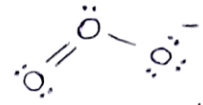
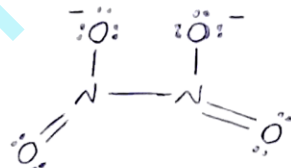
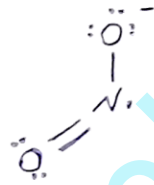
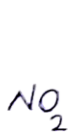
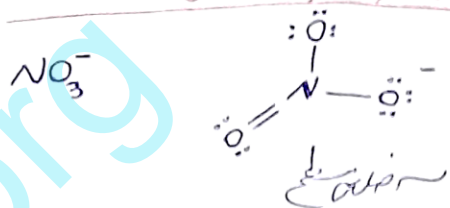
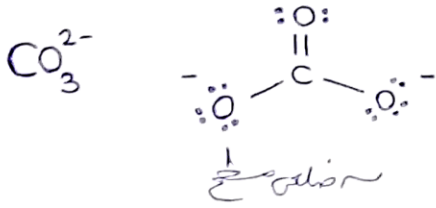
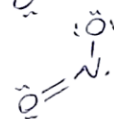
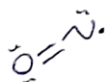
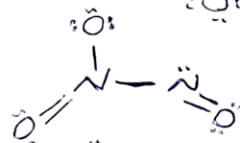
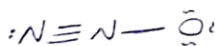
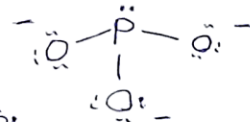
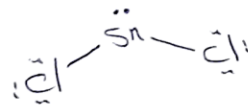
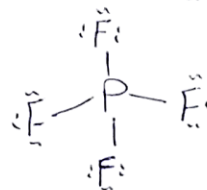
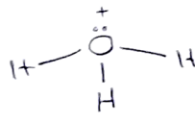
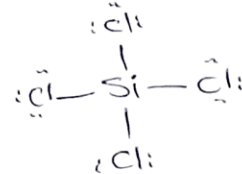
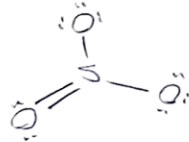
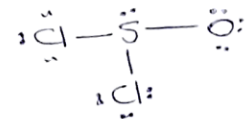
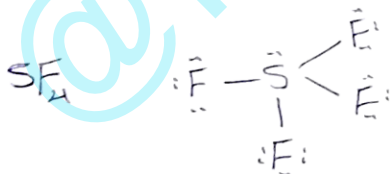
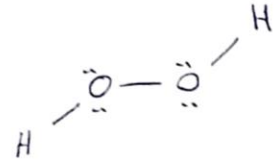
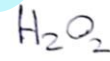
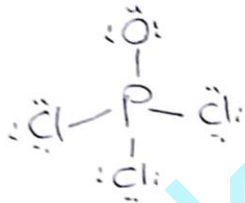
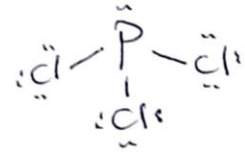
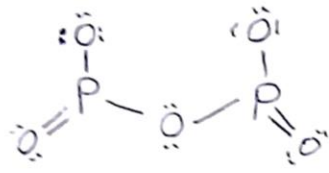
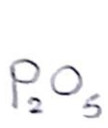


کنکور سرسری - دلفن - تجربی ۹۴

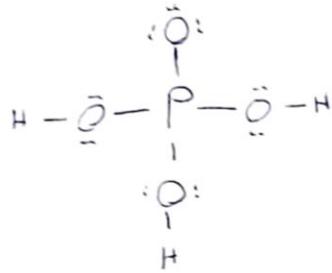
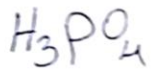
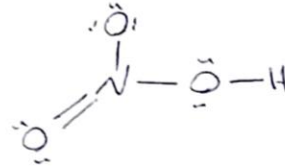
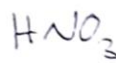
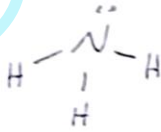
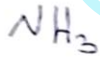
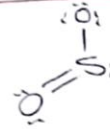
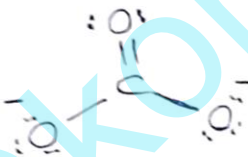
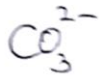


