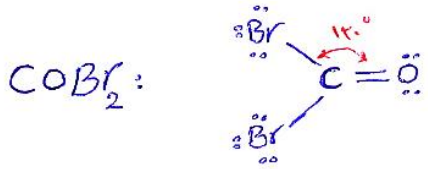
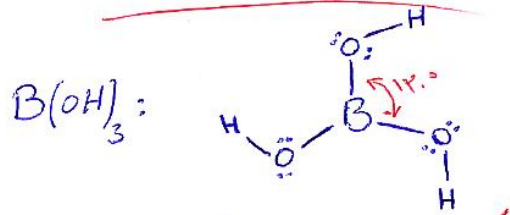
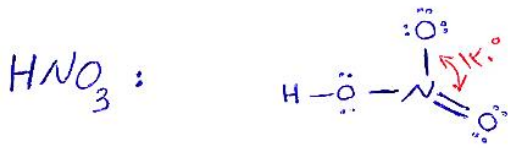
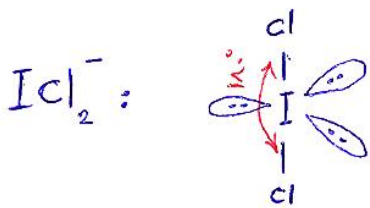


کنکور سراسری داخل سال ۹۳ - تجربی

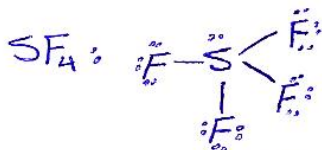


نکته: هرگاه اطراف اتم مرکزی علاوه بر هالوژن، استرین نیز داشته‌یم ابتدا تکلیف هالوژن و سپس تکلیف استرین را مشخص می‌کنیم.



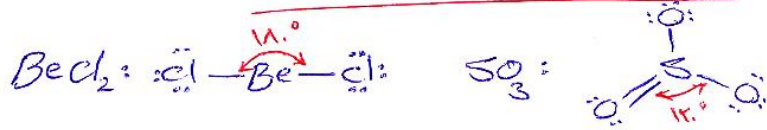
نکته: در تمام ساختارهای لوویس الزاماً اتم مرکزی همگی تکلیف‌پذیر نیستند. نمایش داده شوند و اگر نه ساختار لوویس صحیح نیست.

کنکور سراسری داخل سال ۹۳ - تجربی

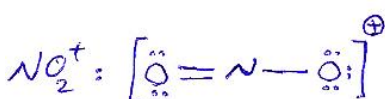
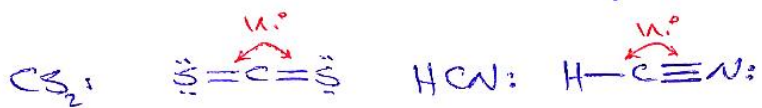
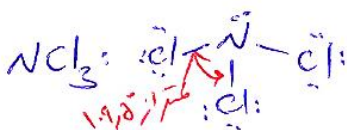
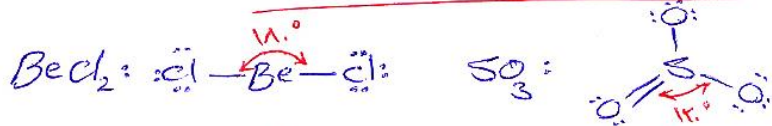
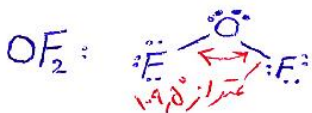


نکته: ساختارهای لوویس که در آن‌ها زوایای نمایش داده نشده اند، با توجه به اطلاعات کتاب درسی لزوماً برای آزمایشی زوایای این ساختارها وجود ندارند.

