

نحوه رسم ساختار لوویس یون های چند اتمی

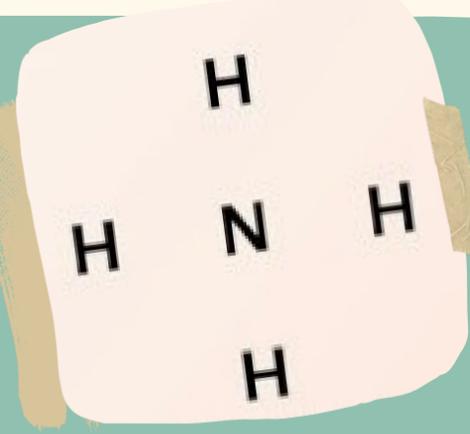
۱. ابتدا اتم مرکزی را مشخص کرده و سپس اتم های اطراف را با پیوند یگانه به آن متصل می کنیم .
الکترون های ظرفیت یون را بدست می آوریم و با بار یون جمع میکنیم .

۲. مجموع الکترون های پیوندی و ناپیوندی را حساب کرده و آنها را از الکترون های ظرفیت کم میکنیم . اگر عدد بدست آمده بیشتر از صفر بود برابر الکترون های ناپیوندی اتم مرکزی هست .

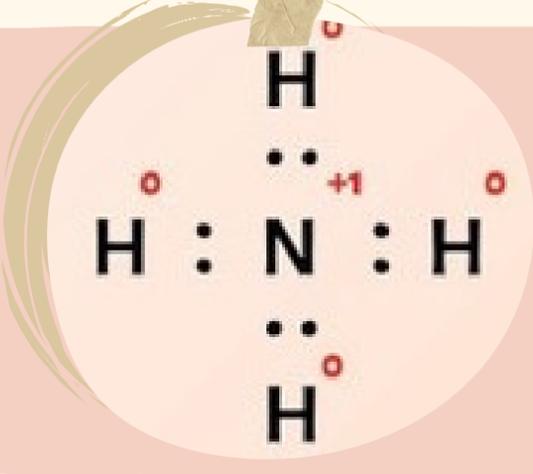
نکته : اگر تفاضل الکترون های ظرفیت و پیوندی و ناپیوندی برابر صفر بود و اتم مرکزی به آرایش ۸ تایی نرسیده بود باید پیوند هارا دوگانه یا سه گانه کنیم .

- مرحله چهار
- مرحله سه
- مرحله دو
- مرحله یک

الکترون ظرفیت $1+5+4 \leq$
اتم مرکزی \leq نیتروژن (N)
بار یون $1+ \leq$



* اتم مرکزی را مشخص کرده و الکترون ظرفیت را بدست می آوریم . *

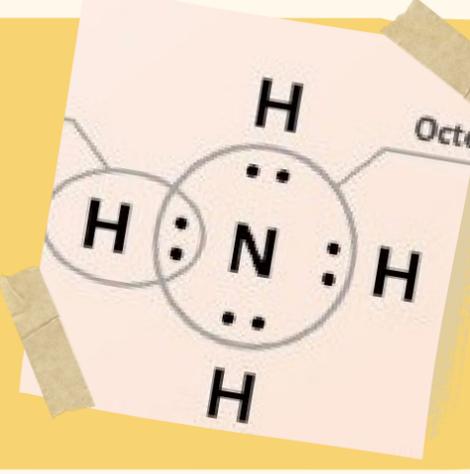


الکترون پیوندی $8 \leq$
الکترون ناپیوندی $0 \leq$
مجموع $8 \leq$

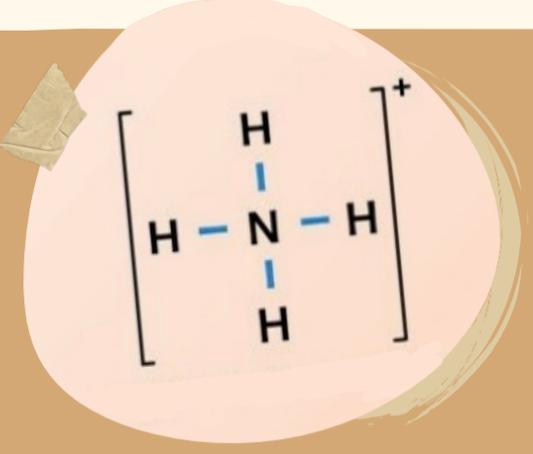
* مجموع الکترون های پیوندی و ناپیوندی را بدست می آوریم . *

تفاضل الکترون ظرفیت با مجموع الکترون های پیوندی و ناپیوندی $2 \leq$

اتم مرکزی یک جفت الکترون ناپیوندی دارد



* تفاضل الکترون های ظرفیت و پیوندی و ناپیوندی را حساب میکنیم . *



ساختار نهایی را رسم میکنیم و در براکت قرار میدهیم و بار یون را روی آن قرار می دهیم .

* ساختار نهایی را رسم میکنیم . *