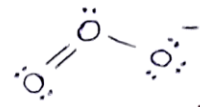
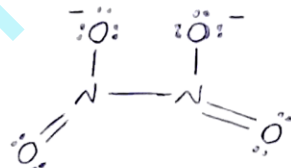
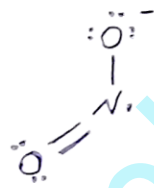
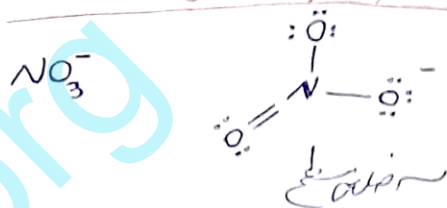
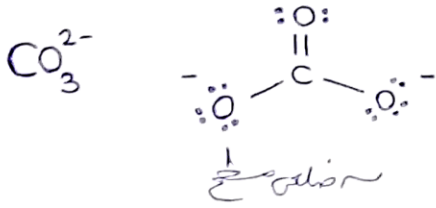
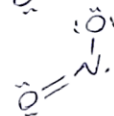
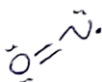
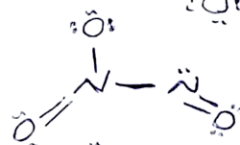
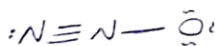
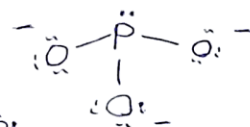
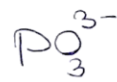
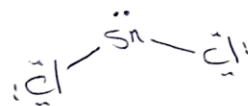
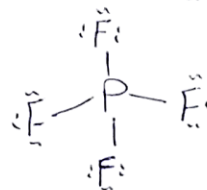
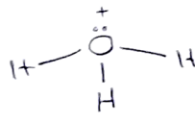
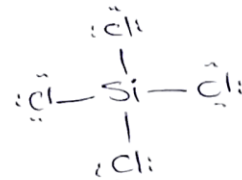
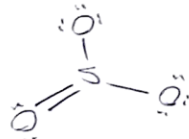
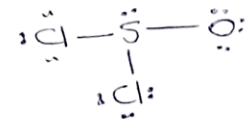
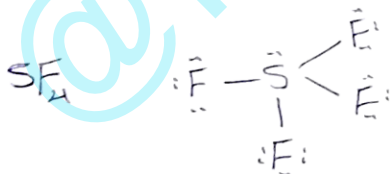
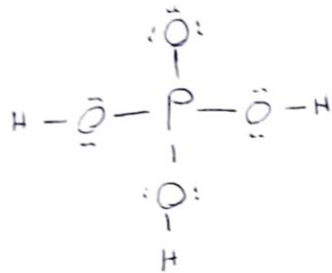
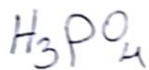
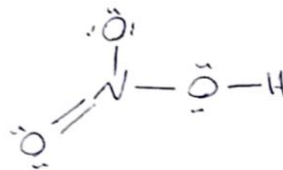
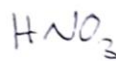
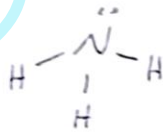
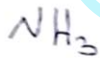
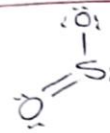
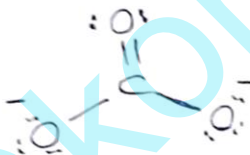
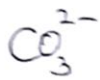
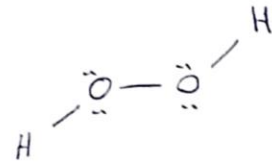
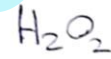
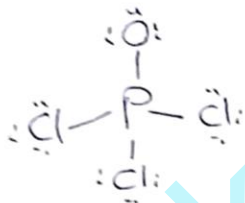
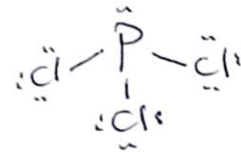
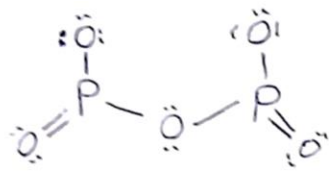
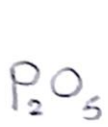


