: **د الکایل د هلوجنو څخه** :

د الکایل هلوجیند او قلری یا الکولو د یو ځای کیدو څخه الکین لاسته رځی.

| | |

-C-C+KOH -C=C+KX+H2O

| | |

H X

A: $H_3C-CH_2-CH_2CL+KOH \rightarrow H_3C-CH=CH_2+KCL+H_2O$

PROPYL CHLORID PROPENE

B: $(H_3C)\ 3CC \xrightarrow[\triangle]{PYRIDIN} H_3C-C=CH_2+KCL+H_2O$

+KOH |

2-ISO PROPENE CH3

۴: **د مجاورو دی هلجیندو څخه** :

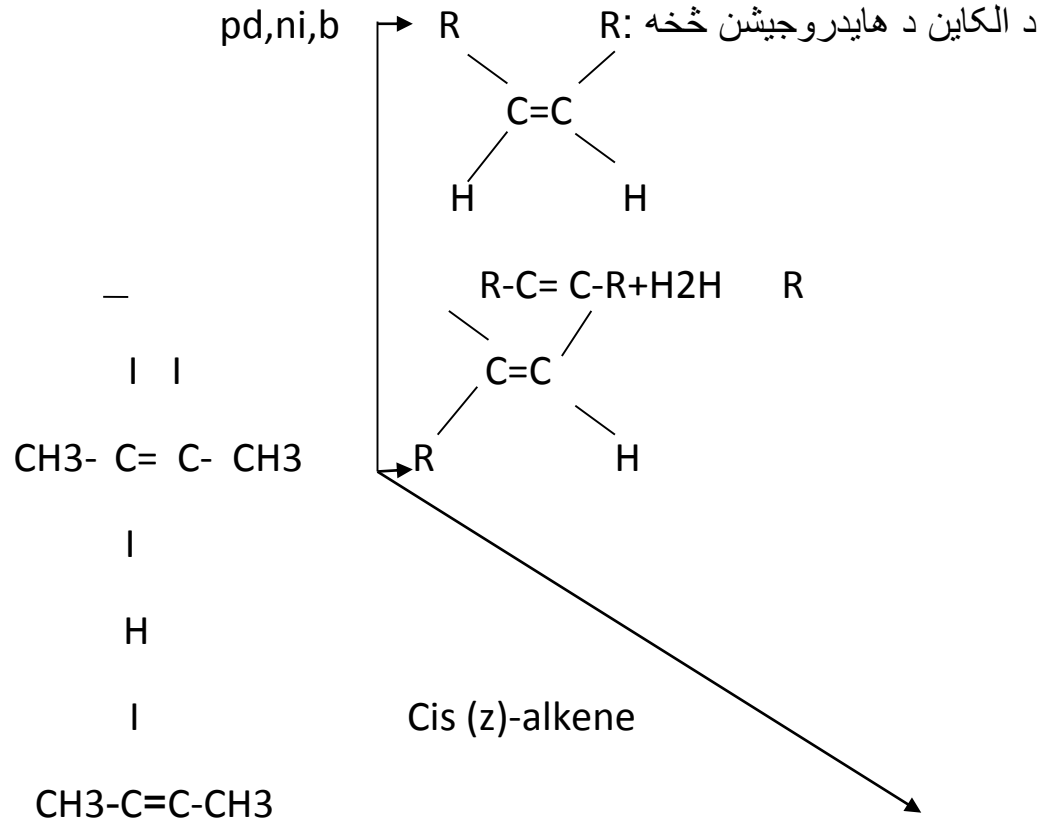
ددای الکایل هلوجیند او ZNد یو ځای کیدو څخه لاس ته راځی.

$CH_3-CH-CH_2+ZN \longrightarrow CH_3-CH=CH_2+ZNBR$

I I

BR BR

DI BROMO PROPANE *PROPENE*



د الکاین د هایدروجیشن څخه :R

CH3- C= C- CH3

I

H

I

CH3-C=C-CH3

I

H

Tran-2-butene Trans (e)-alkene

د الکینو فزیکی خواص:

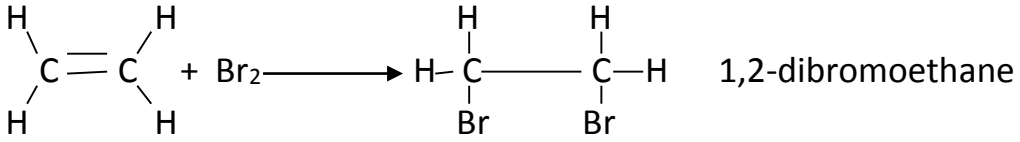
- ددوی کثافت تر اوبو لږ دی .
- د C4C1پوری ګازونه لری.
- د C15C5پوری مایع دی.
- د C16لوی او مساوی جامد دی.
- د کاربن د شمیر په زیاتیدو سره ددوی جوش نقطی او ویلی کیدو نقطی زیاتیږی.

❖ ددوی د حل کیدو قابلیت په اوبو کی لږ وی په غیر قطبی محلولونو کی لکه بنزین ، ایتر او کلوروفورم کی ډیر وی .

د الکینونه کیمیاوی تعاملات:
الکینونه د الکانو په پرتله ډیر فعال دی .
دا ځکه چی الکینونه غیر ثابته پای (*TC*)رابطه لری او د کاربن د هغو اټومونو ترمینځ چی دوه ګونی رابطه لری منفی چارج موجود دی.
دا ددی سبب کیږی چی الکینونه په آسانی سره الکترونیکی تعاملات تر سره کړی او په نتیجه کی الکینونه په الکان بدلیږی.
الکتروفیل : (*Electrophile*)
یو ایون یا مالیکول چی الکترون پکی کمبود وی او الکترون اخیستلای شی مثبت ایون لکه (+no2)چی په یوه مالیکول کی د منفی قسمت سره نښلی.

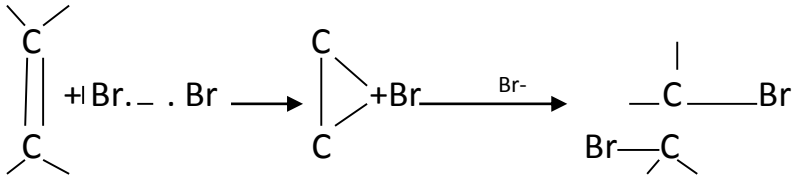
۱: **هلوجشن: *(helo genations)***

الکینونه دهلوجنید Br,Clسره تعامل کوی په نتیجه کی هلوجنید الکان لاسته راځی .



ethene

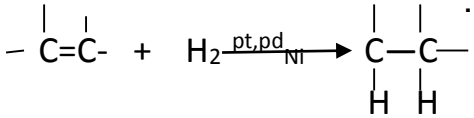
میخانیکت یی یوځه پچلی دی .



Ethene Bromonium ion 1,2 dibromo alkane

2:- **هایدرونشین (*Hydroniumion*)**

الکینونه دمختلفو کتالیستوپه موجودیت کی په الکان بدلیږی .

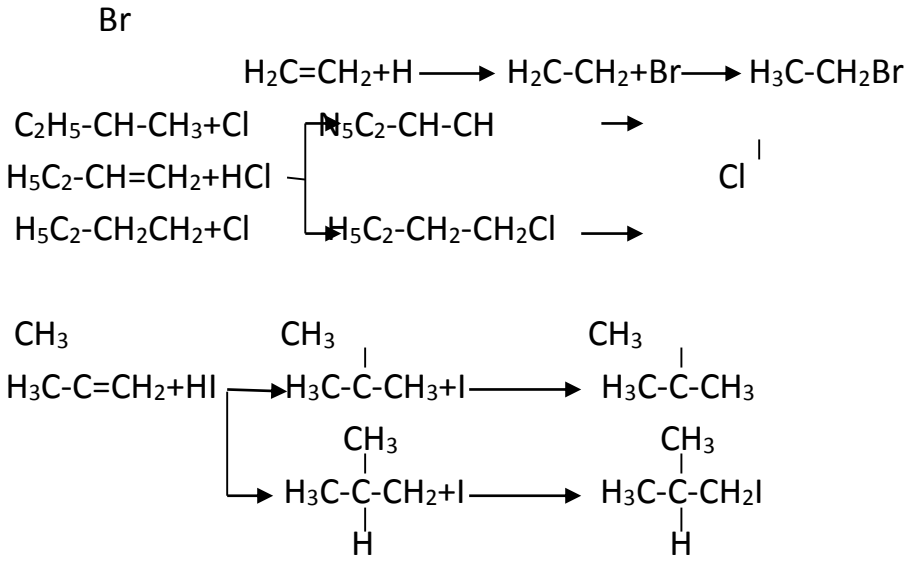


$CH_3\text{-}CH{=}CH_2 + H_2 \longrightarrow CH_3\text{-}CH_2\text{-}CH_3$

3:- دهایدروجن هلوجنیدتعامل:
یوخاص مثال دهایدروجن بروماید‌تعامل دایتلین سره دی ایتایل بروماديد حاصلیږی .

