

۱. **مختصات** در مختصات هر اتم جایی با مولکولهای آن اتم ها که می توانیم با هم آن اتم ها مختصات
۲. **تریب** : مولد آن ۲۲ عنصری مختصات هستند (با یون)
۳. **خالص** : اتم های آن سازگار با هم هستند پس ساخته شده باشد
۴. **مختصات** با بر اساس خواص آن **۲۲ گروه طبقه بندی شده** : فلزات (شماره ۱ تا ۱۰) و غیر فلزات (شماره ۱۱ تا ۲۲)
۵. **عنصر فلزها** : B, C, Si, Ge, Sb, Sn, Pb, Bi, Po, At, Fr
۶. **عنصر غیر فلزها** : H, N, O, F, Ne, He, Li, Be, Mg, Al, Ga, In, Tl, Sn, Pb, Bi, Po, At, Fr

**فلزات** **غیر فلزات**

مدیریت نظامی

- ۱- رسانای خوب برق در تمام حالتها
- ۲- رسانای بد در تمام حالتها (بجز در حالت سرد)
- ۳- رسانای خوب در حالت سرد و رسانای بد در حالت گرم
- ۴- رسانای خوب در تمام حالتها (بجز در حالت سرد)
- ۵- رسانای خوب در تمام حالتها (بجز در حالت سرد)

**فلزات** **غیر فلزات**

- ۱- رسانای خوب در تمام حالتها (بجز در حالت سرد)
- ۲- رسانای خوب در تمام حالتها (بجز در حالت سرد)
- ۳- رسانای خوب در تمام حالتها (بجز در حالت سرد)
- ۴- رسانای خوب در تمام حالتها (بجز در حالت سرد)
- ۵- رسانای خوب در تمام حالتها (بجز در حالت سرد)
- ۶- رسانای خوب در تمام حالتها (بجز در حالت سرد)
- ۷- رسانای خوب در تمام حالتها (بجز در حالت سرد)
- ۸- رسانای خوب در تمام حالتها (بجز در حالت سرد)
- ۹- رسانای خوب در تمام حالتها (بجز در حالت سرد)
- ۱۰- رسانای خوب در تمام حالتها (بجز در حالت سرد)

### والفئ پیبری نلزات :

بیاری آب ، اسیدهای رقیق و العیرن عموماً والفئ می دهند

هر چه فلزی فعال تر باشد جدا کردنش از سبب معین دشوارتر خواهد بود

دلیل تغییر رنگ تیغه های فلزی (پیبرییم) در آب والفئ جابجین ساده است که در تحلیل ریختنی دهه

فلز تیغه درون سبب را از ترکیب خود خارج می کند و لایه ای از من روی تیغه را می پوشاند

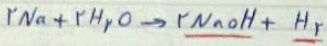
العیر سبب و سولفین هر دو به معنای ترکیب شدن با العیرن است ولی تفاوت اصلی آنها جین سرعت والفئ و محسوس بودن مقدار نژی آرا شده است

هر چه والفئ پیبری نلزات سبب تر باشد خوردگی آن سبب است

خوردگی نلزات : والفئ سببایی بین ما و محیط الزاف آن است که باعث تغییر فعالان ما می شود. در حضور العیرن و آب دلمی دهه

### والفئ پیبری نلزات ، آب : حیدرقل و حیدرقله نلزات ایجاد می شود

نلزات قلیایی قای نبت به نلزات قلیایی با سبب کثرتی با آب ترکیب می شوند



والفئ پیبری با العیر من : حیدرقل و سبب ایجاد می شود

بیاری از نلزات با اسید رقیق والفئ می دهند (برخیز ترکیب اسید)



والفئ پیبری با العیرن : العید نلزات ایجاد می شود

والفئ سبب ما با العیرن از شخص ترین فعالان سببایی قای است

جدول تناوبی برزیلی

Plat

تالیف استرالیایی، آلمانی، روس، آذربایجانی، سیریلیک، کلمب، سیریلیک، تالیف استرالیایی

K Na Ca Mg Al Zn Fe Ni  
Ag Au Pt

جدول تناوبی

جدول تناوبی جدیدی را اعتبار اساس افزایش حجم اتمی ترتیب کرده است.  
 در جدول تناوبی عناصری که خواص مشابهی دارند دسته‌بندی و در یک ردیف قرار می‌دهند.  
 در جدول تناوبی جدید عناصر به ترتیب افزایش عددهای اتمی مرتب شده‌اند.  
 بهترین استایز جدول تناوبی که به شکل‌های مختلف خواص عناصر و ترتیب آن‌ها است.  
 ستون‌های بلند در همان‌ها اصلی، ستون‌های کوتاه در همان‌ها فرعی.  
 در هر دوره، عناصر فلزی زیاد و عناصر غیرفلزی کم می‌شود.  
 در هر ستون، از چپ به راست، خواص فلزی کم و خواص غیرفلزی زیاد می‌شود.

