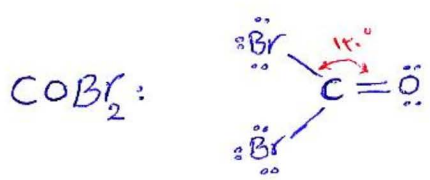
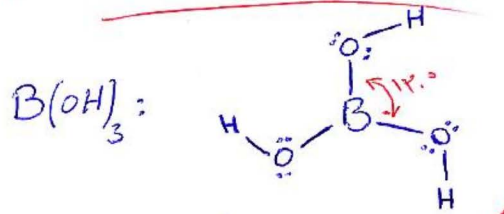
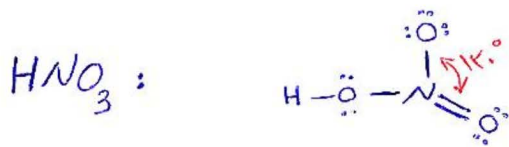
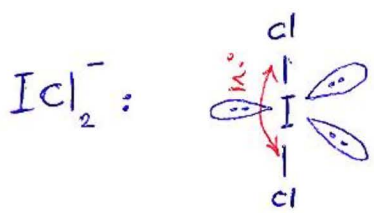


کنکور سراسری داخل سال ۹۳ - تجربی

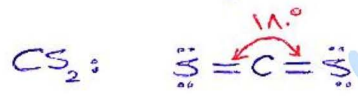
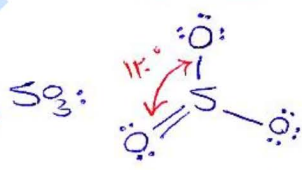
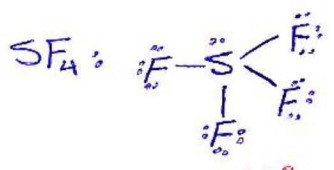


نکته: هرگاه اطراف اتم مرکزی علاوه بر هالوژن، استرین نیز داشته‌یم ابتدا تکلیف هالوژن و سپس تکلیف استرین را مشخص می‌کنیم.



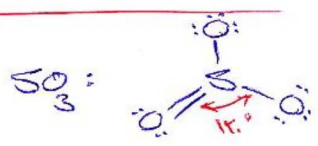
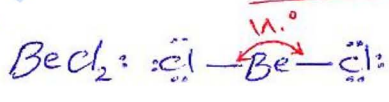
نکته: در تمام ساختارهای لوویس الزاماً اتم مرکزی همواره تکلیف بیشتری نداشته باشد. نمایش داده شوند و اگر نه ساختار لوویس صحیح نیست.

کنکور سراسری داخل سال ۹۳ - تجربی

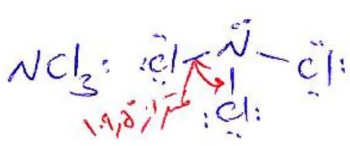
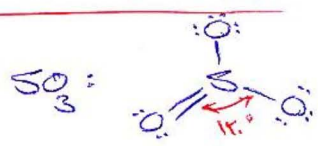
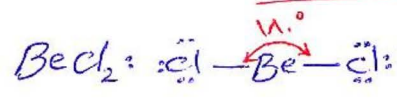
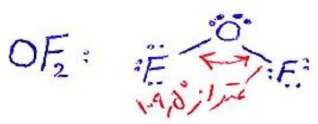


نکته: ساختارهای لوویس که در آن‌ها زوایای نمایش داده نشده اند، به توجه به اطلاعات گفته‌شده در درس لزوماً برای غرضی زوایای این ساختارها وجود ندارند.

