

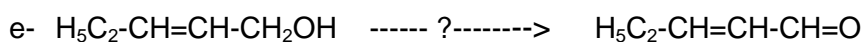
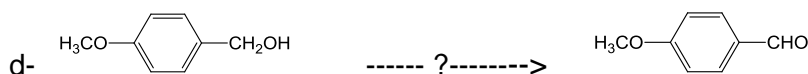
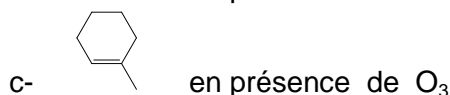
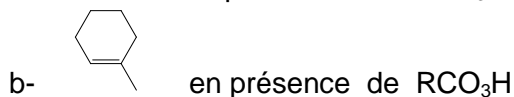
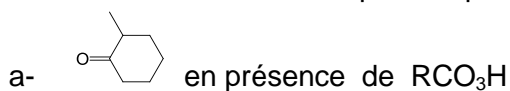
Module: Chimie Organique Fondamentale  
(Pr. S. Hacini)

### Travaux Dirigés Réactions d'oxydation

Exo-1: Ecrire les demi-réactions de chaque couple d'oxydo-réduction puis les réactions globales correspondantes, dans les cas suivants :

- a-  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} / \text{Cr}^{3+}$  en présence de  $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{OH} / \text{H}_3\text{C}-\text{COOH}$ , en milieu acide.  
b-  $\text{MnO}_4^- / \text{MnO}_2$  en présence de  $\text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}_3 / \text{C}_6\text{H}_5-\text{COO}^-$ , en milieu basique.

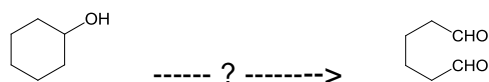
Exo-2: Ecrire les réactions ci-après en précisant les mécanismes connus.



Exo-3: Sur le (E)-but-2-ène, on fait réagir  $\text{H}_2\text{O}_2$  en présence de  $\text{OsO}_4$ .

- a- Qu'obtient-on ? Ecrire le mécanisme de cette réaction.  
b- Comment peut-on accéder aux mêmes produits à partir du (Z)-but-2-ène.

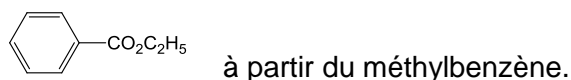
Exo-4: Indiquer deux méthodes permettant d'effectuer la transformation suivante :



Exo-5: L'isopropyl-éthylène est traité successivement par :  $\text{KMnO}_4/\text{H}_2\text{O}$  puis  $\text{Pb}(\text{OAc})_4$ .

- a- Quel est le nom officiel de ce substrat ?  
b- Ecrire les réactions correspondantes.

Exo-6: Comment peut-on obtenir le composé suivant



\*\*\*\*\*