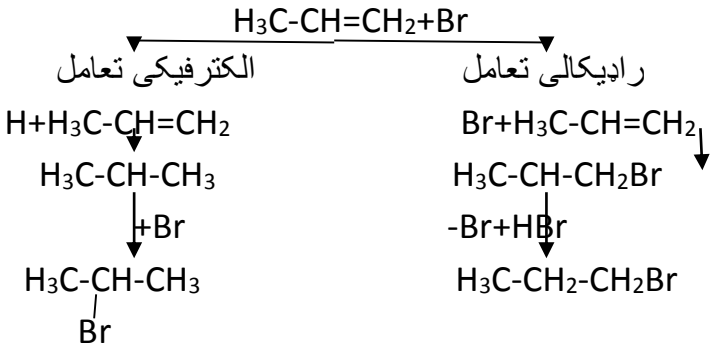
$$H_2C{=}CH_2 + HBr \longrightarrow H_3C\text{-}CH_2\text{-}Br$$

$$H_3C\text{-}CH{=}CH_2 + H \longrightarrow H_2C\text{-}CH\text{-}CH_3 + Br \longrightarrow H_3C\text{-}CH\text{-}CH$$



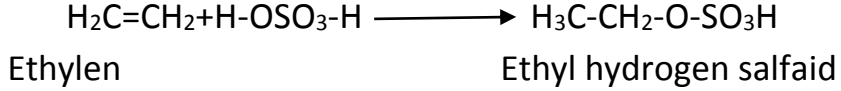
دالکینوراډیکالی اوالکتروفیکی ترمنځ توپیر:

دهایدروجن بروماید اوپروپین تعامل په پام کی نیسو.په یوه ایونی الکتروفیکی تعامل کی لومړی پروتون د دوه گونی رابطی په هغه کاربن چی لږهایدروجن لری نصب کیږی اویوثابت *Carbenium ion*جوړیږی چی وروسته دبرومین ایون دنصب کیدو *2-Bromo propane* حاصلیږی .لیکن په راډیکالی تعامل کی لومړی دبرومین راډیکال د دوه گونی رابطی په هغه کاربن چی زیات هایدروجن لری نصب کیږی اویوثابت راډیکال منځ ته راځی چی وروسته دهایدروجن راډیکال دنصب کیدو *1-Bromo propane*لاسته راځی . لکه



4:- **سلفوینشن (*Salphonation*)**

دگوگړوتنیګ (غلیظ)تیزاب په یخنی کی دالکینوسره تعامل کوی په نتیجه کی الکایل هایدروجن سلفات جوړوی .



Ethylen Ethyl hydrogen salfaid

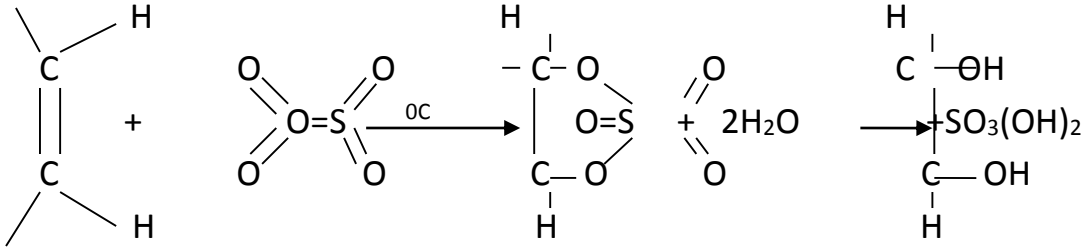
دالکایل هایدروجن سلفات دهایدرولیزځخه په اسانی الکول جوړیږی .ددغه طریقی ځخه په تخنیک کی دالکولوداستحصال لپاره کاراخیستل کیږی .

$H_3C\text{-}CH=CH_2+H_2SO_4 \xrightarrow{0c} H_3C\text{-}CH(O\text{-}SO_3H)\text{-}CH_3+H_2O \longrightarrow H_3C\text{-}CH(OH)\text{-}CH_3+H_2SO_4$

5:- **پولیمیریزیشن(*Polymerization*)**

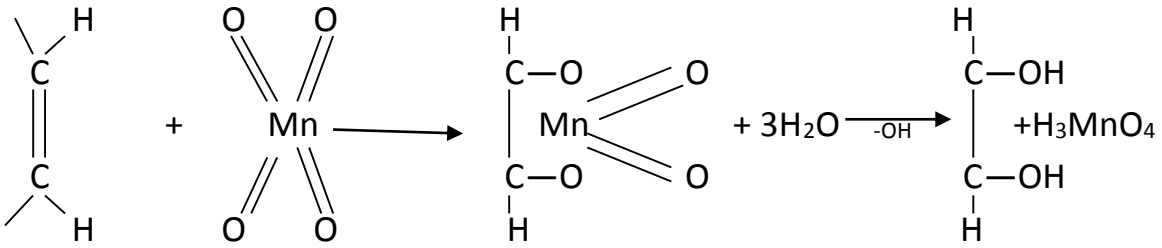
الکینونه داوکسیجن په موجودیت کی په لوی مالیکول پولیمرباندی تبدلیږی.لکه ګلایکول نوموړی تعامل باید په اوکسیدیشن کی ذکرشوی وای.

$$N\ CH_2=CH_2 \xrightarrow[\text{فشار}]{O2} (-CH_2-CH_2)_n$$



:- دالکینوتحمض(*Oxidation*)

الکین دپرمنګنات اوکسید قلوی محلول په تحمض کیږی .په اوله مرحله کی حلقوی ایسترجوړیږی چی دهایدرولایزوروسته په ګلیکول بدلیږی.



Glycol

دالکینونوم ایښودنه:

- د*Alkenes*دنوم په اخرکی *ene*یا*ylene*راځی.
- اوږدځنځیربایددهغه خوانه وشمیرل شی چی هغی خواته دوه ګونی رابطی نږدی وی. مثالونه:

A) $H_2C=CH$ B) $H_2C^1=CH^2\text{-}CH_2^3\text{-}CH_2^4\text{-}CH_3^5$

C) $CH_3^6\text{-}CH_2^5\text{-}CH_2^4\text{-}CH^3=CH^2\text{-}CH_3^1$ CH_3 $CH^3=CH^2\text{-}CH_2^1\text{-}Cl$

D) $H_3^7C\text{-}CH^6\text{-}CH_2^5\text{-}CH^4(CH_3)\text{-}CH\text{-}CH_2\text{-}CH_3$

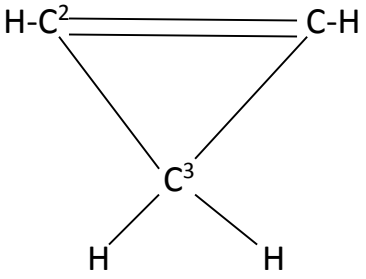
- که یوالکین دوه ګونی رابطی ولری د*M0noolefine*اوکه دوی دوه ګونی رابطی ولری د*Diene*اوکه دری دوه ګونی رابطی ولری د*Triene*په نامه بادیږی .