نکته: فرق بار منفی در کربن با بیونز چندگانہ، مزاج بار منفی (بیونز) نام دلا ہا بیونز و بیونز چندگانہ کی بیونز کٹانہ ہا ہا

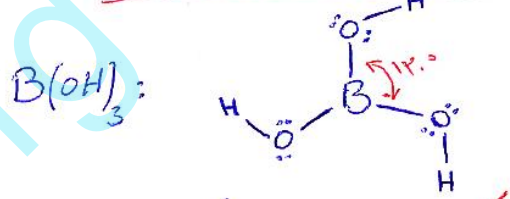
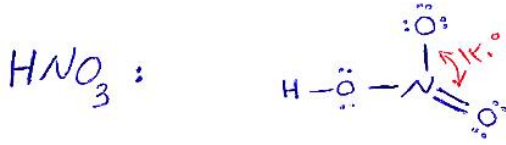




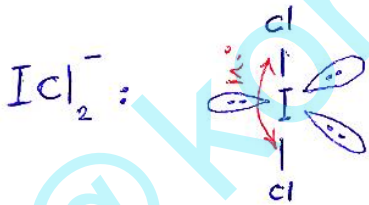
کنکور ۹۴ (فصل)



کنکور سراسری داخل سال ۹۳ - تجربی

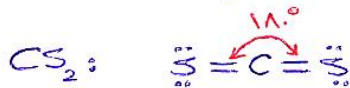
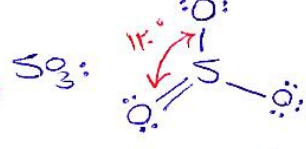
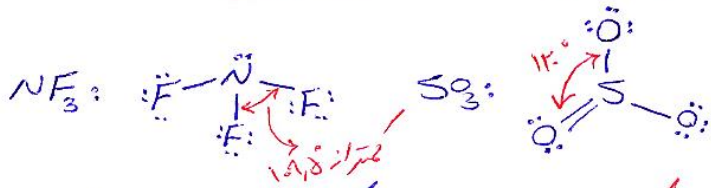
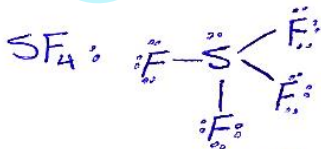


نکته: هرگاه اطراف اتم مرکزی علاوه بر هالوژن، استرین نیز داشته باشیم ابتدا تکلیف هالوژن و سپس تکلیف استرین را مشخص می‌کنیم.



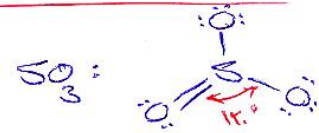
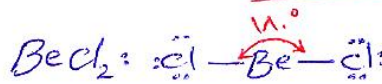
نکته: در ساختارهای لوویس الزاماً اتم مرکزی نباید بیش از ۸ الکترون داشته باشد.

کنکور سراسری داخل سال ۹۳ - ریاضی

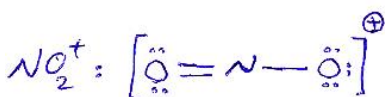
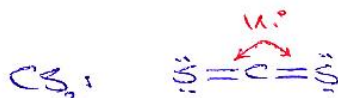
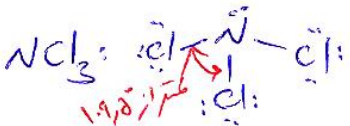
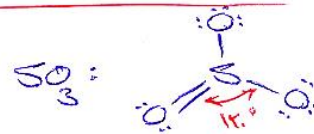


نکته: ساختارهای لوویس که در آن‌ها زاویه بینش داده نشده اند، با توجه به اطلاعاتی که بدست می‌آید برای زاویه بین ساختارها وجود ندارد.

