

کتابتون.com

تاریخ: ۲۷/ ۱/۱۳۹۸

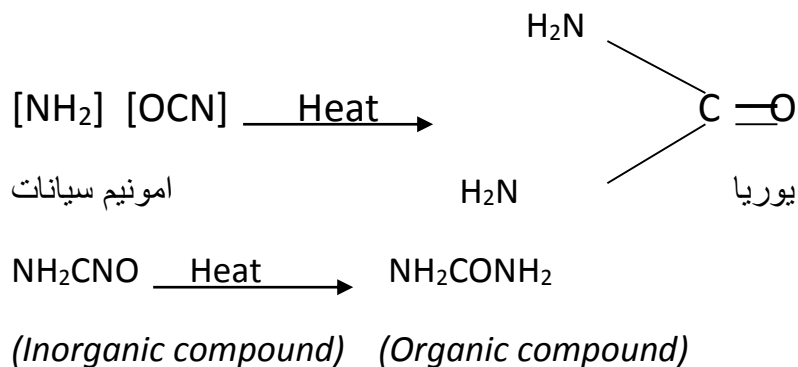
جلیل احمد امیری

MRT WWW.WIN2FARSI.COM [Company address]

بسم الله الرحمن الرحيم

سرریزه

دعضوی کیمیا پرمختگ په اولسمه پیری شروع شوچی دمنرالی موادو ترڅنګ نباتی او حیوانی مواد هم کیمیاوی څیړنی ته ورګډشول. یوفرانسوی کیمیاپوه لاوازیه *Lavosis* په ۱۷۷۴ م کی پیدکړچی دبیوتو او حیوانی موادو دسوزولو څخه کاربن دای اکساید او اوبه حاصلیری. چی دهغی څخه دا ثابتته شوه چی کاربن او هایدروجن د نباتی او حیوانی موادو اساس جوړوی لاوازیه په دی څیړنه کی کله کله هم نایتروجن او یا دهغی اکساید پیدا کاهه چی په ځینو طبیعی موادو کی دنایتروجن موجودیت ته اشاره کیده. دپخوا زمانی راهیسی ځینی عضوی مرکبات لکه قند، الکول، نشایسته، رنگ او همدارنگه نور پیژندل شوی وو. خلکو د میوی داوبو، شاتو او داوړ بشود تخمر په واسطه د الکولو جوړولو سره او همدارنگه د طبیعی موادو څخه د حاصل شوی رنگ په واسطه د ټوکرا نودرنگولو سره اشنایی درلوده. شلی (*sheele*) دی نتیجی ته ورسید چی د نباتی او حیوانی منابعو څخه حاصل شوی عضوی مواد د پیرزیات سره ورته دی او د غیر عضوی موادو څخه په کیمیاوی خواص کی خورا زیات توپیر لری څرنګه چی د کیمیاپوهانو هغه وخت یواځی د دغه موادو تجزیوی تعاملاتو اجر اکولی شول نوله همدی کبله بریزیلویس (*Berzelius*) په ۱۸۰۸ م کال کی په دی عقیده وه چی عضوی مواد یواځی په ژوندیو موجوداتو کی د حیاتی قوی (*vital force*) په واسطه جوړیری او په مصنوعی ډول ناممکن دی، یوالمانی کیمیاپوه و هلر (*Wohler*) په ۱۸۲۸ م کی دامونیم سیانات څخه چی یو غیر عضوی مرکب دی یوریا چی یو عضوی مرکب دی او په دی توګه د حیاتی قوی مفکوره رد شوه.



د وخت په تیریدو سره کیمیا پوهانو مختلف عضوي مرکبات جوړ کړل چې په اوسني وخت کي شمیر یې د اووه پنځوس (۵۷) میلیونه څخه زیات دي. د درملو رنگونه ، عطرونه ، ویتامینونه ، پروتین ، قندونه ، الکول ، وریښم، پلاستیک، ربر او داسی نور د مهمو گټورو عضوي موادو له جملې څخه شمیرل کیږي. عضوي کیمیا د عضوي مرکباتو جوړښت سنتنیز او تعاملات څیږي. عضوي مرکباتو اساسي عناصر کاربن، هایدروجن، اوکسیجن، نایتروجن، سلفر او فاسفورس دي. دوي اکثره د نباتي او حیواني موادو له تجزيې څخه جوړیږي چې په دي توگه یه خامو نفتو او سکارو کي هم پیدا کیږي.

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

- * د هایدروکاربنونو په اړه به لا زیات مهم معلومات ترلاسه کړی.
- * د الیفاتیکی هایدروکاربنونو په اړه به لا زیات مهم معلومات ترلاسه کړی.
- * د الکان (Alkane) په اړه به معلومات ترلاسه کړی.
- * د الکین (Alkene) په اړه به معلومات ترلاسه کړی.
- * د الکاین (Alkynes) په اړه به معلومات ترلاسه کړی.
- * د داینونه (Dines) په اړه به معلومات ترلاسه کړی.
- * د هایدروکاربنو د هلو جندار همشتقاتو په اړه به معلومات ترلاسه کړی.

Organic chemistry

کیمیا عضوی

عضوی کیمیا هم لکه عمومی او غیر عضوی کیمیا دکیمیا یوه څانگه ده چی دعضوی مرکباتو په اړه څیړنه کوی. په طبیعت کی هغه تر لاسه شوی مرکبات چی دطبعی سرچینو څخه لاس ته راځی دکیمیا پوهانو لخوا په دوو برخو ویشل شوی دی.

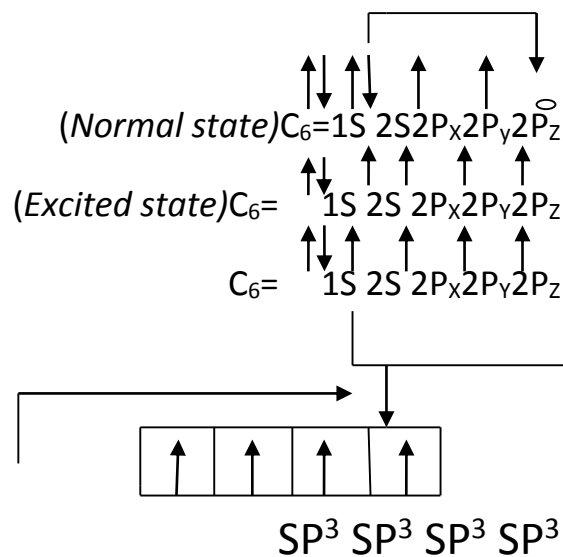
الف: عضوی مرکبات ب: غیر عضوی مرکبات

عضوی مرکبات:-

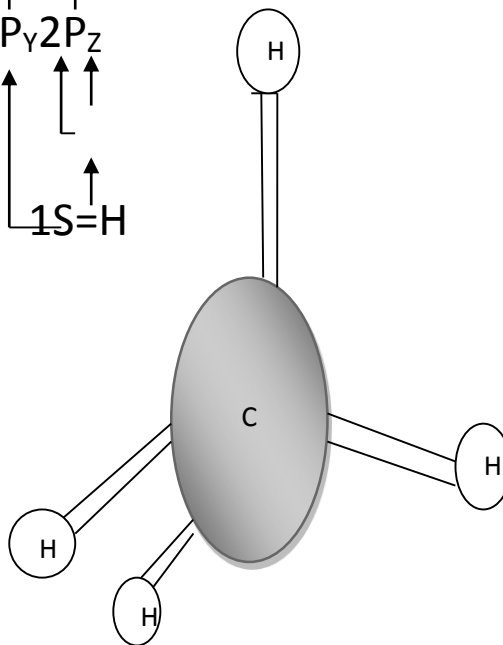
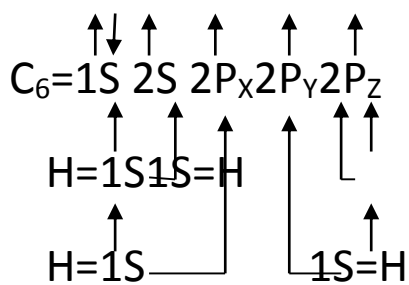
هغه مرکبونه دی چی په اندازه کاربن او هایدروجن ولری او همدارنگه په لږ اندازه نایتروجن، اکسیجن او سلفر هم ولری یعنی داوسنی پرمخ تللی کیمیاوی څیړنی په نتیجی کی معلومه شوی دی چی دعضوی مرکبونو اساسی جوړونکی اجزای کاربن او هایدروجن دی حال داچی په طبیعت کی دکاربن مرکبونو شمیر نسبت نورو مرکبونو ته زیات دی البته ځینی استثنائت شته لکه CO_3 , Na_2CO_3 , CO_2 , CO چی دا مرکبونه که څه هم پخپل ترکیب کی کاربن لری مگر غیر عضوی مرکبونه دی. ویلای شو چی % ۹۰ فیصده عضوی مرکبونه په لابراتواری ډول تر لاسه کیری او پاتی فیصدی یی دطبعی منابعو څخه تر لاسه کیری. عمده طبعی سرچینی دعضوی مرکبونو عبارت دی له نفتو، طبعی گاز، دببرو سکاره CO_2 چی دالبفاتیکی هایدروکاربونونو خام مواد دی او CO_2 داروماتیکی مرکبونو خام مواد دی. عضوی مرکبونه کولای شو چی نباتاتو او حیواناتو څخه هم تر لاسه کړو. کاربو هایدریتونه، پروتینونه، تیل، شحمیات او داسی نور ژوندی مثالونه دعضوی مرکبونو څخه دی کوم چی دژویو او نباتاتو په ترکیب کی پیدا کیری. همدارنگه یو تعداد دعضوی مرکبونه دغیر عضوی مرکبونو دستنتر څخه تر لاسه کیری. عضوی مرکبونه معملاً د اشتراکی رابطی (پیوند) په اساس جوړ شوی دی چی دکاربن اټومونه کولای شی چی په خپل مینځ کی یو تریبله داورډ ځنځیر یا کړی او یا هم بیضوی شکله کړی جوړی کړی چی نور عناصر دا خاصیت نه لری که چیری وی هم ډیر لږ لیدل کیری.

دکاربن ولانس Valence of the carbon

پوهیرو چی اټومی نمبر دکاربن ۶ او اټومی کتله یی ۱۲ ده الکترونی ویش یی په لاندی شکل کی بنودل شوی دی. په اخری مدار کی (4e) لری او هایدروجن دڅلورو ۴ اټومو څخه د ۴ الکترونو اخستلو وروسته کولانت پیوندونه (Cov-bonds) جوړوی پدی ترتیب دهایدروکاربن لومړی مرکب میتان فارمول لاس ته راځی.



Sp^3 Hybridization $C_6 =$



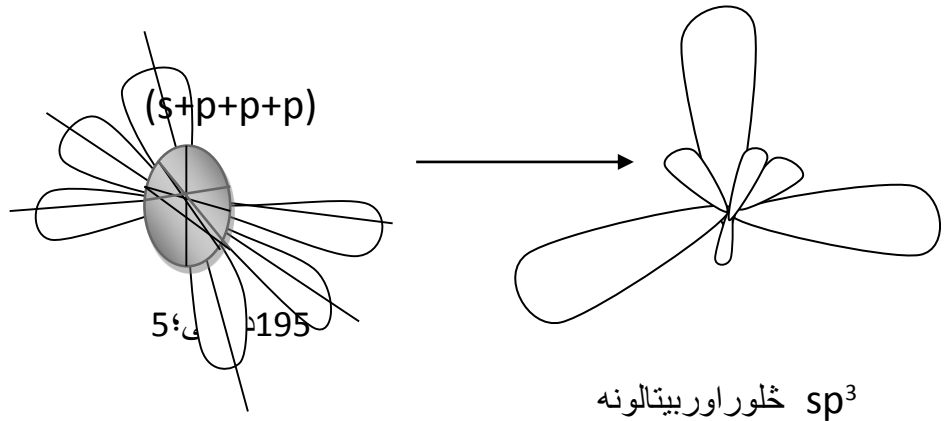
Ball and stick model of methane

Hybridization -1

دیو اوربیتال په واسطه دبل اوربیتال پوښل یا تداخل ته هایبریزیشن یا هایبریدل اوربیتال Hybrides orbitals ویل کیږی چی مور یی څو ډولونه په لاندی توگه ذکر کوو.

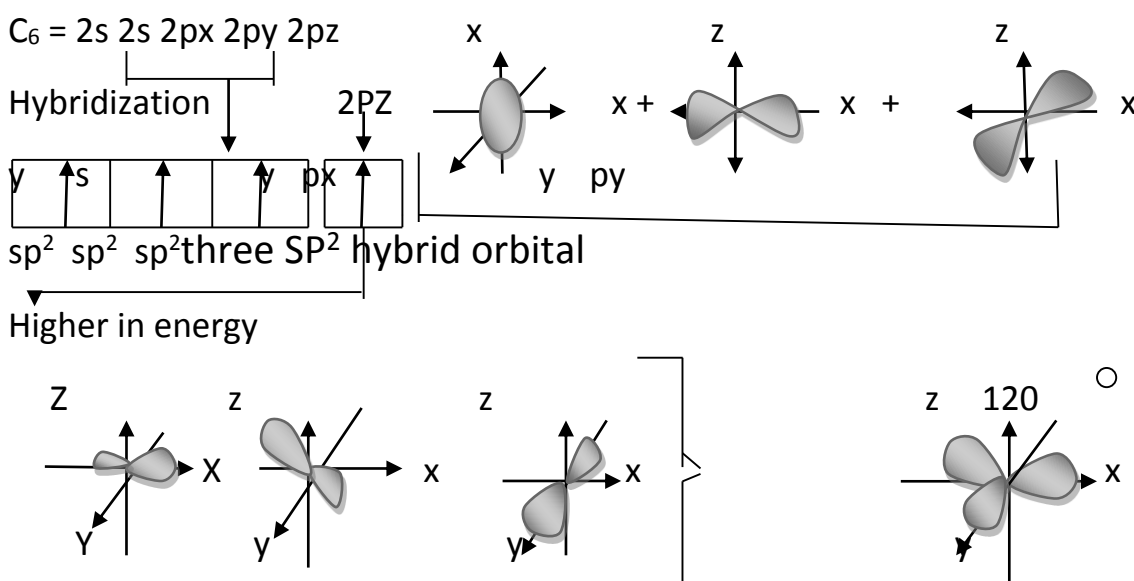
SP³ Hybridization 1-

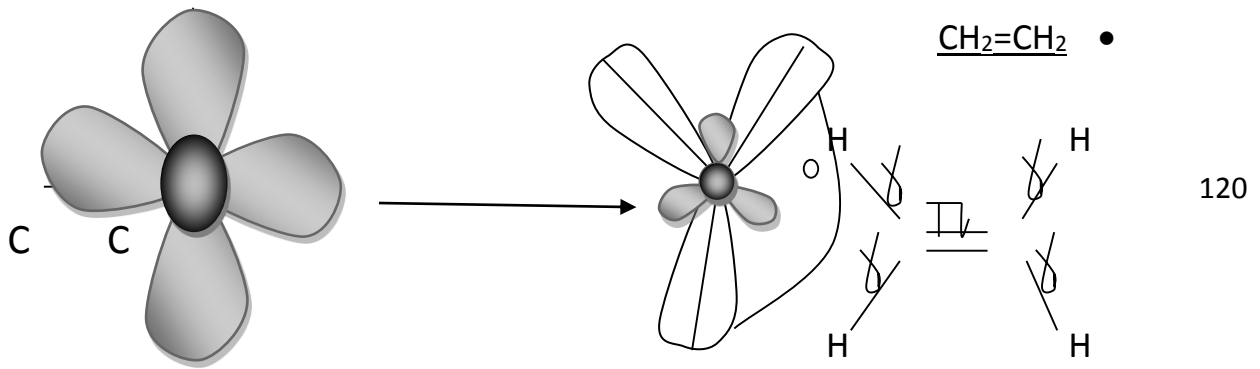
دیو اوربیتال (S) اودری اوربیتال (P) له آمیزیشن څخه مینځ ته راځی دغه اوربیتالونه دڅلور وکنجونوپه شکل فضای جوړښت جوړوی چی د دوو اوربیتالونو تر مینځ زاویه ۱۰۹،۵ درجی ده. مثال لکه میتان.



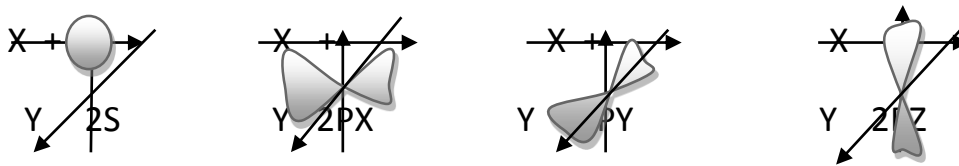
SP³ Hybridization:2

هغه هایبریدی اوربیتالونه ویل کیږی چی دیو (S) اوربیتال اود دوه (P) اوربیتالو د آمیزیشن څخه لاسته راځی (SP³) اوربیتالونه دیو متنسای الاضلاع مثلث دکنجونوپه سمت کی جهت گیری کوی پدی ډول دهر اوربیتال ترمنځ زاویه ۱۲۰ درجی وی مثال یی دالکین Alekene کورنی لومړی مرکب ایټلین CH₂=CH₂ دی چی د دوه اشتراکی رابطو پواسطه جوړیږی چی یوه رابطه یی دسیگما (σ) اوبله یی دپای (π) په نامه یادیږی.

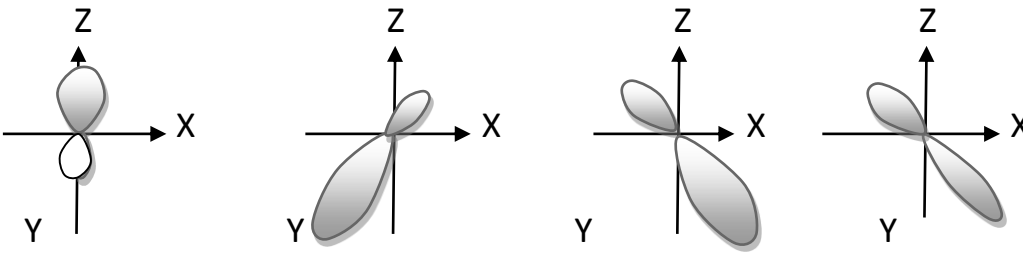




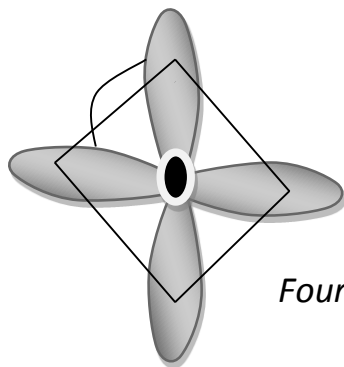
S+P+P(Z Z Z) دری SP²ار بیتالونه



CH₄ •



190:5

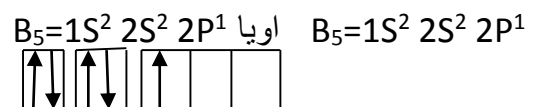


Four hybridization

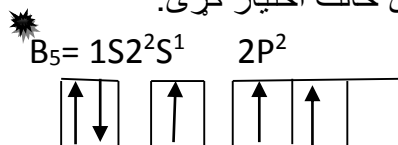
خلور SP³ار بیتالونه

د () هایبیریڈی اور بیتالونو مثالونه:

د BF₃ مرکب په نظر کی نیولوسره که چیری په نوموری مرکب د بورن الکترونی Configuration خیرشو نولیکوچی.

