

۱- مغز و نخاع در تمام جانداران و بعضی ماهی که می توانند با خود آن ماه مغز است  
 ۲- مغز در انسان ۱۴۰۰ گرم و نخاع ۱۰۰ گرم است (بزرگ)  
 ۳- نخاع در ماهی بسیار کوچکتر است و در بعضی ماهی ها ساخته شده است  
 ۴- مغز در انسان ۲۰۰ گرم و نخاع ۱۰۰ گرم است  
 ۵- مغز فلزها : Sb, As, Ge, Si, B → در برخی حای از فلزها فلزها ساخته شده برای سال  
 ۶- مغز فلزها معمولاً سمی است و در برخی ماهی فلزات برآورد می کنند

فلزات      فلزات

23 March 2011

۱- در فلزهای خوب برن در فلزها  
 ۲- مغز برن در فلزها (جلا می برند) مانند فلز  
 ۳- در فلزهای خوب فلزها برن در فلزها  
 ۴- فلزهای خوب فلزها برن در فلزها  
 ۵- فلزهای خوب فلزها برن در فلزها  
 ۶- فلزهای خوب فلزها برن در فلزها  
 ۷- فلزهای خوب فلزها برن در فلزها  
 ۸- فلزهای خوب فلزها برن در فلزها  
 ۹- فلزهای خوب فلزها برن در فلزها  
 ۱۰- فلزهای خوب فلزها برن در فلزها

24 March 2011

### واکنش نیترونی فلزات:

بسیاری از فلزات با اسیدهای رقیق و غیر رقیق و فلزات با اسیدها واکنش می دهند.

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

دلیل تغییر رنگ تیغه های فلزی (نیترونی) در آب و فلزات با این سنگ معدن است که در تحلیل ریختاری دیده می شود.

فلزات تیغه درون سبزه را از ترکیب خود خارج می کنند و لایه ای از مس روی تیغه را می پوشانند.

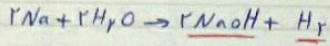
اکسید شدن و سوزن هر دو به معنای ترکیب شدن با اکسیژن است. ولی تفاوت اصلی آنها این است که اکسید شدن در محلول و سوزن در محلول اتفاق می افتد.

هر چه واکنش نیترونی فلزی بس تر باشد خوردگی آن بیشتر است.

**خوردگی فلزات:** واکنش شیمیایی بین ماده و محیط اطراف آن است که باعث تغییر خواص ماده می شود. در حضور اکسیژن و آب در محیطی رطوبتی.

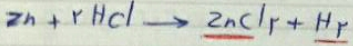
### واکنش نیترونی فلزات با اسیدها:

فلزات فعالی غایب از سنگ معدن با اسید واکنش می دهند که باعث گسترش آب ترکیب می شوند.



واکنش نیترونی با اسید رقیق: هیدروژن و سنگ معدن ایجاد می شود.

بسیاری از فلزات با اسید رقیق و غیر رقیق واکنش می دهند (برخیز نیترونی اسید)



### واکنش نیترونی با اسیدها:

واکنش نیترونی با اسیدها: اسید فلز ایجاد می شود.

واکنش نیترونی با اسیدها: فلزات با اسیدها واکنش می دهند که باعث تغییر خواص ماده می شود.

جدول دالتس بر روی ایزات

Plat

تغایب استر (س)، آهن، روی، آلیومینیم، منیزیم، کلسیم، سدیم، پتاسیم، مغایب استر  
 K Na Ca Mg Al Zn Fe نیکل، طلا، پلاتین  
 Ag Au Pt

جدول تناوبی

مغایب جدول تناوبی را اعتبار اساس افزایش هم اتنی ترتیب برود.  
 در جدول تناوبی عناصری که خواصش بهمی دانند دسته کرده و زیر جم قرار می گیرند.  
 در جدول تناوبی جدید عناصر بر ترتیب افزایش عددهم ترتیب شده اند.  
 بهترین استایز جدول تناوبی که به شکل های خواص نامر و ترتیب ای امکانت  
 متن های بلند و صفای اصلی، متن های کوتاه گروه های فرعی  
 دسته کرده، و قطب های زیاد و خواص غیر تناوبی کم می شود.  
 در هر دو دسته از بیب برات خواص تناوبی کم و خواص غیر تناوبی زیاد می شود.