لنگر رسم الی - دلفن - تجربی ۹۴



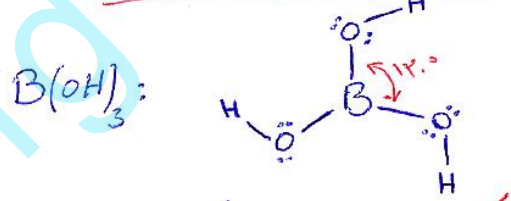
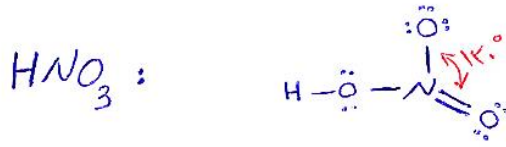
نکته: تفاوت بار منفی در یک اتم با پیوند چندگانه، مزاج بار منفی (یعنی چون اتم دلا به بار منفی و پیوند چندگانه کی پیوند گانه بار منفی از آن اتم) از آن اتم (یعنی بار منفی) می آید.



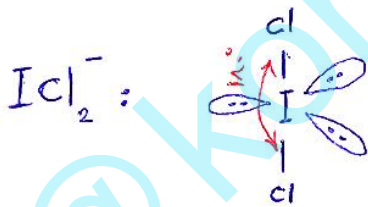


کنکور ۹۴ (فصل)

کنکور سراسری داخل سال ۹۳ - تجربی

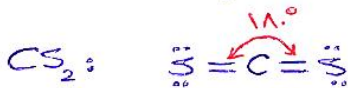
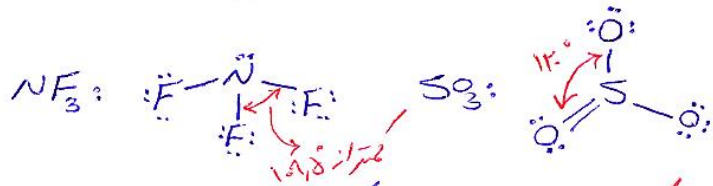
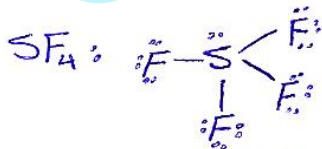


نکته: هرگاه اطراف اتم مرکزی علاوه بر هالوژن، استرین نیز داشتهیم ابتدا تکلیف هالوژن و سپس تکلیف استرین را مشخص می‌کنیم.



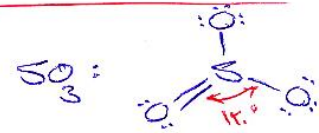
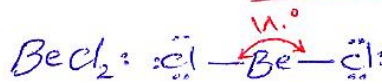
نکته: در ساختارهای لوویس الزاماً اتم مرکزی نباید بیش از ۸ الکترون داشته باشد و اگر نه ساختار لوویس صحیح نیست.

کنکور سراسری داخل سال ۹۳ - ریاضی

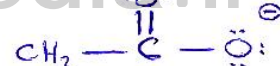
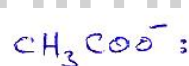
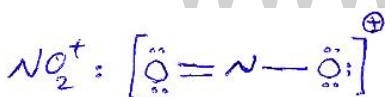
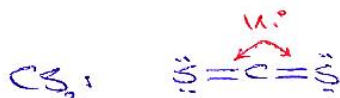
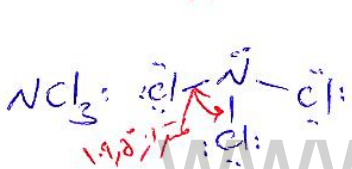
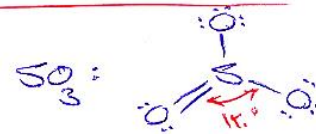
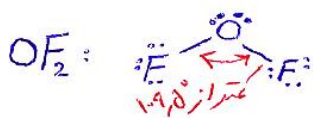


نکته: ساختارهای لوویس که در آن‌ها زاویه بینش داده نشده اند، به توجه به اطلاعات کتب درسی لزوماً برای تراکری زاویه‌های این ساختارها وجود ندارد.

