

Hibridleşme

Bir atoma ait iki ya da daha çok orbitalin kendi aralarında kaynaşarak farklı yönlerde doğru uzanan aynı sayıda yeni orbitaller vermesine **hibridleşme** denir. Hibridleşme ile ortaya çıkan yeni orbitallere **hibrid orbitalleri** denir. sp , sp^2 ve sp^3 hibrid orbitallerinin elektron dağılımları hemen hemen birbirinin aynısıdır.

İki atoma ait hibrid orbitalleri birbirleri ve s orbitalleri ile **σ bağı**, hibridleşmeye katılmamış paralel eksenli p orbitalleri ise birbirleri ile **π bağı** oluşturmaktadır.

Sp hibridleşmelerinin yanında d orbitallerinin de katılmasıyla sp^2d , sp^3d , dsp^3 ve sp^3d^2 ve d^2sp^3 gibi hibridleşmeler ortaya çıkmaktadır.

Bu hibridleşmeler ile kompleks bileşiklerin oluşumu açıklanmaktadır.

sp , sp^2 ve sp^3 hibrid orbitallerinin dalga fonksiyonları ve şekilleri ders kitabının 940-946 sayfalarında detaylı olarak ele alınmıştır.