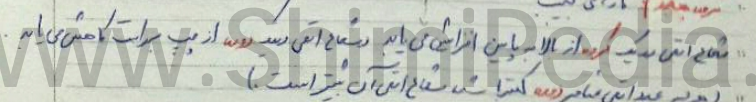
2011 27 March

عددی ترین فلز ها در دوره اولی (فلزاتی) و قوی ترین فلز در دوره (۱۷) اصلی (هالوژن ها) قرار دارند

مقدار الکترون‌های لایه آخر یا بیرونی در هر دوره از ۱ تا ۸ می‌باشد و در جدول الکترون‌ها به بیانات شماره دوره یا ستون‌ها اشاره می‌کند

دوره اول: فلزاتی  
 دوره دوم: فلزاتی  
 دوره سوم: فلزاتی  
 دوره چهارم: فلزاتی  
 دوره پنجم: فلزاتی  
 دوره ششم: فلزاتی  
 دوره هفتم: فلزاتی

در هر دوره، از چپ به راست، خواص فلزی کم و خواص غیرفلزی زیاد می‌شود.  
 در هر ستون، از بالا به پایین، خواص فلزی کم و خواص غیرفلزی زیاد می‌شود.



گروه یک جدول بندی (ملزات ملبای) :

- دانش پذیرترین گروه ملزات
- به صرفت اکثرین ترکیب شده به حسین دلیل زیرینت و با این نایب نگه داری می شود
- ایک به صرفت دانش دان و معماران ۱۱ و ۱۲ و ۱۳ و ۱۴ به دست می آید به حسین دلیل به اکتفا ملزات ملبای می گویند
- دانش پذیری عناصر از بالا به این افزایش می یابد
- روند شمع آتش و جهانی عناصر از بالا به این افزایش می یابد
- روند میزان سخن عناصر از بالا به این کاهش می یابد (پایه سیم را میلی واحد ترازی تقسیم می توان برسی داد)
- تعداد ذرات در مجسم و جهانی و کما از سایر ملزات کمتر است

29 March

گروه دوم جدول بندی (ملزات ملبای فاسی) :

- دانش پذیری آنها کم از بالا به این افزایش می یابد
- دانش پذیری آنها کم تره به کمتر است
- معده شمع آتش کم از بالا به این افزایش می یابد
- عناصر موجود در این گروه است به ملزات ملبای بحث تر هستند
- روند میزان سخن آنها کم از بالا به این کاهش می یابد
- دانش پذیران ایک ملبای و این می گویند
- گروه دوم جدول بندی (حاملین ک)
- دانش پذیری عناصر این گروه از بالا به این کاهش می یابد
- حاملین خاص به صورت مطلق جای ۱۲ آتش هستند
- قوی ترین ملزات هستند

30 March 2011

11  
پنج شنبه  
Thursday  
15 ربيع الثانی

با فعالیت شیبایی زیاد و انحراف کم در حالت اول و در حالت دوم  
 - دلیل فعالیت شیبایی زیاد در محیط قطره صورت ترشح است  
 - اغلب این سی هستند  
 - **نرسه صدمم جبهلی بندی (مارضی جنب)**  
 - جهت کارهای جنب در حیوانات می شوند (صورت آزاد)  
 - **بندوبت** و الکتریسیته  
 - مانند مولکولها در واقع مولکولهای تراش هستند

اکتبر  
 ۵۲ - عدد ۶۲۱ هم حوا را مثل ی در حد

March  
16  
17

۵۳: اذین به دلائی ای خود در حوا ای انده به استناد از  $Fcl$  در حوا ای ای می کند  
 و مولکولهای اذین از بین می رود