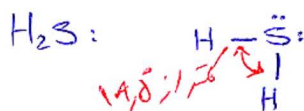
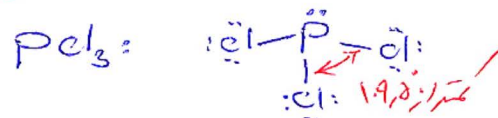
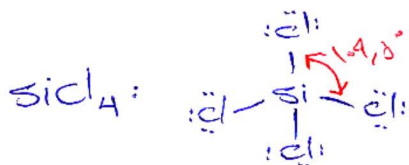
کنکور سراسری داخل سال ۹۳ - تجربی



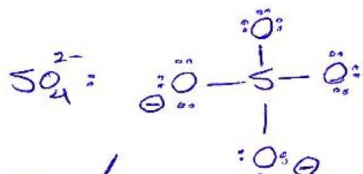
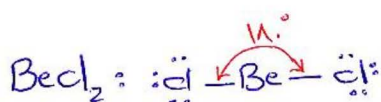
کنکور سراسری داخل سال ۹۳ - تجربی



کنکور سراسری داخل - سال ۹۲ - ریاضی



کنکور سراسری داخل - سال ۹۱ - تجربی

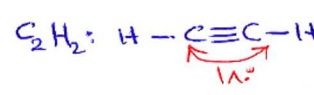
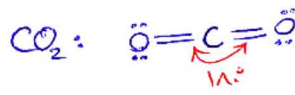
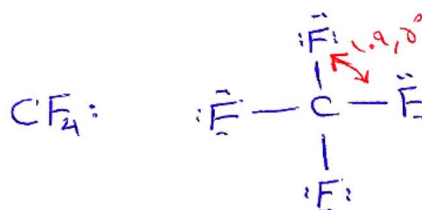
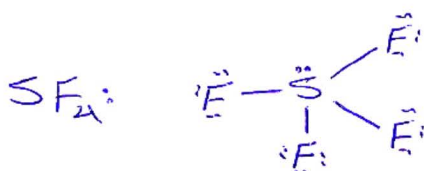
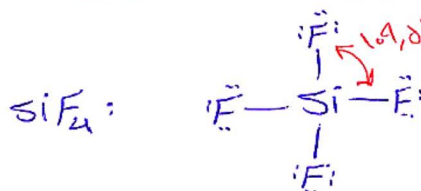
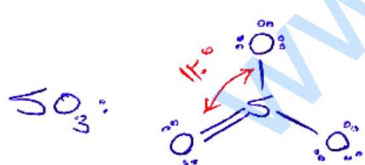


نکته: بنیان اسیدهای اکسیژن دار فوق (ClO<sub>4</sub><sup>-</sup> و SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> و PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>) دارای بردهای منفی یوا یکی استرینگی خود هستند که در اثر از دست دادن همین بردهای اسیدی به وجود آمده اند.

کنکور سراسری داخل - سال ۹۱ - ریاضی

ترکیب خاصی که ساختارش اهمیت داره به نظر در این مورد مطرح نشده است.

