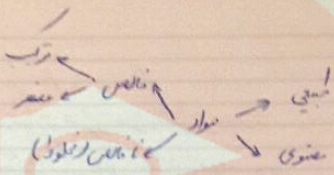


چهارشنبه
Wednesday
۱۸ ربيع الثاني



۱. عنصر و ترکیبی که اتم‌ها یا مولکول‌های آن ماده‌ای که می‌توانیم آن ماده عنصر است
 ۲. ترکیب: موادی که از ۲ یا چند نوع عنصر ساخته شده باشند (یا یون)
 ۳. خالص: ماده‌ای که از مولکول‌ها یا اتم‌های یکسان ساخته شده باشد.
 ۴. عنصر: جابجا با سیم خواص آن به ۲ گروه طبقه‌بندی شده: فلز و نافلز، شبه فلز

۵. طبقه فلزها: B, Si, Ge, As, Sb, Sn, Pb
 ۶. طبقه فلزها معمولاً به صورت فلز هستند و برخی مانند فلزات برنزی و مس هستند.

فلزات **نافلزات**

23 March
2011

پنجشنبه
Thursday
۱۹ ربيع الثاني

- ۱- رسانای خوب برن دریا
- ۲- مس پرقاب دانند (جلا می‌برند) حالت نرم
- ۳- روشن سخنبر فلز از فلز شده در آب خوبی بازتاب می‌دهد
- ۴- حالت شکننده فلزات در شکل پذیری
- ۵- حالت نرمی جامد (به جز جرمه: جامد)
- ۶- فلزات در دما ۱ تا ۲۰۰۰ درجه سانتیگراد
- ۷- فلزات سنگین
- ۸- اغلب فلزهای کمیاب هستند
- ۹- اغلب فلزها در آب و بعضی فلزها در اسید حل می‌شوند
- ۱۰- اکثر فلزات جامد هستند و بعضی فلزها در آب و بعضی فلزها در اسید حل می‌شوند
- ۱۱- اکثر فلزات جامد هستند و بعضی فلزها در آب و بعضی فلزها در اسید حل می‌شوند
- ۱۲- اکثر فلزات جامد هستند و بعضی فلزها در آب و بعضی فلزها در اسید حل می‌شوند
- ۱۳- اکثر فلزات جامد هستند و بعضی فلزها در آب و بعضی فلزها در اسید حل می‌شوند
- ۱۴- اکثر فلزات جامد هستند و بعضی فلزها در آب و بعضی فلزها در اسید حل می‌شوند
- ۱۵- اکثر فلزات جامد هستند و بعضی فلزها در آب و بعضی فلزها در اسید حل می‌شوند
- ۱۶- اکثر فلزات جامد هستند و بعضی فلزها در آب و بعضی فلزها در اسید حل می‌شوند
- ۱۷- اکثر فلزات جامد هستند و بعضی فلزها در آب و بعضی فلزها در اسید حل می‌شوند
- ۱۸- اکثر فلزات جامد هستند و بعضی فلزها در آب و بعضی فلزها در اسید حل می‌شوند
- ۱۹- اکثر فلزات جامد هستند و بعضی فلزها در آب و بعضی فلزها در اسید حل می‌شوند
- ۲۰- اکثر فلزات جامد هستند و بعضی فلزها در آب و بعضی فلزها در اسید حل می‌شوند

24 March
2011

دالسن پیوری فلزات :

بیاری آب ، اسیدهای رقیق و الیرین معوا دالسن می دهند

هر چه فلزی فعال تر باشد جدا کردنش از سنگ معدن دشوارتر خواهد بود

دلیل تغییر رنگ تیغه های فلزی (پیوری) در آب دالسن جابجین شدن است که در تحلیل ریغ می دهیم

فلز تیغه درون سیر مس را از ترکیب خود خارج می کند و لایه ای از مس روی تیغه را می پوشاند

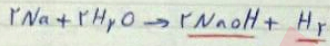
الیرین شدن و سوزن هر دو به معنای ترکیب شدن با الیرین است ولی تفاوت اصلی آنها جین سرعت دالسن و محسوس بودن مقدار نری آنرا شده است

هر چه دالسن پیوری فلزی بس تر باشد نموداری آن بیشتر است

نموداری فلزات : دالسن سیاهی بین ماب و محیط الماب آن است که باعث تغییر فعالی ماب می شود. در حضور الیرین و آب دالسن می دهد