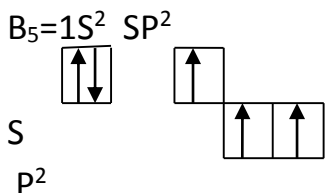
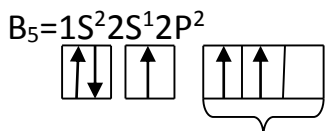


د د الکترونی Configuration څخه معلومیږي چې په عادی حالت یو طاق الکترون لری مگر د دریو پیوندو دپاره دریو طاقو الکترونو ته ضرورت لری نوځکه د B اتمو تحریکوی ترڅو د $2s^2$ یو الکترون د $2p$ اوربیتال اشغال کړی اولاندی حالت اختیار کړی.

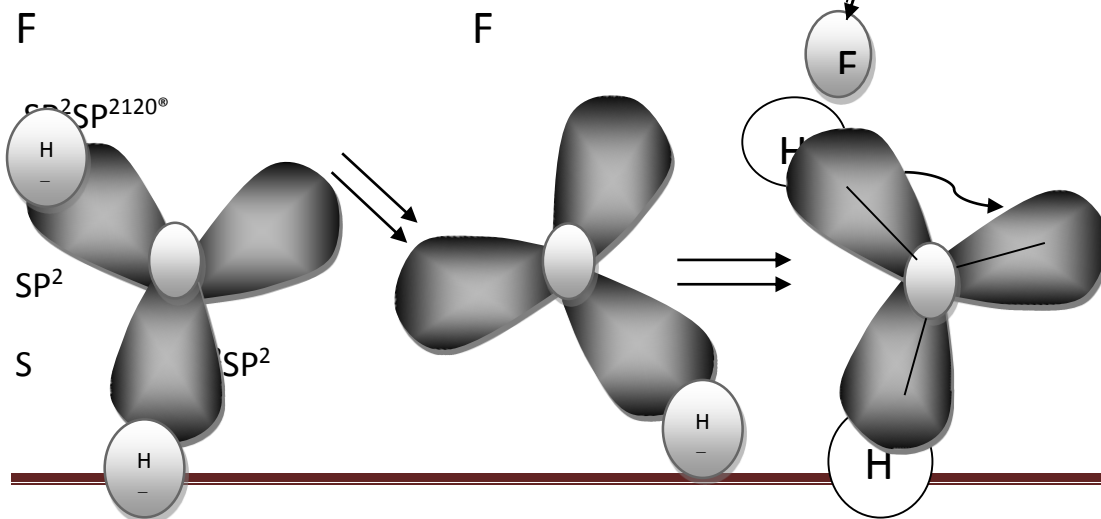
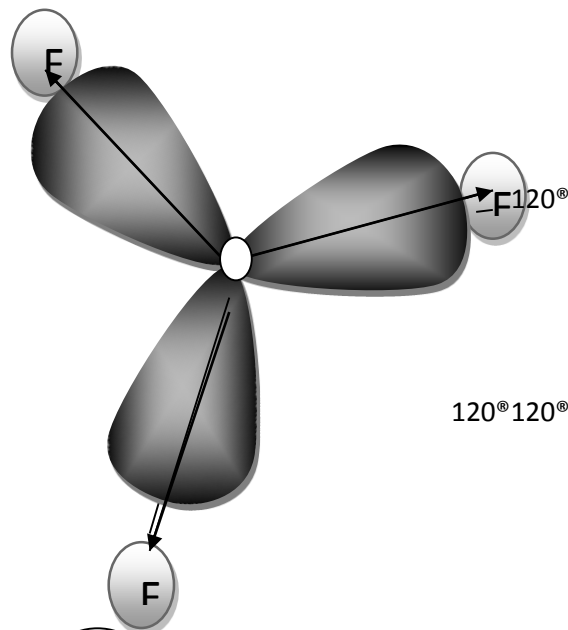
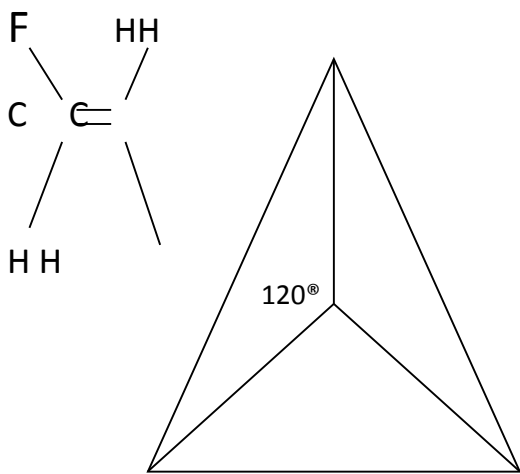


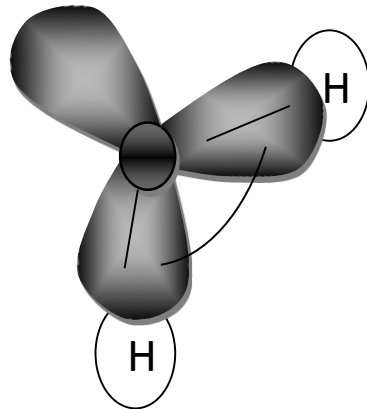
تحریک شوی بورن

اوس که چیری وغواړو چې یو پایداره مالیکول جوړ کړو باید ممکنه قوی ترینه پیوندونه جوړ کړو ترڅو جهت دارترین اتمی اوربیتالونه لاسته راوړو.



دد الکترونی ساختمان څخه لیدل کیږی چې د B دی یو اوربیتال د P ددوه اوربیتالوسره هایبرید کیږی. چې په هغه کی د B اتم دیوه دری کنجی په منځ کی او د F دری اتمه یی په رأسونکی قرار نیسی.

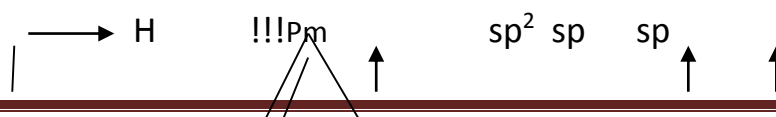
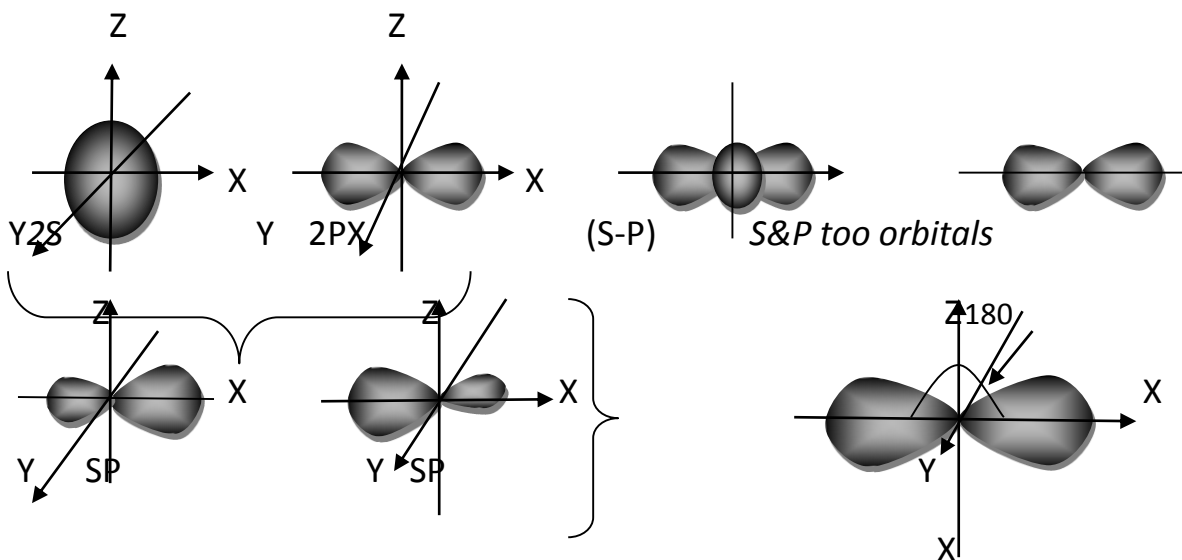


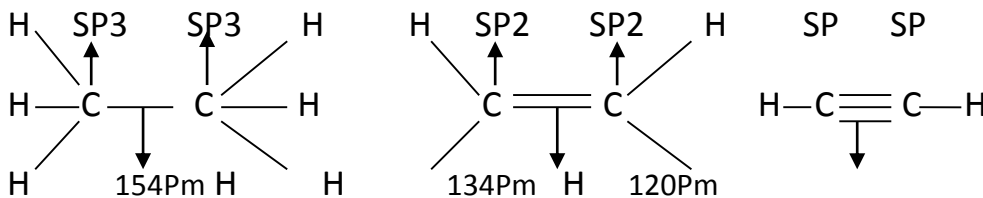
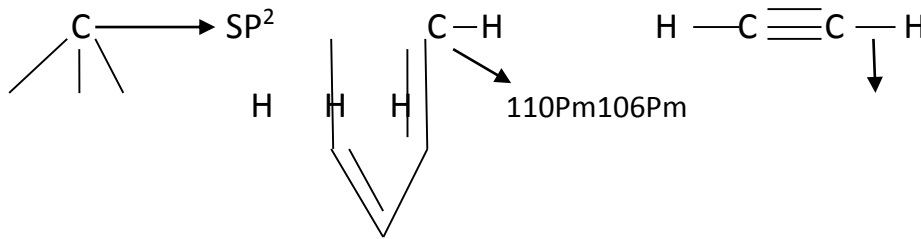


120°

SP hybridization:-3

پہ دغہ ڊول اور بیٹالو کی دیو S او یو P اور بیٹال دیو خای کیدو پہ نتیجہ کی مینخ ته رایی د SP اور بیٹالونہ دیو مستقیم خط پہ امتداد یرختی کیری پدی ڊول چی داوور بیٹالو ترمنخ 180 درجی زاویہ جوړوی مثال یی داسیتلین Acetylene کورنی لومری مرکب استلین CH_2CH_2 دی چی دوو اشتراکی رابطو پواسطه جوړیږی.





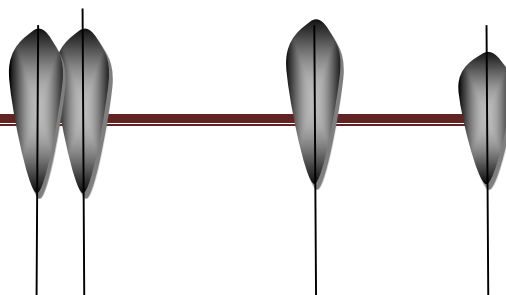
دکیمیاوی موادو د امالیکولوهندسی (فضایی جوړښت) په هغه مالیکول کی دکیمیاوی (کولانسی) اړیکو ترمنځ زاویو پوری اړه لری په یوه مالیکول کی دکیمیاوی اړیکو ترمنځ دزاویو اندازه الکترونی اوربیتالو دپیوندیدو دنظریی په لاندی تشریح کیږی.

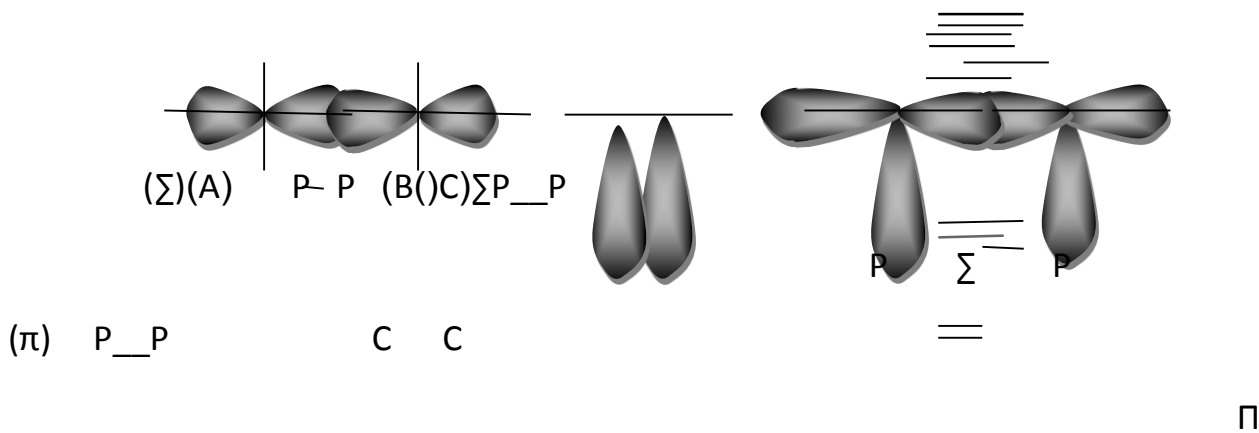
پیوند اوربیتالونه:-

په ځینو حالاتو کی دیواتوم څو الکترونی اوربیتالونه چی شکل او انرژي یی دیوبل څخه توپیر لری پخپل مینځ کی پیوند یا گډیږی دهغوی څخه نوی داسی الکترونی اوربیتالونه لاس ته راځی چی انرژي اوشکل یی یوشی اوهم په خپلومنځوکی یوډبل په نسبت الکترونی اوربیتالونه یوډبل سره دگډیدو (شریکیدو) دنظریی په اساس لاندی تشریح کیږی.

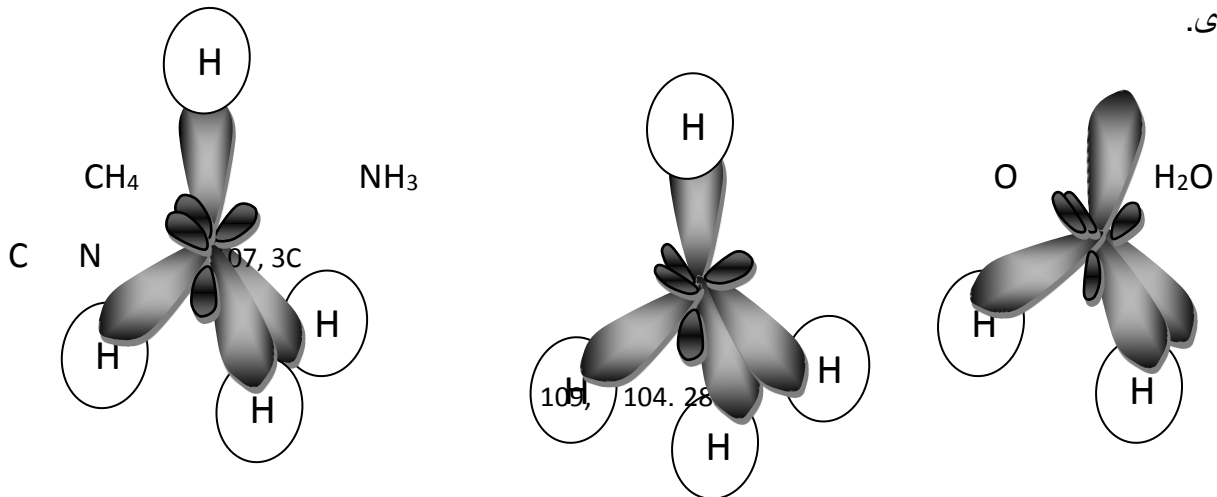
الف:- که دکاربن د دوه اتومونویویوالکترونی اوربیتالونه به لاندی ترتیب (A شکل) کی یوډبل سره گډ شی نودلته دکاربن داتوموهستی یوډبل څخه لیری واقع کیږی او د دغه هستوترمنځ ددفع قوه لږوی نوڅکه دلته د دواړواتوموالکترونی اوربیتالونه یوپه بل کی ډیر ننوځی (گډیږی) اودکاربن داتوموترمنځ مضبوطه کولانسی اړیکه جوړیږی دایوه کولانسی اړیکه (C-C) دسگما (Σ) اړیکی په نوم یادیږی.

ب:- اوس که د (Σ) اړیکی وروسته د دغواتوموترمنځ دویمه کولانسی اړیکه جوړیږی دادویمه اړیکه د پای (π) داریکی په نوم یادیږی. دلته دکاربن داتومودویم الکترونی اوربیتالونه په لاندی ترتیب (B شکل) یوډبل سره گډیږی. داځل چی دکاربن داتوموهستی یوډبل ته نژدی اودهغوی ترمنځ د دفع قوه زیاته ده نودلته الکترونی اوربیتالونه یوډبل سره لږ گډیږی اوکیمیاوی اړیکه چی داځل جوړیږی نسبتآسسته وی اوس که ددی دوه کیمیاوی اړیکودپاسه ددغه اتوموترمنځ دریمه اړیکه جوړیږی هغه به هم دپای (π) اړیکه وی اوپه عینی ترتیب به دامنځ ته کیږی د (Σ) او (π) اړیکو دجوړیدوترتیب دایتلین په مالیکول کی ښودل کیږی.





پہ الفاتیک اوروماتیک مرکبوں کی دپای (π) اریکی تینگنت (مضبوطوالی) یو دبل خخہ توپیر لری. مثلاً دایتلین اوہلوجنو ترمنخ جمعی تعاملونہ ترسره کیری او دپای (π) اریکہ ماتیری. خوبترین پہ جمعی تعاملتوکی برخہ نہ اخلی او دلته د (π) اریکہ نیٹا تینگہ دہ پہ ایتلین کی د (π) اریکہ داروند دوہ اٹومو ترمنخ محدودہ دہ. خوبہ بنزین کی د (π) اریکہ لامحدودہ (گرخندہ) دہ نوخکہ د (π) اریکہ پہ اسانی سرہ پداسی دول واقع کیری معین فضایی جوربت منخ تہ راوری اوبیا چی دغہ پیوندی اور بیتالونہ دبل اٹوم دالکترونی اور بیتالوسره کیمیای اریکہ جوری نودلاستہ راغلی ملیکول فضایی جوربت بہ دہمدغہ پیوندی اور بیتالو دفضایی جوربت پر بنست جوریری پہ مخنی درس کی دیواتم دS او P الکترونی اور بیتالونو پیوندیدل او دلاس تہ راغلو SP^3, SP^2, SP پیوندی اور بیتالونو فضایی جوربتونہ ونبودل شوہ او د دی پیوندی اور بیتالونو دفضایی جوربت پر بنست دمیتان، امونیا او اوبو فضایی جوربتونہ داسی تشریح کیری.



