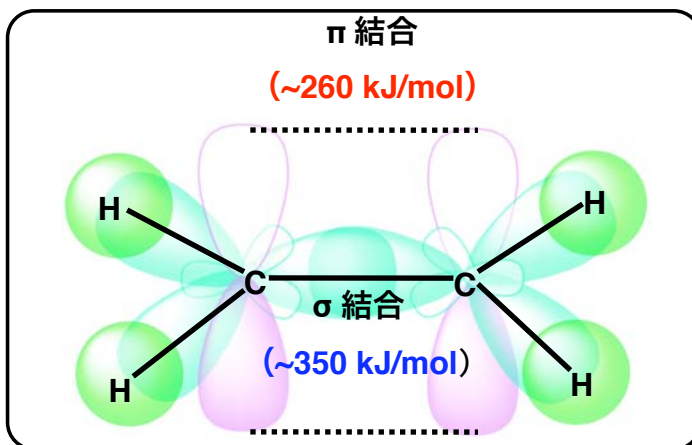


【問題】 炭素-炭素単結合は自由に回転できるが、炭素-炭素二重結合は結合軸の周りで回転できない。なぜか？
また、これによって起こる異性現象を適当な化合物を例示して簡単に説明せよ。

炭素-炭素二重結合は σ 結合と π 結合からなる。炭素-炭素二重結合を結合軸の周りで回転させることは、 π 結合をいったん切断することを意味する。



室温付近では、 π 結合を切断するに十分なエネルギーが得られない。このため、例えば 2-butene は *trans* 体と *cis* 体の2種類存在することになる。