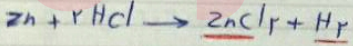
دالسن پیوری فلزات آب : هیدروکلر و هیدروسلفید فلزات ایجاد می شود

فلزات قلیایی قلیایی نسبت به فلزات قلیایی با شست گسترش با آب ترکیب می شوند



دالسن پیوری با اسید رقیق : هیدروکلر و هیدروسلفید و سنگ ایجاد می شود

بیاری از فلزات با اسید رقیق و دالسن می دهند (برخیز ترکیب اسید)



دالسن پیوری با الیرین : الیرین فلزات ایجاد می شود

دالسن کید ماب با الیرین از شخص ترین فعالی سیاهی قاه است

جدول دالتس برزی لیزات

Pb Cu

فالتس لیزات: آهن، روی، آلومینوم، منیزیم، کلسیم، سدیم، پتاسیم، کربنات کلسیم
K Na Ca Mg Al Zn Fe نیو طلا و نقره
Ag Au Pt

جدول تناوبی

جدول تناوبی را ابتدا بر اساس افزایش جرم اتمی مرتب کردیم.
در جدول تناوبی عناصری که خواص مشابه دارند دسته‌بندی و زیر جرم قرار می‌دهیم.
در جدول تناوبی جدید عناصر بر حسب افزایش عددهای اتمی مرتب شده‌اند.
همچنین اساس جدول تناوبی کنگرید پیشگویی خواص عناصر و ترتیب آی اکتهاست.
سختی‌های کمند و سختی‌های اصلی، سختی‌های تریه و گروه‌های تریه.
صفت گروه، نقطه ذوب و نقطه جوش عناصر می‌تواند کم شود.
در صورتی که از چپ به راست و از بالا به پایین عناصر می‌تواند زیاد شود.

یکشنبه
Monday
22 رجب
2011
27 March

تندی ترین فلز صاف گروه ۱ اصلی (قلیایی) و قوی ترین فلز در گروه (۱۷) اصلی (هالوژن‌ها) ترا و کمند
مقدار الکترون‌های لایه فرانس بیشتر شده گروه اصلی و مقدار الکترون‌ها بیشتر شده دوره یا تناوب
لاایه‌های

گروه اول: فلزهای قلیایی
گروه دوم: فلزهای قلیایی خاکی
گروه چهارم: فلزهای خاکی

مقادیر اتمی در یک گروه از بالا به پایین افزایش می‌یابد و مقدار اتمی در یک دوره از چپ به راست کاهش می‌یابد.
(در یک جدول تناوبی عناصر که بر اساس عدد اتمی مرتب شده است.)

دوشنبه
Monday
23 رجب

گروه دوم جدول بندی (ملزات ملبای) :

- دانش پیروزین گروه ملزات

- در صورت آکسید ترکیب شده بر همین دلیل زیرینت دیانین نامیده می شود

- آب به صورت دانش داد و دعوانه ۱۱ و ۱۲ و ۱۳ به دست می آید بر همین دلیل به آب ملزات ملبای می گویند

- دانش پیروی عناصر از بالا به این افزایش می یابد

- روند شمع آتش و جایی عناصر از بالا به این افزایش می یابد

- روند سوزان شدن عناصر از بالا به این کاهش می یابد (پاسیم را میله راحت تر از نسیم می توان بر سر داد)

- مقدار ذوب درجه و جایی بعضی از سایر ملزات کمتر است

گروه دوم جدول بندی (ملزات ملبای ماس) :

- دانش پیروها مانند بالا به این افزایش می یابد

- دانش پیروی آنها از گروه یک کمتر است

- بعد شمع آتش کم تر از سایرین افزایش می یابد

- عناصر موجود در این گروه است به ملزات ملبای سخت تر هستند

- روند سوزان شدن آنها از بالا به این کاهش می یابد

- دانش و آتش آب ملبای تولید می شود

گروه سوم جدول بندی (خالقین ک) :

