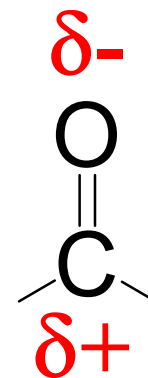
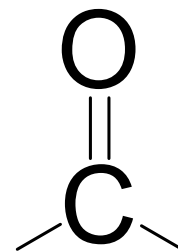


ルイス酸

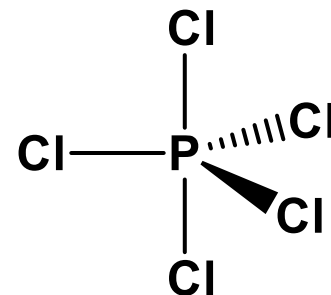
(1) 正イオン

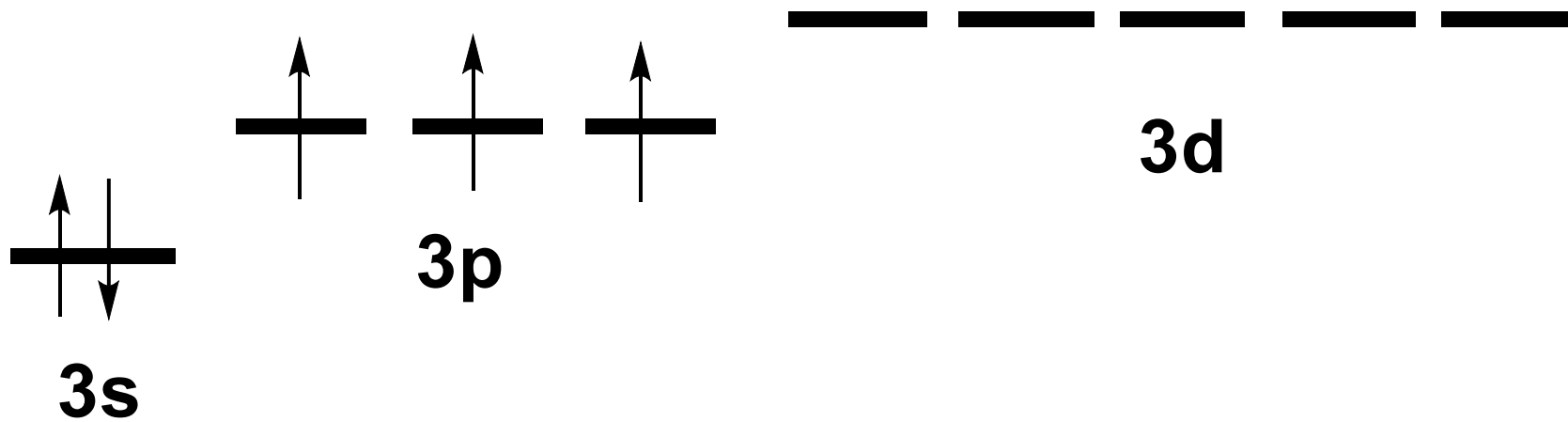
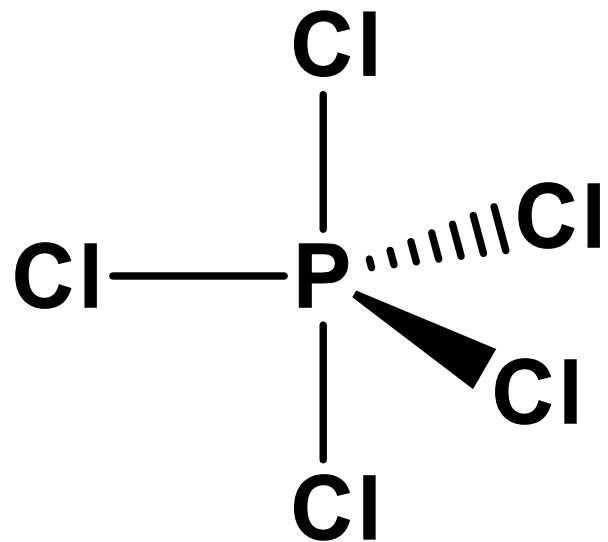
(2) 満たされないオクテットがあるもの