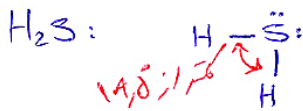
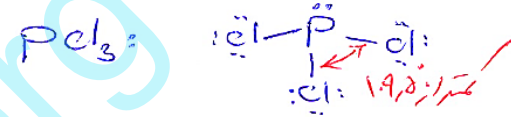
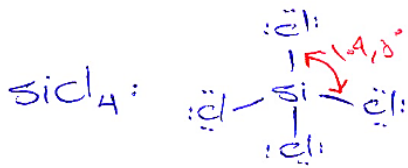
کنکور سراسری داخل سال ۹۳ - ریاضی



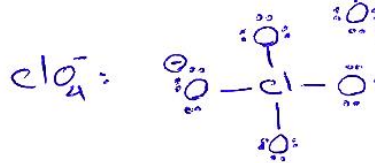
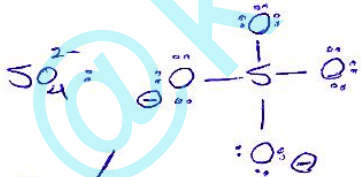
کنکور سراسری داخل سال ۹۳ - تجربی



کنکور سراسری داخل - سال ۹۲ - ریاضی



کنکور سراسری داخل - سال ۹۱ - تجربی

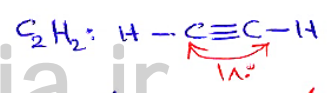
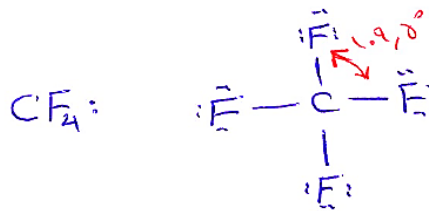
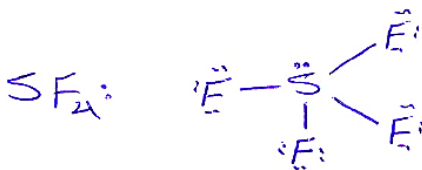
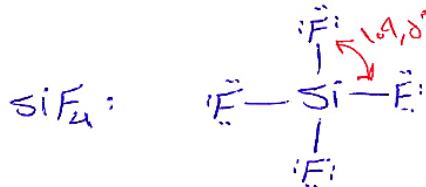
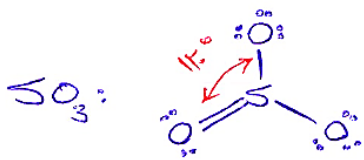


نکته: بین اسیدهای اکسیژن در فوق ( $PO_4^{3-}$  و  $SO_4^{2-}$ ،  $ClO_4^-$ ) دارای درجه‌های متغی‌ی‌ی برخی اکسیژن‌ها خود هستند که در اثر از دست دادن هیبریدزن‌های اسیدی به وجود می‌آید.

کنکور سراسری داخل - سال ۹۱ - ریاضی

ترکیب خاصی که ساختارش اکتیو داریم بلندترین نمره را می‌گیرد.

