

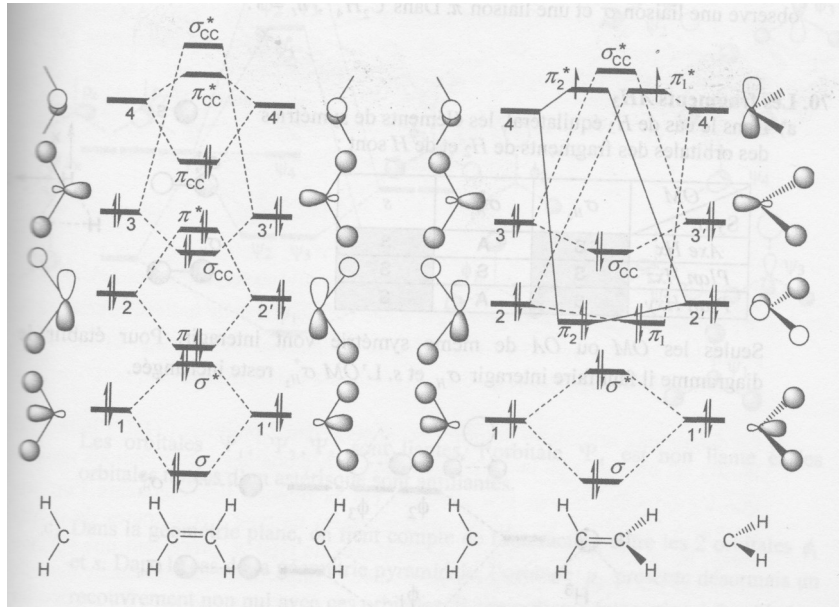
TD Fragments : Correction exercice éthylène

Éthylène PLAN ou dans deux plans orthogonaux ?

Diagramme d'interactions :

Éthylène plan

Éthylène dans deux plans orthogonaux



C_2H_4 : 12 électrons de valence

Calcul des énergies des deux formes ou raisonnement sur énergie de la HO

Conclusions

C_2H_4 molécule plane – et non orthogonale

$C_2H_4^{2+}$ géométrie orthogonale quand on enlève 2 électrons