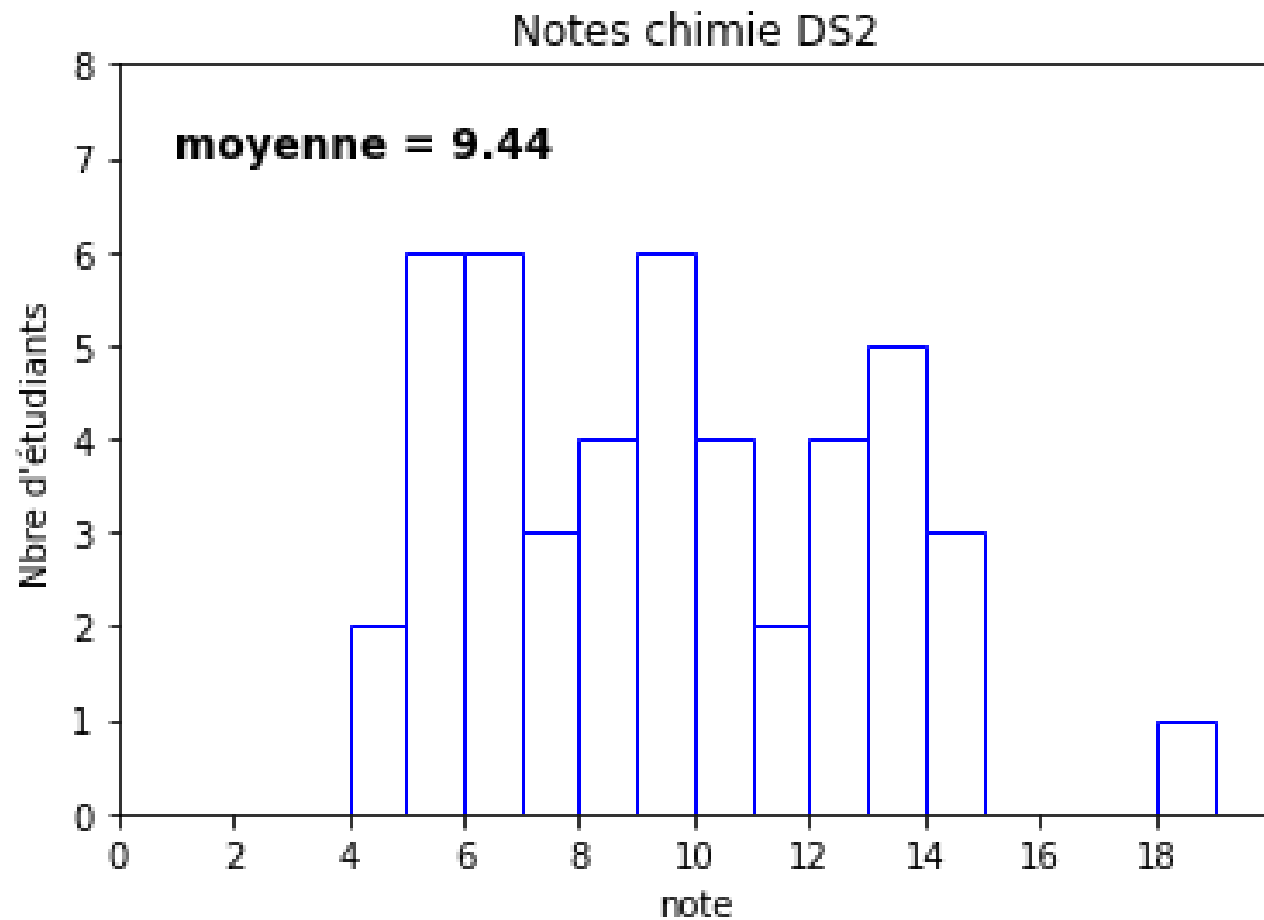
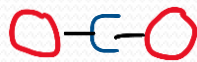
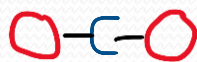
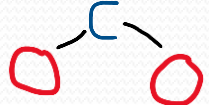