- دانش پیروی عناصر این گروه از بالا به این کاهش می یابد

- خالقین حباب به صورت مطلق جای ۱۲ آتش هستند

- قویترین ملزات هستند

29 March

Wed

30 March 2011

گروه آموزشی عصر

ASR_Group@outlook.com

@ASRSchool2

با فعالیت شیبایی زیادند اما در حال روشن شدن است ای مانند

11 پنجشنبه
Thursday
25 رجب الثانی

به دلیل فعالیت شیبایی زیاد در محیط تقویه صورت گرفت
- اغلب آبکی می هستند

نرسیده حجم مچیل بندی (کارهای جنب)

حجم کارهای جنب در حواصت می شوند (صورت کار)

بسیار دانش می دهند

ما نقد مولداند و در واقع مولدکل های نه اتم هستند

اکتبرین

۵۲ - حدود ۶۲۱ حجم حواصت کل می دهند

الکتروپ صدا

۵۳: افزون به دلایلی بالای محور در حواصت اندک به استناد از Fcl در حواصت ای می کنند
و مولدکل های اندک از بین می رود

12 جمعه
Friday
27 رجب الثانی

زانفس

۵۴ از تقویه اشعه فراتریش در سیر آن برین جلدوری می کند ↓

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

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

فروصع

مولدکل های اندک از روی بسیار زیاد اشعه فراتریش را جذب کرده و دانش اول به می دهند

فردی های O و O_2 در با هم می پیوسته و مولدکل های افزون در با هم می پیوسته اند و مولدکل های اندک

در تروهای فراتریش تبدیل به تروهای کم انرژی تر خود می شوند

مولدکل های اسید H_2SO_4

حل شدن آن در آب و در نهایت در هر زینت کار و روی اسید ریختن بلکه با پیوسته را به بلایت روی است

(اگر به دلیل مولدکل های اسید فلزها را روی نکه کند بریزیم مانند پس از چند دقیقه سیاه و متلاطم می شود)

شیرین می شود و در کاغذ و سایر مواد آبی را به صورت آب جذب می کند پس از کارهای می تواند

1 April

کاردها: تولید کود شیمیایی، استخراج فلزات، تولید مواد منفجره، تولید مواد شوینده، پلاستیک و...

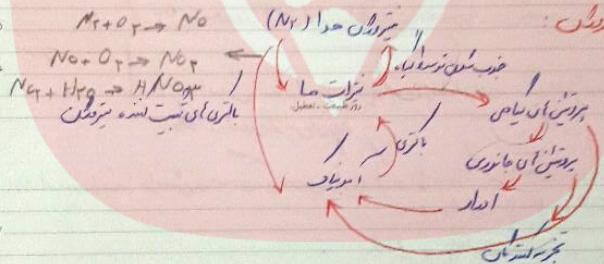
مکمل ۱۱:

کمی سی - سبز رنگ مایل به زرد. انفاسش آن با سود سوزناک در سرد آب قابل گهسی شود.
کاربرد: ضد عفونی کردن و تصفیه آب آشامیدنی - از ترکیبات برای میزبان گش و ضد عفونی استنشاقی است.

نیتروژن:

۷۸٪ حجم هوا را تشکیل می دهد. دارای مولد لای کمی ۱۴ است. به دلیل قدرت یونیزه ۳ تا ۴ $N \equiv N$ بسیار با امارت. چنین هسته گاز نیتروژن تولید شده از هوا برای تولید امونیاک به کار می رود.

یونیتروژن:



کاردهای امونیاک: ضد کننده در نجاری و خیال جفا و سرد فانتزها
ساخت کود شیمیایی - پاک کننده ها - مواد منفجره - پلاستیک

کاربرد نیتروژن: نگهداری مواد غذایی به دلیل بی اثر بودن - تولید مواد منفجره T.N.T
تولید نیتریک اسید

ظرف + آمینون	سایه نلزی	د سایه نلزی	+ آب	سایه دلیا
ظرف + آمینون	سایه نلزی	د سایه نلزی	+ آب	سایه
نیتات	سایه	+ روغن	سایه	+ آب

۵- راه تشخیص O_2 و CO_2 و H_2

جواب: نیمه افزونه O_2 و نیمه کاهنده H_2 و CO_2 است.
 سگله لبریت اعدادی انتخابی خاص می شود $\leftarrow H_2$ \leftarrow سگله بانندی ایجابی شود
 $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$ \rightarrow بخار آب / سگله افسوس می نماند \rightarrow بخار آب / سگله افسوس می نماند $\leftarrow CO_2$