۱۲  
جمعه  
Friday  
17 ربيع الثانی

۵۴ از نفوذ اسید فراغت در سینه آن برین جلدی می کند  

$$O_2 + U.V \rightarrow O_3 + O$$
  

$$O_2 + O \rightarrow O_3 + I.R$$

مولکولهای اذین از روی بسیار زیاد اسید فراغت را جذب کرده و داخل اول ریه می رود  
 فرمهای  $O$  و  $O_2$  در باسده هم میوند و مولکولهای اذین در باسده سفتی شده و مولکولهای اذین  
 در تروهای فراغت تبدیل به پروهای کم انرژی تر خود می شوند

مولکولهای اسید  $H_2SO_4$

حل شدن آن در آب برانالست و در زیر سحاب در روی اسید ریخت . بلکه با آب اسید را به حالت رقیق  
 ( اسید را در وقت سولفون اسید فلک را درون نکه گاند بریزیم تا بعد از چند دقیقه سیاه و ملاس می شود )  
 در حوا ای ای خود در درگاه و در مواد ای را به صورت آب صلبی کند که در حوا ای ای می تواند

April  
18

کاربردها: تولید کود شیمیایی، استخراج فلزات، تولید مواد منفجره، تولید مواد شوینده، پلاستیک و غیره

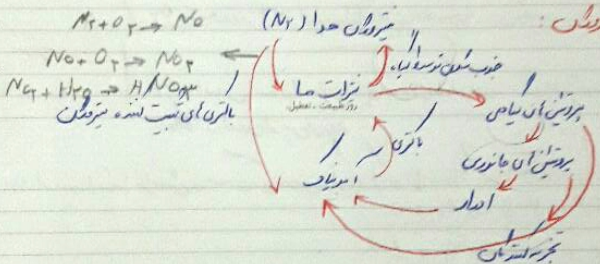
**کربن (C):**

کربن سی - سبزی رنگ مایل به زرد. انقباض آن با سرد شدن در سرد آب مائل کهنه می شود.  
کاربرد: ضد عفونی کردن و تصفیه آب آشامیدنی - از ترکیبات برای تولید کاشی و سرامیک برای استخرها و غیره

**نیتروژن**

۷۸٪ حجم هوای خشک را تشکیل می دهد. دارای مولکول  $N_2$  است. به دلیل قدرت پیوند ۳ بانده  $N \equiv N$  بسیار پایدار است. جیوش مصنوعی از نیتروژن تولید شده که از هوا برای تولید اسفنجک به کار می رود.

**هیدروژن نیتروژن:**



کاربردهای اوربیل: ضد تشنه در بیخ سازی و خیال جفا و سرد فانتزها  
ساخت کود شیمیایی - بارک تشنه ها - مواد منفجره - پلاستیک

کاربرد نیتروژن: کودهای مواد غذایی به دلیل اثر بر بدن - تولید مواد منفجره T.N.T  
تولید نیتروژن اسید

نترات ها: ۱۴ - اسید نیتریک و اسید نیتریک  
اوربیل: ۴ - اسید نیتریک و اسید نیتریک  
نترات ها: ۴ - اسید نیتریک و اسید نیتریک

۵- راه تشخیص  $O_2$  و  $CO_2$  و  $H_2$

جواب سید از طرفه سله درون سله  $O_2$   
 سله لبریت اصدای انجباری خاشوش می شود  $\leftarrow H_2$   $\leftarrow$  سله بانندی ایجباری شود  
 $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$   $\rightarrow$  بخار آب / سله خاشوشی می کند / سله لبریت را خاشوش می کند  $\leftarrow CO_2$

مناسبات باز داسیه :

صفت	بازها	اسیدها
تورشنل	آبی	تورشن
نقل نشان	ارغوانی	بیرنگ $\rightarrow$ ساسار بازها
برودت عمل ملور	آبی	نقد $\rightarrow$ ساسار اسیدها

۶- انواع پیوندهای شیمیایی : (درون جدولی)

- ۱- پیوندهای یونی (الکترو دالانس)
- ۲- پیوندی کووالانس
- ۳- پیوندی فلزی

خاصیت خطایی با اولت :

