

5. 混成軌道

メタンが正四面体であるのは？ → sp^3 混成軌道

アンモニアの分子形は？ → sp^3 混成軌道

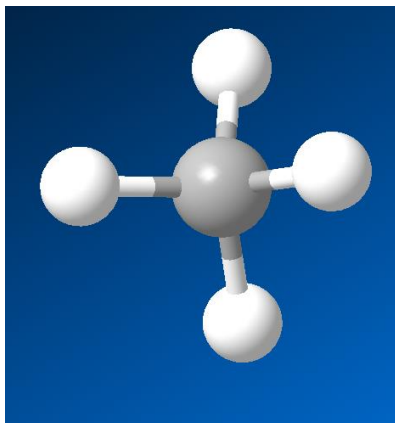
原子から分子へ

原子間結合 軌道同士が重なり合い、電子を共有する
 σ 結合, π 結合

VSEPRモデル text p.53~

分子は、結合電子対および孤立電子対との間の電子反発が最も少ない安定な立体構造をとる という考え方

メタン分子 正四面体



炭素原子がどうしてこのような結合を形成することができるのか

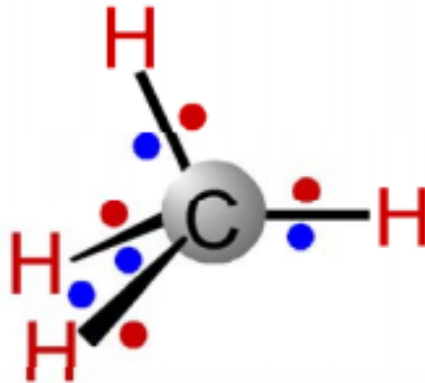


混成軌道

sp^3

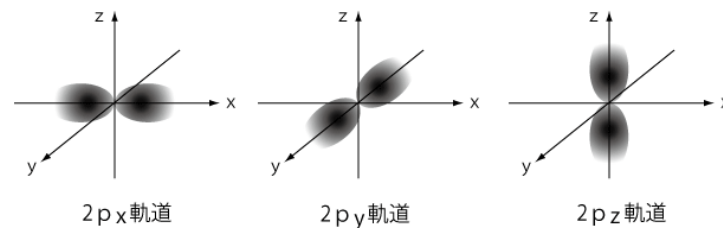
混成軌道の考え方 導入(1)

メタン CH_4 はなぜ正四面体型なのかを説明



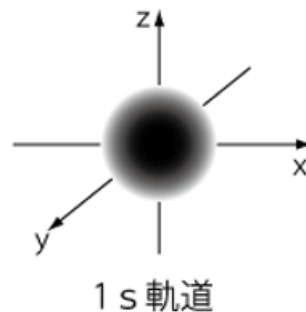
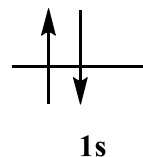
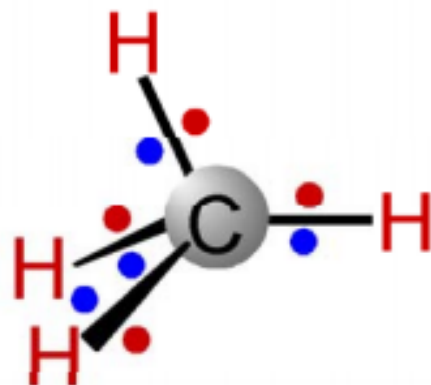
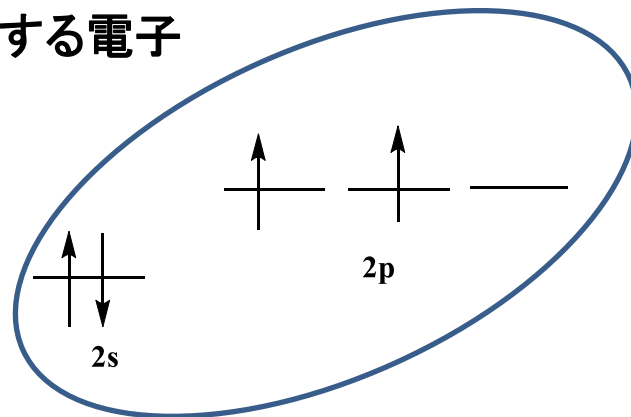
Youtubeに解説あり

混成軌道 Text p.57~



sp^3

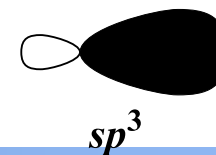
結合に関する電子



混成



新しい軌道4つ



sp^3