دمیتان، امونیا او داوبو پہ مالیکول کی مرکزی اٹومونہ (C, N, O) پہ پام کی نیسو دنومور و عناصر و اٹومونو پہ ولانسی الکترونی پو بنونو کی (S او P) اور بیتالونہ خلور SP^2 پیوندی اور بیتالونہ جوری.

دمیتان پہ مالیکول کی چی دکاربن اٹوم خلور وارہ SP^3 پیوندی اور بیتالونہ دہایدروجن دخلور و اٹومونو دS اور بیتالوسره خلور کو ولانسی اریکی جوری د دغو اریکو ترمنخ زاویہ 109.4° درجی کو ولانسی اریکی جوری. دامونیا پہ مالیکول کی چی دنایتروجن اٹوم دری SP^3 اور بیتالونہ دہایدروجن دری اٹومونوسره دری کو ولانسی اریکی جوری و او د SP^3 یو اور بیتال ناپیلی پاتی کیری داناپیلی اور بیتال خیل

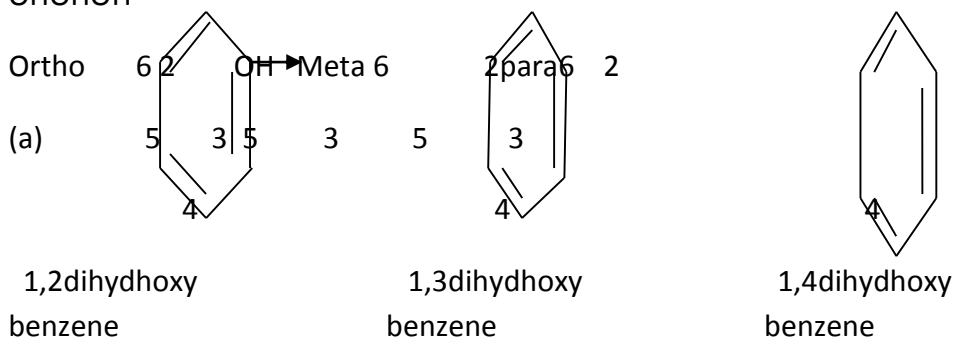
څنگ ته کیمیاوی اړیکې دفع کوی چی په نتیجه کی د 3nh په مالیکول کی د HNNH زاویې کوچنی $5,107$ کیری.

داوبو په مالیکول کی د اکسیجن دوه SP^3 اوربیتالونه ناپیلی پاتی کیری چی دغه اوربیتالونه هم پخپل مینځ کی او هم خپلوڅنگو ته کیمیاوی اړیکې دفع کوی نود دفع ددغی زیاتی قوی له امله داوبو په مالیکول کی HNNH زاویه ډیره کوچنی شوی ده.

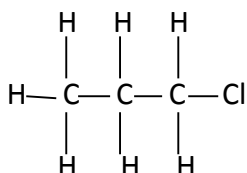
ایزومیری -Isomerism

هغه کیمیاوی مرکبونه دی چی کیمیاوی جمعې فورمولونه یی یوشی اود مالیکولو جوړبنتی فورمولونه یی توپیر لری. لاندی دځینو ایزومیرونو مثالونه.

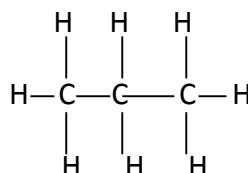
OHOHOH



(b)

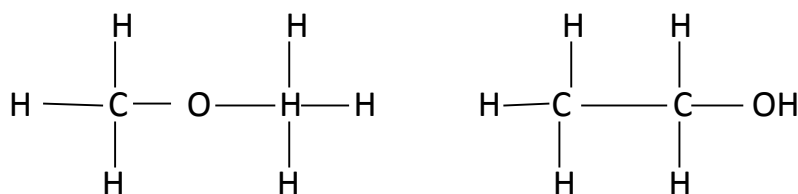


1_Chloropropane



2_chloroPropane

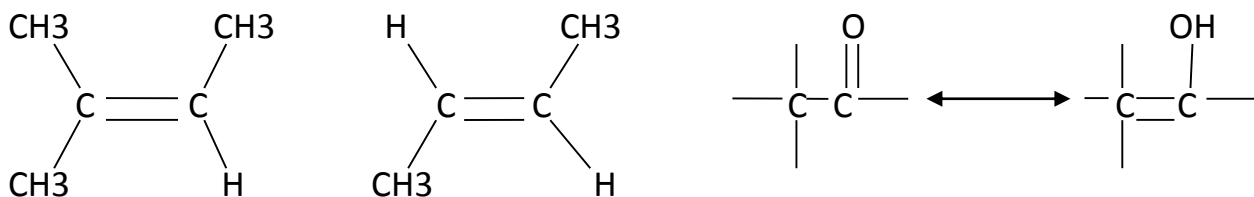
پورته جوړبنتی ایزومیرونه گوری چی وظیفوی گروپونه یی یوشی خو په مالیکولونو کی یی د وظیفوی گروپونو ځایونه توپیر لری.



Di methyl ether یا methoxy methane

Ethanol

دجوړبنتی ایزومیرونو مثالونه چی وظیفوی گروپونه 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 isomerism سیتروایزومیری.

ایزومیرونه کیدای شی چی مختلف مواد لکه $\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$ او $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$ وی اویایی په مالیکولونوکی دوظیفوی گروپونوموقیعتونه توپیر لری چی داډول ایزومیروی دجوړبنتی ایزومیری په نوم یادیری. دجوړبنتی ایزومیرونوکیمیاوی اوفزیکي خواص یوډبل څخه توپیرلری هغه موادچی دمالیکولونوکیمیاوی فورمولونه یی یوشی اوهم یوډول وظیفوی گروپونه لری خو په فضایی کی دوظیفوی گروپونوموقیعتونه یوډبل څخه فرق ولری داډول ایزومیردفضایی ایزومیری Stereo isomerism په نوم یادیری.

دسیتروایزومیری یومثال cis trans ایزومیری ده چی په فضایی کی دوظیفوی گروپونوموقیعتونه یی فرق لری.

دکیمیاوی فورمول پیداکول:-

دیونامعلوم عضوی مرکب دکیمیاوی فورمول دپیداکولو اساس دهغه مرکب ددعناصرومقدار تعین تشکیلوی چی دفیصدی په شکل لیکل شوی وی. دعناصروموندل شوی فیصدی دهغوی په اتمی وزن ویشل کیری چی دهغی څخه دنامعلوم مرکب داتوموتناسب پیداکیری په ساده ډول دغه دیومثال پواسطه تشریح کیری.

دعناصرودمقداری انالیزپواسطه لاندی فیصدی پیدا شوی

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

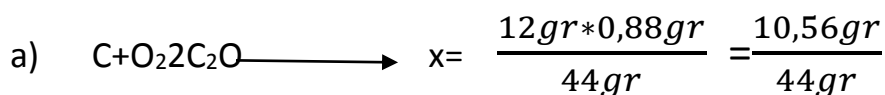
ددی په نتیجه کی:

C:H:N:O=3,40:8,63:1,69:1,76 داتوموتناسب حساب شوی خارج قسمت په کوچنی عدد یعنی 1,67 تقسیم کیری چی له هغی څخه C:H:N:O=2:5:1:1 لاسته راخی ددی له مخی دعنصر وساده تناسبی فورمول C₂H₅HO دی چی دڅو واری C₆H₁₅H₃O₃, C₄H₁₀N₂O₂ او یا عمومی.

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

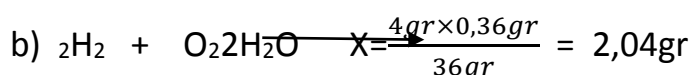
مثال: یو عضوی تعامل چی دکاربن، هایدروجن او کلورین عناصر لری کوانتیتاتیوی تجزیه مورته وروسته دسوځولو څخه په 1,79 دنوموری تعامل کی 0,88g دکاربن دای اکساید او 0,36g اوبه په لاس راگری مولی اندازه یی تجزیی په مرسته دا اعداد 84,6g/mol وټاکل شوه. اوس نوتاسی لومړی دافورمول پیداگری اوبیایی دجوړښت ډول (سترکچر) معلوم کری؟

حل: دکاربن دای اکساید څخه دکاربن اندازه پدکولو.



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

دابوڅخه دهایدروجن اندازه په لاس راوړو.



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

نوکلہ چی 1,gr عضوی مادہ وسوئل شی پہ کی 0,24gr کاربن او 0,04gr ہایدروجن لاستہ رخی دکلورین اندازہ دکاربن او ہایدروجن دتوپیر خخہ سری معلومولای شی.

$$1,7gr - (0,24gr + 0,04gr) = 1,7gr - 0,28gr = 1,42gr$$

د 1,7gr عضوی مادی دسوئلو خخہ 1,42gr کلورین لاس تہ رخی داندازولہ تناسب خخہ بیا داتومونو دشمیر تناسب پیداکیڈای شی.

$$\text{دکاربن فیصدی} \times \text{ایومول دکاربن} = \frac{1mol \times 0,24gr}{12} = 0,02 \text{ gr/mol}$$

$$\text{دہایدروجن فیصدی} \times \text{ایومول دہایدروجن} = \frac{1mol \times 0,04gr}{1} = 0,04 \text{ gr/mol}$$

$$\text{دکلورین فیصدی} \times \text{ایومول دکلورین} = \frac{1mol \times 1,42gr}{35} = 0,04 \text{ gr/mol}$$

خرنگہ چی دلته تر تولوکوچنی عدد 0,02 دی نواوس دهر عنصر مولی نسبت پر همدغه عددویشو تر خوتام اعدادتر لاسه کرو.

$$\text{کاربن} = \frac{0,02}{0,02} = 1 \quad \text{ہایدروجن} = \frac{0,04}{0,02} = 2 \quad \text{کلورین} = \frac{0,04}{0,02} = 2$$

کلہ چی داپورته عددونه پہ عمومی فورمول $C_nH_{2n}Cl_{2n}$ کی ولیکل شی نوپہ لاندی دول سره داتوموشمیرپہ فورمول کی پیداکیڈی. مولی اندازہ دنپہ لاندی دول دی.

$$1C = 12gr/mol$$

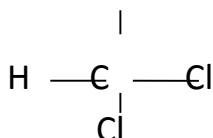
$$2H = 2gr/mol$$

$$2Cl = 71gr/mol$$

$$CH_2Cl_2 = 85g/mol$$

خرنگہ چی پہ سوال کی دمرکب مالیکولی کتلہ تقریباً 84,6g/mol راکرل شوی ده پس دغه فورمول دمرکب حقیقی فورمول دی تعامل لپاره یوازی یوتاکی جو رینت یاسترکچر شته چی هغه عبارت له دی کلورومیتان Dichloromethane خخہ.

H



تجزیه:-

تجزیه پہ دوه دولہ ده، توصیفی تجزیہ چی دیوی مادی اجزای بنی او مقداری تجزیہ د عناصر و اندازہ او مقداریہ تجزیہ شوی مرکب کی رابنی مثلاًپہ عضوی مرکبونوکی دکاربن او ہایدروجن د فیصدی دپیدا کولو لپاره ددی دول فورمولو خخہ استفادہ کوو.

$$H\% = \frac{وزن H_2O \times 2 / 18 \times 100}{دعضوی مادی وزن}$$

$$C\% = \frac{وزن CO_2 \times 12 / 44 \times 100}{دعضوی مادی وزن}$$

مثال: - 2 گرمه عضوی مادی دسوخیدوڅخه 3,8gr کاربن دای اکساید او 4 گرمه H₂O حاصل شوی دی. تاسوپه نوموړی مرکب کی دکاربن او هایدروجن فیصدی معلوم کړی . حل: لومړی طریقه:-

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

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

عضوی ماده CO₂

دوهمه طریقه:-

$$a) \frac{3,8gr}{x} \times \frac{2gr}{100gr} = X = \frac{3,8gr \times 100gr}{2gr} = \frac{380gr}{2gr} = 190gr CO_2$$

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

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 ټولو عضوی مرکبونو کی دC او H فیصدی داسی په اسانی سره نه معلومیری بلکه دهغه دمعلومولو او تشخیص لپاره باید تجربه سرته ورسو.

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

الف: دکاربن، هایدروجن او اکسیجن دمولونونسبت.

ب: دمرکب ساده کیمیاوی فورمول.

ج: دمرکب حقیقی کیمیاوی فورمول.

• په لاندی مرکباتوکی عضوی او غیر عضوی مرکبونه په نښه کړی؟

- a)HCl b)CCl₄ c) CHI₃ d) CS₂ e)C₆H₁₂O₆ f)CO₂ g)HCN i)CO₃
j)CBr₄ k)SO₂ l)CH₃CO₂H

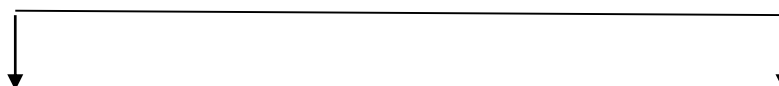
هایدروکاربونونه

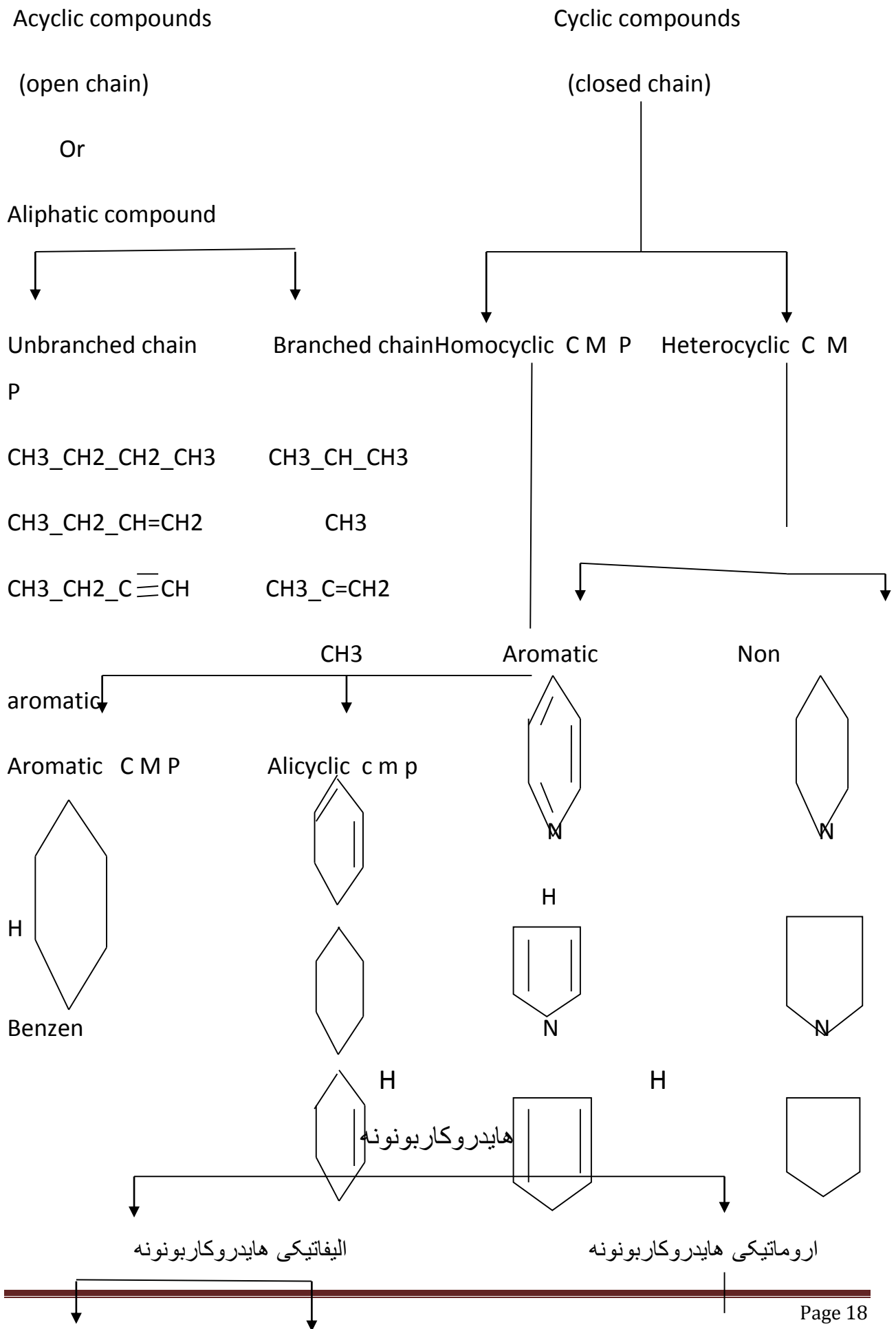
Hydrocarbons

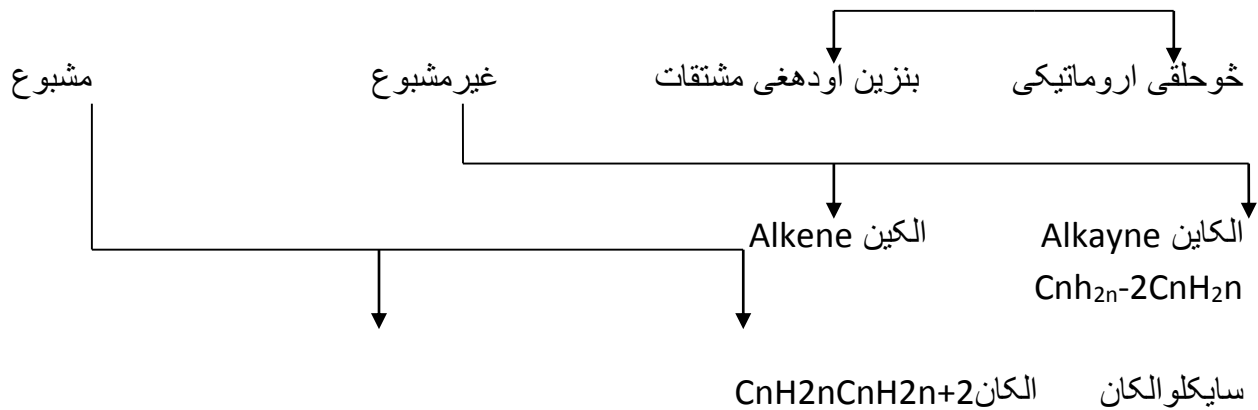
ساده عضوی مرکبات یوازی دکاربن او هایدروجن د اتومو خخه جور شوی. دغه مرکبات دکیمیایوی خواصوله مخی په دریوگروپویشل کیږی.

1. مشبوع هایدروکاربونونه الکان Alkane یا پارافین Paraffin او یاسایکلوالکان Cycloalkane.
2. غیر مشبوع هایدروکاربونونه الکین Alkene یا اولیفین Olefin او الکانین Alkanes.
3. اروماتیکی هایدروکاربونونه.

