

لیکلی ۴۷ و ۲۵۰ استعمال  
 ۹۹، ۱۲، ۴۸ پنجشنبه  
 ۳۰ ۹، ۰ دارکم کسر  
 طبع لینی اردو لفندی ۱۳۰۰  
 گیوندھا و نیو ہائی بنی موسی

درستیہ باہر ان نہ السن اکتوبر ایک دیوالی۔ قتلہ ٹھیران کن اللہ و

دارد پس یونڈن لیکھنا اس۔ H-H

طریقہ ۷ است (۷ اولی) کئی تکمیل دارد.

$\text{N}^{+}\text{Cl}^{-}$   $\text{Cl}^{-}\text{N}^{+}(+\text{H})_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$

۱۶ ۱۶ ۱۶ ۱۶

تکمیل کرنے سے

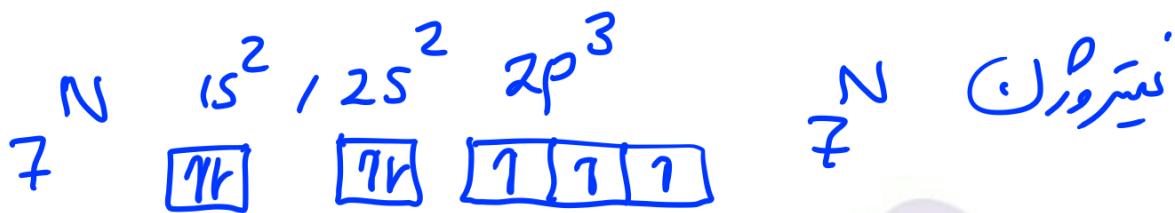
اہ در دار آخڑیں ۳ صفت اللہون نا یونڈی و مکی تکمیل کرنے سے

یونڈ دارد۔ طرفی نیز تکمیلی و یونڈن لیکھنا اس۔

C=C

۸<sup>0</sup>  $\text{C}_6^2, \text{C}_5^2 \text{C}_2^4$   
 ۸ ۱۶ ۱۶ ۱۶ ۱۶ ۱۶  
 ۲ تکمیل دارد. پس یونڈ دو طائفہ دارد.

الثیرن ۰۸  
 ۰=۰



نیتروژن ۳ لکه اتمی دارد و پیوند ۳ کانه دارد



پیوند : در نتیجه با شکل و یا انتقال اتمی دارند

پیوند هیدروژن می‌دهند و کمتر است  
 $H_2 \times Cl$     $H-Cl$    پیوند بگانه است.

پیوند کووالانسی یا امتحانی دو نوع است (۱) قطبی (۲) غایبی



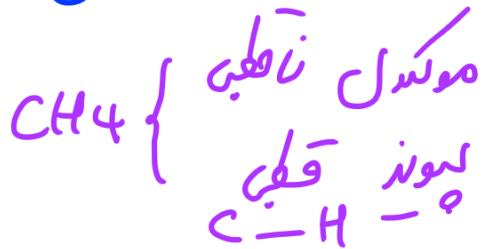
پیوند های غایبی . ۲) اتم های نمی‌توانند  
 کمترین اختلاف اتمی را دارند.  
 پیوند کم نمی‌توانند  
 دو اتم های نمی‌توانند.



دوام کم نمی‌توانند  
 جباری بازدارنگ مرکز تلقی  
 ۱) دارند

مولکول > ناقلبی

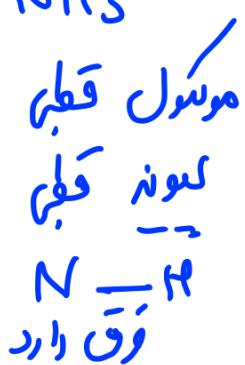
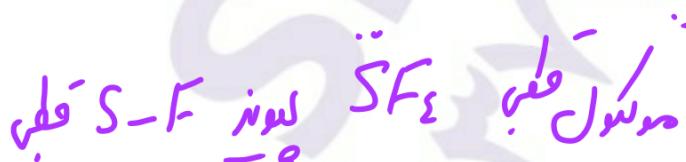
مولکول ناقلبی : به این مولکولها تنفس اریب تغذیه دار سکاره گروه اتم مرنگ برای افزایش عنصرهای وجود را داشته باشد و آن مولکول ناقلبی است.