2011 March 27

عددی ترین فلز صاف گروه اولی (قلیایی) و قوی ترین فلز در گروه (۱۷) اصلی (هالوژن ها) قرار دارند.  
 مقدار الکترون های لایه آخر یا بیشتر **سه تا ده** گروه اولی و تعداد الکترون **یک تا شش** یا **دو تا سه** یا **تعداد**  
 لایه های

گروه اولی: فلزهای قلیایی  
 گروه دوم: فلزهای قلیایی خاکی  
 گروه هفتم: فلزهای قلیایی خاکی  
 گروه هشتم: فلزهای قلیایی خاکی  
 گروه نهم: فلزهای قلیایی خاکی  
 گروه دهم: فلزهای قلیایی خاکی  
 گروه یازدهم: فلزهای قلیایی خاکی  
 گروه شانزدهم: هالوژن ها

مغایب اتنی در یک گروه اند الا به با این افزایش می یابد و صفای اتنی در هر دو دسته از بیب برات کاهش می یابد.  
 (در هر دو دسته عناصر **دو** کمتر است و صفای اتنی آن بیشتر است.)

روزه بی عمل سنوی (ملکات ملبای) :

- دانش پذیرترین گروه ملکات

- به صورت اکثرین ترکیب شده به همین دلیل زیرینت و با اینها تا پنج ناله داری می شود

- آنگاه به صورت دانش دان و شعور دار ۱۱ و به ملبا (از) به دست می آید به همین دلیل به آنها ملکات 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 (پس سیم را بعد از وقت نماز تقسیم می توان پرس داد)

- تعداد ذرات درجه و جهانی و بعضا از سایر ملکات کمتر است

29 March

روزه دوم جدول سنوی (ملکات ملبای ماسی) :

- دانش پذیری آنها از بالا به این افزایش می یابد

- دانش پذیری آنها از گروه یک کمتر است

- بعد شمع آتش کم از بالا به این افزایش می یابد

- عناصر موجود در این گروه نسبت به ملکات ملبای کمتر هستند

- روند میزان سخن آنها از بالا به این کاهش می یابد

- دانش و دانش ۱۱ ملبا و به می شود

روزه سوم جدول سنوی (خاله های ک) :

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

- خاله های چهارم به صورت مطلق دارای ۱۲ آتش هستند

- تعدادترین ملکات هستند

30 March 2011

11  
پنج شنبه  
Thursday  
15 ربيع الثاني

ما فعالیت شبانه روزانه ما را حاصل کن و در کتابی بنامند  
 - در دلیلی فعالیت شبانه روزانه بیشتر فقط به صورت ترکست هستند  
 - اغلب آنکی سعی هستند  
 - **نرسه صد هم جمل بندی** (کارهای شب)  
 - همه کارهای شب در حیوانات می شوند (به صورت زیاد)  
 - **بندگی** و **الکتری** هستند  
 - مانند مولدولاند و در واقع مولدول های تراپی هستند

اکتبر  
 ۵۲ - عدد ۶۲۱ هم حوا را مثل یی در عدد

March

۵۲: اضمین سه دلا به کمی بالای موجود در هوای ادمه به استفاده از Fcl در فضای آبی شده  
 و مولدول های اضمین از بین می رود

رانندگی

۵۲ از تعداد اسفند فرانسس در سیر آن برین بلور می کند

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

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

فرسودگی

مولدول های اضمین انرژی بسیار زیاد اسفند فرانسس را جذب کرده و واکنش اول رخ می دهد  
 فرسودگی  $O_3$  و  $O_2$  در باس هم پیوسته و مولدول های اضمین در باس ساخته می شوند و مولدول های اضمین  
 در برهه های فرانسس تبدیل به برهه های کم انرژی تر فرسودگی می شوند