Organic compounds







الیفاتیک یا آلیفاتیک هایدروکاربنونونه Aliphatic Hydrocarbons:-

الیفاتیک هایدروکاربنونونه هغه مرکبات دی چی دکاربن اتومونه یی یو دبل سره دځنځیر په شکل په مستقیم ډول یا په منشعب ډول وصل شوی وی مگر اولنی او اخیرنی کاربنونونه یو دبل سره وصل نه وی. الیفاتیک هایدروکاربنونونه په دو برخو ویشل شوی دی. چی دالکان Alkane، سایکلو الکان Cyclo Alkane، الکیلن Alkylene، او الکان یا الکیلین څخه عبارت دی.

الکان Alkane:-

الکان دکاربن او هایدروجن الیفاتیک مرکبات دی چی عمومی فارمول یی C_nH_{2n+2} دی او دمشبوع هایدروکاربنونو او یاپارافین هایدروکاربنونو په نوم یادیری. دالکان د مرکباتو د نومونو په اخرکی ane راځی چی دهغی ساده مرکبات معمولی نومونه یی لکه میتان، ایتان، پروپان، اوبوتان، هغه الیفاتیک مرکبات چی دکاربن شمیر یی پنځه او یادهغی څخه زیات وی دهغی نوم دلاتینی اعدادو څخه اخیستل کیږی. که چیری دالکان په مرکباتو کی د هایدروجن یو اتوم کم شی نودغه گروپ دالکیل Alkyl په نوم یادیری. دمثال په توگه:

CH_3 --Methyl group C_2H_5 —Ethyl group

که د میتان څخه د هایدروجن دوه اتومه کم شی نودغه گروپ $-CH_2-$ د میتیلین په نوم یادیری، دمثال په توگه.

$Cl-CH_2-Cl$ Methylene chloraid

ددی کورنی هر مرکب له مخکنی او وروستی مرکب څخه په ترتیب سره CH_2 په اندازه توپیر لری ددی کورنی څلور لمړی مرکبونه میتان، ایتان، بروبان او بیوتان دی په عادی توڅو کی چی غازونه دی دپنځه څخه تر اوولس مرکب پوری مایع او دهغه وروسته جامد دی.

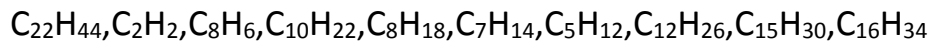
ټول دمشبوع هایدروکاربنونونه په اوبوکی نه حلیری مگر په نورو عضوی محلولونو کی لکه بنزین او ایتروکی حلیری. که چیری یو عضوی مرکب په بل مرکب باندی تبدیل شی دغی طریق ته دهمولوگ Homologe یا متجانسه سلسله وایی وروسته دهمولوگ سلسله داسی تعریف کوو.

Homologe:-

دهغی سلسلی څخه عبارت ده چی په هغه کی مخکنی مرکب د وروستی مرکب څخه CH_2 یا میتیل دگروپ په اندازه فرق وکړی دعضوی کیمیا په چوکاټ کی دمشبوع هایدروکاربنونو ته سرحدی هایدروکاربنونونه هم ویل کیږی ځکه د هایدروجن د اتومو په واسطه تر اخره سرچ پوری دمشبوع شوی وی دمشبوع هایدروکاربنونو په نوم پارافین دی یعنی لږ فعاله مرکبونه چی خپله پارافین د دوو کلیمو څخه جوړه شوی چی یوه یی Param د لږ اوبل یی offinis په معنی د فعالیت دی.

په مشبوع هایدروکاربونوکی CH_2 یامیتایل گروپ په اضافه کیدوسره ددی مرکباتوپه کیمیاوی خواصوکی توپیرنه رخی مگردغه گروپ په اضافه کیدوسره یی فزیکي خواص یودبله فرق کوی خکه چی دغه دمالیکولی وزن په اضافه کیدوسره یی دجوش او ویلی کیدونقطی تغیرکوی.

❖ په لاندی مرکبونوکی کوم مشبوع هایدروکاربونونه دی؟



❖ ساختامانی مالیکولی فورمول دهغه مشبوع هایدروکاربونو ولیکی چی په خپل ترکیب کی $23^{11}17^{11}$ او 40 کاربونونه ولری.

یادونه: لمړی دری هایدروکاربونونه CH_4, C_2H_6, C_3H_8 ایزومیرونه نلری C_4H_{10} دوه ایزومیرونه لری C_5H_{12} دری C_6H_{14} پنځه ایزومیرونه لری.

په لاندی جدول کی دځینوالکانو نومونه، مجموعی فورمول، ویلی کیدوتکی، داوشیدوتکی

| دایشدوتکی | دولیکیدوتکیفورمولنوم | | |
|-----------|--------------------------------|------|------|
| Methane | CH ₄ | -184 | -164 |
| Ethane | C ₂ H ₆ | -172 | -89 |
| Propane | C ₃ H ₈ | -190 | -42 |
| Butane | C ₄ H ₁₀ | -135 | -0,5 |
| Pentane | C ₅ H ₁₂ | -129 | 36 |

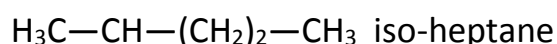
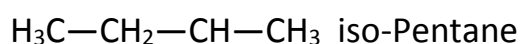
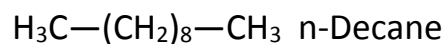
د نوم ایښودنی عمومي قاعده (نامگذاري):-

International of pure and applied chemistry (I U P A C)

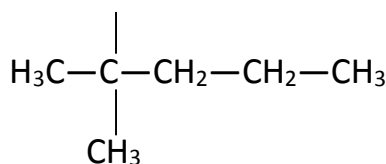
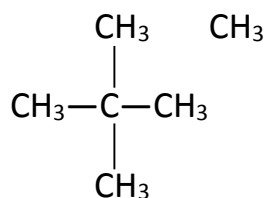
عضوی مرکبونه د IUPAC دنوم ایښودنی (نامگذاري) پراساس نومول کیری لاکن دځینو ډیرو مشهورو مرکباتو لپاره د IUPAC دنوم ترڅنګ پخوانی مروج او معمول نومونه هم جواز لری

دنواینودنی په معمولی سیستم کی دالکانومختلف ساختمانی ایزومیر دهغه دنوم نه مخکی n, iso او neo مختاری (پیشوند) په کینودلوسره توپیر کیږی.

په n-Alkane کی دکاربن اتمونه یومستقیم ځنځیر او په ISO-Alkane کی منشعب ځنځیری ساختمانی لری .



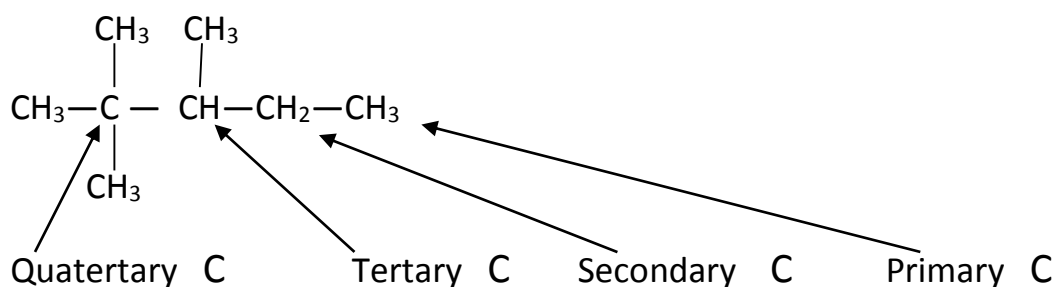
Neo-Alkane هغه الکان دی چی دځنځیری ساختمانی په اخیرکی دری دمیتایل گروپونه ولری.



Neo pentane

Neo heptane

که چیری په مشبوع هایډروکاربونو(الکان) کی دکاربن په اتموکی دالکایل یو گروپ نصب وی نودغه کاربن داوی کاربن Primary carbons اوکه دالکایل دوه گروپونه نصب وی د دوهمی کاربن Secondary carbons اوکه دالکایل دری گروپونه نصب وی د دریمی کاربن Tertiary carbon په نوم یادیری.



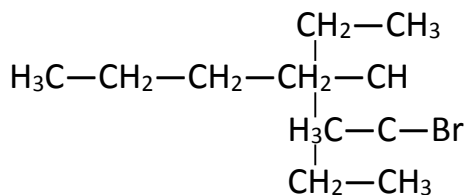
1. Primary Alkyl groups $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-$ 1 Carbon

2. Secondary Alkyl groups $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-$ 2 Carbon

3. Tertiary Alkyl group $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}-$ 3 CARBON

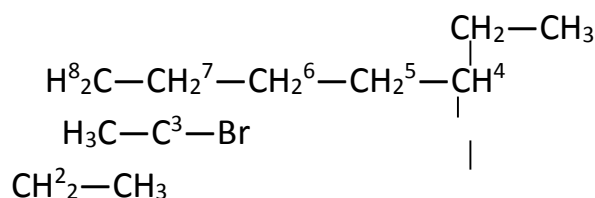
د IUPAC دنوم اینبودنی په سیستم کی اصلی اساسی دنورمال هایدر و کاربونو Alkan جو روی ددی څخه پرته نور هایپر و کاربونونه اودهغی مشتقات په سیستماتیکي ډول دلاندی اساسی قاعدوله مخی نومول کیږی.

1. لمړی باید هغه اوږدځنځیر پیدا شیچی په هغه باندي د ټولونه زیات فعال گروپونه نصب وی دمثال په توگه لاندی ساختمانی فورمول به نظر کی نیسو.



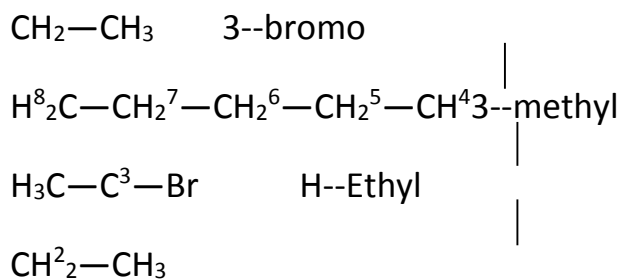
په دی ساختمانی فورمول کی اوږدځنځیر دکاربن اته اتومونه لری یعنی Octane

2. ددغه اوږدځنځیر دکاربن اتومونه باید هغه سرنه و شمیرل شی ترڅو دکاربن هغه اتومونه چی زیاتی معوضی substitutes لری کوچنی عدد واخلي.



دکاربن هغه اتوم چی زیاتی معوضی لری دریم کاربن دی نوله همدی کبله دکاربن دځنځیر شمیرنه له بنی خوا نه شروع شو.

3. معوضی باید نومول شی اودهغه موقعیت دکلرین داتوموپه ځنځیر کی تعیین شی.

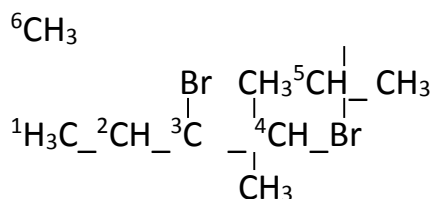


4. د مرکب باید ولیکل شی چی په هغه کی معوضی substitute دالفبا په شکل ترتیب شوی وی .

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

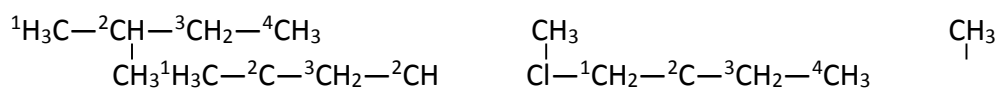
5. که یوه معوضیه په یوه الکان کی څوځلی موجوده وی نودغه معوضیه د tetra, tri, hexa, penta,

په شکل بنودل کیږی اوچپ خواته یی دهغه کاربن عددونه لیکل کیږی چی په هغه کاربن باندي معوضی نصب دی .دمثال په توگه.



یوڅومثالونه:

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



2-Methyl 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 ایزومیر بلل کیری دمثال په توگه بیوتان Butane چی مجموعی فورمول یی C_4H_{10} دی. اخیت ورکولای شی چی یو یی عادی یا $n = \text{normal}$ او بل یی isobutene چی مساوی = isos دی په n-butane کی د کاربن اټومونه یو په بل پسې د خنخیر کریو په شان تری دی اما iso butane یو منشروب ساختمان لری .

 C_4H_{10} $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$ N-butane C_4H_{10}

i so-butane

H

|

H3C _ C _ CH3

|

CH3H

|

 $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$ $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-C-CH}_3$ $\text{H}_3\text{C-C-CH}_3$

|

CH3

|

CH3

N-Pentane ایزومیر

ISO-Pentane

Neopentane

د Hexane ایزومیری په لاندی ډول دی.

A: $\text{H}_3\text{C-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$ B: $\text{H}_3\text{C-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH-CH}_3$

نارمل هگزان

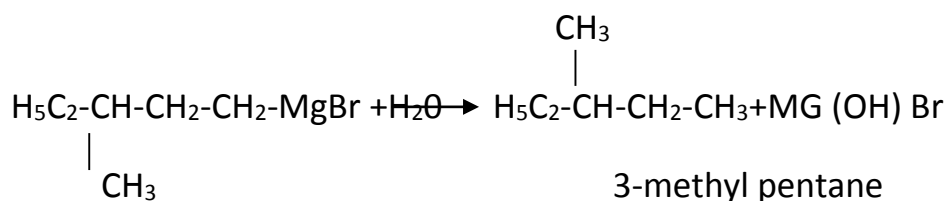
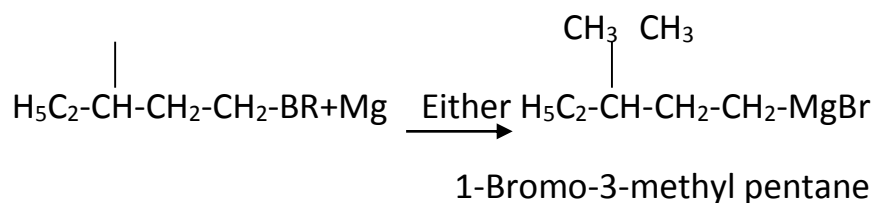
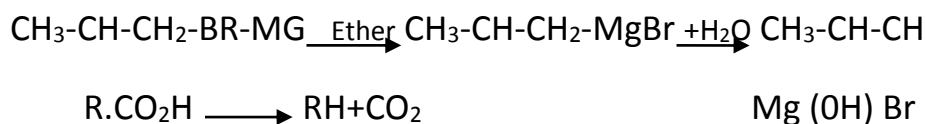
امیتایل هگزان

CH3

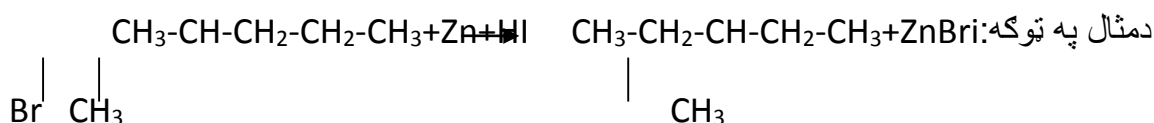
CH3

|

C: $\text{H}_3\text{C-CH}_2\text{-CH-CH}_2\text{-CH}_3$ D: $\text{H}_3\text{C-C-CH}_2\text{-CH}_3$ E: $\text{H}_3\text{C-CH-CH-CH}_3$

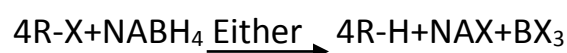


۳- د الکایل هلايدونو تعامل ديومفوتری فلز او هلو جنی تيزابو پواسطه .

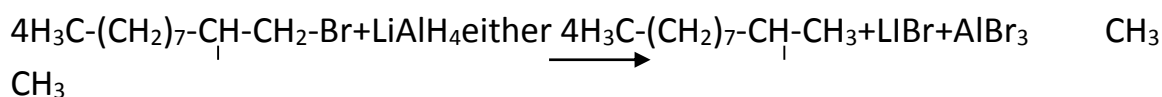


2-Bromo-3-methyl pentane 3 methyl pentane

4: د الکایل هلايدونو تعامل د سيتم المونيم هايديريد (Li Al H₄) او يا سوډيم بورو هايديريد (NABH₄) د ارجاع په واسطه الکایل هلو جيند په الکان بدليري.



د مثال په توگه:



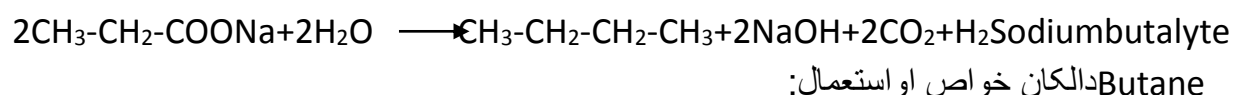
دورتس نتيز: که چيري دوه مول الکيل هلايد ددوه مول فلزی سوډيم سره ترکیب شی په نتیجه کی الکان لاسته راخی. $2\text{R-X} + 2\text{Na} \longrightarrow \text{R-R} + 2\text{NaX}$ دمثال په توگه:



1-Bromo decane

Decane

د عضوی مالگو له سوډیم، پوتاشیم او یا کلسیم له الکترولیز څخه الکان لاسته راځي مثلاً



د الکانو اول څلور مرکبات میتان، ایتان، پروپان او بیوتان په عادی تودوخه کې غازونه دي N-Heptadecan نه تر n-pentane (C₁₇H₃₆) مرکب پوری مایع او د هغی نه لور الکان د جامد په حالت پیدا کیری. مایع الکان د بنزین بوی لری لیکن گازی او جامد الکان بوی نه لری. الکان په ضعیفو محلولو

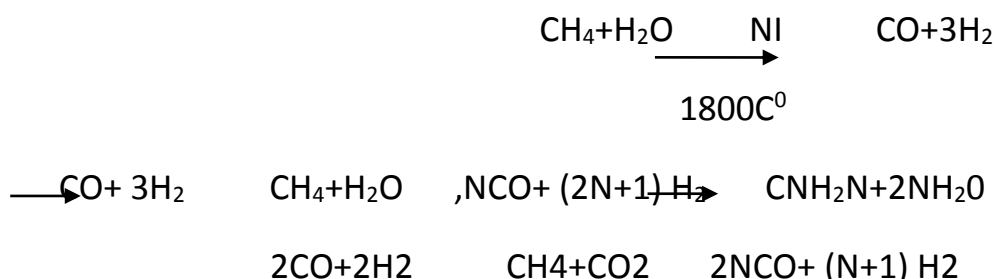
او بنزین کې په شه توگه حلیری. لیکن په قوی محلولو لکه اوبه او یا دای میتایل سلفاید کې د الکانو د حلیدو قابلیت ډیر کم دی. کله چی د الکان په مرکب کې د CH₂ یو گروپ اضافه شی نو د ایشیدو ټکی یی لوریری. منشروب الکان N-Alkane په پرتله د تودوخی په ټیټه درجه کې ایښی.

