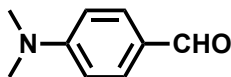


Examen Session 1 – Mai 2017

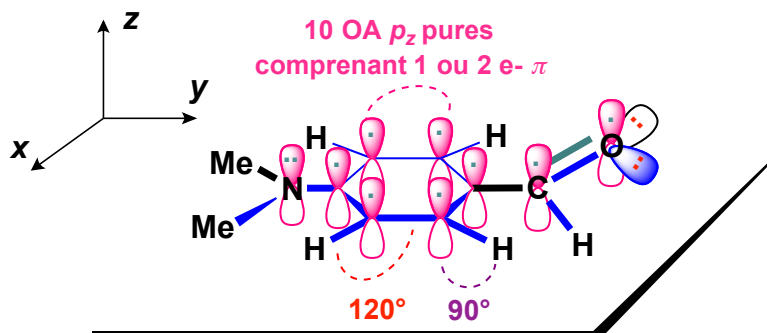
I.3 Considérons la molécule suivante :



a. Combien possède-t-elle d'électrons π délocalisables ? **(0.5 points)**

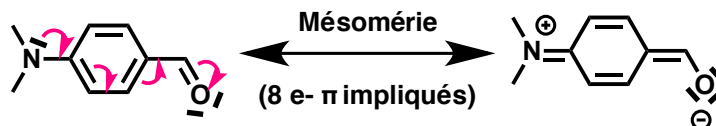
4 doubles liaisons (4 x 2 e- π) + doublet libre de N dans orbitale p pure (2 e- π) = 10 e- π

b. Représentez la molécule en montrant les différents recouvrements orbitaux π . **(3 points - dégressif selon les omissions)**



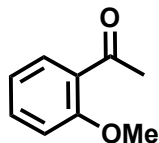
Y a-t-il un (des) effet(s) mésomère(s) ? Le cas échéant, le(s)quel(s) ? **(1 point)**
Oui, le groupement OMe possède un effet mésomère donneur (+M) tandis que le groupement acétyl a un effet mésomère attracteur (-M)

c. Représentez une forme limite de résonance délocalisant un maximum d'électrons π . **(1 point)**



Examen Session 2 – Juin 2017

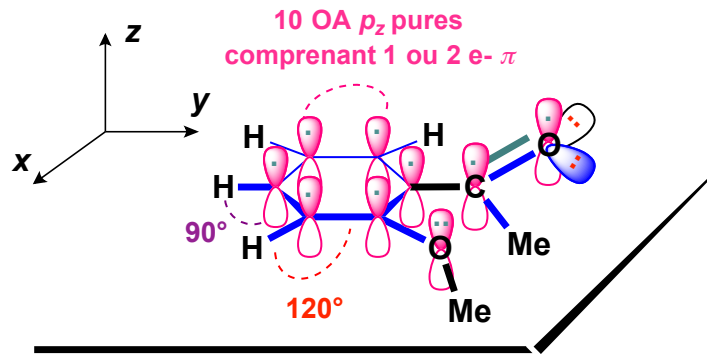
I.3 Considérons la molécule suivante :



d. Combien possède-t-elle d'électrons π délocalisables ? **(0.5 points)**

4 doubles liaisons (4 x 2 e- π) + doublet libre de O dans orbitale p pure (2 e- π) = 10 e- π

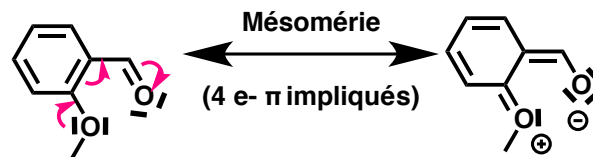
e. Représentez la molécule en montrant les différents recouvrements orbitaux π .



f. Y a-t-il un (des) effet(s) mésomère(s) ? Le cas échéant, le(s)quel(s) ? **(1 point)**

Oui, le groupement OMe possède un effet mésomère donneur (+M) tandis que le groupement acétyl a un effet mésomère attracteur (-M)

g. Représentez une forme limite de résonance. **(1 point)**



Exercice Hybridation :

Dessiner les recouvrements orbitaux qui conduisent aux liaisons σ ou π , dans les molécules semi-développées suivantes :