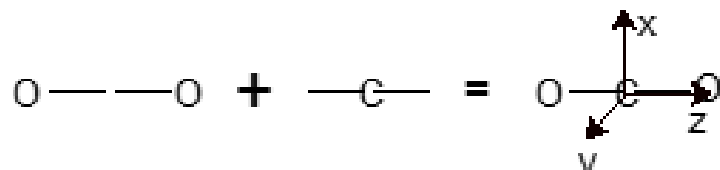
DS 2



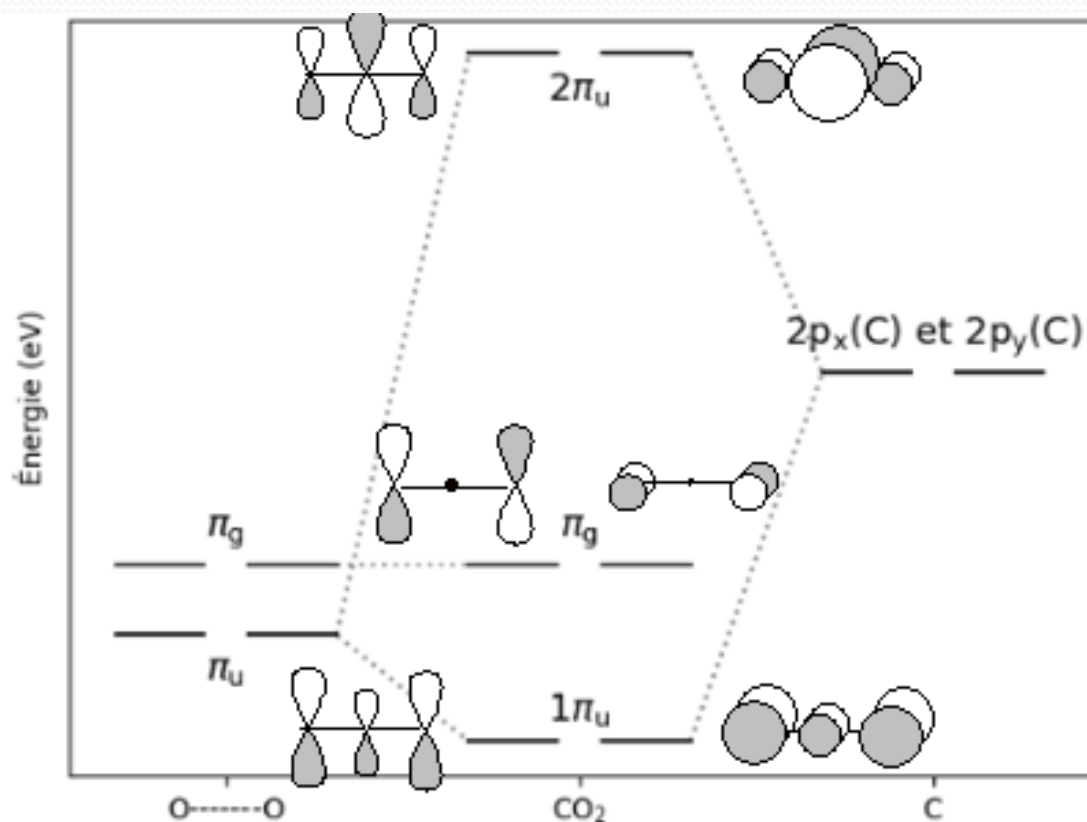
- Félicitations à M. Ebren, aux 5/2, à Melle Moreau, M. Baldan, M. Ricciardi, M. Palvini et Melle Rakotovao