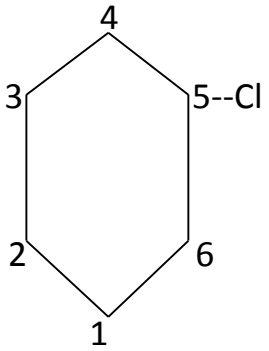
مثالونه:

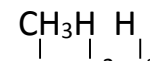
a)$CH_2^1=CH^2-CH^3=CH_2$ b)$H_3C^6-CH^5-CH+^4-CH^3=C^2-CH_2^1$

c) $CH_3^7-CH^6=CH^5-CH^4=CH^3-CH^2=CH^1{}_2$

په حلقوی الکینوکی بایدCyclo مختارې (پیشوند)دهغوی دمربوبط ځنځیر الکین دنوم مخی ته ولیکی شی .دحلقوی الکینوفورمول C_nH_{2n-1}دی .دحلقوی جوړښت له مخی cyclo الکین مشبوع مرکبات دی .مثال







(1-Methylcyclopropene) 5-chloro-1,3-cyclohexane

په معمولی ډول د *ethylene Ethene*، *propylene propene*او *2-*

*methylpropene*د*isobuthlene*اویا*isobuthene*په نوم یادیږی.مثال

a)$CH_2=CH-CH_3$ Propene (*propylene*)

b)$CH_2=C(CH_3)-CH_3$ *2-Methyl-1-propylene(isobutene, isobutylene*)

دغیرمشبوع مرکباتومهمی بقیی *alkenyl groupes* په لاندی ډول دی.

a)$CH_2=CH-$ *Ethenyl* , *(vinyl*)

b)$H_2C=CH-CH_2-$ *Propeny*l , *(allyl*)

لاندی مرکبات نامګذاری کړی؟ 1) $CH_3-CH=CH-CH(CH_2-CH_3)-CH_3$

1) 2-*5-7nonatriene*(نوناترین) CH_2 ، CH_3

2) 4برومو-1-3سایکلوبیوتادین. CH_2-CH_3

3) هګزانیل $CH_2=CH-CH_2-CH=CH-C(CH_3)=CH-CH_2-CH=CH_2$ 2((*Hexenyl*)

4) 1-4پنتادین (*Pediene)*

5) 1-ایودو3میتایل 4-5هیپتادین 1-iudo-3methylCl

3) $CH_3-C(CH_2-CH=CH)=CH_2$

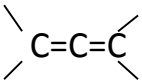
Br

داینونه (*DIENES*)

هغه الکینونه چی دکاربن اودکاربن تر منځ دوه ګونی رابطی ولری.د داین *Diene*په نوم یادیږی د دوی ساختمانی فورمول C_nH_{2n-2}دی.

داینونه په دریومختلفوګرپو ویشل شوی دی.

- کومولیتیت دوه ګونی رابطی*cumulated bouble bonds*

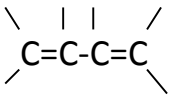


چی دوه ګونی رابطی یی دکاربن په واسطه سرع جلاشوی وی.

مثال: *Allyl ,propenyl)-$H_2C=CH-CH_2$ (allentype)*

$H_2C=C=CH_2$ (1-2 *propadien, propa-1,2diene*

- کونجوګیتیت دوه ګونی رابطی (*conjugated double bonds*)

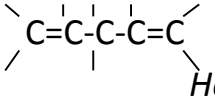


چی دوه کونی رابطی یی دیو یوه ګونی رابطی په واسطه جلاوی.

مثال : *Dienly , Butanyl*)-$CH_2=CH-CH_2-CH_2$ Dientype

$H_2C=CH-CH=CH_2$ *(1-3-Butadien , Buta-1-3diene)*

- ایزلیتیت دوه ګونی رابطی (*Isolated doble bonds , Non conjated*)



چی دوه ګونی رابطی دځویوګونی رابطوپه واسطه جلاوی.

مثال: (*Diolefinly*) *Hexeny*l: $H_2C=CH-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-$

(*Diolefintype*) $H_2C=CH-CH_2-CH_2-CH=CH_2$ (*Diolefine , 1-5-Hexadiene)*

د دای اولیفین استحصال:

*1-5 Hexadine , Diolefine*دیزولیتیت دوه ګونی رابطی یوښه مثال دی چی دغه مرکب د*proenyl chlorid , diallychlorid*اومګنیزیم څخه دهایدروجنیشن تعامل په ووا‌سطه لاسته راوړل کیږی.

$$2H_2C=CH-CH_2Cl+Mg \longrightarrow H_2C=CH-CH_2-CH_2-CH=CH_2+MgCl_2$$

کومولیتیت اوایزلیتیت دوه ګونی رابطی په خپلوفزیکی اوکیمیاوی خواصوکی معمولی الکینوته ورته دی لکین کونجوګیتیت دوه ګونی رابطی دخپل اثبات اوفعالیت له کبله دنورودوه دوه ګونی رابطوڅخه فرق لری.

دوه ګونی رابطی چی دیوه اویادځوکاربن اتوموپواسطه دیوه اوبل څخه بیلوی.دیوی اوبلی داثرڅخه بی غبرعمل کوی . ددغی دوه ګونورابطودهایدروجنیشن *Δhenthalp* دیوی اوبلی دوه ګونی رابطوتراثرلاندی نه راځی اوترډیره حده دیوی واحدی دوه ګونی رابطی ذقیمت سره مطابق عمل کوی.

دمثال په توګه : *1,5-hexadiene* هایدروجنیشن*Δhenthalpie*-*1-hexene*دهایدروجنیشن انتاپسی *ΔH*دوه برابره ده .داځکه چی *1,5-Hexadine*دوی دوه ګونی رابطی لری اودغه رابطه د دوومالیکولوهایدروجن پواسطه جداشوی دی.

$CH_2=CH-CH_2-CH_2-CH-CH_2+2H_2 \longrightarrow CH_3-CH_2-CH_2-CH_2CH_2-CH_3$

ΔH=-251 KJ/MOL

$CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-C=CH_3+H=2$ $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2CH_2-CHH_3$

ΔH==126KJ/MOL

دځینوالکینواوداینونودهایدروجنیشن *enthalpie*په لاندی جدول کی ښودل کیږی .

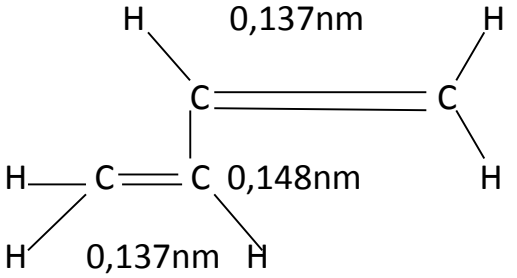
ΔH KJ/MOL	
$CH_3-CH_2-CH=CH_2$	-126
$CH_3-CH_2-CH_2-CH=CH_2$	-125
$CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH=CH_2$	-126
$CH_2=CH-CH=CH_2$	-236
$CH_2=CH-CH_2-CH=CH_2$	-253
$CH_2=CH-CH_2-CH_2-CH=CH_2$	-251

دپورتنی جدول څخه په ښه توګه څرګندیږی چی د *1,3 Butadiene*دهایدروجنیشن *ΔH enthalpie*

شاخواkj/mol16- دنورودوداینونوڅخه کمه ده ږددی علت دادی چی په 1,3 butadieneکی دوه ګونی رابطی دکونجوګیتیت حالت لری اودیوی ساده یوګونی رابطی په واسطه دیوی اوبلی څخه جداشوی دی ځکه نودنوروDienesپه پرتله کونجوګیتیت *Dienes*دیرثابت دی.

کونجوګیتیت دوه ګونی رابطی:

دکنجوګیتیت دوه ګونی رابطی ښه مثال *1,3 butadien*ده په*1,3 butadien*کی دیوګونی اودوه ګونی اړیکواوږدوالی دعادی یوه ګونی رابطی داوږدوالی *0,145nm*اودعادی دوه ګږنی رابطی اوږدوالی *0,133nm*سره توپیرلری.د*1,3butadiene*ټولی رابطی په یوه سطحه باندی په لاندی .



1,3-butadiene

دc_2–c_3اړیکه دعادی c—cاړیکه په پرتله لنډه ده.دc_1—c_2اوc_3-c_4اړیکه دعادی c=cدوه ګونی اړیوپه نسبت اړوده ده.