په لاندی جدول کې 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 |

د پورتنی جدول څخه په ښه توگه څرگندیږی چی د منشروب الکانو د ایښیدو ټکی د نورمال الکانو په پرتله ټیټ دی. د مثال په ډول n-pentane په C⁰ 36,1

او Neo pentane په $9,5C^0$ کی په ایښیدو راځی. د الکانو گازونه د ځمکنی گازو (طبیعی گاز) اصلی برخه جوړوی. طبیعی گاز د ځمکی لاندی د پترولیم پر سر گازونه دی چی 85% میتان 10% ایی ایتان 3% پروپان او له دی پرته بوتان، کاربن ډای اکساید، اکسیجن، نایتروجن، هایدروجن، هایدروجن سلفاید او نور گازونه پکی وی. د الکان گازونه په فولادی بوتلو کی ځای پرځای کیږی او له هغه څخه د سوځولو لپاره گټه اخیستل کیږی. په تخنیک کی د میتان څخه د تودوخی په $450C^0$ او نیکل په موجودیت کی هایدروجن او کاربن مونو اکساید حاصلیږی.



د الکانو تعاملات: (ALKYNE, ALKENE) پر خلاف مشبوع الکان حتی په ډیره لوړه تودوخه کی هم د غلیظو فلزی تیزابونو، قلو، او د تخمض او ارجاع کوونکو موادو سره تعامل نه کوی. د الکانو هلوجنشین تعویضی تعاملات او د تخمض یا سوزلو تعاملات د الکانو د مهمو تعاملاتو څخه شمیرل کیږی،

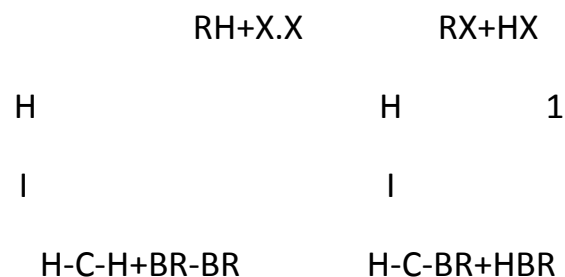
مگر په خاصو شرایطو کښی کولای شی چی لاندی ځینی نور تعاملات پری اجرا شی .

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

کیمیای خواص: پورته ذکر شوی تعاملات د الکانو د کیمیای 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 .

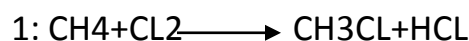
لیکن که د الکانو او هلوجن مالیکول ته د لمر وړانگی ورسیری یا $300C^0$ څخه زیاته تودوخه ورکړل سی نو تعویضی تعاملات (substitutions reaction) اجرا کیږی چی د هغی په نتیجه کی الکیل هلوجنیداو hx حاصلیږی .



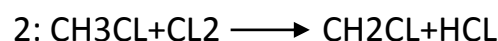


Methyl bromide (mono bromomethayle)

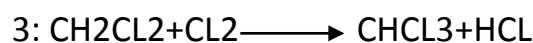
2 د میتان او کلورین د تعامل څخه مختلف محلولونه لکه میتایل کلوراید (کلورمیتان) میتیلین کلوراید (ډای کلورو میتان) (کلوروفورم (تری کلورومیتان) کاربن تیتراکلوراید (تیترا کلورومیتان) حاصلیری.



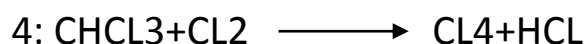
Methyl chloride (mono chloromethane)



Methylene dichloride (dichloromethane)



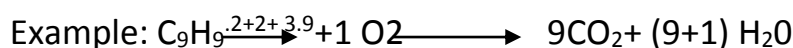
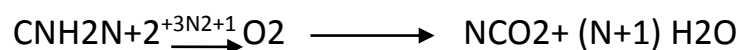
Chloroform (tri chloromethane)



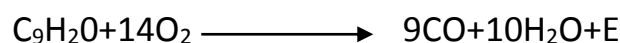
Carbon tetrachloride (tetra chloromethane)

احتراق: Oxidation, combustion

د الکانو سوخیدل د اکسیجن په موجودیت کی ددی باندی گرخی چی په نتیجه کی کاربن ډای اکساید، اوبه او انرژی تولید کری چی عمومی معادله یی پدی ډول ده .



$$\text{N} = 9$$



نوموری تعاملات انرژی ته ضرورت نلری له خپله ځانه انرژی خارجو (Exo thermic)

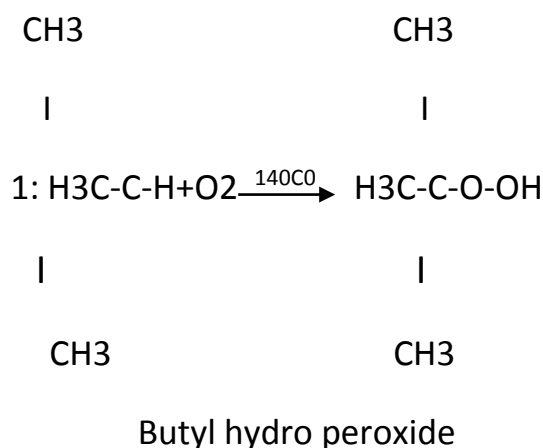
۳- خود بخودی تحمض: (Auto oxidation) عضوی مرکبات نه یواځی د سوزولو پواسطه د هوا دا کسین سره تعامل کوی بلکه دوی په عادی تودوخه کی هم د هوا دا کسین پواسطه په ورو ورو تحمض کیری .

د تحمض دغسی جریان چی په هغه کی کتلتست نه استعمالیری د خود بخودی تحمض یا (Auto oxidation) په نامه یادیری .

او په دی ډول تعاملاتو کی پر ځای ددی چی انرژي آزاد کوی انرژي ته ضرورت لری یعنی (Endo thermic) دی.

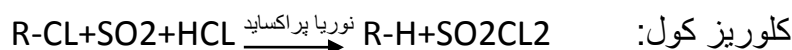
غیر فعال (n-alkene) په عادی تودوخه کی په ډیره کم اندازه تحمض کیری. لیکن منشروب الکان بالخصوص چی دریمی کاربن (Tertiary carbon) ولری د تودوخی په لوړه درجه کی تعامل کوی .

1:

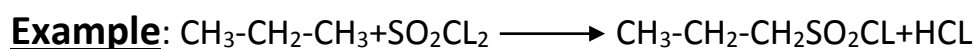
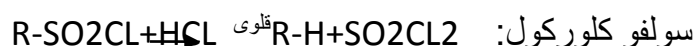


۴: سلفونیشن (Sulphonation): د الکانو د سلفر لرونکی هلوجن (ډایکلوروسلفایډ) سره یو

ځای کیری او په نتیجه کی الکیل هلوجنید (R-CL) لاسته راکوی نوموړی تعامل سلفو کلوریشن هم ویل کیری .

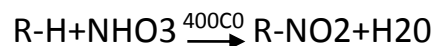


40-80C



Propyl sulphuryl chloride

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

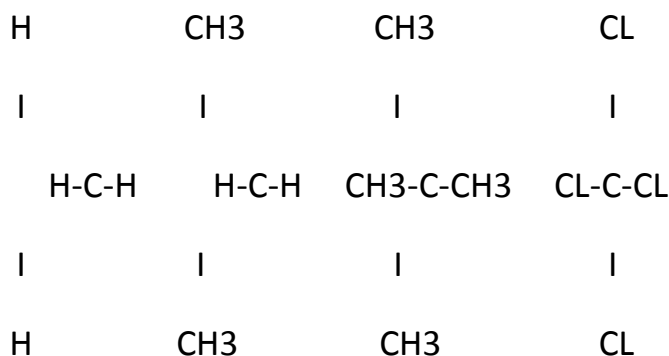


په عمومی ډول الکانونه په ددو سیستمونو سره نومول کیږی.

الف: منطقی اشتقاقی سیستم نوم ایښودنه

ب: بین المللی یا IUPAC سیستم نوم ایښودنه

۱: منطقی سیستم : پدی سیستم د الکان کورنی لومړی مرکب CH₄ فرضوو او نومونه یی ږدو د میتان د مرکب C د مرکز په توګه ټاکو او دهغه هر هایدروجن چی په یو رادیکل یا ګروپ تعویض شوی وی د هغو نومونه اخلو . مثلا



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

همدارنگه په دی سیستم کی (NEO ISO -N) په شونډو یا لفظو څخه هم کار اخیستل کیږی.

ب: بین المللی سیستم : پدی سیستم کی باید لاندی خبری په یاد ولری.

۱: هغه الکان چی اوږد منشروب شکل ولری او اوږد ترینه کاربسی ځنځیر پیداوو.

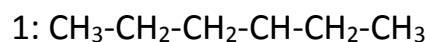
۲: د کاربن د هغه اټوم څخه نمره یا شماره شروع چی معا وصنی ته ږدی وی.

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

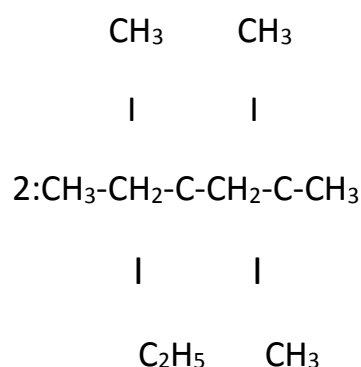
۴: د رادیکلونو د شمیر له مخی د مونو، دای، ترای، او تترا کلمات ذکر کوو.

لاندی مرکبات نامگذاری کری

د لاندی مرکباتو ساختمان ولیکی ؟



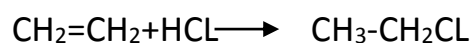
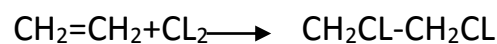
| | |
|-------------------------------------|------------------------------------|
| I | |
| CH ₂ | ۱: میتایل ایزوپروپایل بوتایل میتان |
| I | ۲: ۲، ۲، ۴ ترای میتایل پنتان |
| H ₃ C-C-CH ₃ | ۳: ۳، ۴ دای میتایل ۴ ایتایل پنتان |
| I | ۴: ۴، ۵ دای ایتایل هگزان |
| CH-CH ₂ -CH ₃ | ۴، ۵: ۳ دای میتایل ۵ پروپان هیپتان |
| I | ۶: ۲، ۳ دای کلورو ۵ ایتایل نونان |
| CH ₃ | ۷: پنتان ایزومیری ولیکی؟ |



الکینونه (Alkenes)

الکینونه د اولیفونو (olefins) په نام هم یادیری . نوموړی مرکبات د الکان په مقایسه دوه ائومه د هایدروجن کم لری ځکه د غیر مشبوع هایدروکاربنوپه جمله کی راځی عمومی فارمول یی لکه د سایکلو الکان C_nH_{2n} دی .

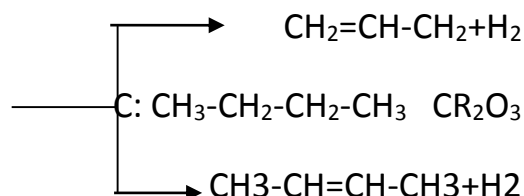
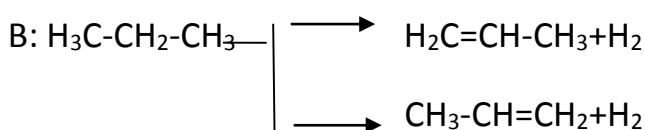
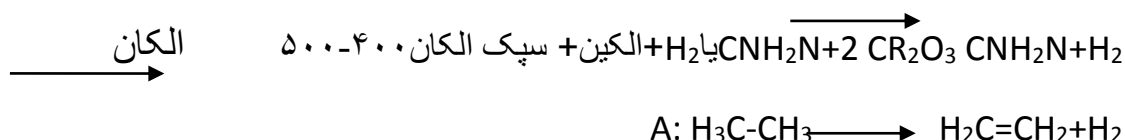
ددوی په جوړښت کی یوه یا څو دوه گونی رابطی کیدای شی دا تعامل له مخی دوه گونی رابطه د یوه گونی په پرتله فعاله ده ځکه نو کیمیاوی تعاملاتو کی برخه اخلی. د مثال په ډول.



د الکنو استحصال: الکنونه په مختلفو طریقو استحصالیږی.

۱: د الکانو د حرارتی تجزیه څخه (PYROLYSE) په ضرورت کی کوچنی الکن د الکانو د تجزیه څخه لاس ته راځی او Cracking split په نامه یادیږی .

الکان په لوړه تودوخه ۵۰۰ او د کتلستو لکه (CR2O3, SIO2,AL2O3) په موجودیت کی په الکن بدلیری.



BUTENE یا BUTANE

BUTENE یا BUTANE

۲: د الکولو دی هایډیشن (Dehydration)

د الکولو څخه په پورته تودوخه او د المونیم اکساید Al_2O_3 په موجودیت کی اوبه خارجیری او الکن لاس ته راځی.

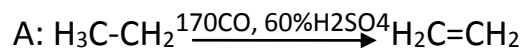


OH

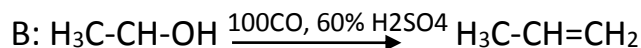
همدارنگه له الکولو نه د گوگرو تیزاب په موجودیت کی تودوخه ورکړل شی نو د الکولو څخه اوبه خارجیری او الکن حاصلیری.

د تعامل سرعت د اولی الکل (*primary*) څخه د دریمی (*tertiary*) الکل په طرف زیاتیری.

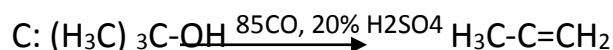
د مثال په توگه :



Ethane

-H₂O

Propane

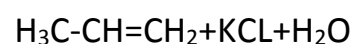
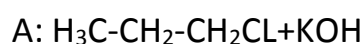
-H₂O

|

CH₃

۳: د الکایل د هلوچنو څخه :

د الکایل هلوچیند او قلری یا الکولو د یو ځای کیدو څخه الکین لاسته راځی.



PROPYL CHLORID

PROPENE



+KOH

|

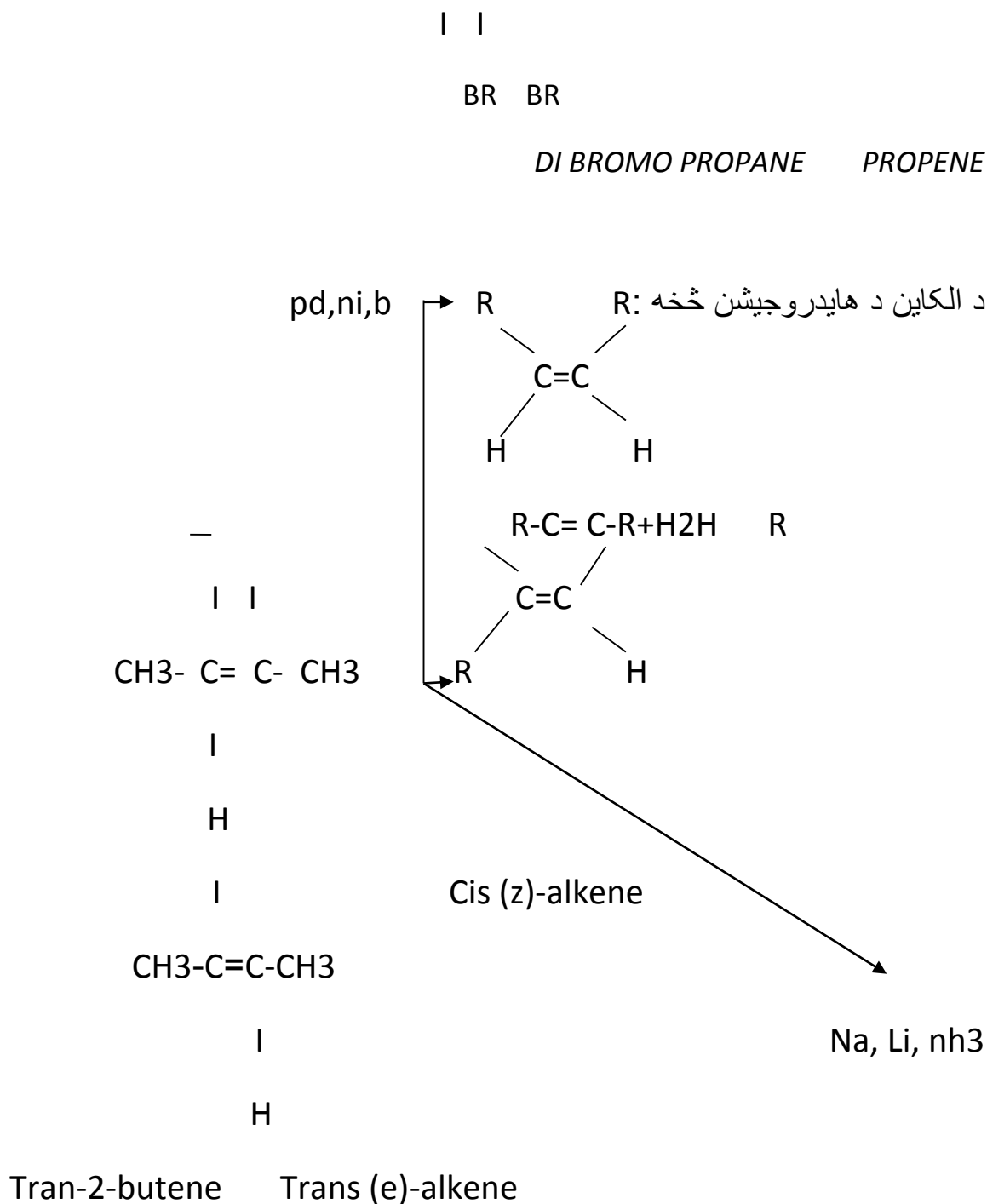
2-ISO PROPENE

CH₃

۴: د مجاورو دی هلوچیندو څخه :

ددای الکایل هلوچیند او Zn د یو ځای کیدو څخه لاس ته راځی.





د الکینو فزیکي خواص:

- ❖ ددوی کثافت تر اوبو لږ دی .
- ❖ د C₄H₁₀ پوری گازونه لری.
- ❖ د C₅H₁₂ پوری مایع دی.
- ❖ د C₁₆ لوی او مساوی جامد دی.
- ❖ د کاربن د شمیر په زیاتیدو سره ددوی جوش نقطی او ویلی کیدو نقطی زیاتیری.

