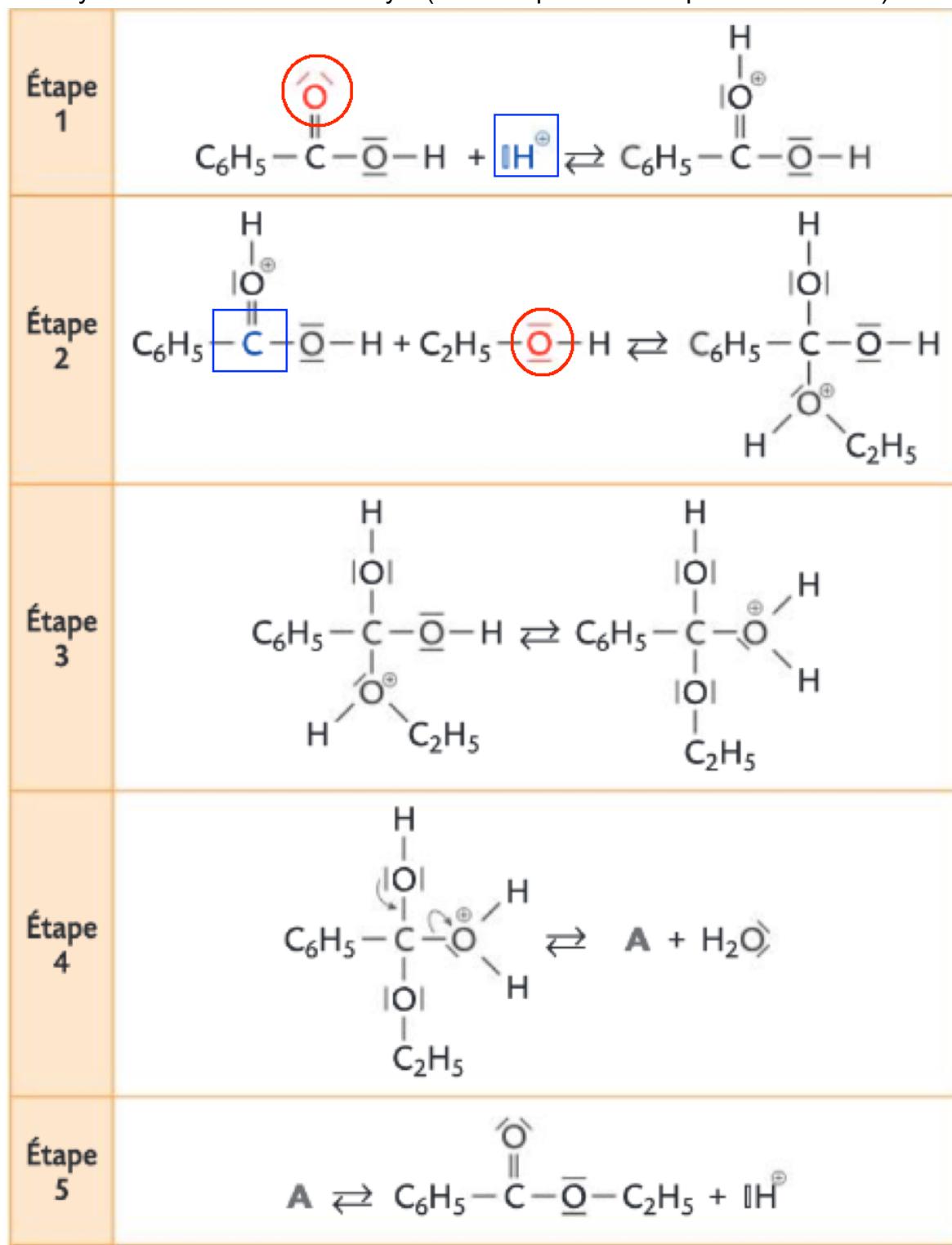


Activité : Mécanismes réactionnels

On étudie la synthèse du benzoate d'éthyle (ester responsable du parfum de cerise)



- Dans les entités de chacune des deux premières étapes, justifier :
 - Que les atomes encerclés sont des sites donneurs de doublet d'électrons
 - Que les atomes encadrés sont des sites accepteurs de doublet d'électrons.
- Représenter par des flèches courbes, le transfert des doublets d'électrons permettant d'expliquer la formation des entités produites.
- Compléter l'équation de l'étape 4 en écrivant le schéma de Lewis de l'entité A.
- Représenter la flèche courbe de l'étape 5 permettant d'expliquer la formation des entités produites.