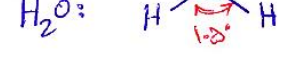
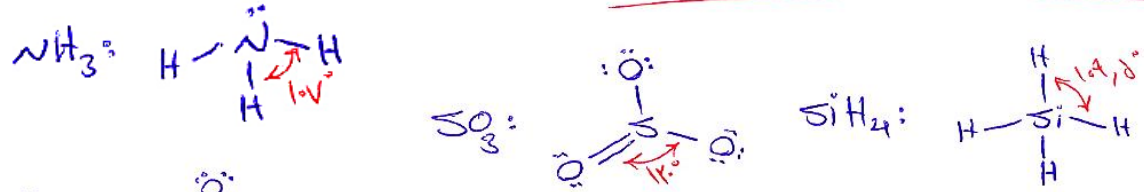
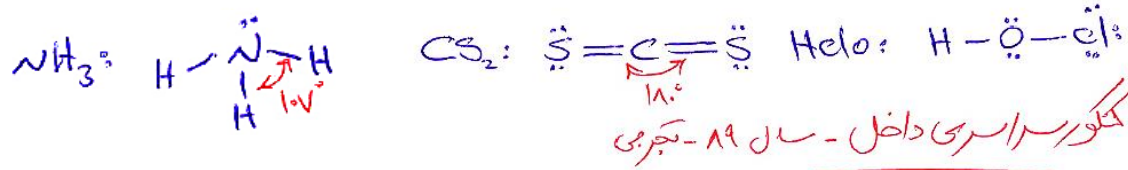
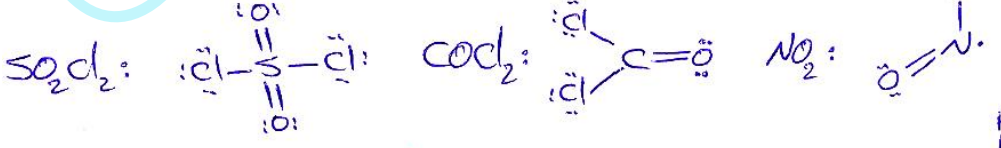
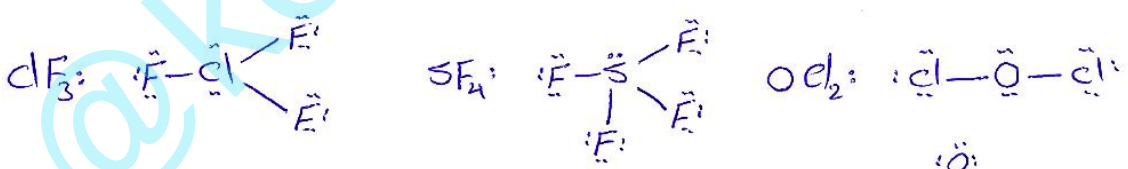
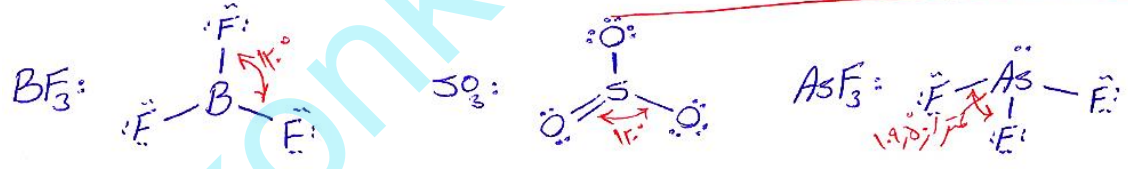
کنکور سراسری داخل - سال ۹۰ - تجربی



**نکته:** هرگاه اتم مرکزی یک پیوند دوقته داشته باشد، ساختار آن مضطرب است و خواهد بود و هرگاه دو پیوند دوقته نداشته باشد، ساختار آن مضطرب نیست و هرگاه دو پیوند دوقته داشته باشد، هرگز ساختار مضطرب نخواهد داشت.

