

لیعنی

لیوندھی ٹیکس : ۹۹, ۱۲, ۳

ڈھوندھا ہے شرونمنی ہار
ڈنٹر مگنیٹیم

رسن لیوندھار رولن صوئیں ، لیوند کو والانی حصر مایور :

لیوند کو والانی ۲ نوچ کلت : الف) کو والانی فیب ب) کو والانی نافیب

لیوند کو والانی فیب ، درستیہ برائت اک لہ ائتن کھروں لورٹ دو ام
غمہ کین ایج دھئر :

لیوند کو والانی فیب ہے

بین ھیروں بنا فنر H-Cl H-Br

S-O N-O O=S
بین ناخن بنا فنر : ٹارہن بکھ

وین خڑھر فنل بنا فنر
لیوند بین دو ام کلت.

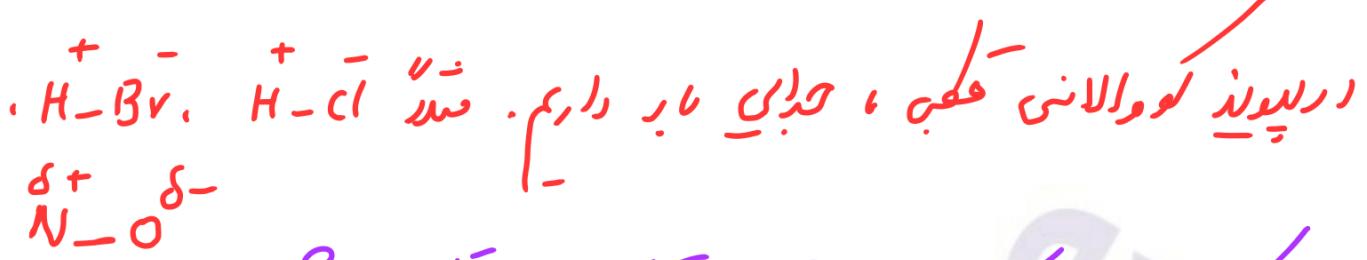
Be-Cl Al-Cl
برواری خودر ،

* لیوند کو والانی نافیب ، ۲ ام تک لیوند کین ھئے دیا خدا ف
ڈکھروٹھ تھیتہ بن ۲ ام در لیوند بیڈر کم کلت .

H₂ و O₂ و N₂ و F₂ و Cl₂ و Br₂ و I₂

H-H ، O=O ، N≡N ، F-F ، Cl-Cl و Br-Br ، I-I ،

در لیوند کو والانی نافیب جدائی سارنماں .



موسول: موکول تجزیه تواند گفته و ناقبی باشد.

اگر یک عدد اسکاره گرده اتم مرغز در اطراف اتم سخت باشد یا به عبارت اسکاره گردش، پیوند با اتم هکن وجود را ندارد، آن موسول ناقبی است.

BeCl_2 بدلیم در رود ۲ است. ۳ اتم Cl موسول اتم Be اطرافی هست

$\text{Be}-\overset{+}{\text{Cl}}$ پیوند قطبی است.

لور در رود ۳ یا ۳ اصل است. BF_3 سه اتم هکن F اطراف لور است پس موسول آن ناقبی است و پیوند $\text{F}-\text{B}-\text{F}$ قطبی فوجی زیرا غیریست هست.

اگر در رود ۳ یا ۳ اصل است، لور موسول AlCl_3 ناقبی و پیوند $\text{Cl}-\text{Al}-\text{Cl}$ قطبی است زیرا غیریست هست.

CCl_4 کربن گرده ۱۴ یا ۴ اصل است و هر اتم هکن ۱۴ اطراف کربن است پس CCl_4 ناقبی است. و پیوند $\text{Cl}-\text{C}-\text{Cl}$ قطبی است.

PH_3 رفتین فخر در گروه ۵ باید اصلی است و رسانی موکول است اما همچنان اطراف فخر است و دو نام دارد که P_2H_4 باشد. پس می‌زوج اکترون نالیونی روی فخر است.