❖ ددی 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:

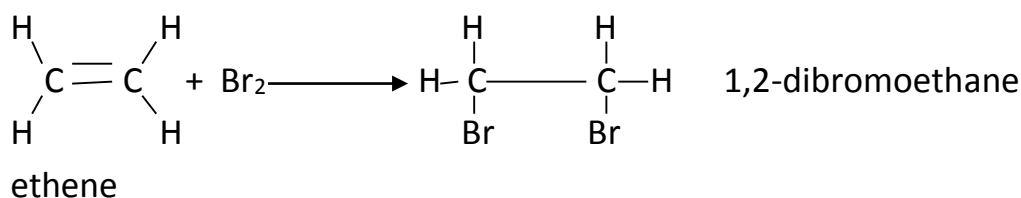
الکینونه د الکانو په پرتله ډیر فعال دی .
دا ځکه چی الکینونه غیر ثابتہ پای (TC) رابطه لری او د کاربن د هغو اټومونو ترمینځ چی دوه گونی رابطه لری منفی چارج موجود دی.
دا ددی سبب کیږی چی الکینونه په آسانی سره الکترونیکی تعاملات تر سره کړی او په نتیجه کی الکینونه په الکان بدلیری.

الکتروفیل : (Electrophile)

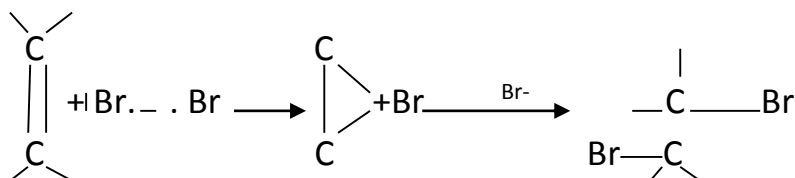
یو ایون یا مالیکول چی الکترون پکی کمبود وی او الکترون اخیستلای شی مثبت ایون لکه (no²⁺) چی په یوه مالیکول کی د منفی قسمت سره نښلی.

۱: **هلوجشن: (helo genations)**

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



میخانیکت یی یوڅه پچلی دی .



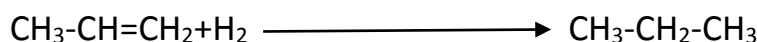
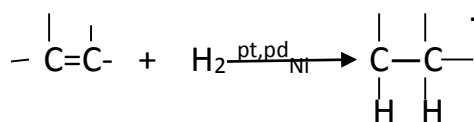
Ethene

Bromonium ion

1,2 dibromo alkane

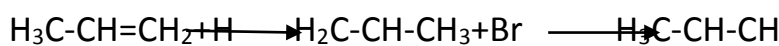
2-: **هایدرانشین (Hydroniumion)**

الکینونه دمختلفو کتالیستوپه موجودیت کی په الکان بدلیری .

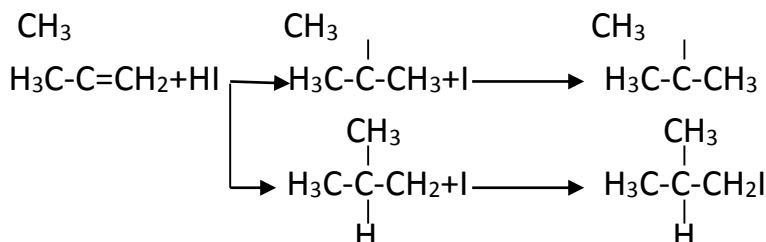
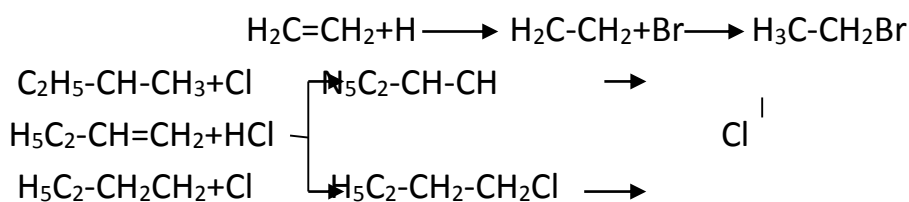


3-: دهایدروجن هلوجنیدتعامل:

یوخاص مثال دهایدروجن برومایدتعامل دایتلین سره دی ایتایل بروماید حاصلیری .

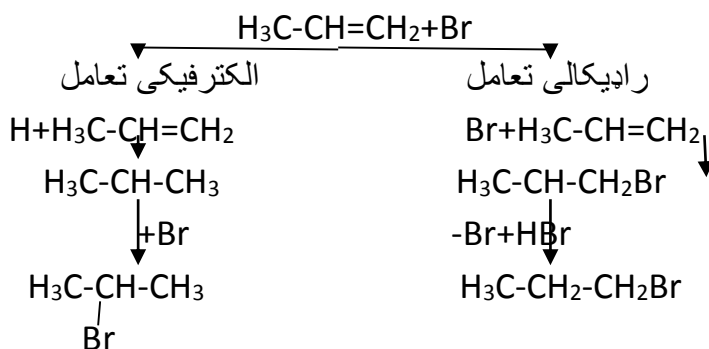


Br



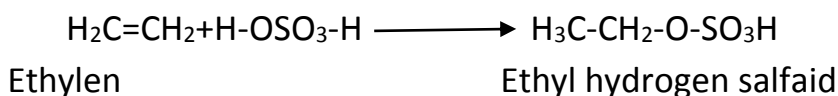
دالکینورادیکالی او الکتروفیکی ترمخ توپیر:

دهایدروجن بروماید او پروپین 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 او یو ثابت *Carbenium ion* جوړیږی چی وروسته دبرومین ایون دنصب کیدو *2-Bromo propane* حاصلیږی. لیکن په رادیکالی تعامل کی لومړی دبرومین رادیکال د دوه گونی رابطی په هغه کاربن چی زیات هایدروجن لری نصب کیږی او یو ثابت رادیکال منخ ته راخی چی وروسته دهایدروجن رادیکال دنصب کیدو *1-Bromo propane* لاسته راخی. لکه

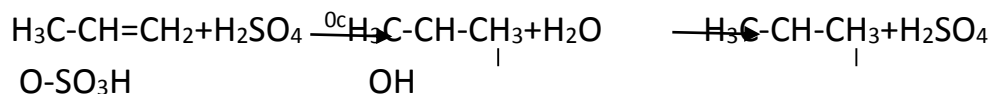


4-: سلفونیشن (*Salphonation*)

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

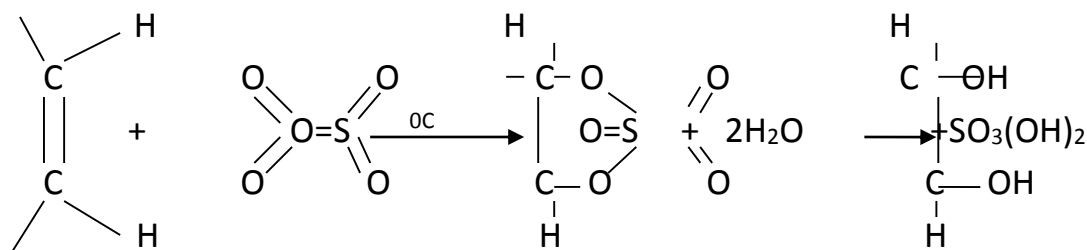
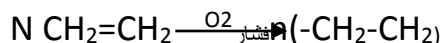


دالکایل ہایدروجن سلفات دہایدرولیز خخہ پہ اسانی الکول جو پیری . ددغہ طریقہ خخہ پہ تخنیک کی دالکولوداستحصال لپارہ کار اخیستل کیری .



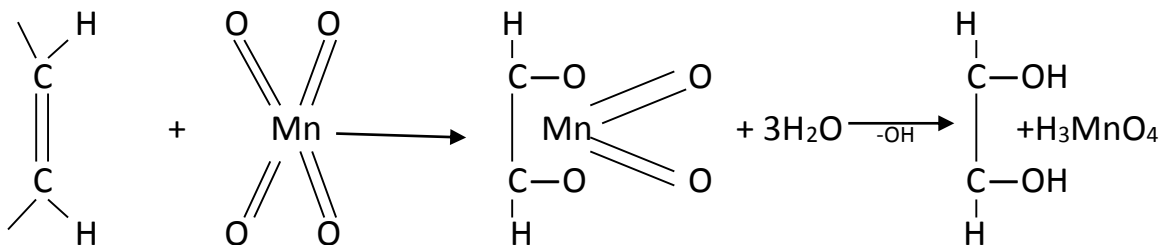
5:- پولیمیریزیشن (Polymerization)

الکینونہ داوکسیجن پہ موجودیت کی پہ لوی مالیکول پولیمرباندی تبدیلیری. لکہ گلائیکول نوموری تعامل باید پہ اوکسیدیشن کی ذکرشوی وای.



-: دالکینوتحمض (Oxidation)

الکین دپرمنگنات اوکسید قلی محلول پہ تحمض کیری . پہ اولہ مرحلہ کی حلقوی ایستر جو پیری چی دہایدرو لایزوروستہ پہ گلیکول بدلییری.



Glycol

دالکینونوم ایبنودنہ:

❖ *Alkenes* دنوم پہ اخرکی *ylene* یا *ene* راخی.

❖ اور دخنخیر بایددغہ خوانہ وشمیرل شی چی هغی خواتہ دوه گونی رابطی نردی وی.

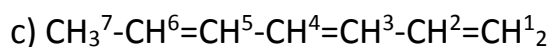
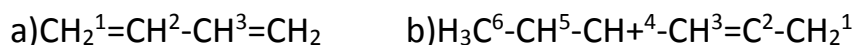
مثالونہ:

- A) $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}$ B) $\text{H}_2\text{C}^1=\text{CH}^2-\text{CH}_2^3-\text{CH}_2^4-\text{CH}_3^5$
 C) $\text{CH}_3^6-\text{CH}_2^5-\text{CH}_2^4-\text{CH}^3=\text{CH}^2-\text{CH}_3^1$ CH_3 $\text{CH}^3=\text{CH}^2-\text{CH}_2^1-\text{Cl}$
 D) $\text{H}_3^7\text{C}-\text{CH}^6-\text{CH}_2^5-\text{CH}^4-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$

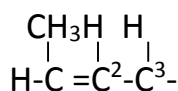
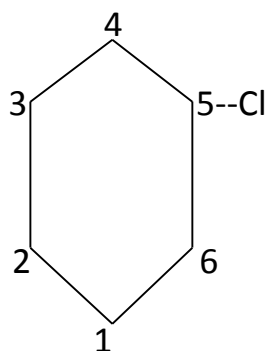
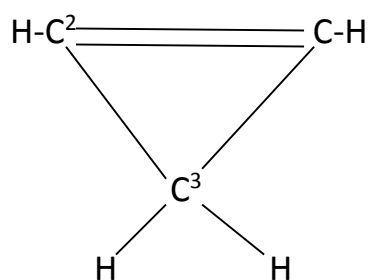
❖ کہ یوالکین دوه گونی رابطی ولری د *Monoolefine* اوکہ دوی دوه گونی رابطی

ولری د *Diene* اوکہ دری دوه گونی رابطی ولری د *Triene* پہ نامہ بادیری .

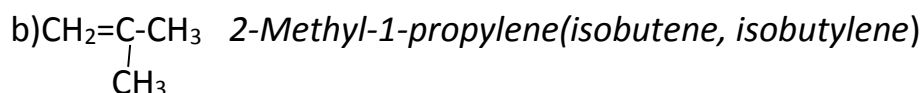
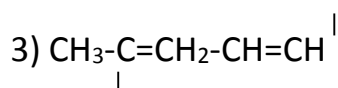
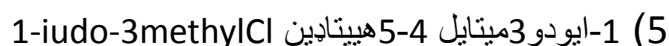
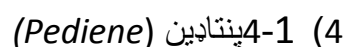
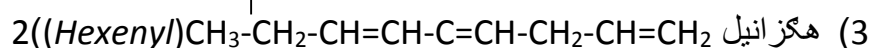
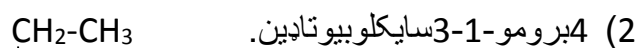
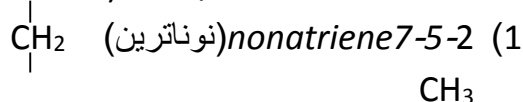
مثالونه:



په حلقوی الکیوکی باید *Cyclo* مختاری (پیشوند) دهغوی دمر بویط خنخیر الکیو دنوم مخی ته ولیکی شی
دحلقوی الکیو فورمول $\text{C}_n\text{H}_{2n-1}$ دی. دحلقوی جوړښت له مخی *cyclo* الکیو مشبوع مرکبات دی. مثال



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

په معمولی ډول د *Ethene*، *propylene*، *propene* او *2-propylene*مثال. *methylpropene*، *isobuthene* او *isobuthene* په نوم یادیری.دغیر مشبوع مرکباتو مهمی بقی *alkenyl groups* په لاندی ډول دی.لاندی مرکبات نامگذاری کری؟ (1) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}_3$ 

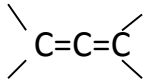
Br

داینونه (DIENES)

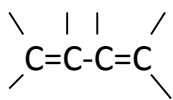
هغه الکینونه چی دکاربن اودکاربن تر منخ دوه گونی رابطی ولری. داین *Diene* په نوم یادیری د دوی ساختمانی فورمول C_nH_{2n-2} دی.

داینونه په دریو مختلفو ګروپو ویشل شوی دی.

* کومولیتیت دوه گونی رابطی *cumulated double bonds* چی دوه گونی رابطی یی دکاربن په واسطه سرع جلا شوی وی.



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



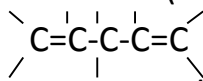
* کونجوگیتیت دوه گونی رابطی (*conjugated double bonds*)

چی دوه گونی رابطی یی دیو یوه گونی رابطی په واسطه جلاوی.

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

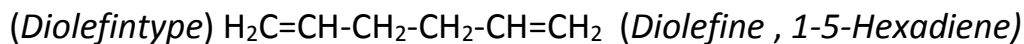


* ایزلیتیت دوه گونی رابطی (*Isolated double bonds, Non conjated*)

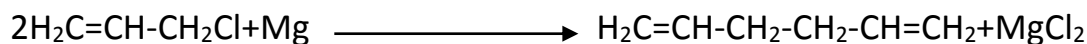


چی دوه گونی رابطی دخویو گونی رابطو په واسطه جلاوی.

مثال: *Hexenyl: H_2C=CH-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-* (Diolefinly)

**د دای اولیفین استحصال:**

1-5 Hexadine, Diolefine دیزولیتیت دوه گونی رابطی یوښه مثال دی چی دغه مرکب *proenyl chlorid, diallychlorid* او مگنیزیم څخه دهایدروجنیشن تعامل په واسطه لاسته راوړل کیږی.



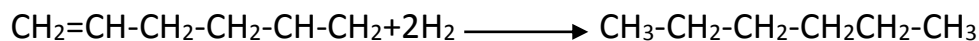
کومولیتیت او ایزلیتیت دوه گونی رابطی په خپلوفزیکي او کیمیاوی خواصوکی معمولی الکینوته ورته دی لکین کونجوگیتیت دوه گونی رابطی دخپل اثبات اوفعالیت له کبله دنورودوه دوه گونی رابطو څخه فرق لری.

دوه گونی رابطی چی دیوه او یادخوکاربن اتوموپواسطه دیوه اوبل څخه بیلیوی. دیوی اوبلی داثر څخه بی غیر عمل کوی. ددغی دوه گونورابطو دهایدروجنیشن $\Delta henthalp$ دیوی اوبلی دوه گونی رابطو تراثر لاندی نه رخی اوتردیره حده دیوی واحدی دوه گونی رابطی ذقیمت سره مطابق عمل کوی.

د مثال په توگه: *1,5-hexadiene* هایدروجنیشن $\Delta henthalpie$ *1-hexene* دهایدروجنیشن انتاپسی

ΔH دوه برابره ده. داځکه چی *1,5-Hexadine* دوی دوه گونی رابطی لری اودغه رابطو د

دوومالیکولو هایدروجن پواسطه جلا شوی دی.



$$\Delta H = -251 \text{ KJ/MOL}$$



$$\Delta H = -126 \text{ KJ/MOL}$$

دخیوالکینو او داینونو د هایدروجنیشن *enthalpie* په لاندی جدول کی بنودل کیری .

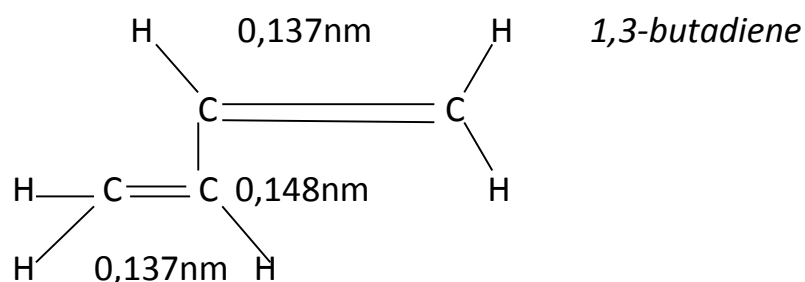
| ΔH KJ/MOL | |
|---|------|
| | |
| $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$ | -126 |
| $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$ | -125 |
| $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$ | -126 |
| $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$ | -236 |
| $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$ | -253 |
| $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$ | -251 |

دپورتتی جدول څخه په ښه توگه څرگندیری چی د *1,3 Butadiene* د هایدروجنیشن ΔH *enthalpie*

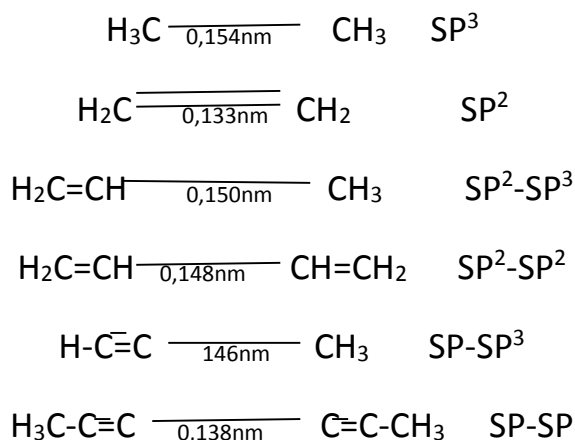
شاخوا -16 kJ/mol دنورودو داینونو څخه کمه ده. رددی علت دادی چی په *1,3 butadiene* کی دوه گونی رابطی دکونجوگیتیت حالت لری او دیوی ساده یوگونی رابطی په واسطه دیوی اوبلی څخه جداشوی دی ځکه نودنور ورو *Dienes* په پرتله کونجوگیتیت *Dienes* دیر ثابت دی.

کونجوگیتیت دوه گونی رابطی:

دکونجوگیتیت دوه گونی رابطی ښه مثال *1,3 butadien* ده په *1,3 butadien* کی دیوگونی اودوه گونی اریکو او بردوالی دعادی یوه گونی رابطی داوردوالی $0,145 \text{ nm}$ اودعادی دوه گونی رابطی او بردوالی $0,133 \text{ nm}$ سره توپیر لری. د *1,3 butadiene* ټولی رابطی په یوه سطحه باندی په لاندی .