H_3C —(0,154nm)— CH_3 SP^3

H_2C ═(0,133nm)═ CH_2 SP^2

$H_2C=CH$ —(0,150nm)— CH_3 SP^2-SP^3

$H_2C=CH$ —(0,148nm)— $CH=CH_2$ SP^2-SP^2

$H-C\equiv C$ —(146nm)— CH_3 SP-SP^3

$H_3C-C\equiv C$ —(0,138nm)— $C\equiv C-CH_3$ SP-SP

دکومولیتیت دوه ګونی رابطی:

دهغه داینونوچی کومولیتیت یعنی څنګ پرځنګ دوه ګونی رابطی لری ساده مثال یی *Allene(Propadiene)*دی.به الین کی دکاربن دوه اتومونه sp^2هایبرداوربیتال اویوکاربن spهایبرداوربیتال لری.لدی کبله الین هم داولیفین اوهم دایسیتلین acetyleneخواص لری.

$H_2C=C=CH_2$ *Allene , propadiene*

sp2sp sp2

ایزولیتیت دوه ګونی رابطی:

هغه داینونونه چی په هغه کی دوه ګونی رابطی دیواوبل څخه لیری واقع وی ایزولیتیت په نامه یادیږی.دایزولیتیت ښه مثال *diolefine*یا*hexadiene*دی چی په ډیروکاربنوکی هایبراوربیتالونه sp^2لری نوله همدی کبله یی فزیکی اوکیمیاوی خواص معمولوغیرمشبوع هایدروکاربنو(اولیفین)ته ډیر ورته دی.

$H_2C=CH-CH_2-CH_2-CH=CH_2$

1,5-Hexadiene , Diolefine

نوم ایښودنه:

په یوه مرکب کی د دواړودوه ګونی رابطوموقیعت دکاربن داتومولە مخی تعینیږی.

$H_2C^1=CH^2-CH^3=CH_2^4$ $H_2C^1=CH^2-CH^3=CH_2^4$

1,3 – Butadiene CH_3 *2- Methyl-1,3-butadiene*

$H_2C^1=C^2-C^3=CH_2^4$

CH_3 CH_3

$H_2C^1=CH^2-CH_2^3-CH_2^4-CH^5=CH^6-CH_3^7$ HC=CH-C=CH-CH

1,5 heptadiene , hepta1-5diene Cl*1bromo 3chlorid-1,3-penta*

$H_2C^4=CH^3-CH^2=CH^{`1}-C_6H_5$ $H_2C^1=CH^2-CH_2^3-CH^4-CH_2^5-CH^6=CH_2^7$

1-Phenyl-1,3-butadiene CH_3*4-Methyl-1,6-heptadiene*

هغه داینونه چی پخپل ځنځیرکی دکاربنوترمنځ د دوه ځخه زیاتی دوه ګونی رابطی ولری په *triene,titraene,pentenen*اوداسی نور په نوم یادیږی.مثال.

$H_2C^1=CH^2-CH_2^3-CH^4=CH^5-CH^6=CH_2^7$

1,4,6-hepatatriene

$H_2C^1=CH^2-CH_2^3-CH_2^4CH^5=CH^6-CH_2^7-CH^8=CH^9-CH^{10}=CH_2^{11}$

1,5,8,10-undecatitraene

$H_3C^{13=}CH^{12}=CH^{11}CH_2^{10}-CH^9=CH^8-CH_2^7-CH^6=CH^5-C^4=CH^3-CH^2=CH_2^1$

1,3,5,8,11-tridecapentaene H

د داینونوداستحصال طریقی:

د*allene*یا*propadiene*دلاسته راوړلولپاره *2,3-dichlor-1-propene*اوجستودتعامل ځخه حاصلیږی.

$H_2C^1=C^2-CH_2^3+Zn \longrightarrow H_2C=C=CH_2+ZnCl_2$

Cl Cl allene , propadiene

2,3-di chloro-1-propene

*Shubert*په *1945*کال کی د*1,4-dibromo-2-butyne*اوجستودتعامل ځخه بیوتاترین *butadiene*چی په خپل جوړښت کی دری دوه ګونی رابطی لری لاسته راوړی.

$H_2C^1-C^2\equiv C^3-CH_2^4+Zn \longrightarrow H_2C=C=C=CH_2+ZnBr_2$

Br Br*butadiene*

2, 3dibromo-2-butyne

ایستلین د(*Nienland-catalyst*)$cuclNH_4$په موجودیت کی په وینیل ایستلین دای میریزیشن کیږی چی دهغی دهایدروجنیشن څخه *1,3-butadiene* لاسته راځی.

$$2HC\equiv CH \xrightarrow{NH4/CUCL} HC\equiv C-CH=CH_2 \xrightarrow{H2} H_2C=CH-CH=CH_2$$

Acetylene *vinylacetylene* *1,3-butadin*

❋ *1,3-butandiel* څخه دوه مالیکوله اوبه خارجیږی او *1,3-butadien* *حاصلیږی*.

$$H_3C-\underset{OH}{CH}-\underset{OH}{CH_2}-CH_2 \xrightarrow{2H_2O} H_2C=CH-CH=CH_2$$

1,3-butadiene

1,3-Butandiol

دبوتاداین – 2-1او4-1الکتروفیلی جمعی تعامل:

1,3-butadiene *الکتروفیلی* جمعی تعامل د2HClسره په دوو پولوجوړیږی.

دتودوخی په ټیټه درجه کی :(*1-choloro-1-butene*)یا *1,2-addition* *جوړوی*.

دتودوخی په لوړه درجه کی :*1,4-addition*(*1-chloro-2-butene*)جوړوی.

$$H_2C^1=CH^2-CH^3=CH_2^4 + 2HCl \longrightarrow \begin{cases} H_2C^1-\underset{H}{CH^2}-\underset{Cl}{CH^3}=CH_2^4 & \textit{1,2-Addition} \\ H_2C^1-CH^2=\underset{H}{CH^3}-\underset{Cl}{CH_2^4} & \textit{1,4-Addition} \end{cases}$$

1,3butadiene

د1,2او1,4الکتروفیلی جمعی تعاملاتومیخانیکیت په لاندی ډول دی.

د*1,3-butadiene* او2HCl د جمعی تعامل په جریان کی اول یوپروتون(*H*)د *Butadiene* په اول کاربن باندی الکتروفیل نصب کیږی او *carbeniumion* مینځ راځی.په دوهم تعامل کی بیادوهم پروتون(*H*)د *Butadiene* په څلورم کاربن باندی الکتروفیل نصب کیږی اوکاربنیم لاسته راځی.