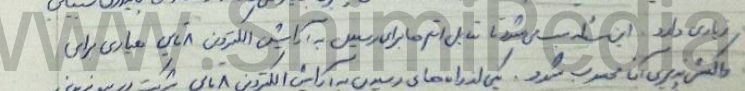
دوامت متبل دامد متبل الکترون یا اشتراک الکترون ، مقوله الکترون های لایه اتمت مورد اکتامل لست  
 در این ترتیب به درایش کماری بحیب بین این لایه مورد برسد

پیوند جف

زمان که لایه اتمت (ز لبریت) اتم الکترون است ، و الکترون بیرونی ساسار با ساسه دامعلا با بیاری ساسی  
 بیاری دلور این سله ساسر ساسه تا متبل اتم جابراک در بین به اکاسیون الکترون آبی بیاری برای  
 الکترون بیرونی اتم جابراک شود ، این لایه های در میان به اکاسیون الکترون آبی ساسه در پیوندی  
 و ساسر الکترون است

۵  
 دوش  
 nday  
 ۳۰  
 ۲۰۱۱  
 4 April

۶  
 سه شنبه  
 nday  
 اجساد



پیوسته بود بقولاً بین کفر و ایمان جمع می شود

هر چه متاعی اتم برای رسیدن به اکرام است ۸ تا می میرد باشد و العن بنوری اتم میر است این متاعی و مقدار  
والعن بنوری اما ملاسه متاع اتم سبب دلزد

برای نامرخصا که متاعی برترین القرون دانند هر چه متاع اتم بود بهتر باشد و العن بنوری میر است  
به دلیل اینکه هر چه متاعی بدتر باشد فاسد است (کافی با ذرات است) با القرون صای لایه اگر نمود  
(کافی با ذرات است) کمتر است و جازبه القرون سبب بین ذرات است و سبب میر است به همین  
دلیل هسته جازبه قدری تری بالقرون صای زاری کند و سبب القرون صای است خود باشد تا به  
اکرامش باز نرسد هم دست خود برسد

والعن بنوری ملوثر از مکر میر است زیرا متاع ملوثر از مکر کمتر است و به عبارت دیگر متاعی که  
القرون برای ملوثر میر است

برای لذات هر چه متاع اتم نزلت باشد و العن بنوری میر است و در متاع صای نزلت و ملاسه هسته  
اتم از القرون صای لایه اگر میر است و جازبه بین بار صای است و سبب کمتر است و اتم راحت تری تواند

القرون صای را لذت دهد

تریب صای بونی را در اصلاح نسیب بوند

**تریب صای بونی**؛ ذلت مانعند که با بون صاحبند و در آن زمان ملوثر لایه تخفیف دلزد

**در تریب بونی**؛

۱- در صفت جامد ساختمان شکیله بوری یا کرسی می دانند

۲- سخت هستند؛ نیروی ارتعاشی بین بون صای با همسایه (قرون است) خوب می شود و لایه سبب بون صای  
از جای خود و فراشیده شدن جامد بونی در سوله باشد و در بعضی سختی متناز برای داشته باشد

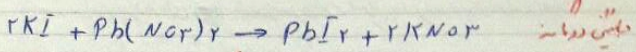
سبب بون صای اندر لایه بونی است

۳- سبب هستند؛ در برابر ضرب از خود مقدت و مناسبت شدن در جهتی با دلد و خوردن در سبب  
و اینکه ارتعاش کوهن از بون صای تواند لذت بوقت خود جابجایی شوند. اگر در جابجایی بر اندازد این باشد  
به بون صای حساس برای لخته ای کوتاه در مقابل هم تراکیرند نیروی رانش حاصل موجب مناسبت می شود

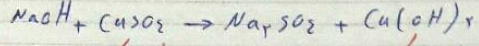
شنبه  
Wed  
الاولی  
6 April  
2011  
شنبه  
Thu  
الاولی  
7 April  
2011



- ۴- نقشه ذوب و هوای بالای دلتا: دایره‌های بیاضی توی بین یون‌های احسان است.
- ۵- در دمای اتاق جامد به همین دلیل به آنها جامدات یون‌گرم می‌گویند.
- ۶- محلول نمک آنها رسانای جریان الکتریسیته است: می‌توانند ترکیبات یونی در آب محلول فرست کنند.