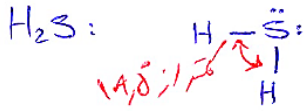
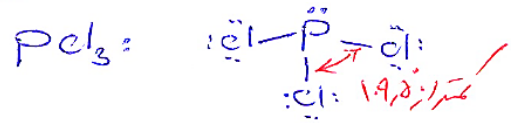
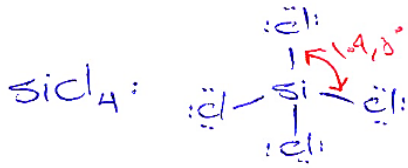
کنکور سراسری داخل سال ۹۳ - تجربی



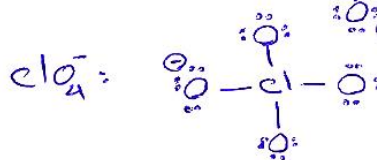
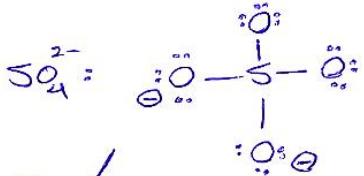
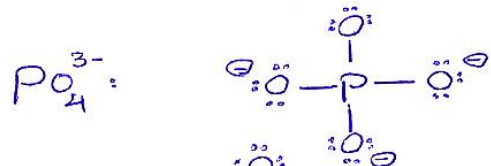
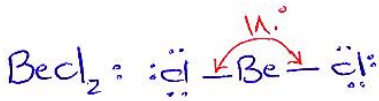
کنکور سراسری داخل سال ۹۳ - تجربی



کنکور سراسری داخل - سال ۹۲ - ریاضی



کنکور سراسری داخل - سال ۹۱ - تجربی

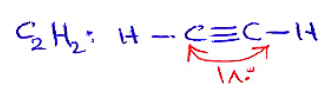
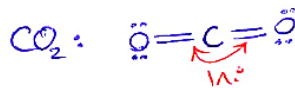
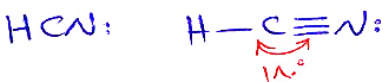
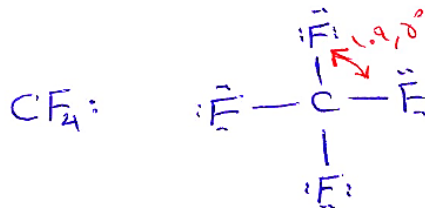
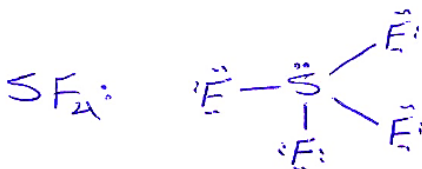
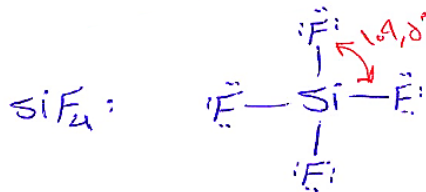
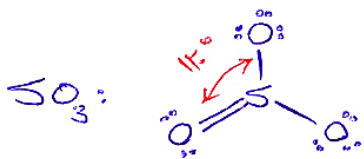


نکته: بین اسیدهای اکسیژن دار فوق ( $PO_4^{3-}$  و  $SO_4^{2-}$  و  $ClO_4^-$ ) دارای برهه منفی یوا برخی اکسیژن ها خود هستند که در اثر از دست دادن هیدروژن های اسیدی به وجود آمده اند.