مناشی باز داسیه :

تورسل	فتن	بازها	اسیدها
نقل نشان	بیش	ای	تیز
برو تعویل مگر	ای	ارغوانی	بیزر
		ای	نقد

انواع پیوند های شیمیایی : (درون مولکولی)

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

خاصیت حسی با اولت :

دوام قابل دامن قابل الکترون یا اشتراک الکترون ، مقوله الکترون های لایه اتمت مورد قابل کسره
 در این ترتیب به در این کارای حیب بین این که مورد کسره

پیوند جزی

زمان که لایه n (ز لبریت) اتم n الکترون است ، و الکترون بیرونی بسیار با اتمت و اطلاعات با ایلاری سبیلی
 زیادی دارد . این سگله سبیلی سگله قابل اتم حبابی در سبیلی به اکسایش الکترون n ای عباری برای
 الکترون بیرونی آن محسوب شود . این لذات های در سبیلی به اکسایش الکترون n ای سگله در پیوند جزی
 و مبارکه الکترون است

۵
 دوشنبه
 ...
 nday
 ...
 ۳۰
 رابع
 ۲۰۱۱
 ۴ April

۶
 سه شنبه
 ...
 nday
 ...
 اجساد ال

پیوسته بود بقول ابن کثیر و اما نیز معتقد می بود

هر چه متاعی اتم برای رسیدن به آگاهی است باید از آن بیرون اتم سیر است این متاعی و مقدار
والعش بدین امر مایه است و معنی اتم سیر دلور

برای نامرغی که متاعی بر زمین القرون دانند هر چه متاعی اتم بود بگفته باشد و العش بدین سیر است
به دلیل این که هر چه متاعی بود بگفته باشد فایده صحت (کافی با فواید است) با القرون صای لایه اگر مورد

(کافی با فواید است) کفر است و جازیه القرون است بین ذرات است و معنی سیر است به همین
دلیل معنی جازیه قدری تری بالقرون صای قرار می دهند و بگفته القرون صای است خود بگفته تا به

آگاهی که از غیب مهم دانند خود در برسد
والعش بدین ملوثر اند مگر سیر است زیرا معنی ملوثر از مگر کفر است و به عبارت دیگر متاعی که در

القرون برای ملوثر سیر است
برای فواید هر چه متاعی اتم بود بگفته باشد و العش بدین سیر است و در معنی صای نیز گفته شده است

اتم از القرون صای لایه اگر سیر است و جازیه بین بارهای است و معنی کفر است و اتم راحت تری تواند
القرون صای را لذت دهد

تریب صای بوی را در اصلاح بنام می بود
تریب صای بوی : لذت مانعند که با بوی صاحب شده در نامان علی مولد لیل تخفیف دلور

در تریب صای بوی :
۱- در حالت جامد ساختمان سلولهای یا کربنایی دانند
۲- سخت هستند : بوی رنگین بین بوی صای اجسام (قوی است) و بوی می شود بگفته شده است بوی صای
از جای خود و فرشته شده شدن جامد بوی در سولدا باشد و در بعضی سختی است از بوی داشته باشد
سیر بوی صای اندر نبات بوی است

۳- سخته هستند : در برابر ضرب از خود جدا می شوند و در بعضی با دلور کردن فریب
و اینکه در بعضی کوهن از بوی صای بگفته اند و معتقد خود جابجایی می کنند اگر چه جابجایی بر آنند این باشد
به بوی صای حساس برای تشخیص آن در متاعی مهم تر از بوی بوی در اش حاصل موجب تشخیص می شود

۴- سخته هستند : در برابر ضرب از خود جدا می شوند و در بعضی با دلور کردن فریب
و اینکه در بعضی کوهن از بوی صای بگفته اند و معتقد خود جابجایی می کنند اگر چه جابجایی بر آنند این باشد
به بوی صای حساس برای تشخیص آن در متاعی مهم تر از بوی بوی در اش حاصل موجب تشخیص می شود

۵- سخته هستند : در برابر ضرب از خود جدا می شوند و در بعضی با دلور کردن فریب
و اینکه در بعضی کوهن از بوی صای بگفته اند و معتقد خود جابجایی می کنند اگر چه جابجایی بر آنند این باشد
به بوی صای حساس برای تشخیص آن در متاعی مهم تر از بوی بوی در اش حاصل موجب تشخیص می شود

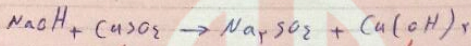
شنبه
Wed
الأولی
6 April
2011
Thu
الأولی
7 April
2011

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- انحلال نمک: آنها رسانای جریان الکتریسیته است: می‌توانند ترکیبات یونی در آب انحلال مرتب کنند.