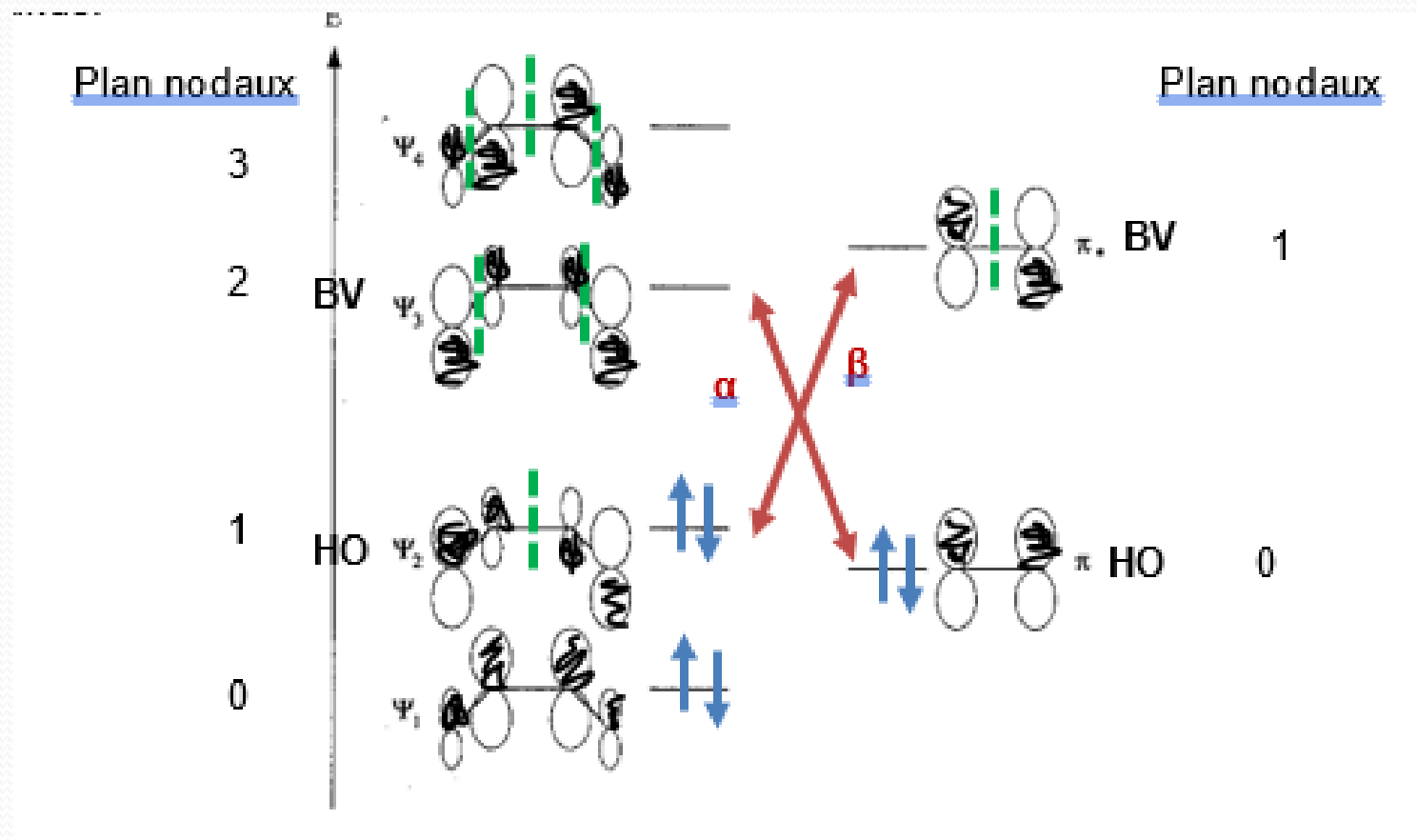
A-3

- CLOA acquise par 80% des étudiants :
 - les C_{ij} ne sont pas des charges !!!
 - C_{ij}^2 donne la probabilité de présence d'électrons sur l'atome i dans l'OM j
 - comme c'est C_{ij}^2 , on regarde la plus grande valeur en valeur absolue des C_{ij} , car cela correspondra à la plus grande valeur de C_{ij}^2
- La géométrie est importante :
 - L'ordre des atomes est important  
 - La structure 3D est importante  
linéaire coudée
- Attention à la dissymétrie des OM : plus grosse sur l'orbitale fragment la plus proche énergétiquement



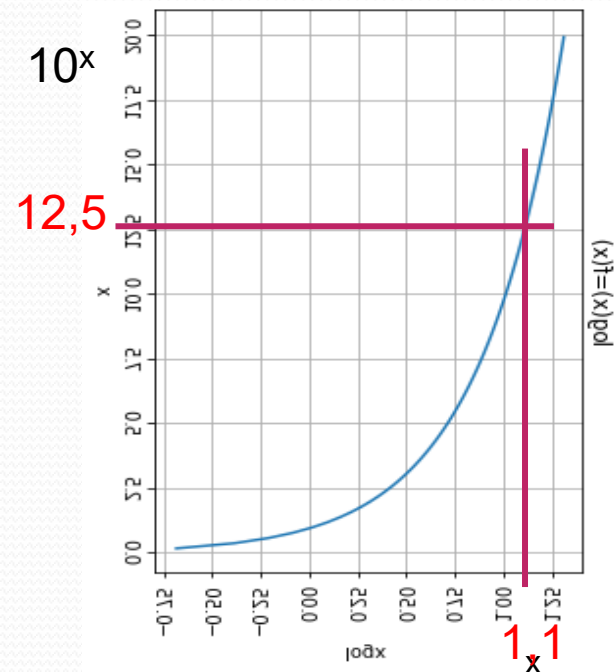
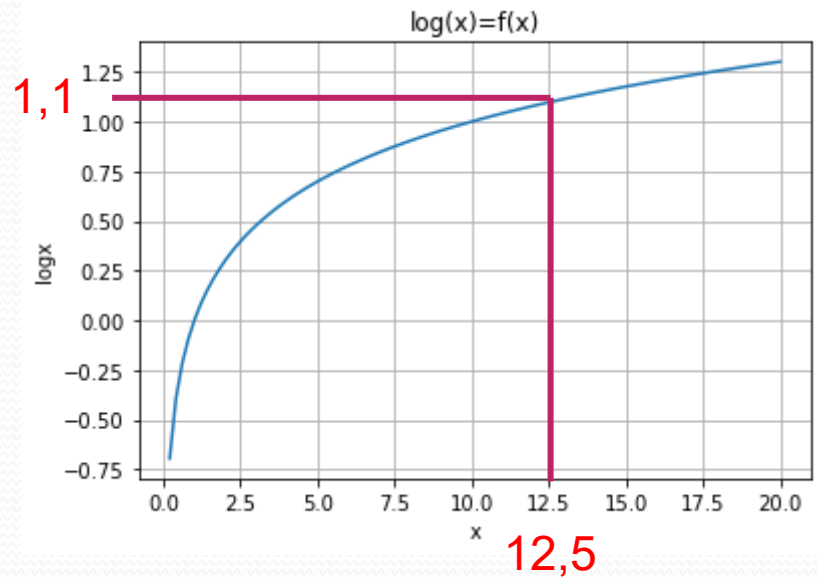
Les 3 plans sont plans de symétrie