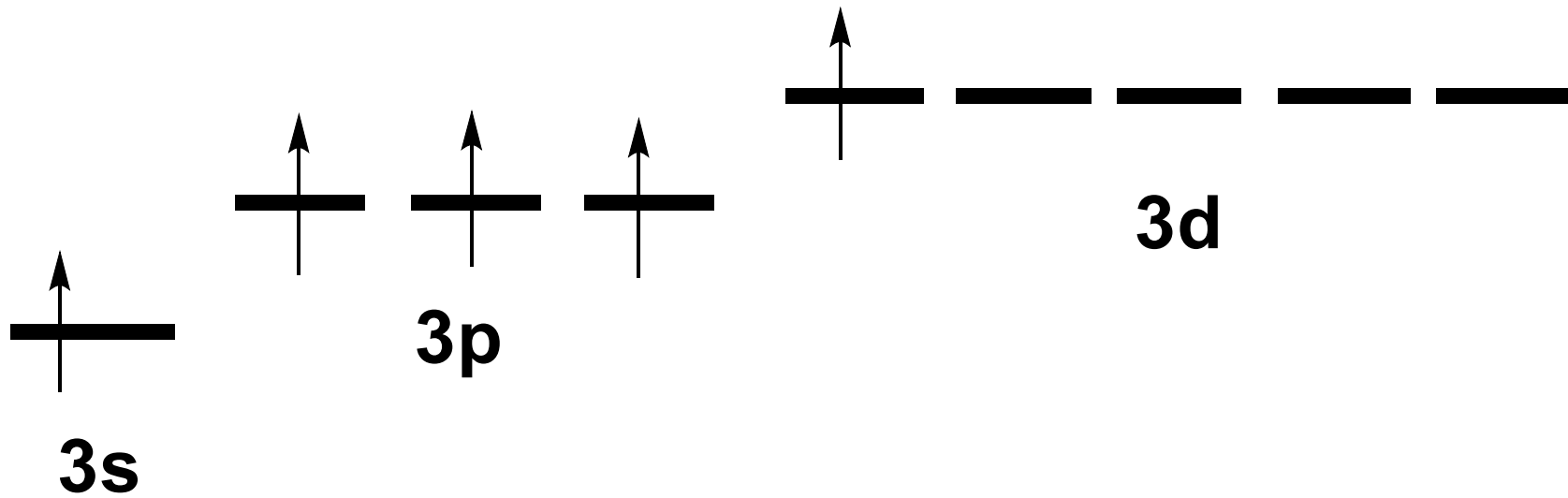
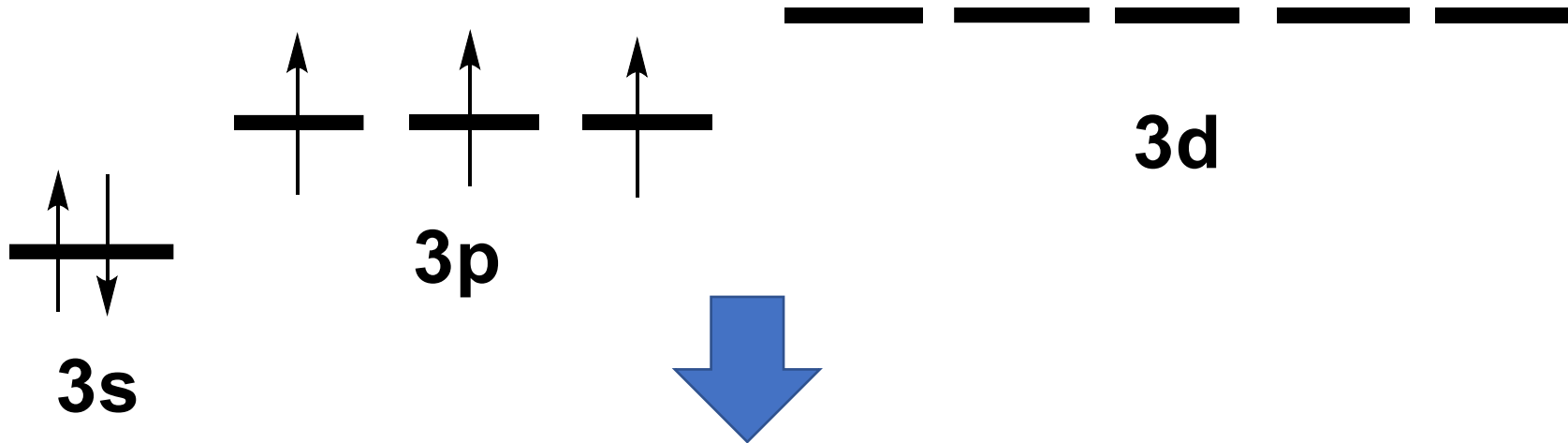
(3) 二重結合を有するもの
(C=C結合を除く)