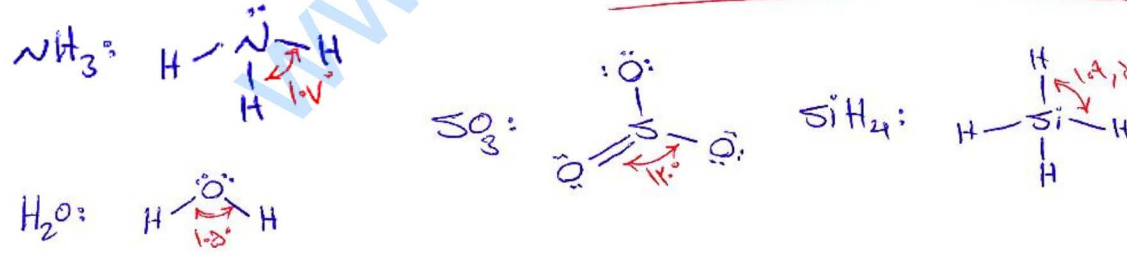
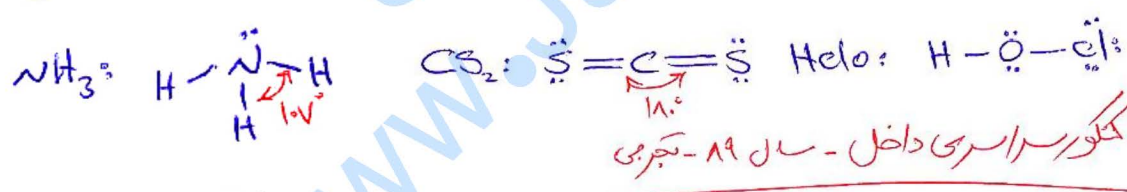
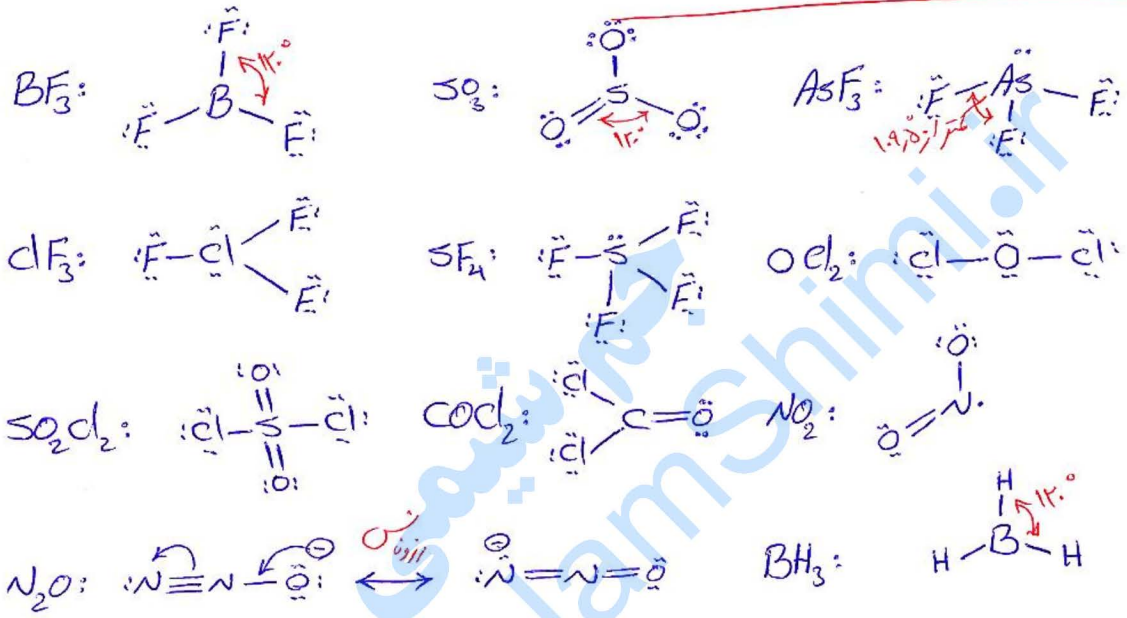
کنکور سراسری داخل - سال ۹۰ - تجربی