دو واکنش

نیاسیم نیتریت + پتاسیم نیتریت (نندرس) → نیتریت نیتریت + نیاسیم نیتریت



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

(مس سولفات)

۱۱- آهن جامدات مرتب در آب با دانه‌های توکند که حجم کمتری می‌شوند و دارای حرکت می‌باشند (پوزنیزه کردن)

۱۲- **الکترولیت**: موادی که انحلال آبی آنها رسانای جریان الکتریسیته هستند. مثل: سدیم کلراید، پتاسیم نیتریت، ...

نیتریتات (KmnO₄) و سدیم کلرید و ...

شهادت آیت الله محمد باقر صدر و دواغیر ایشان است الهی توسط حکومت، این عراق (۱۳۶۱ ه. ش)

۱- **الکترولیز**: با عبور جریان الکتریسیته از سد الکترولیت و تولید یون‌ها تغییر شیمیایی رخ می‌دهد. در همان الکترولیز کلرید در الکترولیز کردن یون‌های مثبت برسد عقب می‌ماند (کاتد) و یون‌های منفی به سمت عقب مثبت (آند) حرکت می‌کنند.

۲- آب مایه‌ای توان الکترولیز می‌شود اما باید اسید یا باز را به آن افزود تا رسانایی آن بیشتر شود.
 ۳- هر طور که یون‌های فلزات و هیدروژن در کاتد و ناخالص‌ها و اکسیژن از آنند از آنند می‌آید.

عوامل مؤثر بر میزان رسانایی:

۱- افزایش تعداد یون‌های آزاد در مرتبه‌ای افزایش می‌دهد. علت اینست که ترکیبات یونی در درجه‌های بالاتر انحلال بیشتری است. در سدیم سولفات (Na₂SO₄) ۳ یون در سدیم کلراید (NaCl) ۲ یون وجود دارد.
 ۲- هر چه دما می‌باشد یون‌های مثبت با یون‌های منفی در معلق آن کمتر باشد رسانایی الکتریکی بیشتر است.
 ۳- جای لایه Mg²⁺ لایه Ca²⁺ کمتر است. چون در همان برابری است اما سطح یون سدیم از سدیم کمتر است.

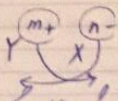
شبهه
Sund
ن لاولی

10 April
11

شبهه
Mon
ن لاولی

April
11

۳- هر چه میدای کرنی بر هم نزدیک تر باشند در سطح مقطع انرژی دانه شده رسانای نریست
روشن شدن در طول سیمایی ترکیبات یونی:



برای روشن شدن نزدیک سیمایی مواد با جدول است میب و رسانا نریست
ست راست نزدیک نریست و چپ با یون هر کدام به عنوان نریست دیگری نزدیک نریست
در بعضی که در یونهای نریست شده ا هم رسانا شده اند می بینیم

علی سیمایی ترکیبات یونی که یک یون فلز و یک نریست است یک یون است

چون می توانیم از آنجا که سیمایی یک با زیاد می کنند
نقطه انحلال در دمای سرد به نقطه انحلال هم می شود
نقطه جوش ۱۰۰۰ به نقطه جوش بالایی بود
رسانا است به رسانای آب زیاد می شود

و این انرژی همین ملکول به آب در یون را در اختیار می گذارد و یون در دسترس است
نقطه انحلال در دمای سرد به نقطه انحلال هم می شود

است ترکیبات یونی است به کربن و آلومینا تا نریست هر دو این فلز می دهند

نقطه جوش در یون نریست و رسانا آن کمتر است شبیه بلوری می شود و سیمایی سرد و رسانای
نقطه جوش آن کمالاتی بود

