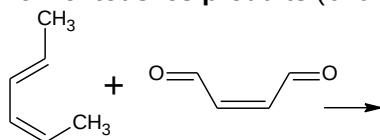


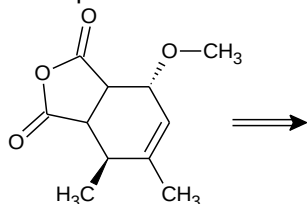
2

- 1) Donner **tous les produits** (●●● stéréochimie) de cette réaction de Diels Alder



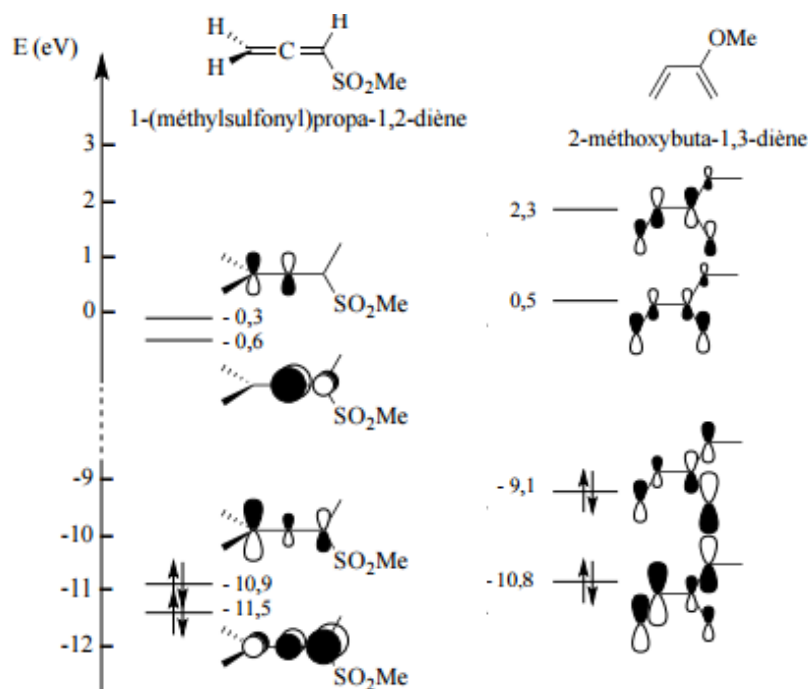
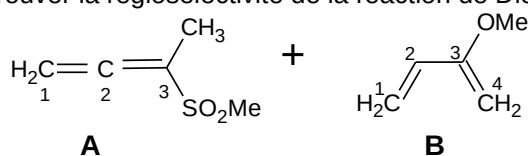
2

- 2) Donner **tous les réactifs** (●●● stéréochimie) pour former ces produits de réaction de Diels Alder. Indiquer si la réaction est rapide ou lente, en le justifiant bien sûr !



Vitesse :

- 3) On cherche à trouver la régiosélectivité de la réaction de Diels Alder suivante :



4.5

D'après le théorème de

L'interaction frontalière principale est.....

On en déduit que le diénophile **A** joue le rôle de et le diène **B** le rôle de

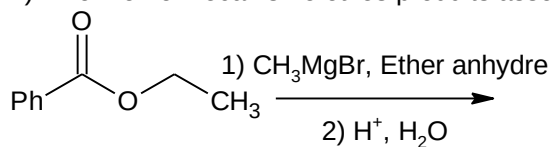
On peut trouver la régiosélectivité grâce

Sur quel site de **A** se fait l'attaque ?.....

Sur quel site de **B** se fait l'attaque ?.....

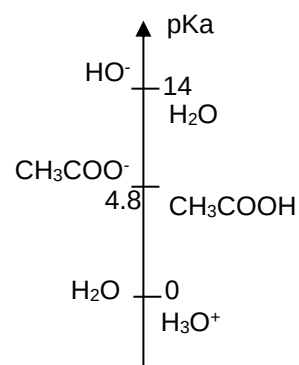
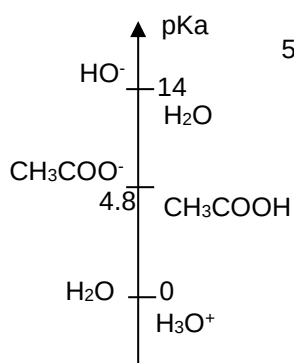
Faire le mécanisme et donner tous les produits (●●● stéréochimie)

4) Donner le mécanisme et les produits associés à la réaction suivante :



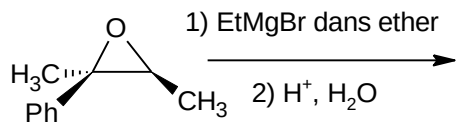
2.5

5) Calcul de pH : On introduit dans 1 L de solution, $1.0 \cdot 10^{-2}$ mol d'acide éthanóïque et $0.5 \cdot 10^{-2}$ mol de soude, sans variation de volume. Déterminer le pH de la solution en appliquant la méthode de la réaction prépondérante. (plusieurs axes de pKa sont fournis dans le cas EVENTUEL ou il y aurait 1 RPQ)



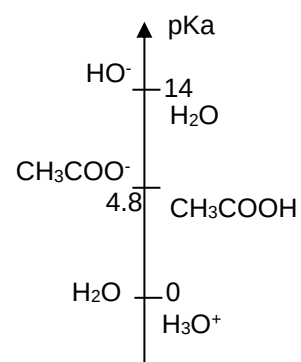
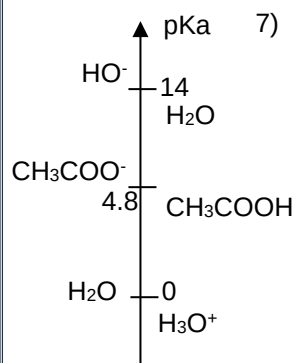
4

5/2

6) Donner le/les produit(s)  STEREOCHIMIE et le mécanisme associé

2

7) Calcul de pH : On introduit dans 1 L de solution, $0.9 \cdot 10^{-2}$ mol d'acide éthanóïque et $1.0 \cdot 10^{-2}$ mol de soude, sans variation de volume. Déterminer le pH de la solution en appliquant la méthode de la RP.



3