مولدول های اسفند H2O2

عمل شدن آن تعداد برنا ناست و هرگز تغییر در روی اسفند رخ ندهد بلکه با پیوسته را به بلایت روی  
 (اگر چه) در مولدول های اسفند فقط را روی نکه گاند بریزیم گاند پس از چند دقیقه سیاه و ملامتی می شود  
 در **مولدول های اسفند** موجود در در گاند سایر مواد آبی را به صورت آب جذب می کند **مولدول های اسفند** می تواند

12  
جمعه  
Friday  
17 ربيع الثاني

April

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

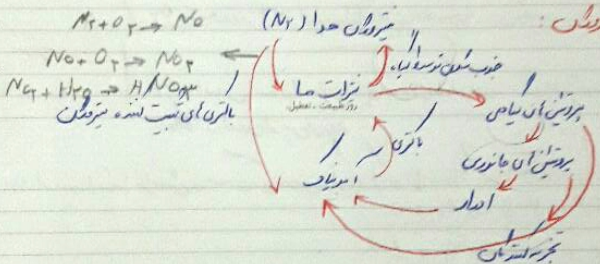
**کربن (C):**

کربن سی - سبزی رنگ مایل به زرد. اتمانش آن با سوراخ در سرد آب مائل کربنی سرد.  
کاربرد: ضد عفونی کردن و تصفیه آب آشامیدنی - از ترکیبات برای تولید کفش و ضد عفونی استنشاقی است.

**نیتروژن:**

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

**پرونده نیتروژن:**



کاردهای اموغیاک: ضد کننده در بیخ سازی و خیال جفا و سرد فانتزها  
ساخت کود شیمیایی - بارک شده ها - مواد منفجره - پلاستیک

کاربرد نیتروژن: نگهداری مواد غذایی به دلیل اثر برودن - تولید مواد منفجره T.N.T  
تولید نیتروکامپوند

- ۱. نیتروژن + آمونیاک = آمید نیتروژن + آب = دلیا
- ۲. نیتروژن + آمونیاک = آمید نیتروژن + آب = آمید
- ۳. نیتروژن + آمونیاک = آمید نیتروژن + آب = آمید

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

جواب سید از طرفه سوله درین سوله  $O_2$   
 سوله لبریت اصدای انفجاری خفیف می شود  $\leftarrow H_2$   $\leftarrow$  سوله با صدای ایجاری شود  
 $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O \rightarrow$  بخار آب / سوله خفیف می کند  $\leftarrow CO_2$   
 سوله لبریت را خفیف می کند  $\leftarrow CO_2$

مناهای باز داسیه :

صفت	بازها	اسیدها
تورشنل	آبی	تورشن
نقل نشان	ارغوانی	بزرگ $\leftarrow$ ساسار بازها
برودت میل ملو	آبی	نقد $\leftarrow$ ساسار اسید

۶- انواع پیوندهای شیمیایی : (درون مولکولی)

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

خاصیت حسی با اولت :

دوامت متغیل دامنه متغیل الکترون یا اشتراک الکترون ، مقوله الکترون های لایه اتمت مورد را کامل کند  
 در این ترتیب به درایش کماری بحیب بین این که مورد برسد

پیوند جوف

زمان که لایه  $s$  (ز لبریت) اتم  $8$  الکترون است ، و الکترون بیرونی بسیار با اتمت و اطلاعات با پیوند شیمیایی  
 زیادی دارد . این سوله سبب شود تا متغیل اتم حاصل بر زمین به اکسایش الکترون  $8$  آبی معیاری برای  
 الکترون بیرونی آن محسوب شود . این لذات های زمین به اکسایش الکترون  $8$  آبی سبب در پیوند  
 و مدار الکترون است

۵  
 دوش  
 nday  
 ۳۰  
 ۲۰۱۱  
 4 April

۶  
 سه شنبه  
 nday  
 اجساد

پیوسته بود بقولاً بین سینه و دماغ جمع می شود

هر چه متاعی اتم برای رسیدن به اکاشی ۸ نامی میسر باشد و اتمش نیز می اتم میسر است این متاعی و مقدارش  
و اتمش نیز می اتم میسر است