گروه ۱۴ باید بی اهمیت  
باشد. اما کم راریتی زوج  
تاکنیت دارد.



با این ولی عیای F اطرافی  
است. اما کم راریتی زوج  
لیونه دارد.



نیتروژن گروه ۵ باید احسن است.

این ام H اطرافی است اما  
دارد پس از زوج نیتروژن نیپونیتر دارد. (قطبی)

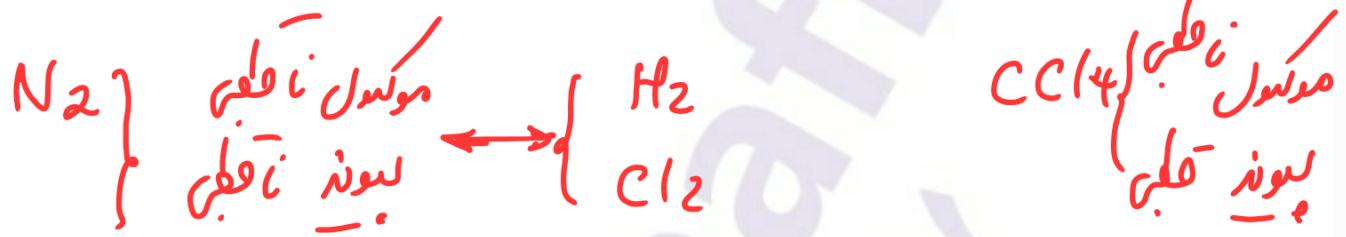
Al گروه ۱۳ است (۳ اهم)

سه Al افزایش هست

پس مولکول ناقطبی و لیونه قطبی است.

مول ناقبی و پیوند قطبی دارد.  
به گرده است.

\* مول ناقبی و پیوند ناقبی دارد و یا پیوند قطبی



● ازون  $O_3$  مول قطبی وی پیوند ناقبی است.



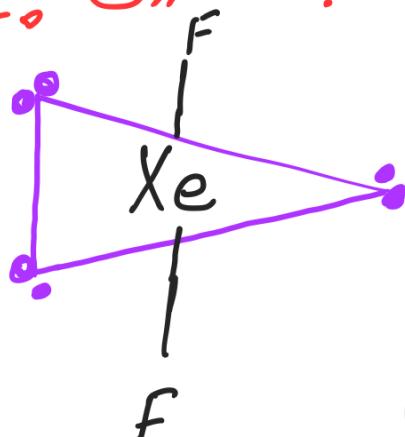
● خاص پیوند  $NCl_3$  حالت ناقبی است.  
نیز اتفاکه آکسیتوئیست  $N$  با  $Cl$  صفر است.

$\ddot{\text{N}}\text{Cl}_3$  مول قطبی دارد.

● مول هار دار زوج آکسیون نایونه، روی آن عرضه شود،

$\ddot{\text{P}}\text{H}_3$  :  $\ddot{\text{I}}\text{Cl}_3$   $\text{H}\ddot{\text{O}}$  :  $\ddot{\text{N}}\text{H}_3$  آن مول قطبی است.

• مولکول  $XeF_2$  با ۳ حجت اسروں نایونہ، مولکول ناقلبی است!



۳ زوج اسروں در ۳ راس  
مشتمل، خارجی سیند  
و تقارن دارند و بہ ہمیں دلائل  
مولکول  $XeF_2$  ناقلبی است.

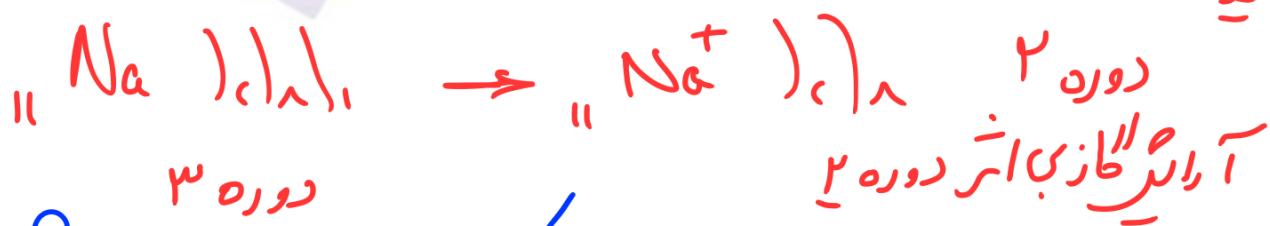
•  $Xe$  ہنون کا زیکیب است ولی فقط با ۲ فلودر طرفی ۲، ۴، ۶  
دارد۔ راردن منزہ ہے خود است.

