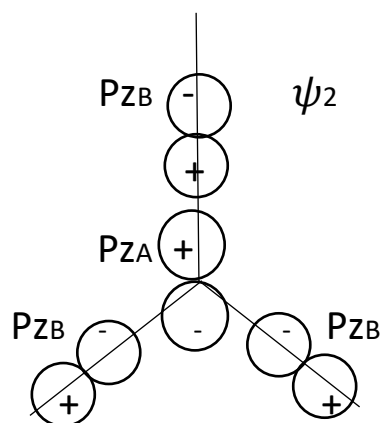
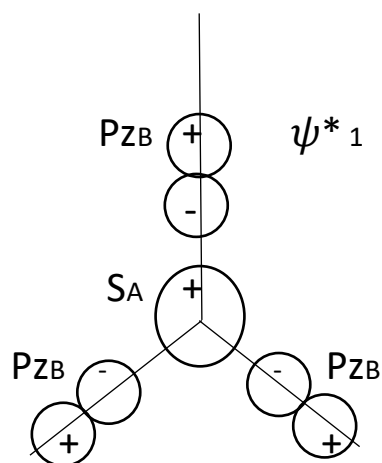
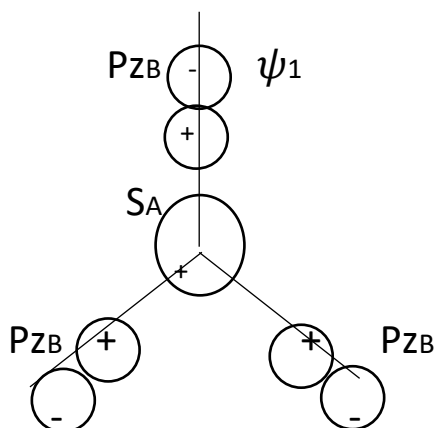


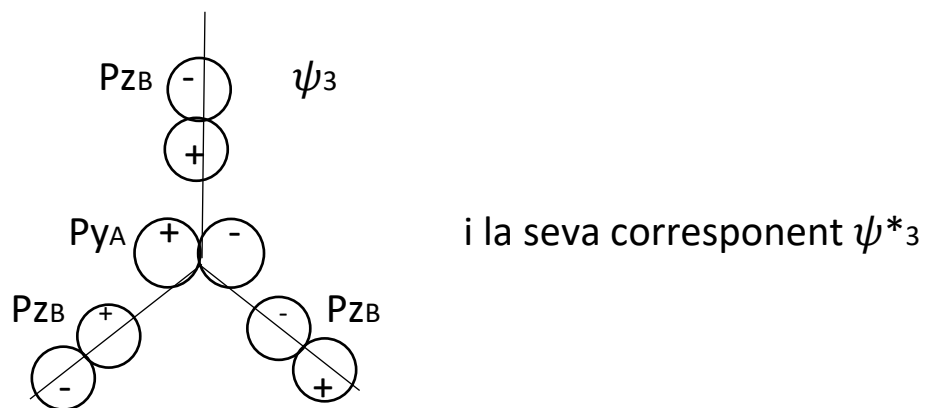
TOM (Teoria dels Orbitals Moleculars) en AB_3 :

On els tres enllaços són simples, per exemple el triclorur de Bor..

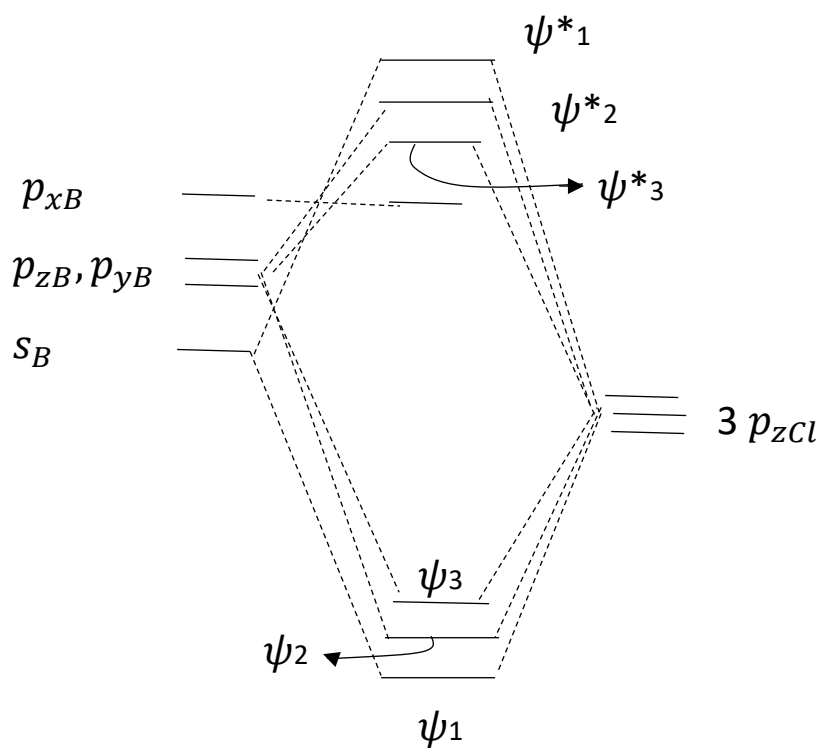
Tenim, en total, S_A , P_{yA} , P_{zA} (el P_{xA} no hi intervé ja que no enllaça), i 3 P_{zB} (mentre que, com veurem en els gràfics, P_{xB} i P_{yB} tampoc aconseguen enllaçar constructivament).



i la seva corresponent ψ^*_2



Per tant, als 3 p_{xB} i p_{yB} corresponents que no enllacen se'ls suma $\psi_1, \psi^*_1, \psi_2, \psi^*_2, \psi_3, \psi^*_3$.



p_{xB} no pot enllaçar ja que el Bor només té 3 electrons de valència.