برای نامتو حاصله متاعی برترین القرون دانند هر چه متاعی اتم بود میسر باشد و اتمش نیز میسر است  
به دلیل اینکه هر چه متاعی بود میسر باشد فاصله حسته (کامی یا ذرات است) با القرون صای لایه اکثر خود  
(کامی یا ذرات است) کمتر است و جازیه القرون است بین ذرات است و متع میسر است به همین  
دلیل هسته جازیه قدری تری با القرون صای تر از آنند و می توانند القرون صای است خود باشد تا به  
اکاشی باز میبسم دست خود برسد

و اتمش نیز میسر است و هر چه متاعی بود از مکر میسر است و به عبارت دیگر متاعی که  
القرون برای ملوژ میسر است

برای نامتو هر چه متاعی اتم بود میسر است و اتمش نیز میسر است و در متاعی صای نیز میسر است و فاصله حسته  
اتم از القرون صای لایه اکثر میسر است و جازیه بین بارهای است و متع کمتر است و اتم راحت تری تواند

القرون صای را لذت دهد

تریب صای بونی را در اصلاح بنویسد

**تریب صای بونی** : ذرات ساخته که با یون صاحبند و در آن زمان معلق مولکول تخفیف دارد  
**در تریب بونی** :

۱- در حالت جامد ساختمان شبکه بلوری یا کریستالی دارند

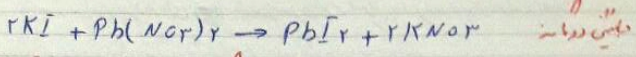
۲- سخت هستند : نیروی دلبستگی بین یون صای با هم است (قوی است) و به همین سبب میسر است  
از جای خود و فرار شده شدن جامد بونی در سولدا باشد و در صورت سختی متنازایی داشته باشد  
مشکلی نبود برای اندر لیات بونی است

۳- شبکه هستند : در برابر ضربه از خود مقدور میمانند یعنی در حدی با دلدرد کمترین ضربه  
و باید از بعضی گوشه های خود که از موقعیت خود جابجا میگردند اگر چه جابجایی به اندازه ای باشد  
که یون صای حساس برای حفظ ای توازن در مقابل هم ترا میگردند نیروی را از حامل موجب شکستن می شود

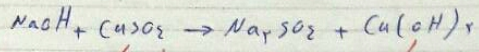


۱۹  
جمعه  
Friday  
۸ جمادی الاول

- 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 می‌کنند.



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



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

۱۱- آبیون جامدات یون‌گرم در آب با دمازدن می‌توانند از حجم کم تقلید شوند و دارای حرارت پیرالکت (پوینیزه شوند)

۱۲- **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 دوازه ایشان تحت نظارت حکومت، دهن عراق (۱۳۶۱ ه.ش)

2011  
8 April

۲۰  
شنبه  
Saturday  
۵ جمادی الاول

۱- **الکترولیز**: با عبور جریان الکتریسیته از یک الکترولیت و تولید یون‌ها تغییر شیمیایی می‌دهد. در همان الکترولیز می‌کنند. در الکترولیز کردن یون‌های مثبت به سمت کاتد و یون‌های منفی به سمت آنود 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 آنالیز حاصل می‌شوند آن‌ها در آن‌جا می‌روند.

**انزاس**  
محلول نمک نیترات سدیم:

۱- انزاس: تعداد یون‌های آزاد از هر ترکیب انزاسی که تلفات استهلاک ترکیبات یونی در هر واحد از آن محاسبه می‌شود.

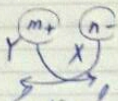
۲- در سدیم سولفات (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) ۳ یون در سدیم کلراید (NaCl) ۲ یون وجود دارد.

۳- هر چه یون‌های یون‌گرم بیشتر باشد رسانایی الکتریکی بیشتر است.

۴- یون‌های Mg<sup>2+</sup> از Ca<sup>2+</sup> کمتر است. می‌تواند در همان رسانایی است اما رسانایی یون نیترات از سدیم کمتر است.