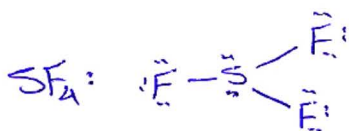
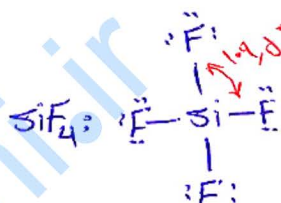
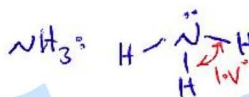
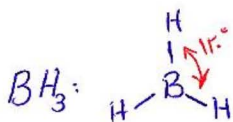
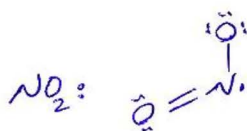
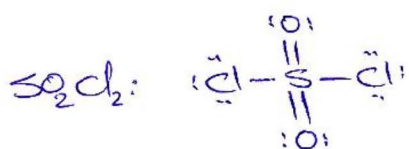
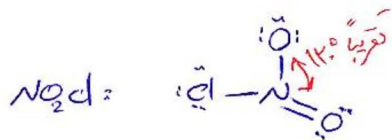
**نتیجه:** هرگاه اتم مرکزی یک پیوند دوگانه داشته باشد ساختار آن سه ضلعی سطح خواهد بود و هرگاه دو پیوند دوگانه یا یک پیوند سه گانه داشته باشد مستطیل خطی خواهد بود.

**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 - ۹۱

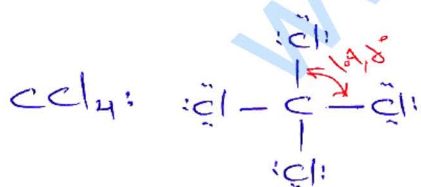
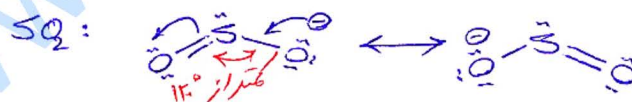
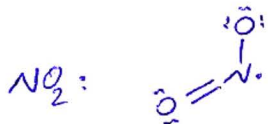
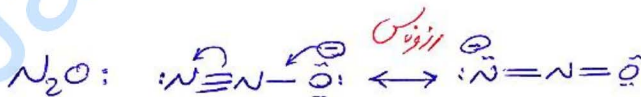
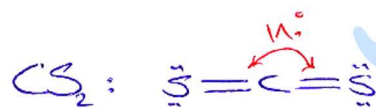


کنکور سراسری داخل - سال ۸۱ - ۸۲



نکته: به طوری بیان کردیم که بیونزد دو به سه که نه با بیاضی  
مزدوج (یک در میان) به شدت قابلیت رزونانس دارند

کنکور سراسری داخل - سال ۸۸ - تجربی

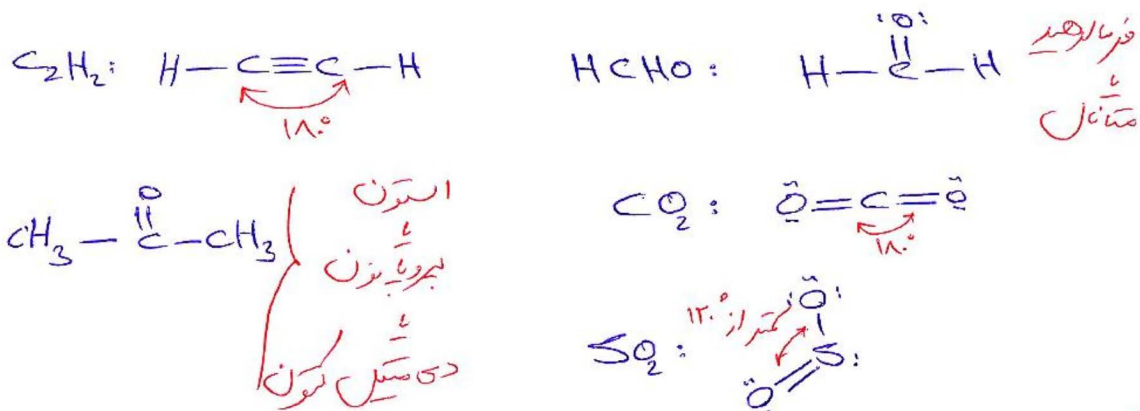


کنکور سراسری داخل - سال ۸۸ - ریاضی



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





پولارترین ها



بقیه ترکیبات در حد دوبار یا یک بار آمده اند.

**\*خلاصه:**