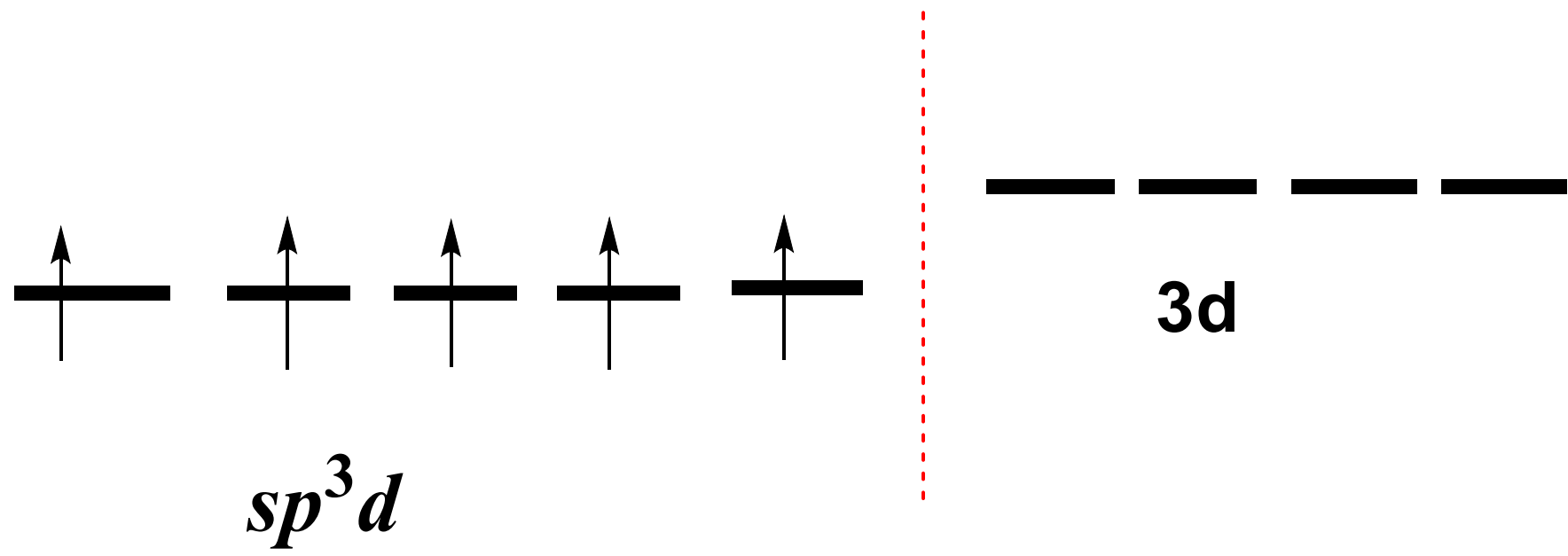