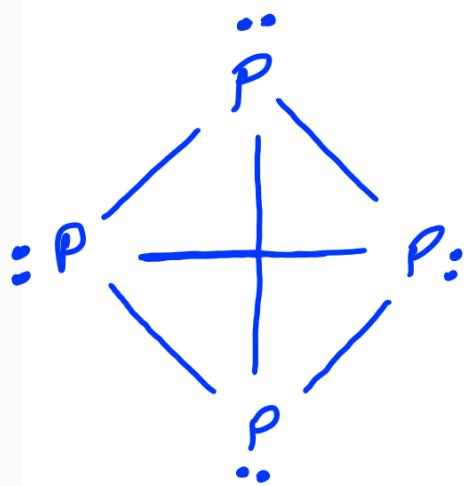
$\ddot{\text{P}}\text{H}_3$ موکول: قطبی
لپوینز: قطبی

فخر P در گروه ۵ باید اصلی است. در اطراف فخر PCl_5 خود وجود دارد پس موکول PCl_5 موکول ناقطبی است. لپوینز $\text{P}-\text{Cl}$ لپوینز قطبی است.

در اطرافش N_2 ، اتم را درمی‌بینیم که در آن را درمی‌بینیم پس نازوج اکترون ناسوند روی S وجود ندارد.

$\ddot{\text{S}}\text{F}_2$:
موکول قطبی پیوند قطبی
 $\text{S}-\text{F}$ فوک دارد

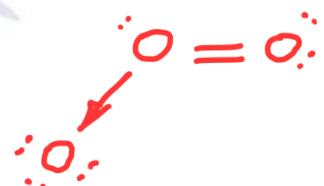
P₄ مولکول ناقلبی پیوند نیز ناقلبی است.



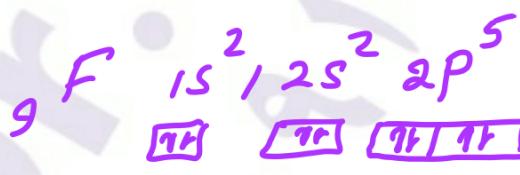
P₄ را پیوند ندارد.

$\begin{cases} \text{ازون مولکول فلزی را در} \\ \text{وکیل پیوند آن ناقلبی است.} \end{cases}$

O₃

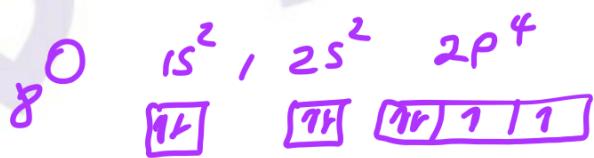


فلوئور، نتریل و اثین طرفیت هیبت دارند. زیرا در علاوه بر اتم
اور بین اتم خالی ندارند

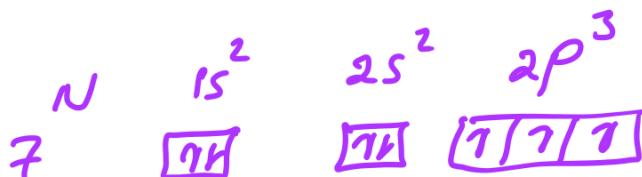


بی تعداد ارتك

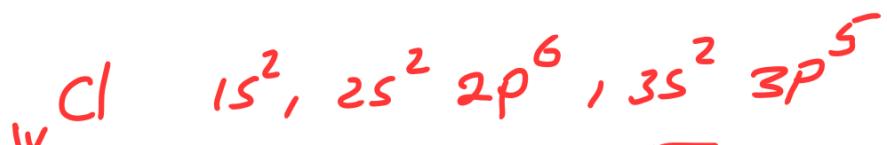
(۱) (۲) (۳)



اگرچوں را رای طرفیت هستند. ۲ طرفیت



۳ طرفیت



$\boxed{17}, \boxed{17} \boxed{17} \boxed{17} \boxed{17}, \boxed{17} \boxed{17} \boxed{17}$

۱ طرفی

کلر کلر اسوب سوم انت و درست دوب س اور دیل $3d$ را خالی نداریم.

کلر کلر آفر دار $3d$ صفت الکترون انت که سی هشتم برانگیخته می‌گردید.



$\boxed{17} \boxed{17} \boxed{17}$

$\boxed{\quad} \boxed{\quad} \boxed{\quad}$

۱ طرفی

$\boxed{17} \boxed{17} \boxed{17} \boxed{17}$

$\boxed{17} \boxed{17} \boxed{17}$

۲ طرفی

$\boxed{17} \boxed{17} \boxed{17} \boxed{17}$

$\boxed{17} \boxed{17} \boxed{17}$

۳ طرفی

$\boxed{17} \boxed{17} \boxed{17} \boxed{17}$

$\boxed{17} \boxed{17} \boxed{17}$

۴ طرفی



موقعیت

کوئین

۹۸, ۱۷, ۲

t.Me/Shishonimiha