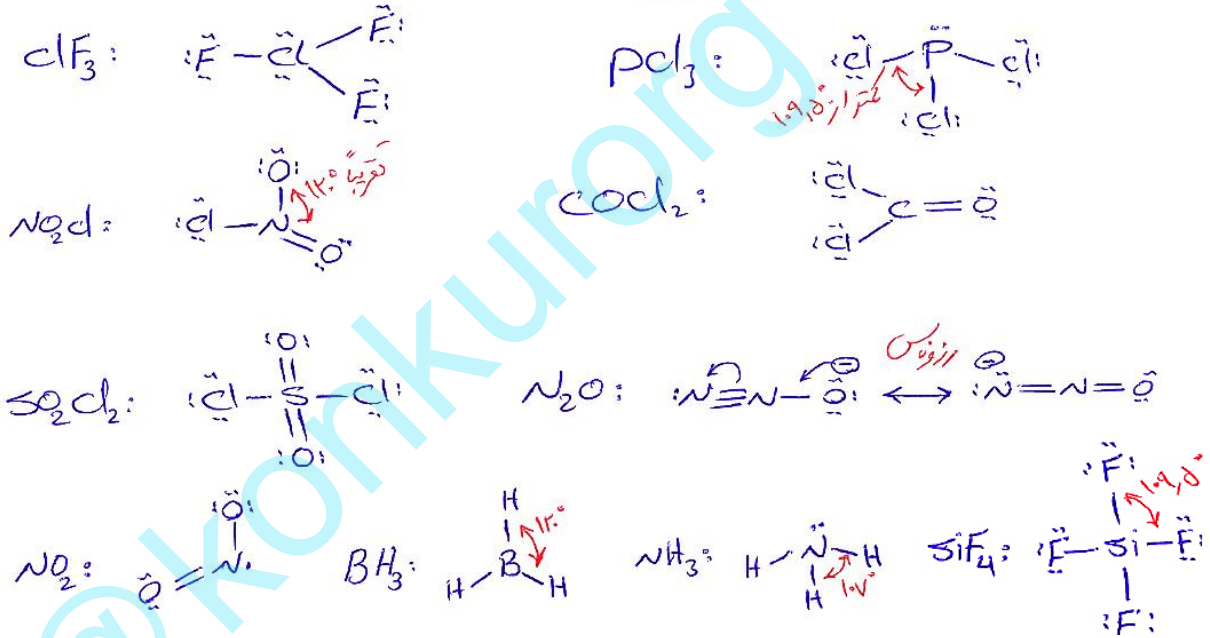
**نکته:** هرگاه اطراف اتم مرکزی علاوه بر هالوژن، اکسیژن نیز حضور داشته باشد، ابتدا هالوژن را متصل می‌کنیم و سپس تکلیف اکسیژن را مشخص می‌کنیم.

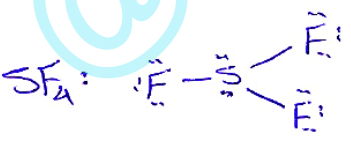
**کنکور سراسری داخل - سال ۹۰ - ریاضی**



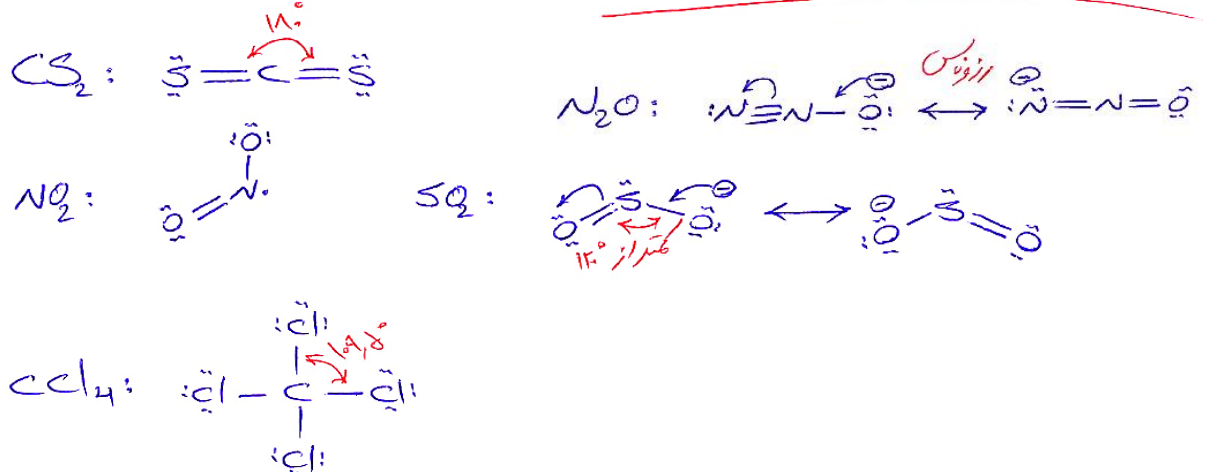
همواره به خاطر داشته باشید آخرین کلید باقی مانده شاید باز گشاینده قفل باشد.