پیوند کووالانسی

در ترکیب و ساختار مختلف پیوند کووالانسی در رسانا نریست به نریست می آید
طرد شده نریست صورت می گیرد اما هم خاصیت فلزی که نریست های لایه اکسیژن (والانسی) را
با اشتراک می دهند به این پیوند سیمایی پیوند کووالانسی می گویند

صفت نریست های پیوندی به صفت نریست های رسانا نریست شده برای سیمایی پیوند صفت نریست
حای پیوند شده می شود

صفت نریست های غیر پیوندی به صفت نریست های رسانا نریست شده سیمایی پیوند نریست نریست

- ۱ پیوند یگانه در صورت به اشتراک گذاشته شدن یک الکترون بین ۲ اتم پیوند ساده (یا نه) 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

سه گانه > دوگانه > یگانه > طول پیوند

سه گانه < دوگانه < یگانه < قدرت پیوند

طول پیوند به فاصله تعدادی بین هسته های اتمی بستگی دارد

ترکیبات مولکولی

- ۱ تعداد اتم ذرات سازنده ای که با هم پیوند دارند را می گویند مولکولی
- ۲ اغلب گاز و جامد هستند به همین دلیل نیروی جاذبه مولکولی کمی دارند
- ۳ تنها گاز مولکولی می تواند در مایع و جامد باشد و در حالت مایع و جامد رسانای الکتریسیته نیستند

12 April 2011

چهار ترکیب مولکولی: آمونیاک (NH_3) - اتیلن (C_2H_4) - اتیلن گلیکول $(C_2H_6O_2)$ - دیسولفید

روش جدول نویسی ترکیبات مولکولی

- ۱- عنصری که تعداد الکترون های بیرونی برابرش با ۸ باشد یا ۲ (هلیوم) در صورت جفت
- ۲- عنصری که تعداد الکترون های بیرونی برابرش با ۸ باشد یا ۲ (هلیوم) در صورت جفت
- ۳- تعداد الکترون های لازم برای رسیدن به ۸ یا ۲ جفت عنصری جفت به عنوان زبروند عنصری در دست
- ۴- در این جابزه در ابتدا اتم ها را با هم می پیوندانیم

وزشی عصر

۲۷

شنبه

Saturday

۱۳ جمادی الاول

نفت پیچیده ترین ترکیب آبی روی زمین است. اما آنقدر پیچیده نیست که
شکل ساده و دارای مفروضه ترکیبات آبی گوگرد دار، نیتریدار، و اکسیدین دارد و مقدار ساده
مزین ترکیبات آبی طرفی است.

آنگاه ها: با گاز ابداع یا جادوی نفت هستند. مقدار نفت و موم و انزایش مقدار آن در انزایش
مجموعه مولدنی از برای سگود.

راست و تغییر در حرارت زمین به زیاد شدن زمین متقل است

آنگاه شانه دلد به کربن یا پخته شدن زمین با سیم یا پارامگن زمین دیگر پیوند دارند

در آن های صافی با مقدار زمین برابر هر چه مقدار سنگ های مانی کمتر مقدار مومین پایین تر است.

مرازی اتفاق افتاده در برابر جاری شدن. مرازی نفت به مقدار آن های زمین در برابر جاری

عل شده در آن سستی دارد. هر چه مقدار آن زمین زیاد و میزان آن کم شده کمتر مرازی بیشتر است

مرازی مایعات انزایش در آن سستی آید

نفت شیرین و غنی است که گوگرد آن کم است. نفت تری: نفت آبی به مقدار زیاد است

نفت سنگ: نفت آبی در جلگه و مرازی لغری دارند. نفت سنگین: نفت آبی که جلگه و مرازی بالای

دارند. هر چه نفت سنگین تر و زمین ترازی بیشتر

هر چه آن زمین دهنده زمین آنگاه کمتر باشد برای عامل لذت مومین بدترم لذت آن بیشتر خواهد بود

مرازی مومین مومی آنگاه ممان انزایش مقدار آن زمین دهنده زمین بیشتر شود و می برای مومین مری و مومین است

برش های نفت خام:

۱- زمین گداز: حیدرکوبین صلی با ۱۲۱۱م زمین درهای جوش کمتر از ۲۰ درجه سانتی گراد. کاربرد: سوخت بالا شیشه

۲- زمین دلال: حیدرکوبین با ۱۳۱۱م زمین درهای جوش ۲۰ تا ۳۰ درجه سانتی گراد. کاربرد: مخلوط کردن