$$H_2C-CH-CH=CH_2$$

$$H_2C^1=CH^2-CH^3=CH_2^4 + H \longrightarrow \underset{H}{|}$$

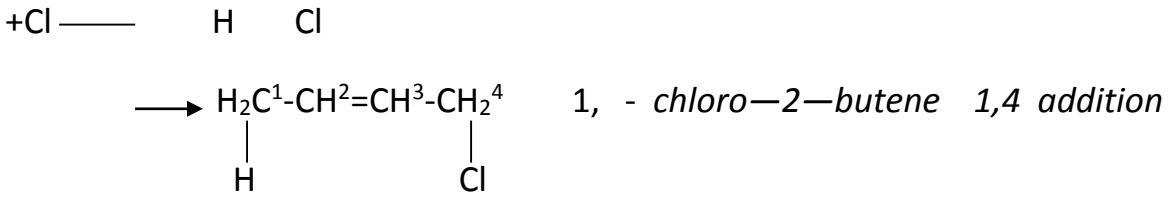
carbeniumion

1,3-Butadiene

$$H_2C-CH=CH-CH_2$$
$$|$$
$$H$$

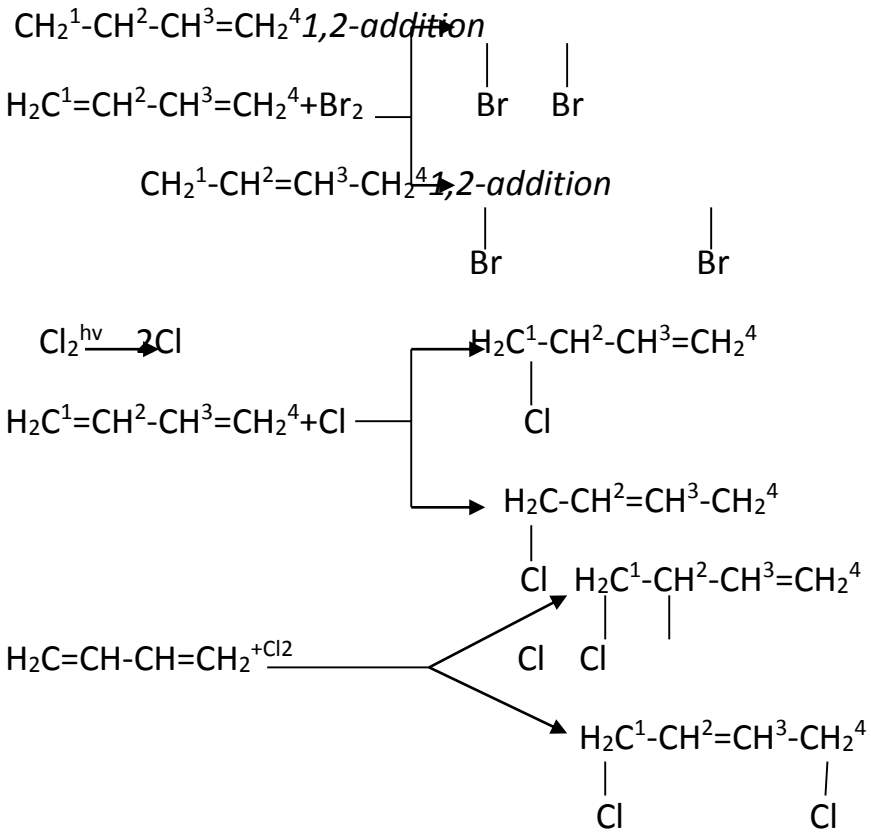
$$\longrightarrow H_2C^4-\underset{}{CH^2}-CH^3=CH_2^4$$

3, *-chloro – 1—butene 1,2 addition*



په*carbeniumion*کی 2-cاو4-cمثبت چارج لری نودکلورایدایون clد دواړوکاربنوسره نکلیوجمعی تعامل ترسره کوی.

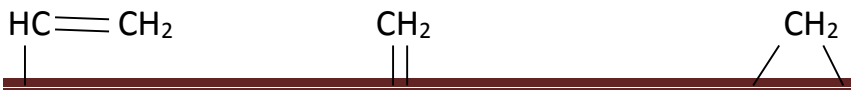
راډیکالی جمعی تعامل:

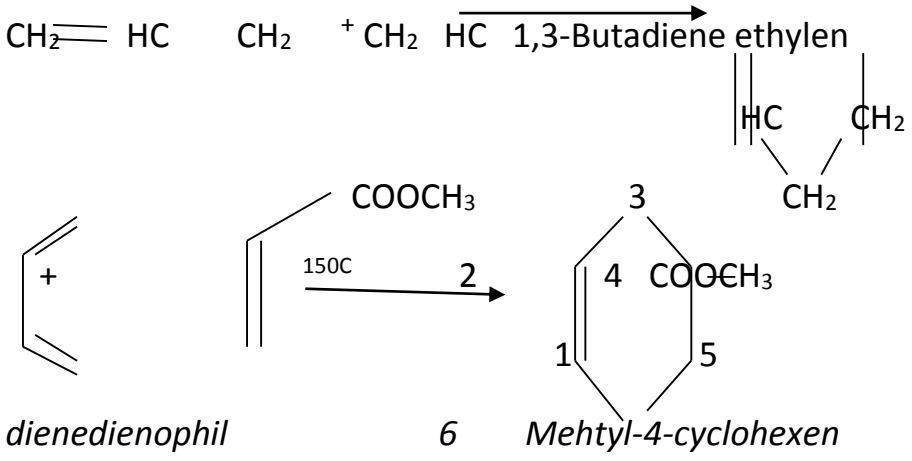


دډیلز-الډرتعاملات (*Diegs-Alder-Reaction*):

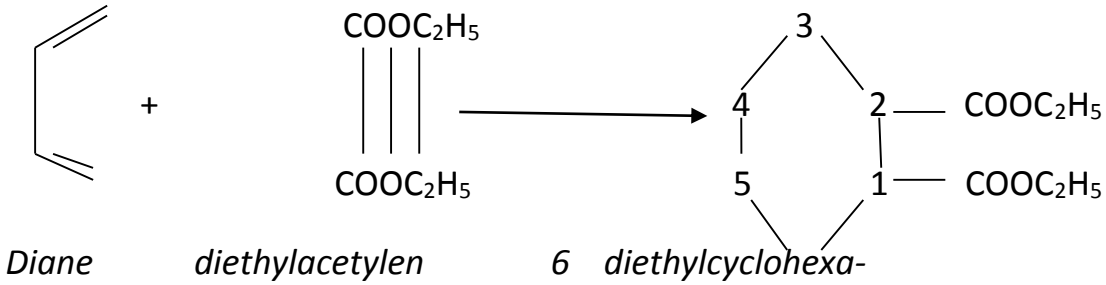
داینونه دځینوخاصودوه ګونواودری ګونورابطوسره حلقوی جمعی تعاملات (*Cycloaddition*)ترسره کوی حلقوی الکین اوهغه ته ورته مرکبات حاصلیږی.دغه دسنتزمهم میتود*dials-alder-reaction*په نوم یادیږی.چی د دووالمانی *کیمیاپوهانو Kurt alder*او*Ottodials* لخواکشف شواودنوبل جایزه

*Nobel preis*یی ترلاسه کړه .دډیلز-الډرتعامل ډیرساده مثال *1,3-Butadien*او*ethylen*تعامل دی چی سایکلوهکزین جوړیږی.





dienedienophil *6 Mehtyl-4-cyclohexen*



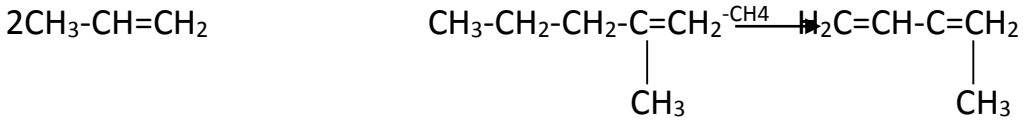
Diane *diethylacetylen* *6 diethylcyclohexa-*

Dicarboxylat *1-4-dien-1-2*

Dicarboxylene

ایزوپرین استحصال:

دایزوپرین *Iso pren* *استحصال* یوه مهمه طریقه دپروپین دای میریزیشن دی.پروپین *2-methyl-1-pentene* باندی دای میریزیشن کیږی چی له هغی څخه دتودوخی په واسطه میتان جداکیږی اوایزوپرین حاصلیږی.