کنکور سراسری داخل - سال ۹۱ - ریاضی

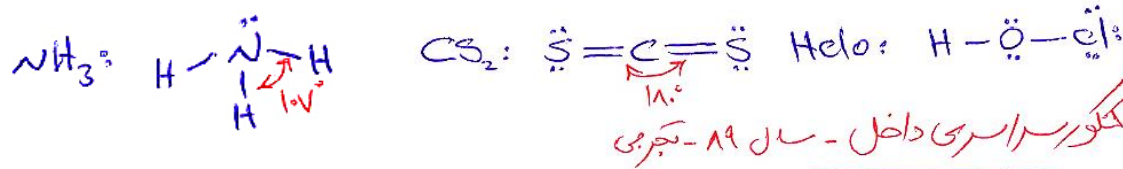
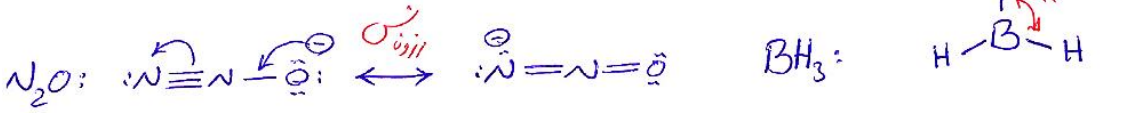
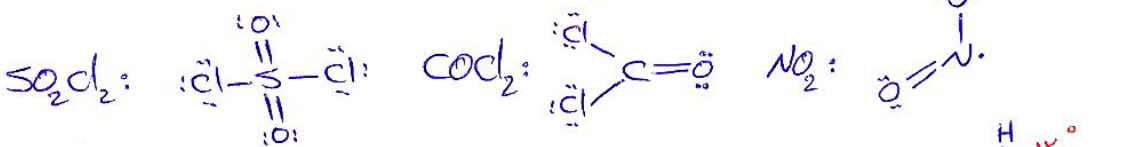
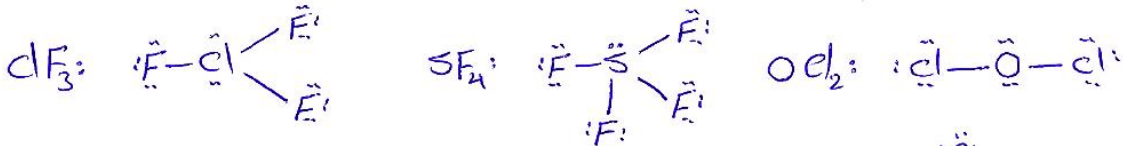
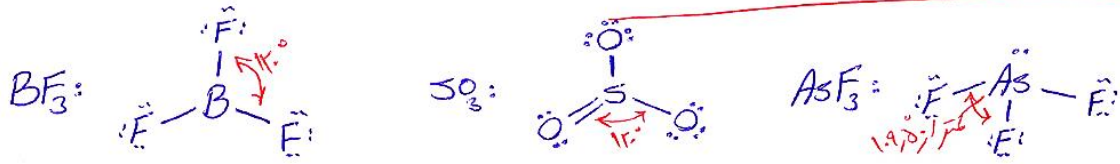
ترکیب خاصی که ساختارش اهمیت داره به نظر در این نور مطرح نکرده است.

کنکور سراسری داخل - سال ۹۰ - تجربی

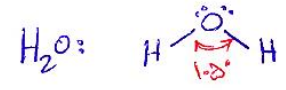
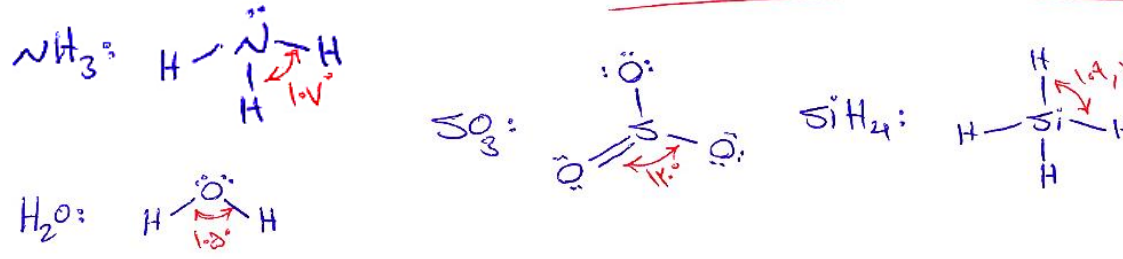


نتیجه: هرگاه اتم مرکزی یک پیوند دوگانه داشته باشد ساختار  
 سه ضلعی سطح خواهد بود و هرگاه دو پیوند دوگانه  
 یک پیوند سه گانه داشته باشد مستطیل خطی خواهد بود.