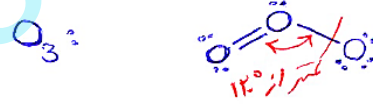
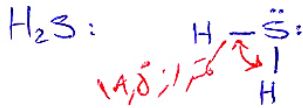
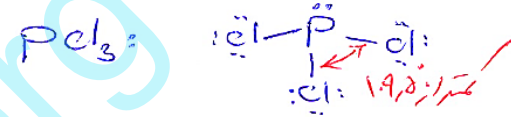
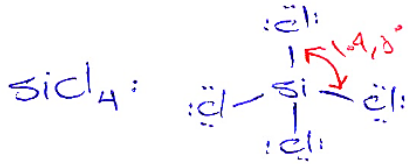
کنکور سراسری داخل سال ۹۳ - ریاضی



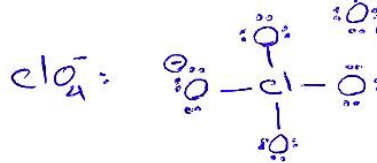
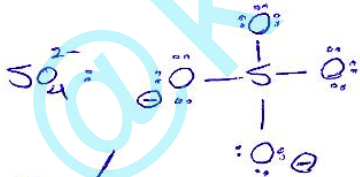
کنکور سراسری داخل سال ۹۳ - تجربی



کنکور سراسری داخل - سال ۹۲ - ریاضی



کنکور سراسری داخل - سال ۹۱ - تجربی

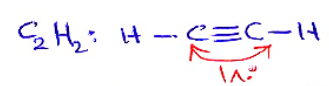
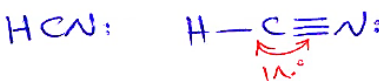
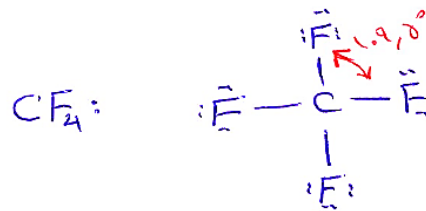
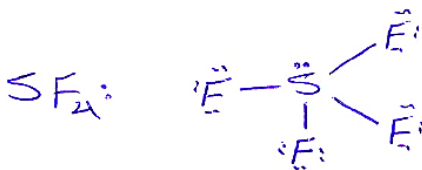
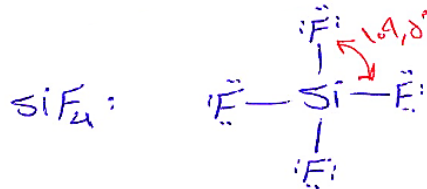
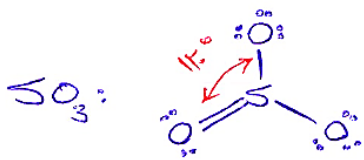


نکته: بین اسیدهای اکسیدن در فوق (PO_4^{3-} و SO_4^{2-} ، ClO_4^-) دارای درجه های متغی لوی برخی اکسیدن خود هستند که در اثر از دست دادن هیبریشن های اسپی به وجود می آید.

