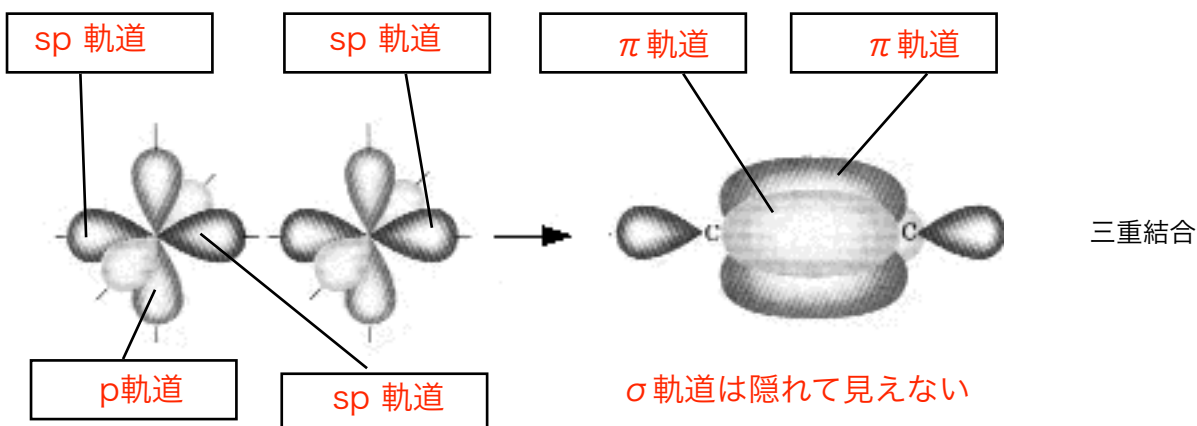
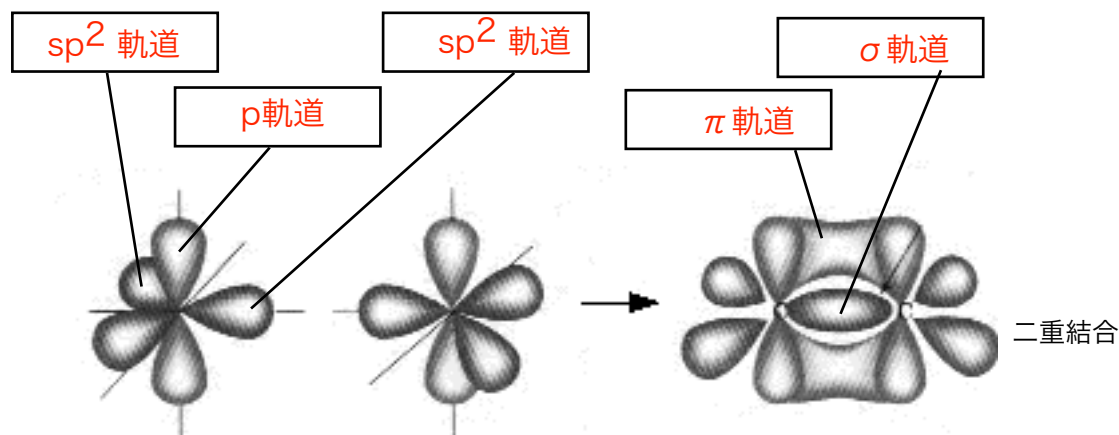
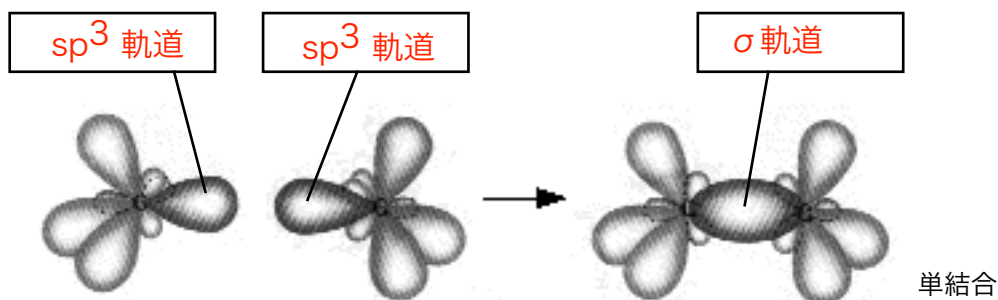

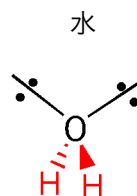
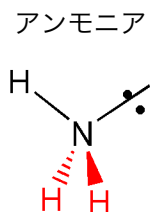
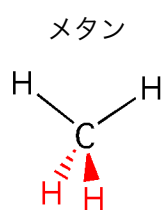


1) 原子軌道あるいは分子軌道の名前を次の中から選んで□の中に入れ。

s 軌道, p 軌道, sp^3 軌道, sp^2 軌道, sp 軌道, σ 軌道, π 軌道



2) ----- と  を使って、残りの水素を示せ。



3) 教科書を見て次の結合の結合力と結合距離を比較せよ。また、結合が出来るときに相互作用する原子軌道の名称を記せ。

結合	H-H	C-H	C-C	C=C	C≡C
結合距離(pm)	74	110	154	133	120
結合力(KJ/mol)	436	438	340	610	830
原子軌道	s-s	sp^3 -s	sp^3 - sp^3	sp^2 - sp^2 , p-p	sp - sp , p-p, p-p