2011  
9 April

۳- هر چه پیدای گزین بر هم نزدیک تر باشند در سطح مقطع انرژی داشته باشند رسانای نوری است  
روشن بودن در طول سیمایی ترکیبات نوری:



برای روشن شدن نزدیک سیمایی مواد با هم در حالت صلب و رسانا نغیر  
است و است تولید می شود - پایداری هر کدام بر مبنای فرکانس دیگری تولید می شود  
در بعضی که در فرکانسهای نوسانه شده با هم سازگار هستند سازگار می بینیم

در سیمایی ترکیبات نوری که با سیمایی تغییر فرکانس نوری است

چون میانی پرتو از سیمایی یکسانی با ما زیاد می کند  
نقطه انحراف در هر دو در هر دو سیمایی نقطه انحراف هم می شود  
نقطه عبور ۱۰ - نقطه عبور مابالایی بود  
رسانایی - رسانای آب زیاد می شود

در این روش این ملکول بر آب در هر دو را در هر دو با سیمایی در هر دو در هر دو در هر دو  
نقطه انحراف مابالایی

است ترکیبات نوری است که در مابالایی تا سیمایی نوری هر دو این فرکانس می دارند

نقطه انحراف در هر دو در هر دو در هر دو در هر دو در هر دو در هر دو در هر دو  
نقطه عبور مابالایی

پیوند کووالانسی

در ترکیب و ساختار مختلف هر چه در هر دو در هر دو در هر دو در هر دو در هر دو در هر دو

طوری است که در هر دو در هر دو در هر دو در هر دو در هر دو در هر دو در هر دو  
بر اشتراک می دارند - بر این پیوند سیمایی پیوند کووالانسی می گویند

حالت الکترون های پیوندی: هر وقت الکترون های در اشتراک داشته شده برای سیمایی پیوند حالت الکترون  
های پیوندی می شود

حالت الکترون های غیر پیوندی: هر وقت الکترون های در اشتراک پیوندی نکرده اند

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

۱۲ طول پیوند: به فاصله تعدادی بین هسته های اتمی در یک پیوند مولی پیوند می گویند.

ترکیبات مولکولی:

۱۳ مواد که ذرات سازنده ی آنها دالونند و اتم های آن با پیوند کووالانسی به یکدیگر متصل اند ترکیب مولکولی می گویند.

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

۱۵ آنها جامد مولکولی می گویند و یکی ذوب و جوش نسبتاً آسانی دارند و در حالت جامد و جامد رسد الفکری نسبتاً مستقیم

به نمره است.

2011  
12 April

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

( $NH_3$ )

روش جدول نویسی ترکیبات مولکولی:

۱- عنصری که تعداد الکترون های بیرونی برای رسیدن به ۸ الکترون کمترین می خواهد در سمت چپ و عنصری که تعداد الکترون بیرونی می خواهد در سمت راست قرار می دهیم.

۲- تعداد الکترون های لازم برای رسیدن به ۸ الکترون کمترین می خواهد در سمت چپ به عنوان زیر عدد عنصر سمت

۳- راست و تعداد الکترون های لازم برای رسیدن به ۸ الکترون کمترین می خواهد در سمت چپ راست به عنوان

زیر عدد عنصر سمت چپ قرار می دهیم.

۳- در این جا فرودنجا اجماع سازش می شود.

April



نفت: پیچیده ترین ترکیب آبی روی زمین است. بهشت نفت و سیاه است. اما لذت می بردن  
 شکل شده. دارای مقادیر ترکیبات آبی گوگرد دار، نیترोजن دار و اکسیژن دار و مقدار سیاه  
 غریب ترکیبات آبی طری است.

۲۷  
 شنبه  
 Saturday  
 ۱۳ جمادی الاولی

آنگاه ها: با افزایش مایعات با چاقی نفت میسند. مقدار نفت و موم، انزایش مقدار آتم برین (انزایش)  
 حجم مایعاتی از برای شود.  
 راست و تغییر در حرارت برین بر یاد آتم برین منقل است.

آنگاه شند و دله که با یاد آتم برین با سیاه بر آتم برین دیر پیوند کنند.

در آنگاه های با مقدار برین برابر هر چه مقدار شفت های مانی بیشتر مقدار مومین **پایین تر** است.  
**مرازی** مقصود از مایع در برابر جاری شدن. مرازی نفت بر مقدار آتم های برین در برابر مایعات  
 حل شده در آن سستی دلد. هر چه مقدار آتم برین زیادتر و میزان آن کم شده **کتر** مرازی بیشتر است.