نیاسیم نیترات + پرسیسید (نقره) → سرب نیترات + نیاسیم نیترات



(آبی نشاء) مس سیدر کبود + سدیم سولفات → کات کبود + سدیم سولفات کبود (مس سولفات)

آن یون‌ها قابلیت فرست دادن را دارند و می‌توانند از حجم کم نمک مسوند در آزادی فرست بیاورند (یونیزه شوند)

الکترولیت: موادی که محلول آبی آنها رسانای جریان الکتریسیته هستند. مثل: سدیم کلراید، نیاسیم نیترات (KNO<sub>3</sub>)، سدیم کلرید و ...

تولیدات آیت الله محمد باقر صدر و دواقر ایشان تحت نظارت حکومت، دهن عراق ۱۳۶۱ ه.ش

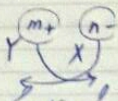
الکترولیز: با عبور جریان الکتریسیته از نمک الکترولیت و تولید یون‌ها تغییر شیمیایی رخ می‌دهد به همان الکترولیز کننده. در الکترولیز یون‌های مثبت به سمت کاتد و یون‌های منفی به سمت آنود حرکت می‌کنند.

آب مایه‌زی‌تران الکترولیز می‌شود اما باید اسید یا باز را به آن افزود تا رسانایی آن بیشتر شود. به طور کلی فلزات و هیدروژن در کاتد و ناهل‌ها و اکسیژن از آنود آزاد می‌شوند.

انزاس: موادی که در آب محلول می‌شوند و رسانای الکتریسیته هستند.

انزاس: تعداد یون‌های آزاد از هر نوع انزاس غلظت استفاده از ترکیبات یونی در هر دو حالت از آن به علاوه یون‌های مثبت. در سدیم سولفات (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) ۳ یون در سدیم کلراید (NaCl) ۲ یون وجود دارد. هر چه دمای یون‌ها بیشتر باشد رسانایی الکتریکی بیشتر است. برای مثال Mg<sup>2+</sup> از Ca<sup>2+</sup> کمتر است. می‌تواند در حالت آب محلول یون‌ها را به سدیم سولفات برساند.

۳- حریم بیضی کرنی بر هم نریزید فرایند د سطح مقطع انرژی داشته باشد رسانای نریزید  
روشن روشن بر روی شیبایی ترکیبات یونی:



برای روشن کردن شیبایی مواد با جدول است جیب و رسانا نریزید  
ست راست تولیدی نریزید - پ با دیون حریم نام بر فضا نریزید نریزید نریزید  
در بعضی که در یونهای نریزید شده با هم رسانا شده رسانای نریزید

علی شیبایی ترکیبات یونی که با شیب تغییر فضا نریزید آب می شود

جیبایی پتلا  $\frac{1}{cm}$  شیبایی آب با زیاد می کند  
نقطه انجماد در فرود به - نقطه انجماد کم می شود  
نقطه جوش  $10^\circ$  - نقطه جوش با بالای بود  
رسانایت - رسانای آب زیاد می شود

و این انرژی این ملکول به آب در یون را با خود می کشد و در فضا نریزید با هم رسانا شده رسانای نریزید  
نقطه انجماد کم می شود و نقطه جوش با بالای بود

است ترکیبات یونی است به کربن و آلومینا تا نریزید نریزید این فضا نریزید می کشد

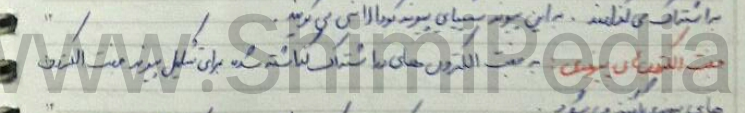
نقطه انجماد در فرود به - نقطه انجماد کم می شود و رسانایت  
نقطه جوش  $10^\circ$  - نقطه جوش با بالای بود

پیوند کووالانسی

در ترکیب و فضا نریزید مختلف به هر دو برای رسیدن به کمترین انرژی به نریزید نریزید رساند  
طرد شده نریزید صورت می گیرد بلکه اتم ها فضا نریزید که نریزید های لایه آخرشان (والانسی) را

با اشتراک می کشند. به این پیوند شیبایی پیوند کووالانسی می گویند  
صفت نریزید های پیوندی - صفت نریزید های با اشتراک داشته شده برای شکل پیوند صفت نریزید  
های پیوند کووالانسی می شود

صفت نریزید های غیر پیوندی - صفت نریزید های به سه شکل پیوند نریزید نریزید



۱ پیوند یگانه: در صورت به اشتراک گذاشته شدن یک الکترون بین ۲ اتم پیوند ساده (یگانه) تشکیل می شود.