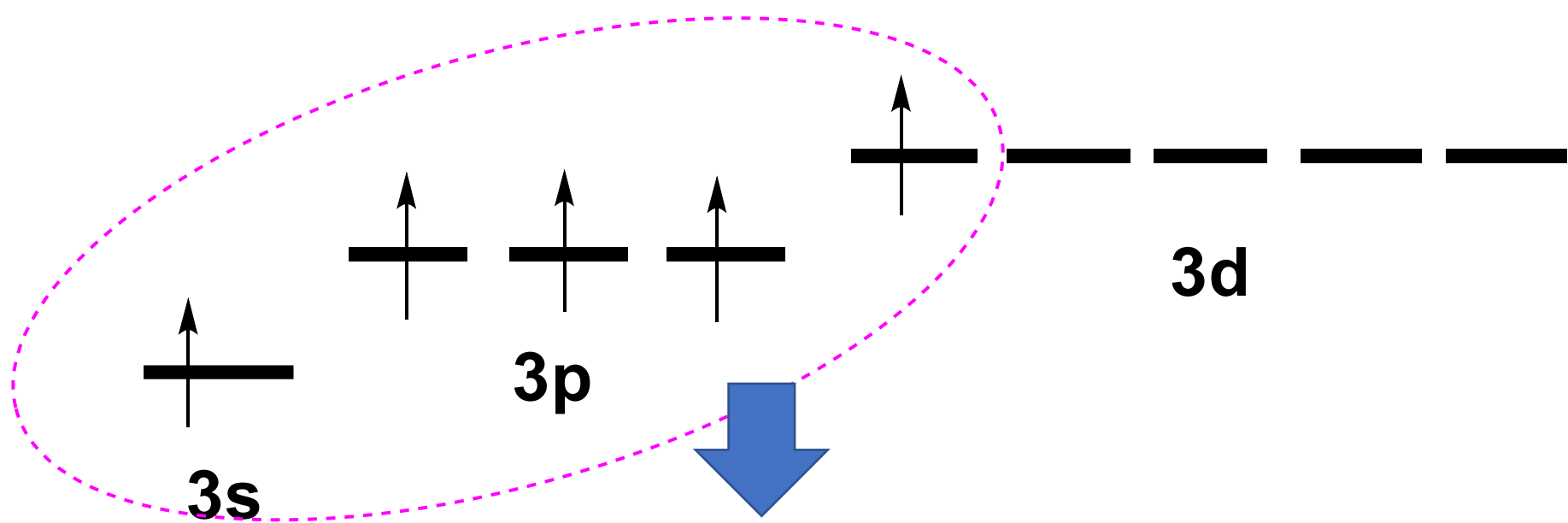