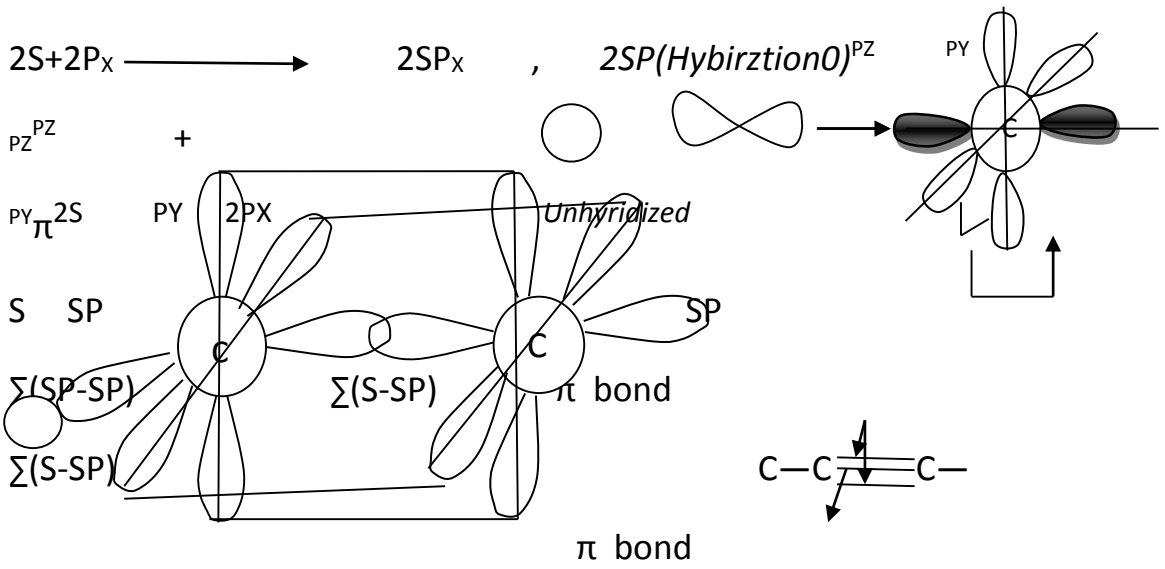


2-Methyl-1-3-butan *یا* ایزوپروپین دډیروطبعی موادواساس جوړوی یوعالم *Ruziicka* په *1921* کال کی معلومه کړه چی ډیرمختلف طبعی مواد دایزوپرین دواحدوڅخه جوړیږی.

په حقیقت کی *vitamin A* دبیوسنتیزپواسطه دایزوپرین دواحدڅخه جوړیږی.نوځکه دایزوپرین دپولیمیریزیشن څخه لاسته راځی.

الکاین (*Alkynes*)

غیرمثبوع هایروکاربونونه چی دری گونی اړیکی C≡Cولری الکاین نومیږی اومجموعی عمومی فورمول یی C_nH_{2n-2}دی.دc≡cدری گونه اړیکه دc=cدوه گونی اوc-cیوه گونی اړیکه په پرتله ډیره لنډه ده.داځکه چی د دری گونی اړیکی دکاربن اتومونه دشپږورابطوی الکترونوپواسطه سره محکم تړل شوی دی لیکن ددی پرخلاف دوه گونی اړیکی دځلورواوساده اړیکی د دوو رابطوی الکترونوسره وصل شوی دی همدارنگه هغه ساده یوه گونی اړیکه چی دspهایبردشوی کاربن (≡C-H , ≡ C-C)ترځنگ واقع وی دهغی ساده اړیکی په پرتله چی SP^2اوSP^3هایبردشوی کاربن سره نښتی وی لنډه ده.ددی دلیل دادی چی دSالکترونونه زیاتره دهستی خواته وی اوله همدی کبله دPالکترونونه په پرتله محکم تړل کیږی له دی ځخه په ښکاره توگه ځرگندیږی چی دSPهایبردشوی کاربنونه دsp^2اوsp^3هایبردشوی کاربونونه په پرتله قوی الکترونیگاتیف دی *(Excited state)* $C_6 = 1S^2 \quad 2S^1 \quad P_X^1 \quad P_Y^1 \quad P_Z^1$



bonds between the two carbon there is one π bond and two π.

دالکاین نوم ایښودنه:

ساده الکاین دیوه قدیمی سیستم پراساس چی تراوسه پوری مروج دی دایستلین دمشتقاتوپه ځیرنومول کیږی .دمثال په توگه:

a) H_3C-C≡C-H *Methylacetylene*

b)H_3C-C≡C-CH_2-CH_3 *Ethylmethylacetylene*

c)F_3C-C≡C-H *Trifluor methyl acethlene*

د*IUPAC*دقاعدی په اساس د دوی سیتماتیک نومونه د*Alkene*ځخه مشتق کیږی چی د (*ene*)وروستاړی (پسوند)په *yne*یا*ine*عوض کیږی.دالکاین ځینی مرکبات په لاندی ډول نومول کیږی .

1: $H-C^1\equiv C^2-H$ *Ethyne*

2: $H_3C-C\equiv C-H$ *Propyne*

3: $H_3C^4-CH_2^3-C^2\equiv C^1-H$ *1-Butayne*

4: $HC^1\equiv C^2-CH_2^3-Cl$ *3-Chloro propyne*

5: $H_3C^4-CH^3(CH_3)-C^2\equiv C-H$ *3-Mehtyl -1-butyne*

6: $H-C^1\equiv C^2-C^3\equiv C^4CH_3^5$ *1,3-Pentadiyne*

7: $H-C^1\equiv C^2-CH^3\equiv CH^5=CH_2^6$ *3,5-Hexadin-1*

8: $CH_3^1-CH_2^2-C^3(CH_3)=C^4-CH_2^5-C^6(CH_3)-CH_3^7$ *6,6-Dimetyl -3-heptyne*

9: $H_3C^1-C^2(CH_3)-C^3\equiv C^4-CH^5(CH_3)-CH_3^6$ *2,2,5-Trimehthyl-3-2-hexyne*

دځینوالکاینوفزیکی خواص .

مرکبات		دایشدوټکی	دویلی کیدوټکی
IUPACنومونه	معمولی نومونه	B . P	M . P
Ethyne	*Acetylene*	*-84*	*-81,5*
Propyne	*Methyl acetylene*	*-23,2*	*-102,7*
1-butyne	*Ethylacetylene*	*8,1*	*-122,5*
2-butyne	*Dimethyacetylene*	*27*	*-32,3*
1-pentyne	*n-propylacetylene*	*39,3*	*-90*
2-pentyne	*Ethylmethylacetylene*	*55,5*	*-101*
1-hexyne	*n-Butylacetylene*	*71*	*-132*
2-hexyne	*Methyl-n-propylacety*	*84*	*-88*
3-hexyne	*Diethylacetylene*	*81*	*-105*

دالکاینوله جملی ځخه*Ethune*یاایستلین ترمطالعی لاندی نیسو.

دایستلین فزیکی خواص:

اسیتلین یوزهرناک (بی هوشه)کوونکی گازدی دنوروهایدروکاربونوپه خلاف په هوبوکی په کمه اندازه لیکن په اسیتون کی په اسانی حلیږی.اسیتلین یوغیرثابت گازدی مایع اسیتلین دتودوخی اویاټکان په واسطه شدیدانفلاک کوی.ږچاودنی په اثرزیاته تودوخه تولیدوی داسیتلین دلمبی ځخه تقریباً ۲۷۰۰سانتی گرید مول تودوخه تولیدیږی په تخنیک کی دفلزاتودویلی کولواوغوځولوکی کاراخیستل کیږی.

داسیتلین کیمیاوی خواص:

برخلاف دایتلین دایتایل دسلسلی دکاربن دهایدروجن اتوم چی دری گونی رابطی هغه پوری لګیدلی ده دتیزابی خاصیت دلرلوله کبله کولای شی چی په یو فلزی عنصرتبدیل شی.مثال

$H-C\equiv C-H \xrightarrow[-NH3]{+NaNH2} H-C\equiv Can$ *(Sodium Asetelit)*

په پورتنی ډول حاصل شوی مرکبونه داستیلایدواویاکاربایدوپه نوم یادیږی دمثال په توګه داسیتلین گازتیرول دیوشمیرمالګنیزومحلولونوځخه لکه دنقری اویوولانسه مسوځینی چی داومونیاک پواسطه قلوی شوی وی یوبیرنګه رسوب اوسورنصواری اسیتلاید دنقری

Ag_2C_2اویادمسواستیلایدCu_2C_2جوړوی لاسته راځی اسیتلادونه په وچ حالت کی فوقالعاده چاودیدونکی دی.

$$[Ag(NH_3)_2]NO_3+HC\equiv CH \longrightarrow Ag-C\equiv C-Ag+2NH_4NO_3+2NH_3$$

داسیتلین استحصال:

1:- داسیتلین استحصال دهغی دتشکیلونکوعناصروڅخه چی فوق العاده زیاتی تودوخی ته اړتیالری چی په2500سانتی ګرید تودوخی څخه 14%اسیتلین تشکیل اولاسته راشی.

$$2C+H_2 \xrightarrow{2500C} H-C\equiv C-H$$

2:- پخواوختونوکی اسیتلین یواځی دکلسیم کاربیدCaC_2دهایدرولیزڅخه استحصالیده کلسیم کاربید دکلسیم اکسید اوکاربن څخه دتودوخی نړدی 2200سانتی ګرید کی جوړیږی.