۲۰۱۱  
 16 April

مرازی مایعات: انزایش در مایعاتی آید.

نفت شیرین: نفتی که گوگرد آن کم است. **نفت تری**: نفتی که گوگرد آن زیاد است.  
**نفت سنگین**: نفتی که چگالی و مرازی آن کمتر است. **نفت سبک**: نفتی که چگالی و مرازی آن بالا است.

۲۸  
 یکشنبه  
 Sunday  
 ۱۴ جمادی الاولی

هر چه نفت سبک تر و شیرین تر از پیش میسر  
 هر چه آتم برین دیر در وقت آنگاه کمتر باشد برای عامل لذت مومین **بیشتر** لذت آن بیشتر خواهد بود  
 برای مومین **موتی** آنگاه معانی انزایش مقدار آتم برین دیر در وقت بیشتر می شود و برای مومین مری و بطن است.

برش های نفت عام:

- ۱- **برش کوه**: حیدر برین صلی ۱ تا ۱۲ آتم برین در دمای جوش کمتر از ۲۰ درجه سانتی گراد. کاربرد: سوخت بالا شتاب
- ۲- **برش دلال**: حیدر برین ۱ تا ۳۱ آتم برین در دمای جوش ۲۰ تا ۲۰۰ درجه سانتی گراد. کاربرد: مخلوط کردن
- ۳- **برش تری**: حیدر برین ۱ تا ۱۰ آتم برین در دمای جوش ۲۰ تا ۲۰۰. کاربرد: سوخت موتور.

2011  
 17 April

18 April 2011

Tues  
ی از

9 April 2011

۱- برش سبقت حجاب : حیدر کریمی با ۱۰ تا ۱۶ آتم کرن درهای جویش ۲۰ تا ۲۵ درجه سانتی گراد گامبرد  
سورت مبت و حجاب

۲- برش با زعفران (فت کمان) : حیدر کریمی با ۱۶ تا ۲۰ آتم کرن درهای جویش ۲۵ تا ۳۰ گامبرد سورت  
۳- برش بران کشته حجاب : حیدر کریمی با ۲۰ تا ۲۵ آتم کرن درهای جویش ۳۰ تا ۳۵ درجه سانتی گراد گامبرد

گامبرد، معم و انواع روغن

۴- برش نفت کوره : حیدر کریمی با ۲۰ تا ۲۵ آتم کرن درهای جویش ۳۰ تا ۳۵ گامبرد سورت کشت

۵- برش برمانده (سیر) : حیدر کریمی با ۲۵ تا ۳۰ آتم کرن درش از ۳۰ تا ۴۰ نقل و جویش گامبرد

و سفالت مبلان

گامبرد حجابی نفت خام :

۱- سوختن در حدود ۸۰٪ (۲/۴) لذتت معنی در دیامرف سوختن و تأمین انرژی می شود

۲- سوختن ۲۰٪ لذتت معنی در دیامرف سوختن مواد اندکند می شود. این دواد بر مواد سرد و سیاهی  
معروف هستند :

روز ارتش جمهوری اسلامی ایران

۱- الل حجاب (طلال حجاب، دواد، آرایش، تعمیر حفته حجاب)

۲- طرد حجاب (آسپین، دواد ضد عفونی کشته، طرد حجاب سوردول)

۳- سیرین کشته حجاب (سافارین، سوردول)

۴- عطر حجاب، رنگ حجابی فوری، عطرد سفید

۵- پلاستیک حجاب (استفاده لذت آتر یا ایتلین)

۶- سوختن مواد البافی لذت

گامبرد آتر : ۱- تولید پلاستیک ۲- باز شدن گامبرد حجاب ۳- رسیدن بین حجاب و مل حجاب

۴- برش بزرگ دریا سیر - ملو لیری از برای حیدر حجابی مثل : عود، ملابی، سب

- این تولیدی توسط حیدر حجابی مثل گامبرد حجابی، سب، عود بر سوختن قبلی سوختن می گیرد

- ساده ترین حیدر کریمی غیر اساع - بین دو آتم کرن سازنده آن سوختن اولاسی دواد سوختن

- در ترکیب نفت کوره ملابی است - دلور