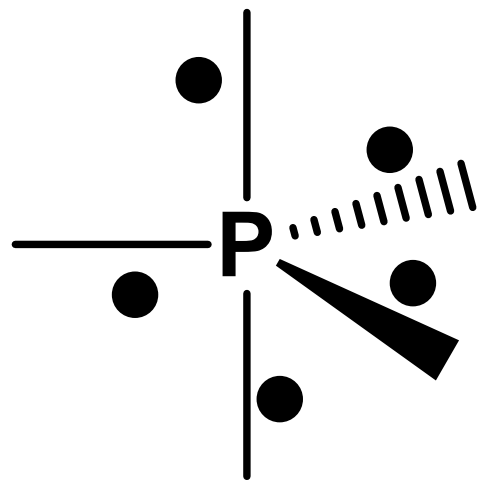
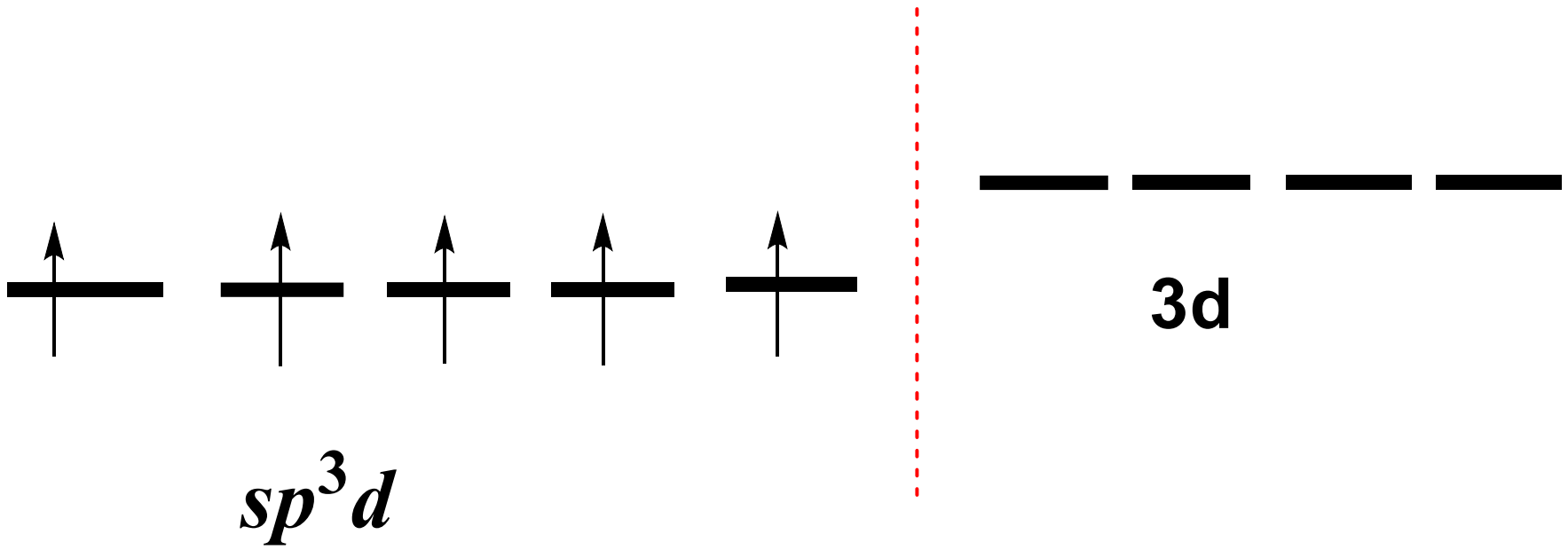
(4) 中心原子がオクテットを超えることのできるハロゲン化物