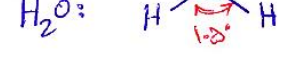
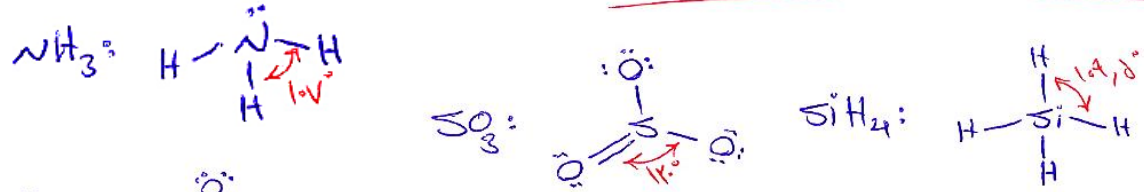
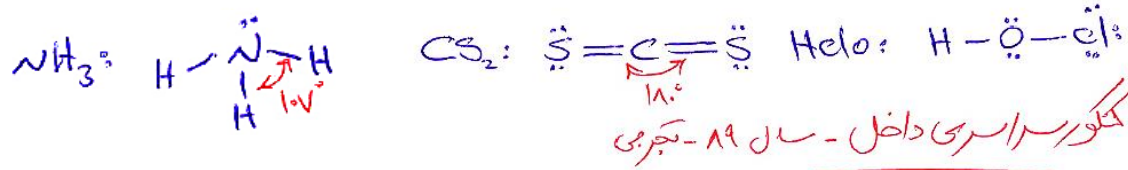
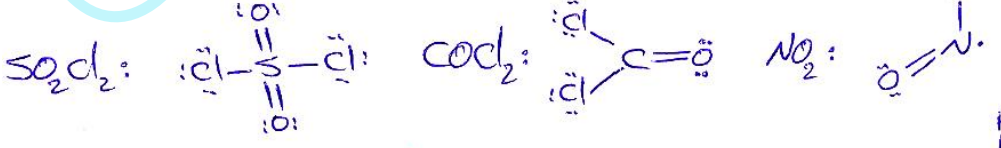
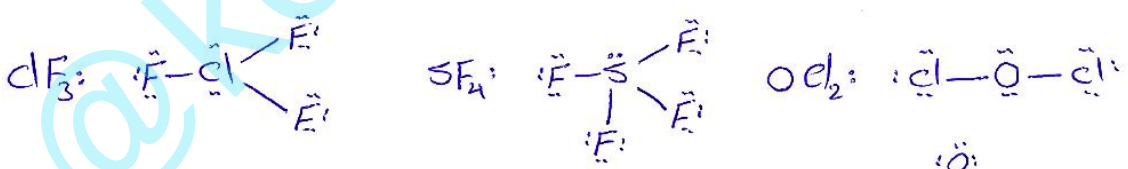
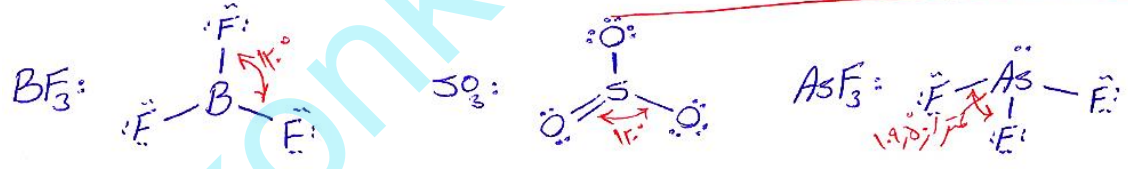
کنکور سراسری داخل - سال ۹۱ - ریاضی

ترکیب خاصی که ساختار اش اکتیو داشته باشد در این نوع مطالع نشده است.