د C_3-C_2 اړیکه د عادی $C-C$ اړیکه په پرتله لنډه ده. د C_1-C_2 او C_3-C_4 اړیکه د عادی $C=C$ دوه گونی اړیو په نسبت اړوده ده.



د کومولیتیت دوه گونی رابطی:

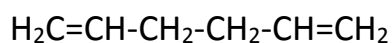
دهغه داینونوچی کومولیتیت یعنی څنګ پرڅنګ دوه گونی رابطی لری ساده مثال یی *Allene (Propadiene)* دی. به الین کی دکاربن دوه اتومونه sp^2 هایپر داوریبتال اویوکاربن sp هایپر داوریبتال لری. لدی کبله الین هم داولیفین او هم دایسیتلین acetylene خواص لری.



sp2sp sp2

ایزولیتیت دوه گونی رابطی:

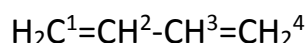
هغه داینونونه چی په هغه کی دوه گونی رابطی دیواوبل څخه لیری واقع وی ایزولیتیت په نامه یادیری. دایزولیتیت بڼه مثال *hexadiene diolefine* دی چی په ډیروکاربنوکی هایپراوریبتالونه sp^2 لری نوله همدی کبله یی فزیکي اوکیمیاوی خواص معمولو غیر مشبوع هایډروکاربنو (اولیفین) ته ډیر ورته دی.



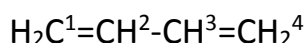
1,5-Hexadiene, Diolefine

نوم ایښودنه:

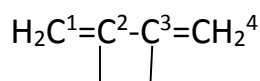
په یوه مرکب کی د دواړو دوه گونی رابطو موقیعت دکاربن داتوموله مخی تعیینیری.

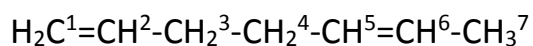
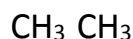


1,3-Butadiene

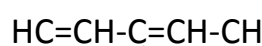


CH₃ 2-Methyl-1,3-butadiene

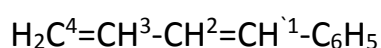




1,5 heptadiene , hepta1-5diene



Cl1bromo 3chlorid-1,3-penta



1-Phenyl-1,3-butadiene

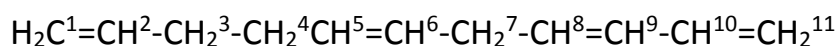


CH₃4-Methyl-1,6-heptadiene

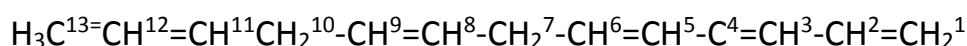
هغه داینونه چی پخپل ځنځیرکی دکاربنوترمنځ د دوه څخه زیاتی دوه گونی رابطی ولری په *triene, titraene, pentenen* وداسی نور په نوم یادیری. مثال.



1,4,6-hepatatriene



1,5,8,10-undecatitraene

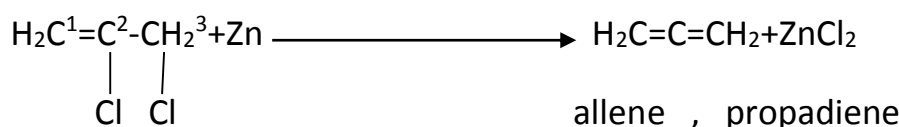


1,3,5,8,11-tridecapentaene

H

د داینونو داستحصال طریقې:

د *allene* یا *propadiene* د لاسته راوړلو لپاره *2,3-dichlor-1-propene* او جستو د تعامل څخه حاصلیری.



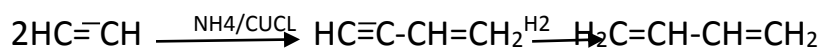
2,3-di chloro-1-propene

په 1945 کال کی د *Shubert* په *1,4-dibromo-2-butyne* او جستو د تعامل څخه بیوتاترین *butadiene* چی په خپل جوړښت کی دری دوه گونی رابطی لری لاسته راوړی.



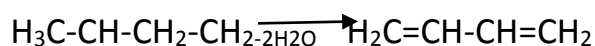
2, 3dibromo-2-butyne

ایستلین د (Nienland-catalyst) CuClNH_4 په موجودیت کی په وینیل ایستلین دای میریزیشن کیری چی دهغی دهایدروجنیشن څخه *1,3-butadiene* لاسته راځی.



Acetylene vinylacetylene 1,3-butadiene

* *1,3-butadiene* څخه دوه مالیکوله اوبه خارجیری او *1,3-butadiene* حاصلیری.



OH OH 1,3-butadiene

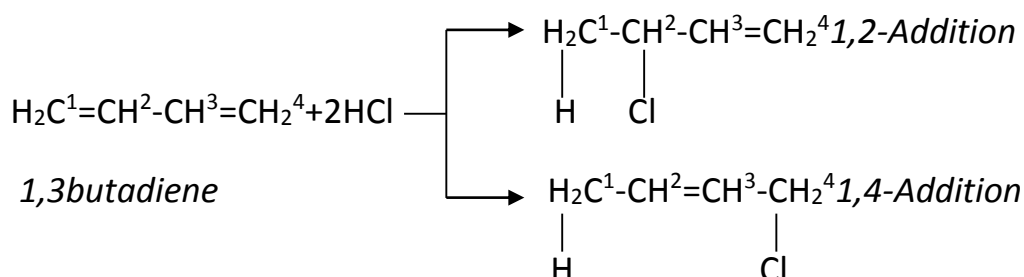
1,3-Butandiol

د بوتاداین - 1-2 او 1-4 الکتروفیلی جمعی تعامل:

1,3-butadiene الکتروفیلی جمعی تعامل د 2HCl سره په دوو ډولونو جوړیری.

د تودوخی په ټیټه درجه کی: (*1-chloro-1-butene*) یا *1,2-addition* جوړوی.

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

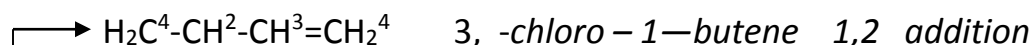
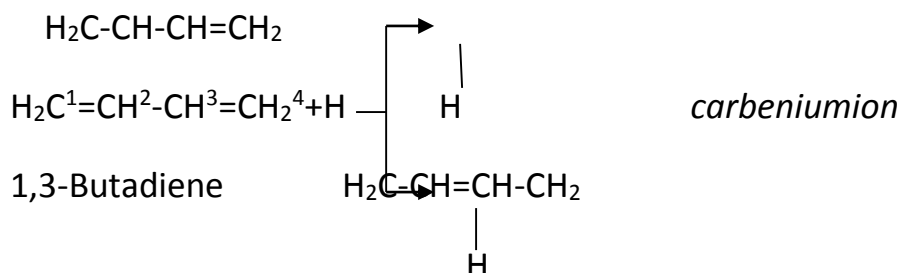


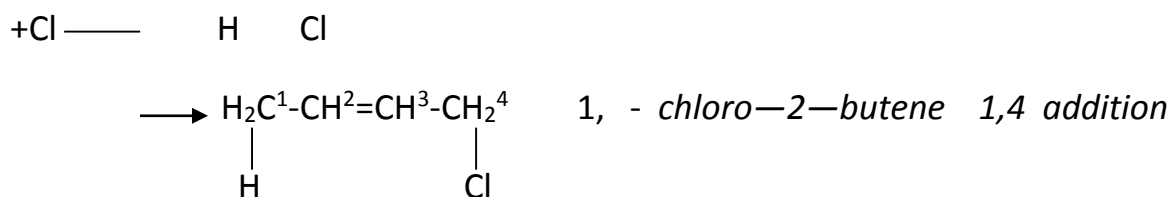
د 1,2 او 1,4 الکتروفیلی جمعی تعاملاتو میخانیکیت په لاندی ډول دی.

د *1,3-butadiene* او 2HCl د جمعی تعامل په جریان کی اول یو پروتون (*H*) په اول کاربن

باندی الکتروفیل نصب کیری او *carbeniumion* مینځ راځی. په دوهم تعامل کی بیادوهم پروتون

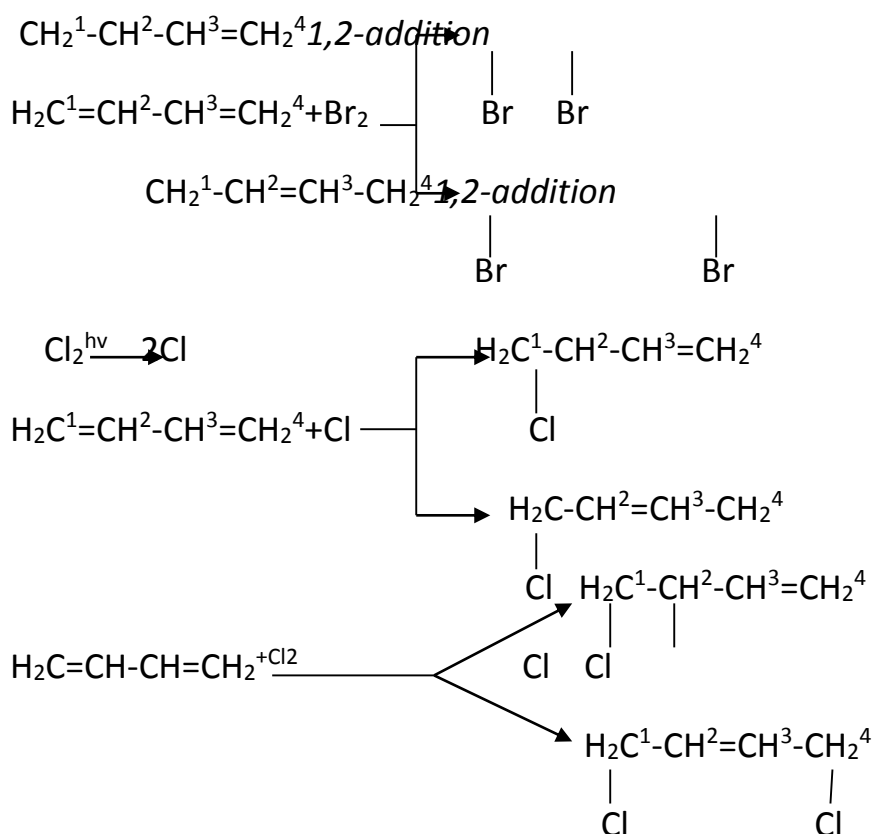
(*H*) په *Butadiene* په څلورم کاربن باندی الکتروفیل نصب کیری او کاربنیم لاسته راځی.





په *carbeniumion* کی c-2 او c-4 مثبت چارج لری نو دکلورایدیون Cl دو اړو کاربنوسره نکلیو جمعی تعامل ترسره کوی.

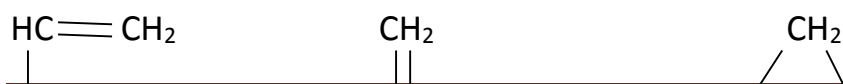
رادی کالی جمعی تعامل:

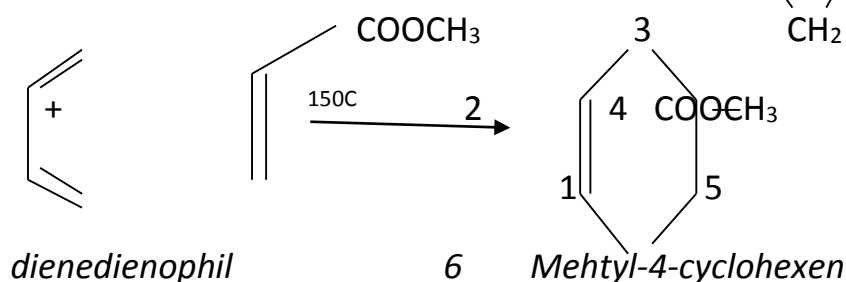
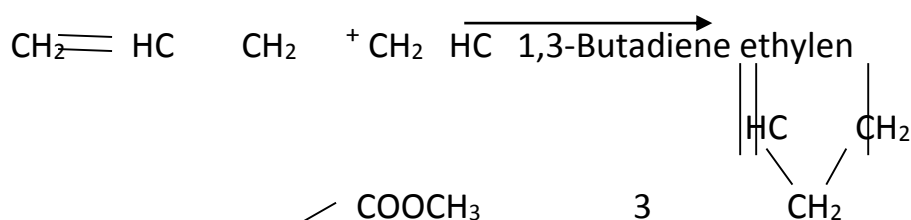


دډیلز-الډر تعاملات (Diels-Alder-Reaction):

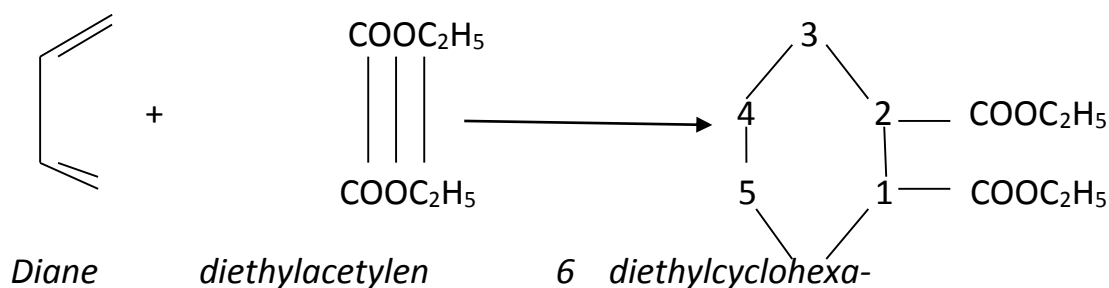
داینونه دځینو خاصو دوه گونو اودری گونو اړو بوسره حلقوی جمعی تعاملات (Cycloaddition) ترسره کوی حلقوی الکین او هغه ته ورته مرکبات حاصلیری. دغه دسنتز مهم میتود *diels-alder-reaction* په نوم یادیری. چی د دوو المانی کیمیا پوهانو *Kurt alder* او *Otto diels* لخوا کشف شو او دنوبل جایزه

Nobel preis یی تر لاسه کړه. دډیلز-الډر تعامل ډیر ساده مثال *1,3-Butadien* او *ethylen* تعامل دی چی سایکلو هکزیل جوړیری.





dienenophil



Diane

diethylacetylen

6 diethylcyclohexa-

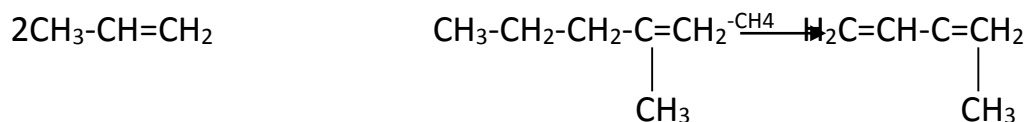
Dicarboxylat

1-4-dien-1-2

Dicarboxylene

ایزوپرین استحصال:

دایزوپرین *iso pren* استحصال یوه مهمه طریقه دپروپین دای میریزیشن دی. پروپین 1-2-methyl- pentene دای میریزیشن کیری چی له هغی څخه دتودوخی په واسطه میتان جداکیری اویزوپرین حاصلیری.

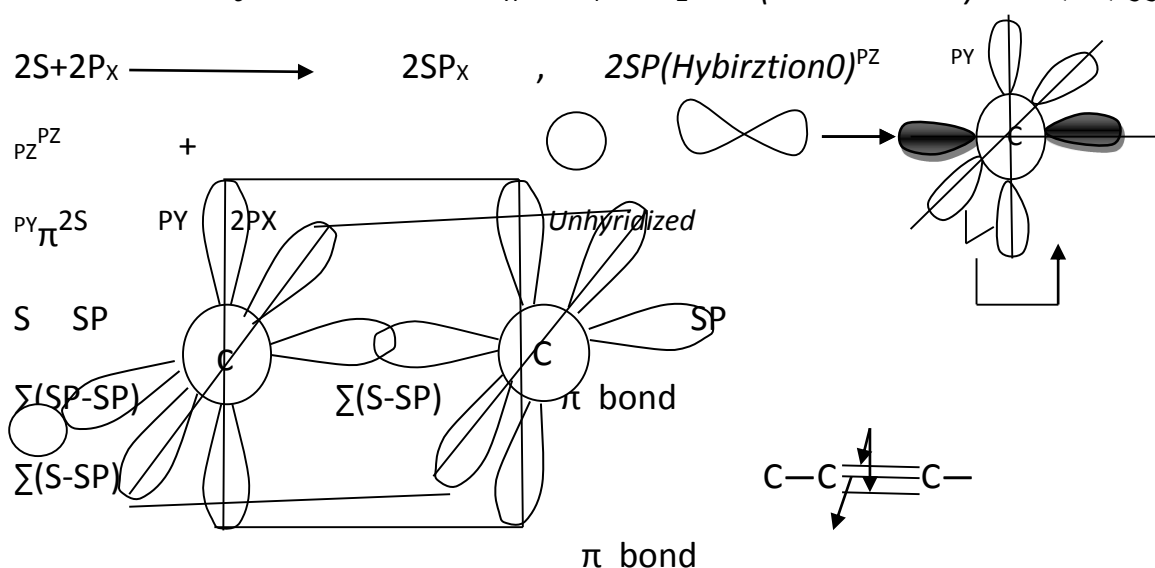


2-Methyl-1-3-butan یا ایزوپروپین ددیروطبعی موادو اساس جوړوی یو عالم *Ruziicka* په 1921 کال کی معلومه کړه چی ډیر مختلف طبیعی مواد دایزوپرین دواحدوڅخه جوړیری.

په حقیقت کی *vitamin A* ددیوسنتیز پواسطه دایزوپرین دواحدوڅخه جوړیری. نوڅکه دایزوپرین دپولیمیریزیشن څخه لاسته راځی.

الکاین (Alkynes)

غیرمثنوع هایدروکاربونونه چی دری گونی اریکی $C\equiv C$ ولری الکاین نومیری اومجموعی عمومی فورمول بی C_nH_{2n-2} دی. $C\equiv C$ دری گونه اریکه $C=C$ دوه گونی او $C-C$ یوه گونی اریکه په پرتله ډیره لنډه ده. داځکه چی دری گونی اریکی دکاربن اتومونه دشیپورابطوی الکترونوپواسطه سره محکم تړل شوی دی لیکن ددی برخلاف دوه گونی اریکی دڅلورواوساده اریکی د دوو رابطوی الکترونوسره وصل شوی دی همدارنگه هغه ساده یوه گونی اریکه چی د sp هایپریدشوی کاربن ($\equiv C-C$, $\equiv C-H$) ترڅنگ واقع وی دهغی ساده اریکی په پرتله چی sp^2 او sp^3 هایپریدشوی کاربن سره نښتی وی لنډه ده. ددی دلیل دادی چی دالکترونونه زیاتره دهستی خواته وی اوله همدی کبله د p الکترونونه په پرتله محکم تړل کیری له دی څخه په ښکاره توگه څرگندیږی چی د sp هایپریدشوی کاربنونه د sp^2 او sp^3 هایپریدشوی کاربنونه په پرتله قوی الکترونیگاتیف دی (Excited state) $C_6 = 1S^2 2S^1 P_x^1 P_y^1 P_z^1$



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

دالکاین نوم ایښودنه:

ساده الکاین دیوه قدیمی سیستم پر اساس چی تراوسه پوری مروج دی دایستلین دمشتقاتوپه څیرنومول کیری. دمثال په توگه:

- $H_3C-C\equiv C-H$ Methylacetylene
- $H_3C-C\equiv C-CH_2-CH_3$ Ethylmethylacetylene
- $F_3C-C\equiv C-H$ Trifluor methyl acethlene

د IUPAC دقاعدی په اساس د دوی سیستماتیک نومونه د Alkene څخه مشتق کیری چی د (ene) وروستاری (پسوند) په *ine* عوض کیری. دالکاین ځینی مرکبات په لاندی ډول نومول کیری .