• در پیوں ہا لونی، بینی فلز فعال و نافلز فعال برکار ٹلیور.

فلز فعال لفہنگ روہ اول و دوم کیز  $Be$  با نافلزات فعال

لیکن نافلزات گروہ ھالو رخفا و الٹر.

فلز فعال اسروں عدار آخریں راز رسیت سے ہر کا سیون  
ٹلیور.

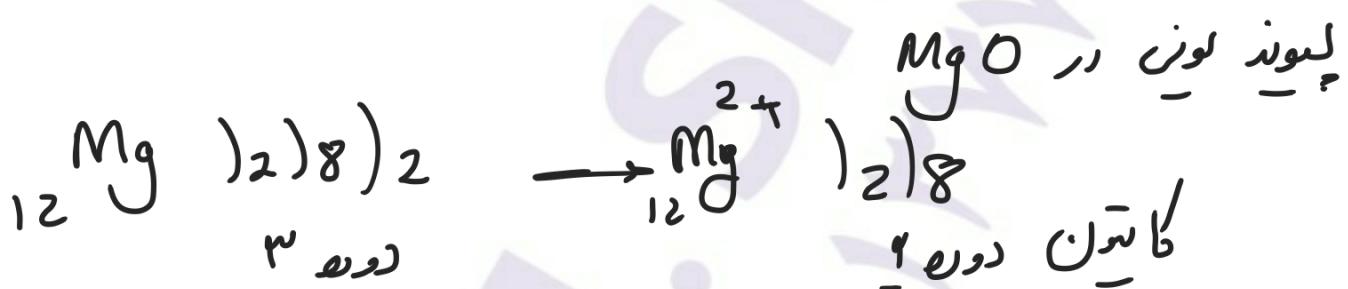


مشہد مکروہ کہ: نافلز بارز رسیت دارن اسروں عدار آخر پا بیار ٹلیور.

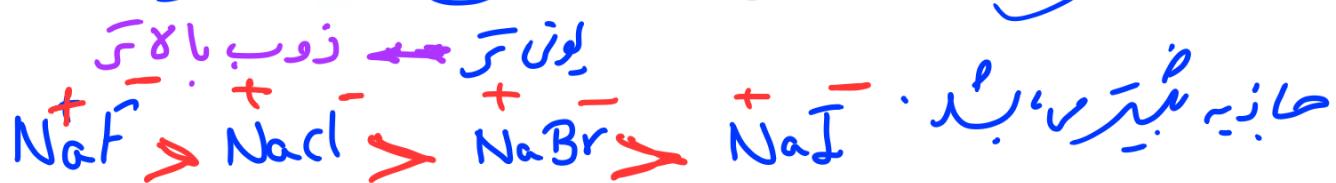
نامز اکتوون رگید نهاد آخوند راتیمیل میکرود به آرایش  
کاژنگیب دوره س خودگش فرد.  

$$\text{Cl}_{\text{دوره ۳}} \rightarrow \text{Cl}^-_{\text{دوره ۴}}$$
آرایش کازیب اثر دوره ۴

در پیوند لوزن رسن بترین کاژن اثر تعریف فلز و نامز  
اصل کار پیوند لوزن است.



دقت سند Mg کاژن همیوو کائن ۰ آسون کرد.  
هوجو ببر ق د پیتر ب پ دیفع آسون و کاژون مکررا



سیم شترک هست. میں: کاژن F, Br, Cl, I نگاه فرمیں.