کنکور سراسری داخل - سال ۸۹ - ریاضی

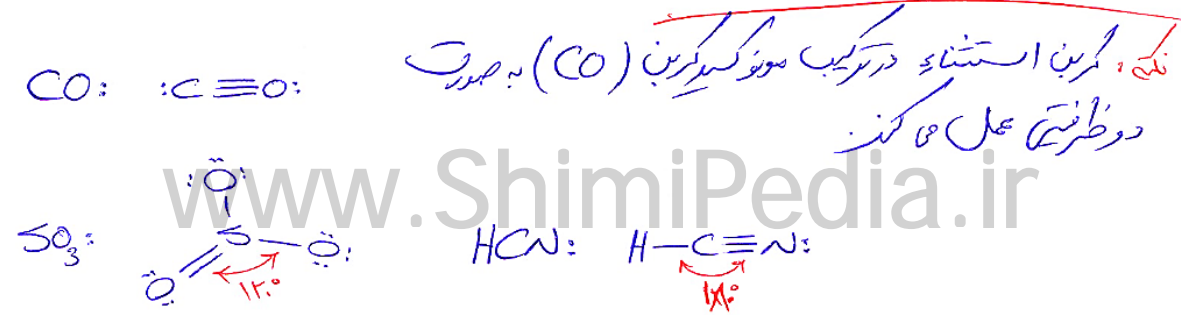


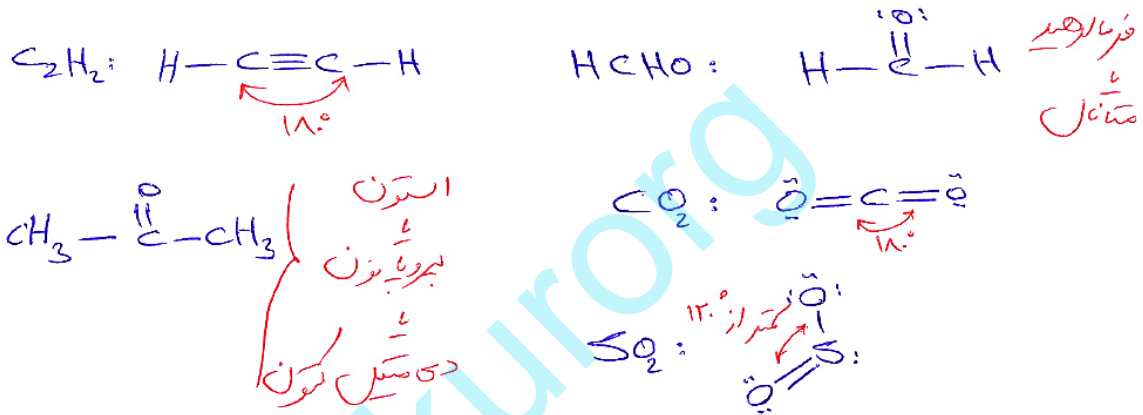
$SF_4$ : 
 نکته: به طوری که هر آن وقت که یک پیوند دوجا داشته باشد با هر صفتی  
 مزدوج (یک در میان) به شرط قابلیت رزونانس دارد

کنکور سراسری داخل - سال ۸۸ - تجربی



کنکور سراسری داخل - سال ۸۸ - ریاضی





بقیه ترکیبات در حد دوبار یا یک بار آمده اند.

**\* خلاصه:**