۲ پیوند دوگانه: در صورت به اشتراک گذاشته شدن ۲ الکترون بین دو اتم پیوند دوگانه حاصل می شود.

۳ پیوند سه گانه: در صورت ۳ الکترون این پیوند تشکیل می شود.

سگانه > دوگانه > یگانه > طول پیوند

سگانه < دوگانه < یگانه < قدرت پیوند

۴ طول پیوند: به فاصله تقارک بین هسته های اتمی در یک پیوند مولی پیوند می گویند.

ترکیبات مولکولی:

۱ مواد که ذرات سازنده ی آنها مولکولند و اتم های این پیوند کووالانسی به یکدیگر متصل اند ترکیب مولکولی می گویند.

۲ اغلب گاز و جامد هستند. به همین دلیل نیروی جاذبه مولکولی کمی دارند. ترکیبات مولکولی جامدی به

آنها جاذبه مولکولی می گویند ولی ذوب و جوش نسبتاً آسانی دارند و در حالت مایه و جامد رسانای الکتریسیته نیستند.

به غیر رسانند.

۳ جنس ترکیب مولکولی: اتانول ( $C_2H_5OH$ ) - اتیلن گلیکول ( $C_2H_4(OH)_2$ ) - ادرنیات

( $NH_3$ )

روش جدول تجربی ترکیبات مولکولی:

۱- عنصری که تعداد الکترون های بیرونی برابر ۱ است به اکسیژن یا هیدروژن می مواضع در صورت جیب و عنصری که تعداد الکترون های بیرونی ۲ است در صورت راست قرار می دهیم.

۲- تعداد الکترون های لازم برای رسیدن به اکسیژن یا هیدروژن جیب به عنوان زیر عدد عنصری

راست و تعداد الکترون های لازم برای رسیدن به اکسیژن یا هیدروژن جیب عنصری است به عنوان

زیر عدد عنصری است و در جدولی رسم

۳- در این جا فرمولها را هم می توان نوشت

حیدرآباد، تریات اور حیدرآباد

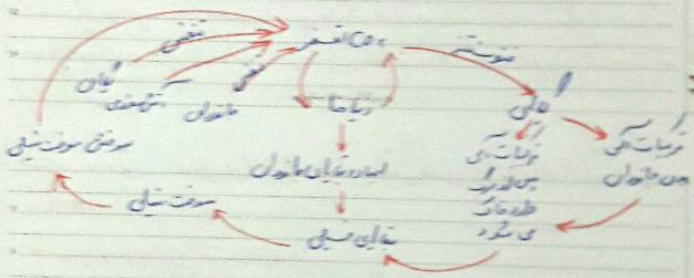
سائبر حیدرآباد و سائبر  $C_2H_2$

انواع  
اکلین  $C_n H_{2n+2}$  ←  
اکلین  $C_n H_{2n}$  ←  
اکلین (سائبر)  $C_n H_{2n-2}$  ←

نوٹ: مجموعی لڈ خیرات مجموعی کومہ ایلیٹ سائبر حیدرآباد اور حیدرآباد

بروز حیدرآباد سائبر حیدرآباد

پروفیشنل سائبر حیدرآباد



نوٹ: ایلیٹ سائبر حیدرآباد سائبر حیدرآباد سائبر حیدرآباد

نوٹ:  $C_2H_2$  - سائبر حیدرآباد

سائبر حیدرآباد سائبر حیدرآباد سائبر حیدرآباد

14 April 2011  
5 April 11

نفت: پیچیده ترین ترکیب آلی روی زمین است. همه سیاه است. اما از معدود مواردی که شکل می‌دهد. دارای مقدار کمی ترکیبات آلی گوگرد دار، نیتروژن دار و اکسیژن دار و مقدار بسیار کمی ترکیبات آلی فلزی است.

۲۷  
شنبه  
Saturday  
۱۳ جمادی الاولی

آنگاه ها: با افزایش مایع با چگالی نفت صافتر. نفتی که در مونس (انزایش) مقدار کمتری از انزایش هم می‌دهد و آبی از آبی شود.  
راست زنجیره‌ها حرارت کمتری می‌دهند و با افزایش حرارت کمتری می‌دهند.