کنکور سراسری داخل - سال ۹۰ - تجربی

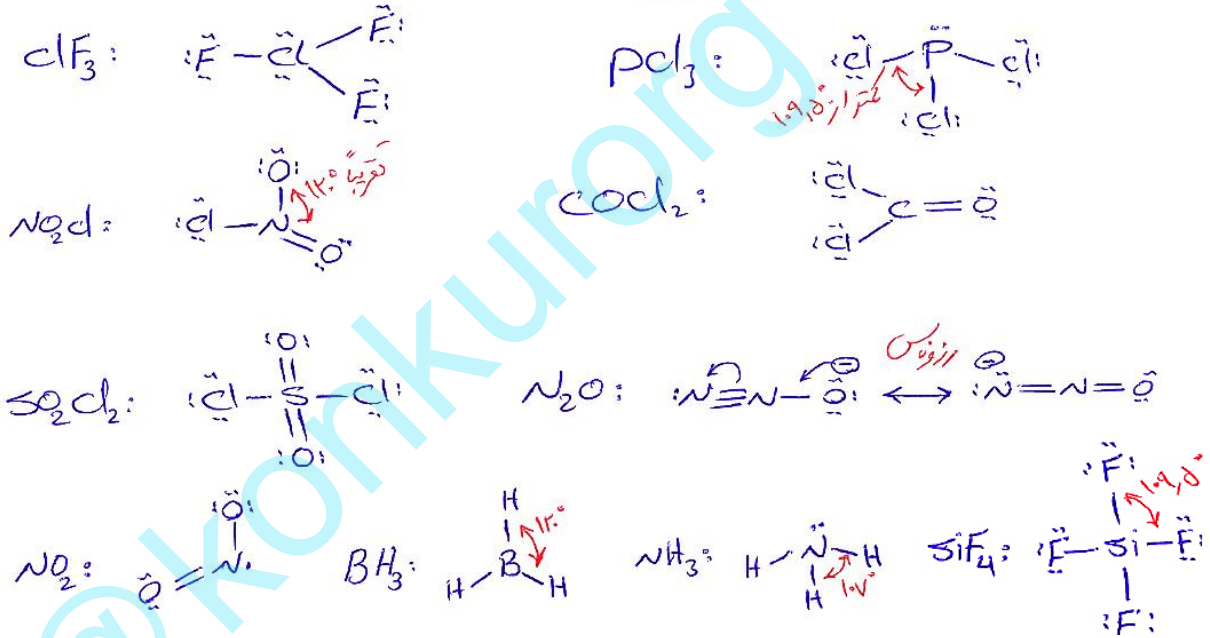


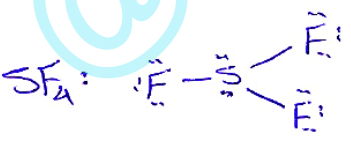
نتیجه: هرگاه اتم مرکزی یک پیوند دوقته داشته باشد، ساختار آن
 مضاعفی سطح خواهد بود و هرگاه دو پیوند دوقته نباشد
 یک پیوند سگانه داشته باشد، در ساختار خطی خواهد داشت.
نتیجه: هرگاه اطراف اتم مرکزی علاوه بر هالوژن، اکسیژن نیز حضور داشته باشد، ابتدا هالوژن را متصل
 می‌کنیم و سپس تکلیف اکسیژن را مشخص می‌کنیم.
کنکور سراسری داخل - سال ۹۰ - ریاضی



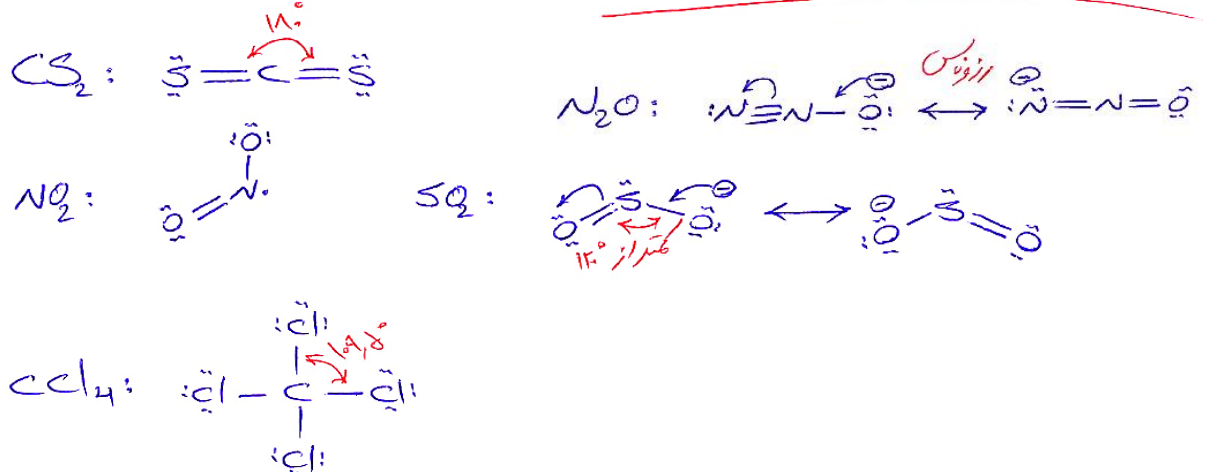
همواره به خاطر داشته باشید آخرین کلید باقی مانده شاید باز گشاینده قفل باشد.