- 1: $\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$ *Ethyne* 6: $\text{H}-\text{C}^1=\text{C}^2-\text{C}^3=\text{C}^4\text{CH}_3^5$ *1,3-Pentadiyne*
 2: $\text{H}_3\text{C}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$ *Propyne* 7: $\text{H}-\text{C}^1=\text{C}^2-\text{CH}^3=\text{CH}^5=\text{CH}_2^6$ *3,5-Hexadien-1*
 3: $\text{H}_3\text{C}^4-\text{CH}_2^3-\text{C}^2\equiv\text{C}^1-\text{H}$ *1-Butyne*
 4: $\text{HC}^1=\text{C}^2-\text{CH}_2^3-\text{Cl}$ *3-Chloro propyne*
 5: $\text{H}_3\text{C}^4-\text{CH}^3-\text{C}^2\equiv\text{C}-\text{H}$ *3-Methyl-1-butyne*
 8: $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3^1-\text{CH}_2^2-\text{C}^3=\text{C}^4-\text{CH}_2^5-\text{C}^6-\text{CH}_3^7 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$ *6,6-Dimethyl-3-heptyne*
 9: $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{H}_3\text{C}^1-\text{C}^2-\text{C}^3\equiv\text{C}^4-\text{CH}^5-\text{CH}_3^6 \\ | \quad | \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$ *2,2,5-Trimehyl-3-2-hexyne*

دخیوالکاینوفزیکي خواص .

| مرکبات | | دایشدوتکی | دویلی کیدوتکی |
|------------------|-----------------------------|-----------|---------------|
| IUPAC نومونه | معمولی نومونه | B . P | M . P |
| <i>Ethyne</i> | <i>Acetylene</i> | -84 | -81,5 |
| <i>Propyne</i> | <i>Methyl acetylene</i> | -23,2 | -102,7 |
| <i>1-butyne</i> | <i>Ethylacetylene</i> | 8,1 | -122,5 |
| <i>2-butyne</i> | <i>Dimethylacetylene</i> | 27 | -32,3 |
| <i>1-pentyne</i> | <i>n-propylacetylene</i> | 39,3 | -90 |
| <i>2-pentyne</i> | <i>Ethylmethylacetylene</i> | 55,5 | -101 |
| <i>1-hexyne</i> | <i>n-Butylacetylene</i> | 71 | -132 |
| <i>2-hexyne</i> | <i>Methyl-n-propylacety</i> | 84 | -88 |
| <i>3-hexyne</i> | <i>Diethylacetylene</i> | 81 | -105 |

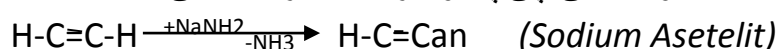
دالکاینوله جملی څخه *Ethune* یا ایستلین تر مطالعی لاندی نیسو.

دایستلین فزیکي خواص:

اسیتلین یوزهرناک (بی هوشه) کوونکی گازدی دنوروهایدروکاربونوپه خلاف په هوبوکی په کمه اندازه لیکن په اسیتون کی په اسانی حلیری. اسیتلین یو غیرثابت گازدی مایع اسیتلین دتودوخی اویاتکان په واسطه شدیدانفلاک کوی. رچاودنی په اثرزیاته تودوخه تولیدوی داسیتلین دلمبی څخه تقریباً ۲۷۰۰ سانتي گرید مول تودوخه تولیدیری په تخنیک کی دفلزاتودویلی کولو او غوڅولوکی کار اخیستل کیری.

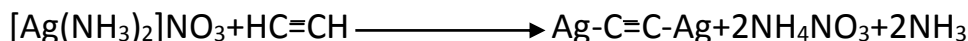
داسیتلین کیمیاوی خواص:

برخلاف دایتلین دایتایل دسلسلی دکاربن دهایدروجن اتوم چی دری گونی رابطی هغه پوری لگیدلی ده دتیزابی خاصیت دلرولوله کبله کولای شی چی په یو فلزی عنصر تبدیل شی. مثال



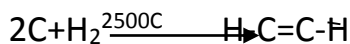
په پورتنی ډول حاصل شوی مرکبونه داستیلایدو اویاکار بایدوپه نوم یادیروی دمثال په توگه داسیتلین گاز تیرول دیوشمیر مالگنیزو محلولونوڅخه لکه دنقری اویوولانسه مسوڅینی چی داومونیاک پواسطه قلو ی شوی وی یوبیرنگه رسوب اوسورنصواری اسیتلاید دنقری

Ag_2C_2 او یادمسواستیلاید Cu_2C_2 جو روی لاسته راخی اسیتلادونه په وچ حالت کی فوقالعاده چاودیدونکی دی.

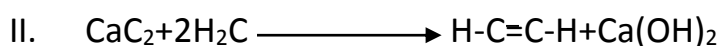
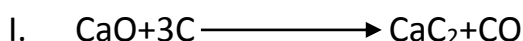


داسیتلین استحصال:

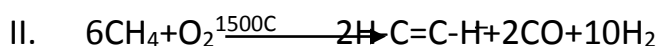
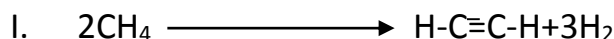
1:- داسیتلین استحصال دهغی دتشکیلونکو عناصروڅخه چی فوق العاده زیاتی تودوخی ته اړتیا لری چی په 2500 سانتي گرید تودوخی څخه %14 اسیتلین تشکیل اولاسته راشی.



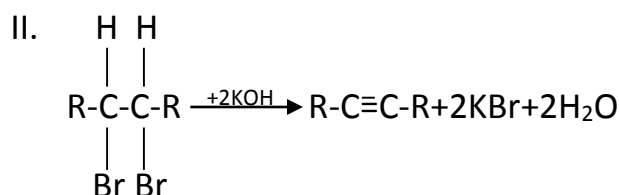
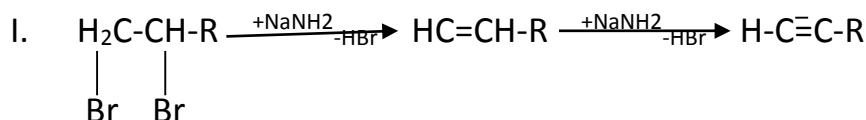
2:- پخواوختونوکی اسیتلین یواخی دکلسیم کاربید CaC_2 دهایدرولیزڅخه استحصالیده کلسیم کاربید دکلسیم اکسید اوکاربن څخه دتودوخی نږدی 2200 سانتي گرید کی جوړیږی.



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

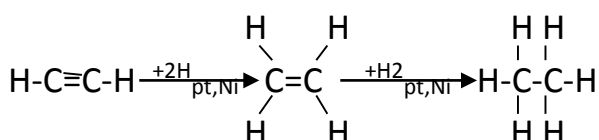


4:- دهلوجنی الکانودایلینمیشن(حذفی تعامل) څخه دقلوی یاسودیم امایدپه موجودیت کی لور الکاین حاصلیږی.



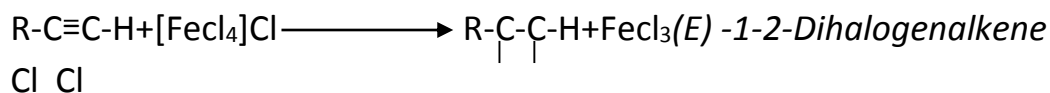
دالکایل یاسیتلین تعاملات:

1:- هایدروجنیشن:- اسیتلین که دکتلیست په موجودیت کی لمړی په ایتلین او بیایه ایتان بدلیږی.



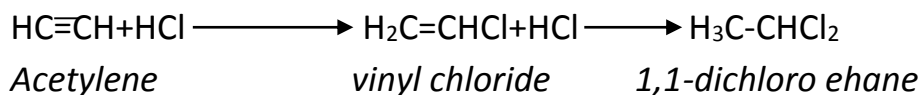
2:- دهلوجن جمعی تعامل: څرنګه چی دری گونی اریکی د دوه گونی اریکوپه پرتله ضعیف نکلیوفیلی خواص لری نوله همدی کبله دالکتروفیلی هلوجنیشن لپاره دلیوس تیزابو $FeCl_3$ موجودیت ضروری ده. دلیوس تیزاب دهلوجن-هلوجنی اریکی قطبی کوی او الکتروفیلی هلوجنیشن په دری گونی اریکی ترسره کیږی.





3:- **دهایدروجن کلوراید تعامل:** دهایدروجن کلوراید او اسیتلین تعامل په دوه مرحلوکی ترسره

کیری. د تعامل په اوله مرحله کی وینیل کلوراید جوړیږی چی په صنعت کی د *polyvinyl chloride* د استعمال لپاره استعمالیږی. د تعامل په دوهمه مرحله کی دای کلوراید ایتان حاصلیږی.

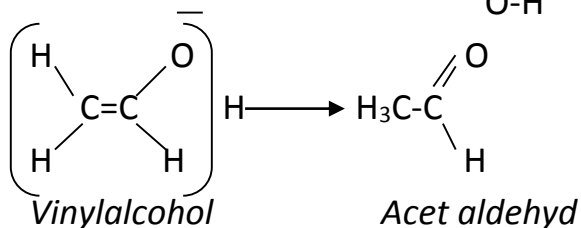
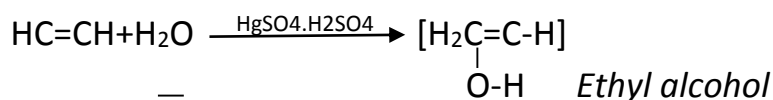


4:- **د ابوجمعی تعامل:** اوبه په تیزابی محیط او سیماب سلفیت ($\text{HgSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$) د کتلست په موجودیت کی

د اسیتلین سره جمعی تعامل کوی اول یو غیر ثابت وینیل الکول یعنی ایتایل الکول اوبیا د پروتون د خای

د بدلولو په اثر په ثابت اسیت الدیهاید بدلیږی. وینیل الکول او اسیت الدیهاید د تاتومیری مرکباتو مثالونه دی

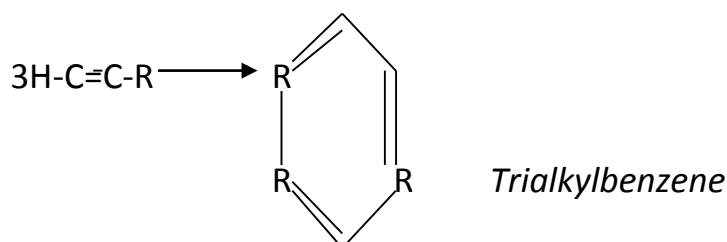
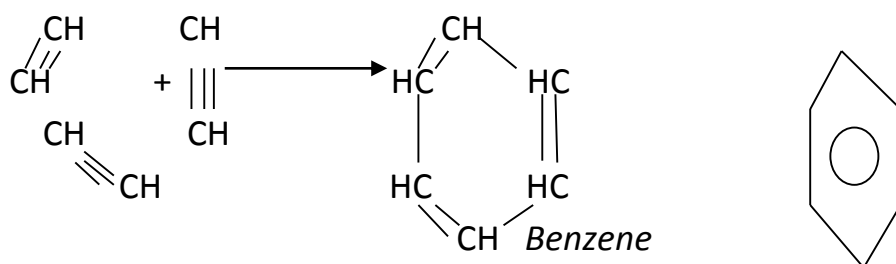
تاتومیری ایزومیری چی په یوه اوبل باندی اوږی او په هغه کی یوه اتومی اړیکه له منځه ځی اوبله اتومی اړیکه منځ ته راځی. **Reppé** طریقه:



5:- **حلقوی جوړیدل یاسیکلنریشن:** بنزین او د بنزین مرکبات د کتلستی سایکلوتری میریزیشن پواسطه

د الکاین د مرکباتو څخه حاصلیږی. برتولد *Berthold* په کال 1866 کی ولیدل چی د تودوخی په 400-

500 سانتي گرید کی د اسیتلین د ترلیمیریزیشن څخه بنزین جوړیږی.

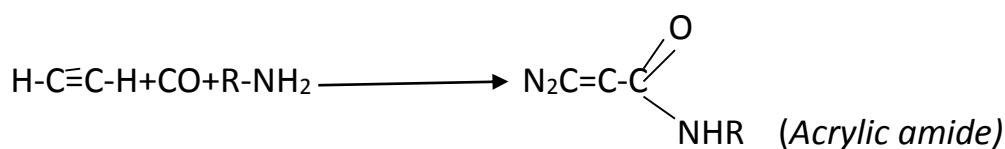
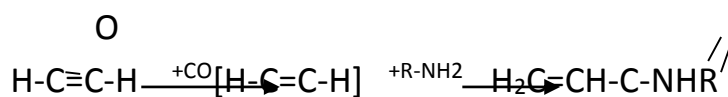
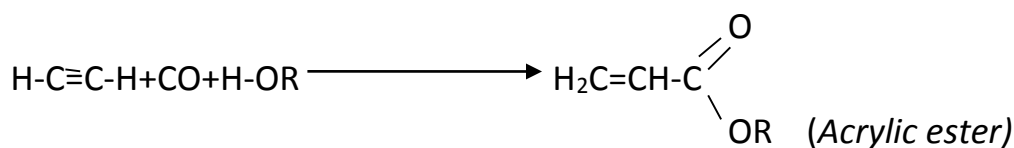
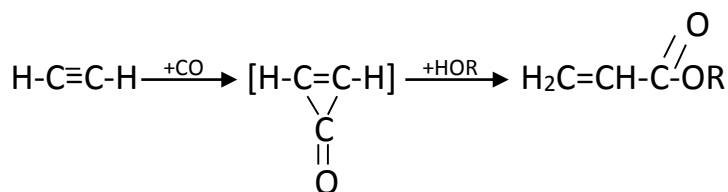
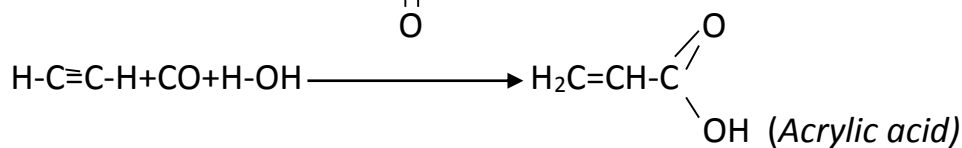
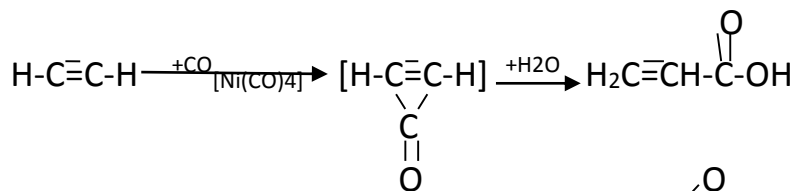


دری (Reppé) د سننیزله مخی د اسیتلین (الکاین) څلور اساسی تعاملات.

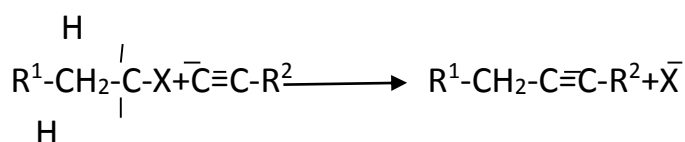


4-: کربوآکسیلیشن (carboxylation):

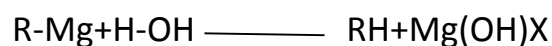
اسیتیلین اوکاربن مونوآکساید د فشار لاندی اودتیزابی هایدروجن لرونی مرکباتولکه داوبو او الکولوپه موجودیت کی تعامل کوی. دکاربن غیرمشبوع تیزاب او یادهغی مشتقات لاسته راخی دنیکل تیرابونیل څخه دکنتلیست په توگه کاراخیستل کیری.

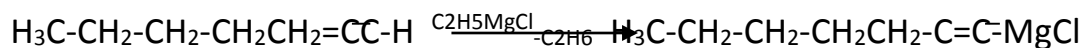


دالکاین انیون (*Alkyne anion*) دیوه قوی نیکلوفیل په توگه دالکایل هلوجنید سره تعامل کوی اودهغی څخه لورالکاین جوړیری.

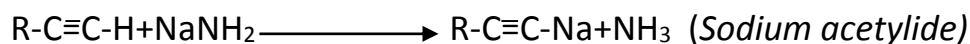


اسیتیلیناید *Acetylenide* دگریگنار مرکب چی دمگنزم او الکایل هلوجنیدڅخه حاصلیری فعال ده اودهغو مرکباتوسره چی یویاخو فعال هایدروجنونه (NH_2, OH) گروپونه ولری په اسنی سره تعامل کوی ددی تعامل ساده مثال دگریگنار دمرکب تجزیه داوبوسره دی داسیتیلین اودهغی دمشتقاتوفلزی مرکبات د *Carbide*, *Acetylide* په نامه یادیری.





Pentyl chloro magnzium acetylene



اسیتیلین: یوسادھعضوی مرکب دیچی یوہ دری گونی اریکہ لری اود $\text{H}-\text{C}-\text{C}$ داریکو ترمنخ زاویہ 180° درجی ده. ہریوکاربن دوه sp ہایبرداور بیتالونہ اودوه 2p اور بیتالونہ لری د دواروکاربنود sp-sp ہایبرد گدیو (تداخل) خخہ $\text{C}-\text{C}$ دسیگما Σ اریکہ جو روی د دواروکاربنو یو sp ہایبرداور بیتال دہایدروجن 1s اور بیتال سرہ $\text{C}-\text{H}$ سیگما اریکہ جو روی ہریوکاربن دوه 2p اور بیتالونہ لری د دواروکاربنود 2p اور بیتالو دگدیو خخہ دپای π دوه اریکی جو پیزی $\text{C}=\text{C}$ دری گونی اریکہ دیوی $\text{C}-\text{C}$ سیگما اریکی او دوو π اریکو خخہ جو رہ ده.

تمت بالخیر

**Get more e-books from www.ketabton.com
Ketabton.com: The Digital Library**