I. $CaO+3C \longrightarrow CaC_2+CO$

II. $CaC_2+2H_2C \longrightarrow H-C\equiv C-H+Ca(OH)_2$

3:- په صنعت کی دمیتان دتجزییی څخه اوهمدارنګه دمیتان دتحمض څخه حاصلیږی.

I. $2CH_4 \longrightarrow H-C\equiv C-H+3H_2$

II. $6CH_4+O_2 \xrightarrow{1500C} 2H-C\equiv C-H+2CO+10H_2$

4:- دهلوجنی الکانودایلینمیشن(حذفی تعامل)څخه دقلوی یاسودیم امایدپه موجودیت کی لوړالکاین حاصلیږی.

I. $H_2C(Br)-CH(Br)-R \xrightarrow[-HBr]{+NaNH_2} HC=CH-R \xrightarrow[-HBr]{+NaNH_2} H-C\equiv C-R$

II. $R-C(H)(Br)-C(H)(Br)-R \xrightarrow{+2KOH} R-C\equiv C-R+2KBr+2H_2O$

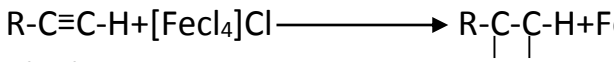
دالکایل یااسیتلین تعمالات:

1:- **هایدروجنیشن:-**اسیتلین که دکتلیست په موجودیت کی لمړی په ایتلین اوبیاپه ایتان بدلیږی.

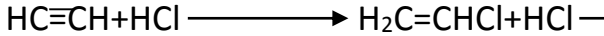
$$H-C\equiv C-H \xrightarrow[pt,Ni]{+2H} H-C(H)=C(H)-H \xrightarrow[pt,Ni]{+H2} H(H)-C-C-H(H)$$

2:- **دهلوجن جمعی تعامل:**څرنګه چی دری ګونی اړیکی د دوه ګونی اړیکوپه پرتله ضعیف نکلیوفیلی خواص لری نوله همدی کبله دالکترفیلی هلوجنیشن لپاره دلیوس تیزابو$fecl_3$موجودیت ضروری ده.دلیوس تیزاب دهلوجن-هلوجنی اړیکی قطبی کوی اوالکتروفیلی هلوجنیشن یه دری ګونی اړیکی ترسره کیږی.

$Fecl_2+Cl \qquad Fecl_3+Cl-Cl \qquad [Fecl_4]Cl$

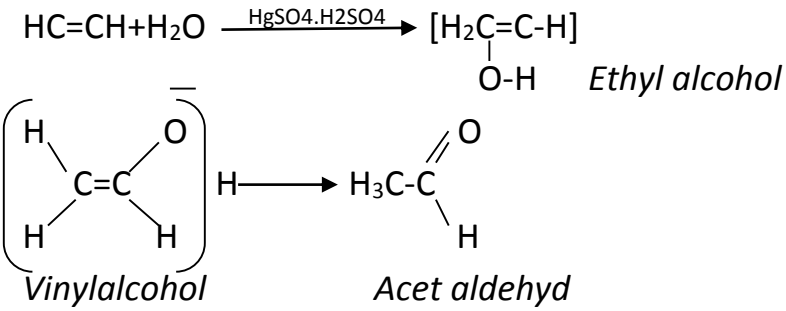


3:- **دهایدروجن کلورایډ تعامل:**دهایدروجن کلورایډ اواسیتلین تعامل په دوه مرحلوکی ترسره کیږی.دتعامل په اوله مرحله کی وینیل کلورایډ جوړیږی چی په صنعت کی د *polyvinyl chloridepvc*داستحصال لپاره استعمالیږی.دتعامل په دوهمه مرحله کی دای کلورایډ ایتان حاصلیږی.

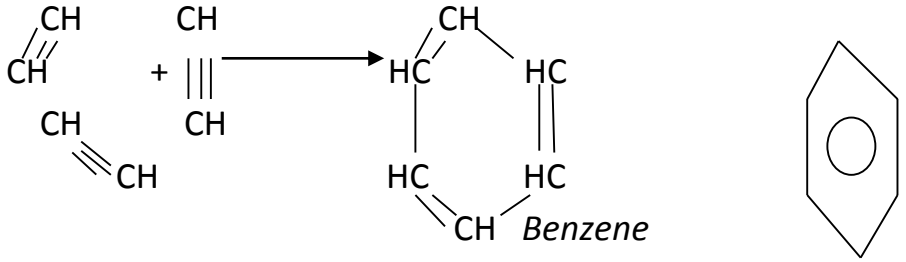


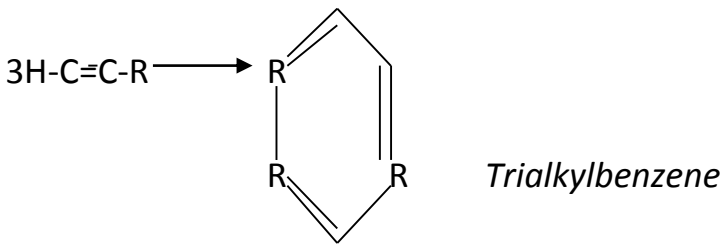
Acetylene vinyl chloride 1,1-dichloro ehane

4**:- دابوجمعی تعامل :**اوبه په تیزابی محیط اوسیماب سلفیت ($HgSO_4.H_2SO_4$)دکتلیست په موجودیت کی داسیتلین سره جمعی تعامل کوی اول یوغیرثابت وینیل الکول یعنی ایتایل الکول اوبیا دپروتون دځای دبدلولوپه اثرپه ثابت اسیت الدیهاید بدلیږی.وینیل الکول اواسیت الدیهایددټاټومیری مرکباتومثالونه دی ټاټومیری ایزومیری چی په یوه اوبل باندی اوړی اوپه هغه کی یوه اتومی اړیکه له منځه ځی اوبله اتومی اړیکه منځ ته راځی.***Reppe*طریقه:**



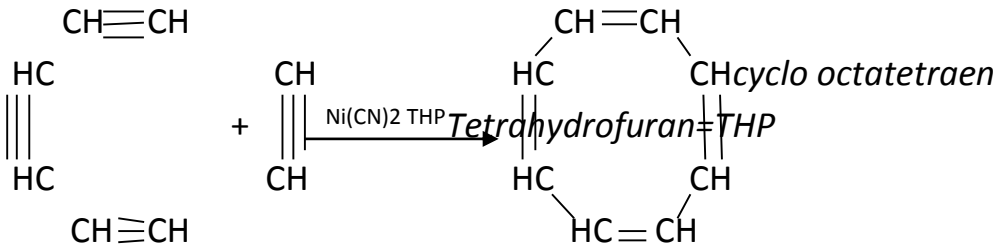
5:- **حلقوی جوړیدل یاسیکلینریشن :**بنزین اودبنزین مرکباتدکتلیستی سایکلوتری میریزیشن پواسطه دالکاین دمرکباتوځخه حاصلیږی .برتولد*Berthold*په کال 1866کی ولیدل چی دتودوخی په 400-500سانتی ګرید کی داسیتلین دترلیمیریزیشن ځخه بنزین جوړیږی.





درپی (*Reppe*)دسنتیزله مخی داسیتلین (الکاین) ځلوراساسی تعاملات.

1:- داسیتلین دتیترامیریزیشن *(tetramerization)*څخه *cycloctatetrean*حاصل کړل پدی تعامل کی نیکل سیانیددکتلیست اوتیتراهیدروفوران(*THF*)دمحلول په توګه استعمالیږی.