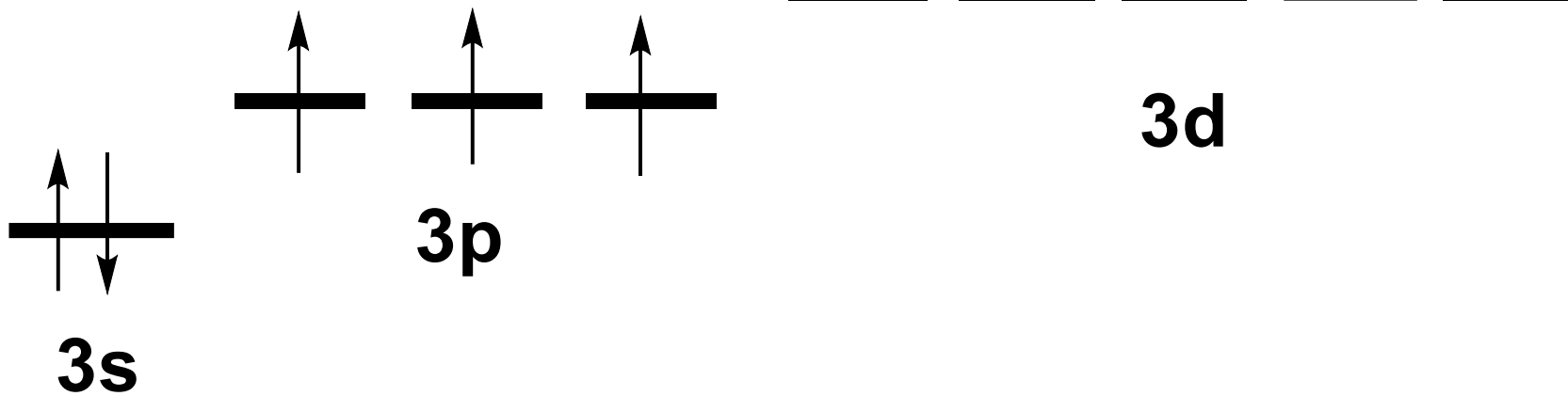


次のaからcの3つの文章の正誤を判断せよ。

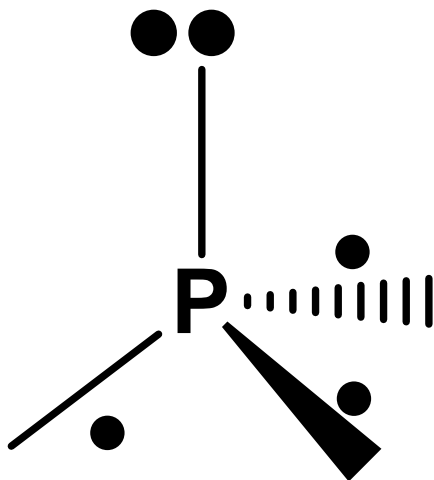
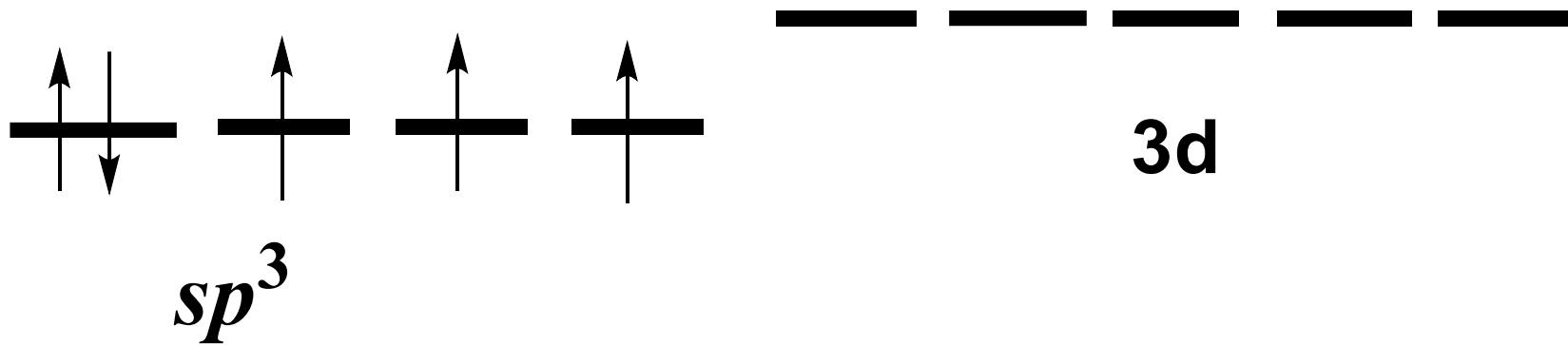
a. 三塩化リンは、ルイス塩基として働くことができる。

b. 二酸化硫黄は水にとけて、一部が亜硫酸となる。このとき、二酸化硫黄は、ルイスの塩基として働き、水はルイスの酸として働いている。

c. 水素化リチウムアルミニウムは、陰イオン性四面体構造を持つヒドリド錯体と、リチウムイオンとの塩であり、還元剤として利用される。



PCl₃



NCI3はPCl3と同様, ルイス塩基

NCI5は存在できない