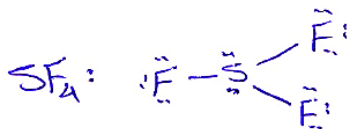
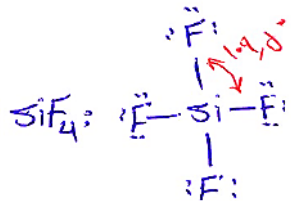
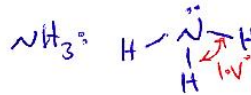
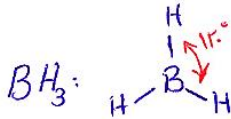
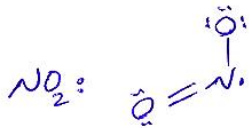
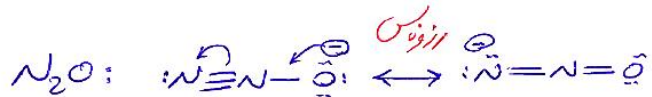
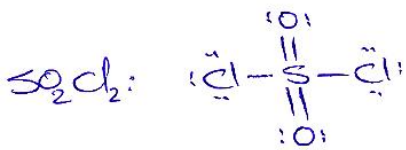
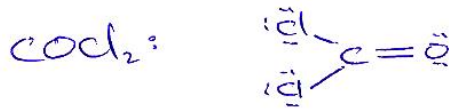
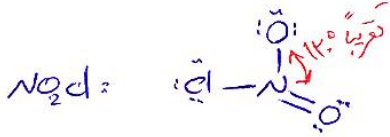
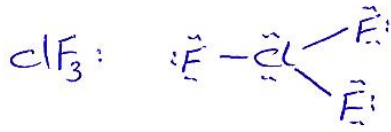
نتیجه: هرگاه اطراف اتم مرکزی علاوه بر هالوژن، اکسیژن نیز حضور داشته باشد ابتدا هالوژن را متصل  
 می‌کنیم و سپس تکلیف اکسیژن را مشخص می‌کنیم.  
کنکور سراسری داخل - سال ۹۰ - ۱۹۷۵



کنکور سراسری داخل - سال ۸۹ - تجربی

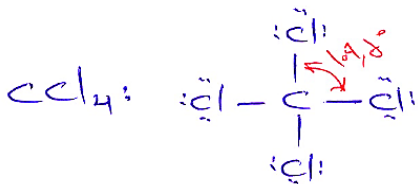
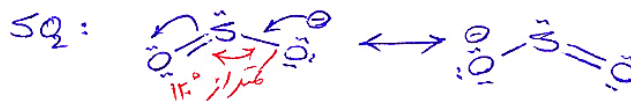
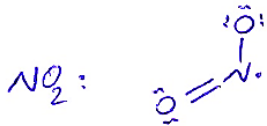
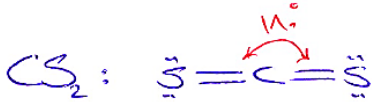


کنکور سراسری داخل - سال ۸۱ - ریاضی



نکته: به طوری هر آن وقت هم که بیونز دور س که نه با بیاضی  
مزدوج (یک در میان) به شدت قابلیت رزونانس دارد

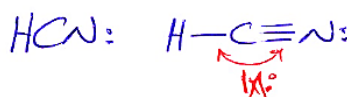
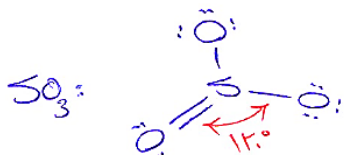
کنکور سراسری داخل - سال ۸۸ - تجربی

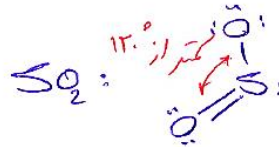
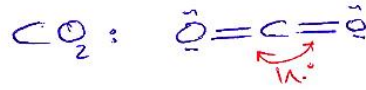
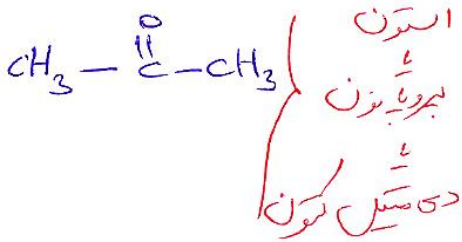
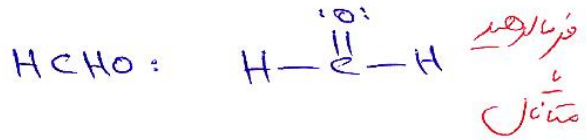
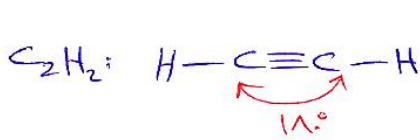


کنکور سراسری داخل - سال ۸۸ - ریاضی



نکته: گرین استناید در ترکیب مونوکسید کربن (CO) به صورت  
دو ظرفیت عمل می کند





پولاریزترین ها



بقیه ترکیبات در حد دوبار یا یک بار آمده اند.

**\* خلاصه:**