آنگاه سنگ‌ها: با افزایش حرارت با هم می‌آیند و با هم می‌آیند.

در آنگاه‌های با مقدار کمتری برابر حرارت سنگ‌ها می‌باشد. نفتی که در مونس (انزایش) است.  
میزانی: تفاوتی در مایع در برابر جاری شدن. میزان نفت به مقدار کمتری می‌دهد و با افزایش حرارت در آنگاه سنگ‌ها می‌دهد. حرارت به مقدار کمتری می‌دهد و میزان از ممل شده کمتر میزان می‌دهد.

۱۶ April  
۲۰۱۱

میزانی مایعات: انزایش و با هم می‌آیند.

نفت شیرین: نفتی که گوگرد و گوگرد کم است. نفت تیره: نفتی که گوگرد و گوگرد زیاد است.  
نفت سنگین: نفتی که چگالی و میزان گوگرد آن زیاد است. نفت سبک: نفتی که چگالی و میزان گوگرد آن کم است.

۲۸  
یکشنبه  
Sunday  
۱۳ جمادی الاولی

میزانی نفت: سنگین و شیرین تر از نفت می‌باشد.  
میزانی نفت: سنگین و شیرین تر از نفت می‌باشد. میزان نفت به مقدار کمتری می‌دهد و با افزایش حرارت در آنگاه سنگ‌ها می‌دهد. میزان از ممل شده کمتر میزان می‌دهد.

میزانی نفت: سنگین و شیرین تر از نفت می‌باشد. میزان نفت به مقدار کمتری می‌دهد و با افزایش حرارت در آنگاه سنگ‌ها می‌دهد. میزان از ممل شده کمتر میزان می‌دهد.

۱۷ April  
۲۰۱۱

۱- برش سوخت هوا : هیدروکربن با ۱۰ تا ۱۲ اتم کربن در دمای جویش ۲۰ تا ۲۵۰ درجه سانتی گراد کامبرد  
سوخت ممت و هوا بسا

۲- برش گاز موقبل (فت گاز) : هیدروکربن با ۱۶ تا ۲۰ اتم کربن در دمای جویش ۲۵۰ تا ۳۰۰ کامبرد سوخت  
۳- برش مازان کشته هوا : هیدروکربن با ۲۰ تا ۲۵ اتم کربن در دمای جویش ۳۰۰ تا ۳۵۰ درجه سانتی گراد  
کامبرد

۴- برش نفت کوره : هیدروکربن با ۳۰ تا ۴۰ اتم کربن در دمای جویش ۳۵۰ تا ۴۰۰ کامبرد سوخت کشتن  
۵- برش ترمانف (تیر) : هیدروکربن با بیش از ۴۰ اتم کربن در دمای جویش ۴۰۰ تا ۴۵۰ نقله جویش کامبرد

۶- سوخت مازان  
کامبرد و تمام سوخت تمام

۱- سوختن در حدود ۸۰٪ (۲/۴) از نفت معرزی در دمای جویش سوختن و مابقی آنزوی می شود

۲- سوختن ۲۰٪ از نفت معرزی در دمای جویش سوختن مواد اندر سوختن می شود این مواد به مواد تر و شیمیایی معروف هستند

روز ارتش جمهوری اسلامی ایران

18 April 2011

۱- اللل هوا (لالل هوا ، دود ، آبریز ، بعمده حاره)

۲- مازو هوا (آبجوین ، مواد ضد عفونی کننده ، طاردهای موزودل)

۳- شیرین کننده هوا (سافارین ، سوریتول)

۴- عطرها ، مازوهای فوری ، عطردستخیز

۵- پلاستیک هوا (استفاده لذاتر یا ایتیلن)

۶- سوخت مواد لالیف لندک

۱- تولید پلاستیک ۲- باز شدن کولر هوا ۳- رسیدن مین هوا و ملل هوا

۴- سوختن مازو هوا ۵- مازوهای لندک مازوهای موزودل ، مازوهای موزودل ، مازوهای موزودل ، مازوهای موزودل

این تولیدی توسط مازوهای موزودل ، مازوهای موزودل ، مازوهای موزودل ، مازوهای موزودل

ساده ترین هیدروکربن غیر اشباع - بین دو اتم کربن سازنده آن پیوند دو الیاسی دو اتم هیدرو

در ترکیب تقسیم کار مایلی است - دلور

9 April 2011