۳- زمین نوبین: حیدرکوبین با ۱۱۰۱۱م زمین درهای جوش ۳۰ تا ۴۰ درجه سانتی گراد. کاربرد: سوخت

۲۸

یکشنبه

Sunday

۱۴ جمادی الاول

مرازی مایعات انزایش در آن سستی آید

نفت شیرین و غنی است که گوگرد آن کم است. نفت تری: نفت آبی به مقدار زیاد است

نفت سنگ: نفت آبی در جلگه و مرازی لغری دارند. نفت سنگین: نفت آبی که جلگه و مرازی بالای

دارند. هر چه نفت سنگین تر و زمین ترازی بیشتر

هر چه آن زمین دهنده زمین آنگاه کمتر باشد برای عامل لذت مومین بدترم لذت آن بیشتر خواهد بود

مرازی مومین مومی آنگاه ممان انزایش مقدار آن زمین دهنده زمین بیشتر شود و می برای مومین مری و مومین است

برش های نفت خام:

۱- زمین گداز: حیدرکوبین صلی با ۱۲۱۱م زمین درهای جوش کمتر از ۲۰ درجه سانتی گراد. کاربرد: سوخت بالا شیشه

۲- زمین دلال: حیدرکوبین با ۱۳۱۱م زمین درهای جوش ۲۰ تا ۳۰ درجه سانتی گراد. کاربرد: مخلوط کردن

۳- زمین نوبین: حیدرکوبین با ۱۱۰۱۱م زمین درهای جوش ۳۰ تا ۴۰ درجه سانتی گراد. کاربرد: سوخت

۱- برش سبقت حاصلی : حیدرکرنی با ۱۰ تا ۱۲ اتم کرن دمای جویش ۲۰ تا ۲۵ درجه سانتی گراد کاربرد
سورت مت و حوا سب

۲- برش با مقول (فت گان) : حیدرکرنی با ۱۰ تا ۱۲ اتم کرن دمای جویش ۲۵ تا ۳۰ درجه سانتی گراد کاربرد
۳- برش طار کتبه حوا : حیدرکرنی با ۲۰ تا ۲۵ اتم کرن دمای جویش ۳۰ تا ۳۵ درجه سانتی گراد کاربرد

کاربرد : معم در انواع روغن

۴- برش نفت کوره : حیدرکرنی با ۳۰ تا ۴۰ اتم کرن دمای جویش ۳۵ تا ۴۰ درجه سانتی گراد کاربرد
۵- برش ترمانه (سیر) : حیدرکرنی با ۴۰ اتم کرن دمای جویش ۴۰ تا ۴۵ درجه سانتی گراد کاربرد

انگشت میان

کاربرد های نفت خام :

۱- سوختن در حدود ۸۰٪ ($\frac{2}{3}$) از نفت بحرین در بازار سوختن و تأمین انرژی می شود.

۲- سوختن ۲۰٪ از نفت بحرین در بازار سوختن مواد اندکسندی می شود. این مواد به مواد ترانسپاری

روز ارتش جمهوری اسلامی ایران

معروف هستند :

۱- الل حوا (حلال حوا ، مواد آرایشی ، تعمیر کننده حوا)

۲- طار حوا (آسبرین ، مواد ضد عفونی کننده ، طار حوا کورودلر)

۳- سیرین کتبه حوا (سافارین ، سوریتول)

۴- عطر حوا ، شکر حوا ، مواد شوینده ، مواد رنگین

۵- پلاستیک حوا (استفاده از اتن یا اتیلن)

۶- سوختن مواد الباقی مذکور

کاربرد اتن : ۱- تولید پلاستیک ، ۲- باز شدن شکر حوا ، ۳- رسیدن بین حوا و مل حوا

۴- برش بزرگ دریا نیز - تولیدی از برای سوختن حوا ، شکر حوا ، ملاسی ، سب

- اتن تولیدی توسط سوختن حوا ، شکر حوا ، ملاسی ، سب ، حوا بر سوختن قبلی سوختن می گیرد

- ساده ترین حیدرکرنی غیر اساع - بین دو اتم کرن سازنده آن میوه بودا لاسی دو اتم در حدود

- در ترکیب نفت گاز ملاسی است - کاربرد