2:- <u>وینایلیشن(*Vinylation*)</u>:-

ایتلین دهغه سره چی فعال ګروپ دهایدروجن داتوم ولری لکه $NH,NH_2,SH,OHCONH_2$اوCOOHتعامل کوی ددی تعامل په جریان کی داسیتلین دری ګونی اړیکه په دوه ګونی اړیکه باندی اوړی ،دمثال په توګه دایتانول اواسیتلین دجمعی تعامل څخه دتودوخی په ۱۸۰-۱۳۰سانتی ګرید اودفشارلاندی ایتایل وینیل ایترحاصلیږی.

$$H\text{-}C\equiv C\text{-}H+C_2H_5\text{-}OH \longrightarrow H_2C=CH\text{-}O\text{-}C_2H_5$$ *(Ethylvinylether)*

دتعامل میخانیکت په لاندی ډول دی لومړی دالکولات انیون (R-O)په اسیتلین باندی نکلیوفیل نصب کیږی اودهغی څخه کاربونیم انیونCarbonum ion جوړیږی.دغه کاربونیم دالکولودیوه مالیکول سره تعامل کوی وینل ایتر حاصلیږی.

R-O =O-R R-OH =H-OR

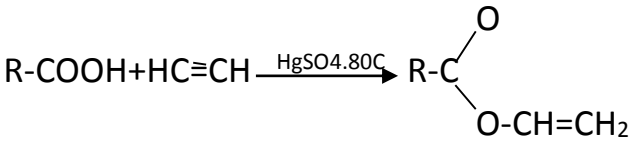
H

$$HC\equiv CH \xrightarrow{+OR} HC=C\text{-}OR \xrightarrow[OR]{+H\text{-}OR} H_2C=CH\text{-}OR$$

Carbonum ion

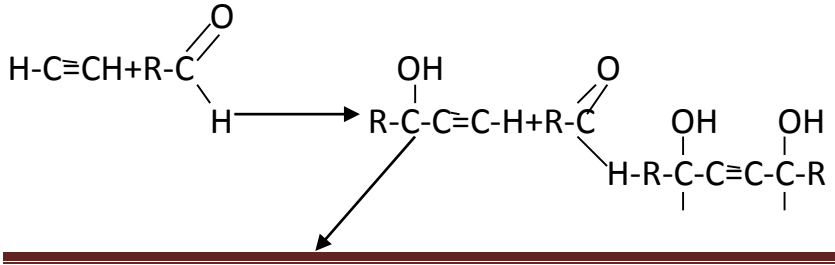
vinylyether

دکربوکسیلیک اسید اواسیتلین دجمعی تعامل څخه وینیل ایسترجوړیږی.



3:- ***<u>Ethinylation :</u>***

اسیتلین دالدیهایداویاکیتون سره جمعی تعویضی تعامل کوی اودهغی څخه غیرمشبوع الکول چی دری ګونی اړیکی لری حاصلیږی.

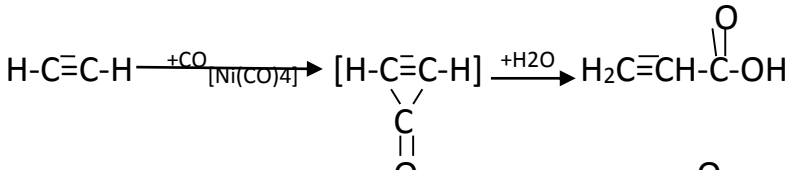


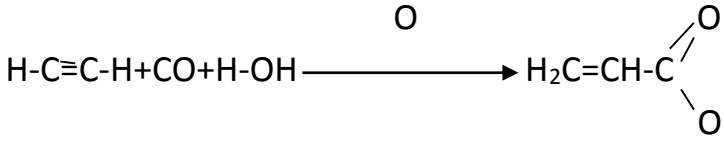
H C

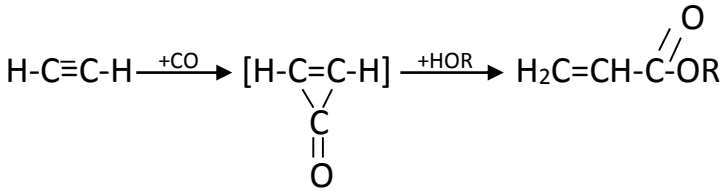
Alkyneol *Alkynediol*

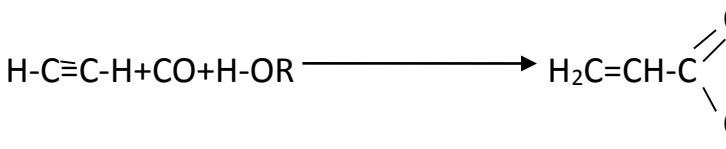
4:- **کربواکسیلیشن *(carboxylation)*:**

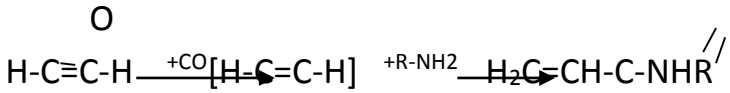
اسیتلین اوکاربن مونواکساید دفشارلاندی اودتیزابی هایدروجن لرونی مرکباتولکه داوبواوالکولوپه موجودیت کی تعامل کوی.دکاربن غیرمشبوع تیزاب اویادههغی مشتقات لاسته راځی دنیکل تییرابونیل څخه دکتلیست په توګه کاراخیستل کیږی.

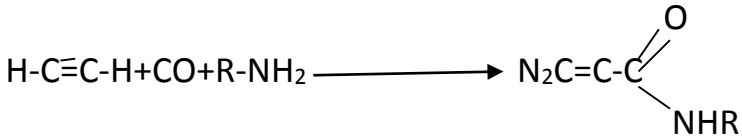




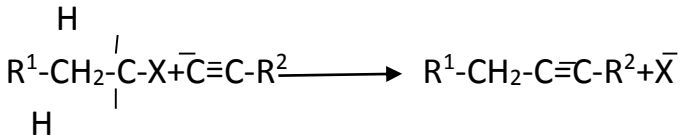








دالکاین انیون *(Alkyne anion)*دیوه قوی نیکلوفیل په توګه دالکایل هلوجنید سره تعامل کوی اودهغی څخه لورالکاین جوړیږی.



اسیتلینایدAcetylenide دګریګنارمرکب چی دمګنزیم اوالکایل هلوجنیدڅخه حاصلیږی فعال ده اودهغومرکباتوسره چی یویاڅوفعال هایدروجنونه (NH_2,OH) ګروپونه ولری په اسنی سره تعامل کوی ددی تعامل ساده مثال دګریګناردمرکب تجزیه داوبوسره دی داسیتلین اودهغی دمشتقاتوفلزی مرکبات د*Acetylide , Carbide* په نامه یادیږی.

دګریګناردمعیار R-X+Mg ⟶ RMgX

R-Mg+H-OH ⟶ RH+Mg(OH)X

$H_3C\text{-}CH_2\text{-}CH_2\text{-}CH_2CH_2\text{=}C\equiv C\text{-}H \xrightarrow[-C_2H_6]{C_2H_5MgCl} H_3C\text{-}CH_2\text{-}CH_2\text{-}CH_2CH_2\text{-}C\text{=}C\text{=}MgCl$

Pentyl chloro magnzium acetylene

$R\text{-}C\equiv C\text{-}H + NaNH_2 \longrightarrow R\text{-}C\equiv C\text{-}Na + NH_3$ (*Sodium acetylide)*

اسیتلین: یوساده عضوی مرکب دیچی یوه دری ګونی اړیکه لری اود H-C-C داړیکو ترمنځ زاویه ۱۸۰ درجی ده. هریوکاربن دوه SP هایبرداوربیتالونه اودوه د 2P اوربیتالونه لری د دواړوکاربنود SP-SP هایبرد ګډیو(تداخل)څخه د c-c دسیګما ∑ اړیکه جوړوی. د دواړوکاربنونیو sp هایبرداوربیتال دهایدروجن د 1s اوربیتال سره د c-H سیګمااړیکه جوړوی هریوکاربن دوه د 2P اوربیتالونه لری د دواړوکاربنود 2P اوربیتالودګډیدوڅخه دپای π دوه اړیکی جوړیږی د c=c دری ګونی اړیکه دیوی c-c سیګمااړیکی او دوو π اړیکوڅخه جوړه ده.

تمت باالخیر

Download from:aghalibrary.com