کنکور سراسری داخل - سال ۸۹ - ریاضی

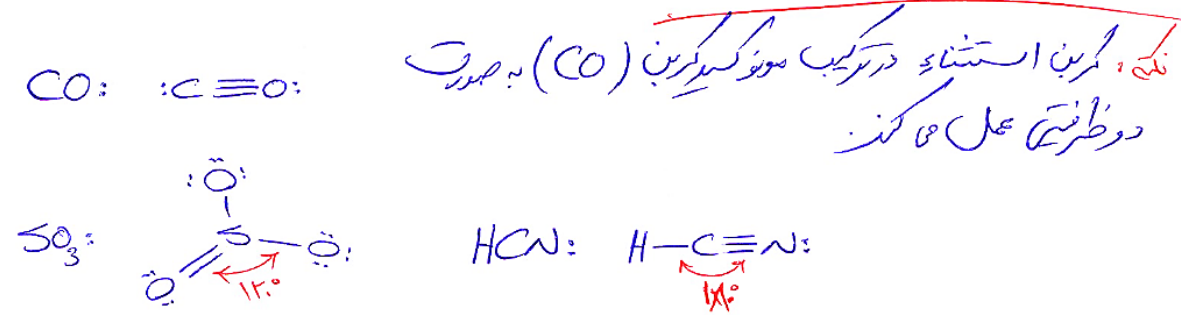


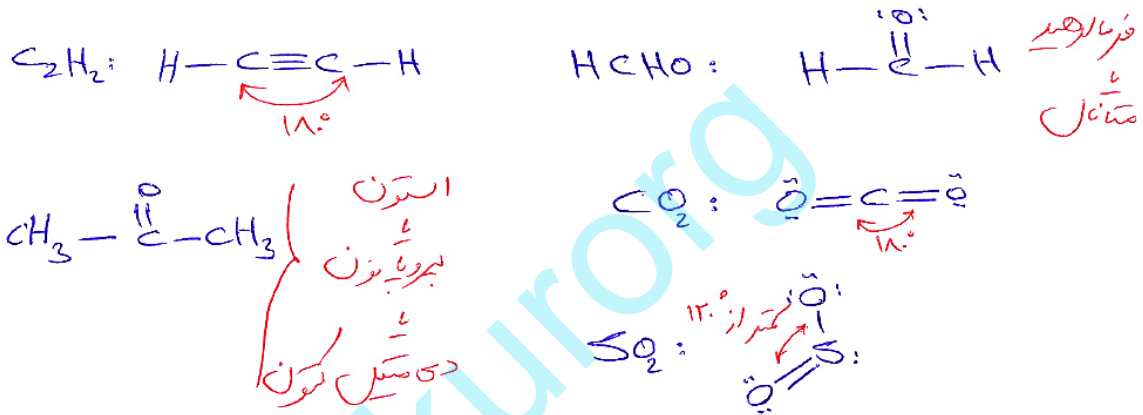
SiF_4 : 
 نکته: به طوری که هر آن وقت که یونیزه شود سگانه با بار منفی
 موزون (یک درمیان) به شدت قابلیت رزونانس دارد

کنکور سراسری داخل - سال ۸۸ - تجربی



کنکور سراسری داخل - سال ۸۸ - ریاضی





بقیه ترکیبات در حد دوبار یا یک بار آمده اند.

*** خلاصه:**

