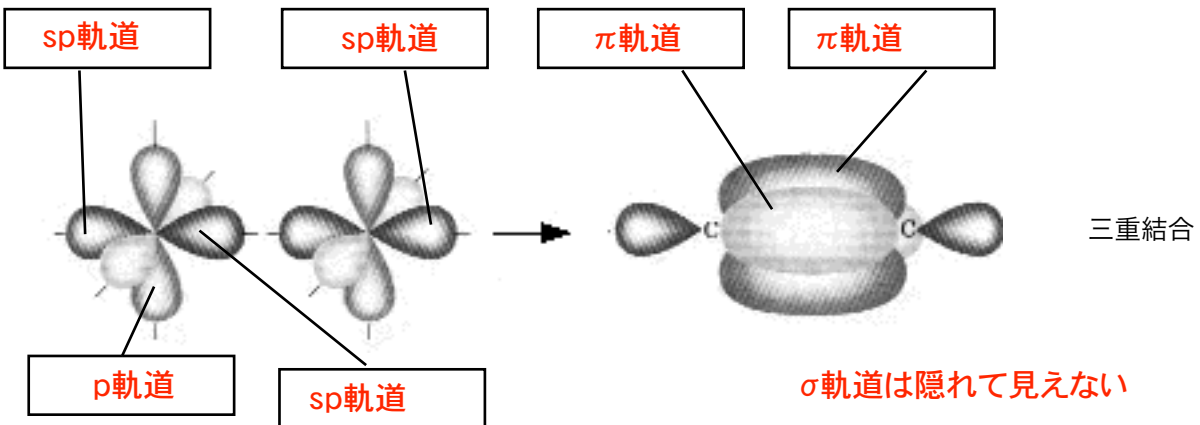
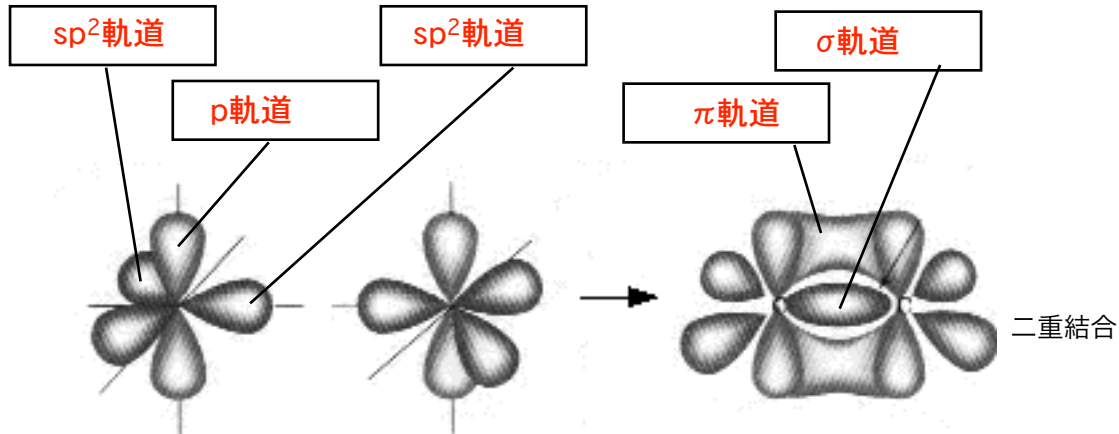
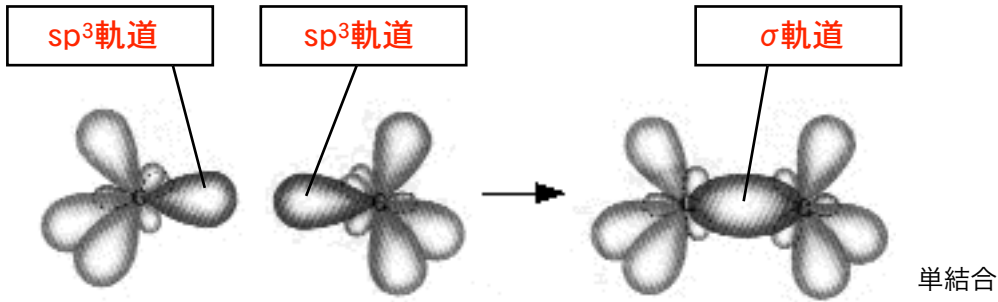

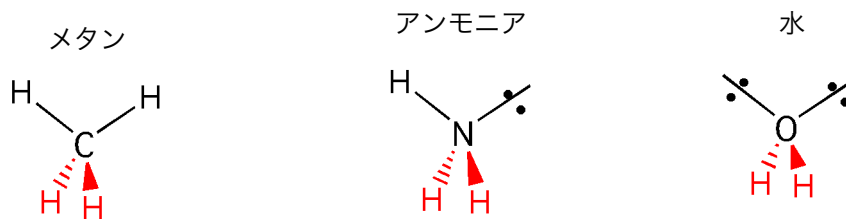


1) 原子軌道あるいは分子軌道の名前を次の中から選んで□の中に入れ。

s 軌道, p 軌道,  $sp^3$  軌道,  $sp^2$  軌道,  $sp$  軌道,  $\sigma$  軌道,  $\pi$  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 (メタン)	C-C (エタン)	C=C (エテン)	C≡C (エチン)
結合距離(pm)	74	109	154	134	120
結合力(KJ/mol)	436	439	377	728	965
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