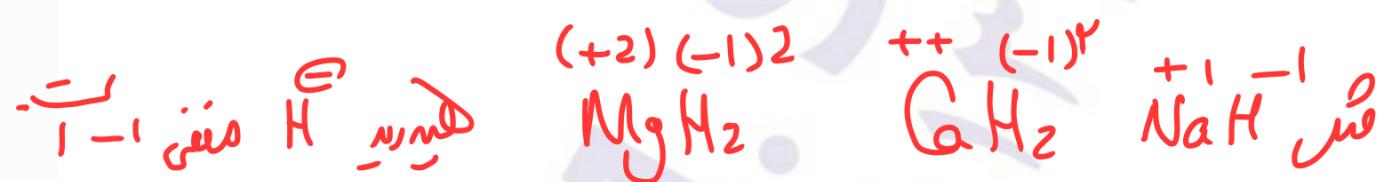
مشترک نسبت  $\text{Cl}^-$  و  $\text{Br}^-$  در  $\text{MgO}$  بزرگتر است از  $\text{NaF}$

$$\text{MgO} > \text{NaF}$$

$$\text{MgO} > \text{CaO}$$

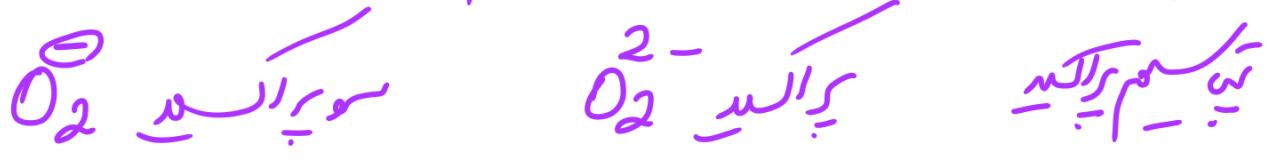
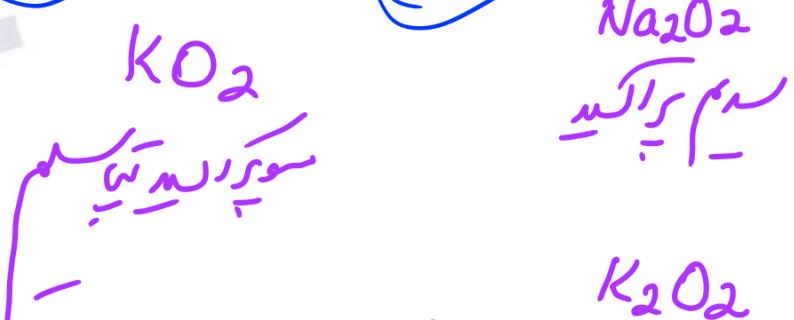
● باینید که در رود هالو رفت از مالا - پائیں فعاشرت کم هایقدر  
لیعنی فعاشرت کم از همه های راست لفظ حاذب (کسر و نصف) است.

لکھی ریڈ ہلز کے دروہ IIA، IA پیونڈ لونی رارڈ۔



میں کھینچوں اس کیز کھینچیاں ہے اس ملکے

پاکیزه ها ملت و مسیحیان را نمایند و معونة لوزن داران.



$\text{Li}_2\text{O}$	$\text{Na}_2\text{O}$	$\text{K}_2\text{O}$
لیتیم اکسید	نیاٹریم اکسید	کالیم اکسید
$\text{Na}_2\text{O}_2$		$\text{K}_2\text{O}_2$
نیاٹریم پریاکسید		کالیم پریاکسید

حابه‌ها و یا نیروها بین مولکولی

جذبیت هیدروژن بینی ۳ کهفرو نایتو  $H_3N^+O^-F$

برکار می‌گیرد. لعونه لهیلرولن (حمال) طاژی‌کی لهیلرولن) درین نزدیکی

لبن موئس رگر، حاکمیتی دارد. حاکمیت همچوین باش  
اقراض نفع جمیع ملیود و از قاعدهی جم پیروی نمایند.

اگر پیوند هیدروژن مطرح تباشد ہم بُتھر بُلہ نہ رہوگر

بین مولکولیتیز بُتھر مٹھوگر.