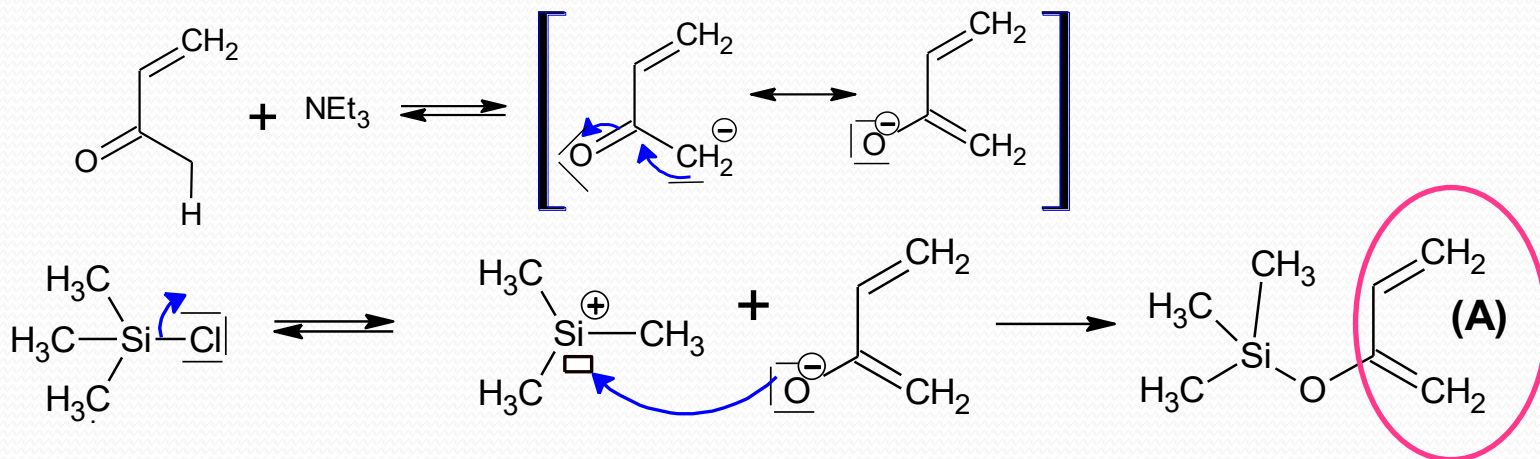
Calcul de pH

- Trop peu d'étudiants utilise la méthode de la RP :
 - il faut tracer l'axe en pKa
 - Il faut trouver la RPE
- Le programme python était celui du TD
 - ☹
- Utiliser une courbe et sa réciproque



orga

- DA : pour 80% OK
- aldolisation/ crotonisation : peu l'ont vu
 - Méca E1CB, parmi les peu, trop trop peu l'on réussit !!!
 - il faut passer par la CB !!!
- Il faut lire l'énoncé !!!
 - 40. L'ion formé à la question précédente peut ensuite réagir avec le dérivé du silicium Me_3SiCl via un mécanisme de type $\text{S}_{\text{N}}1$ pour donner le produit (A) qui est un dérivé du butadiène. Donner la structure du dérivé (A).





That's all Folks!