$F_2$  لگن

از بالا بہ پائیں ہم زیاد ملکوو

$Cl_2$  لگو

لایھا اطراف ھئے بُتھر مٹھوگر

$Br_2$  مالو

ھنطاں کہ ہم ترکھر لکون جازی

$I_2$  جاوہ

قویٰ تر رکھتا ہوں ہم اپنے کو

(پیوند هیدروژن)

برس سر ہم



ہم بُتھر دار دن نہ رہیں ہمیں بُتھر

دار دل پر نظر زوب و جوں سالتر دار دل

وں اور پیوند هیدروژن مطح نہ رہ

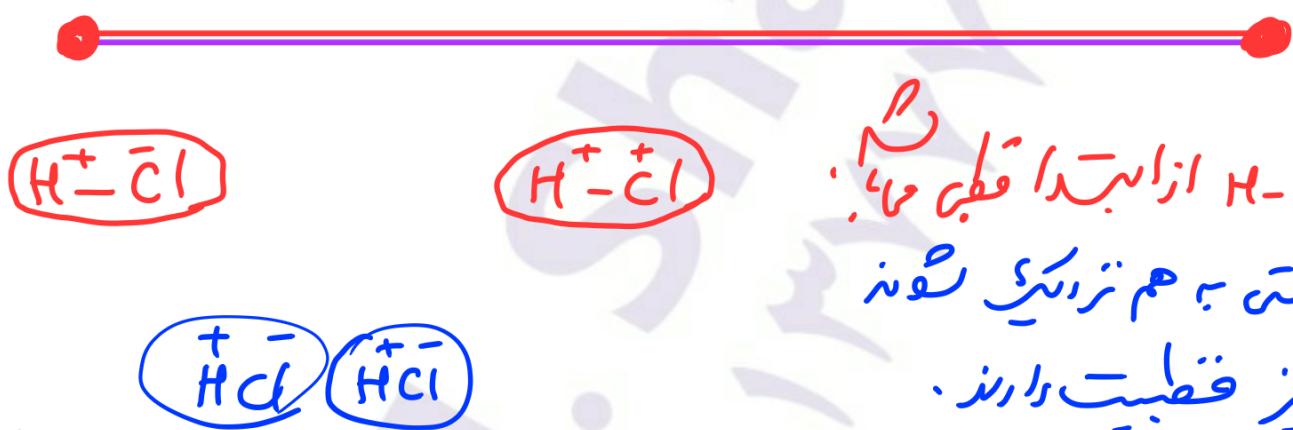
فائدہ ہم نہ رہوں

پیوند هیدروژن  
یا ہمیں بُتھر دار دل





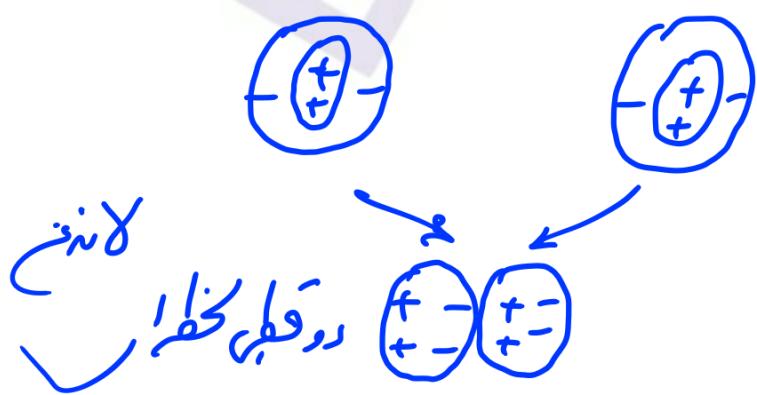
طزها بحسب تئیین امیر اند  
زیرا در مدار آخر شمسی تئیین استمراری  
نمیست. استمراری کامل در اینجا طنزی



قطب دامن واندروكس

${}_{\text{He}}^{\text{4}}$  نَفْعِلْهُ اَسْتَكْتَ فَرْجِهِمْ تَرْسِيْلْ لَهُنَّهْ خَطْبِهِ

# قطبیہ کاظمیہ



اگر وہ حکم از معقول نہ  
کرو تو وہ حکم از معقول نہ  
دل Q, Q از بحث می کرتا۔

دکتر  
شفیعی

دکتر مصطفی شفیعی

Dr. M. Shafiee