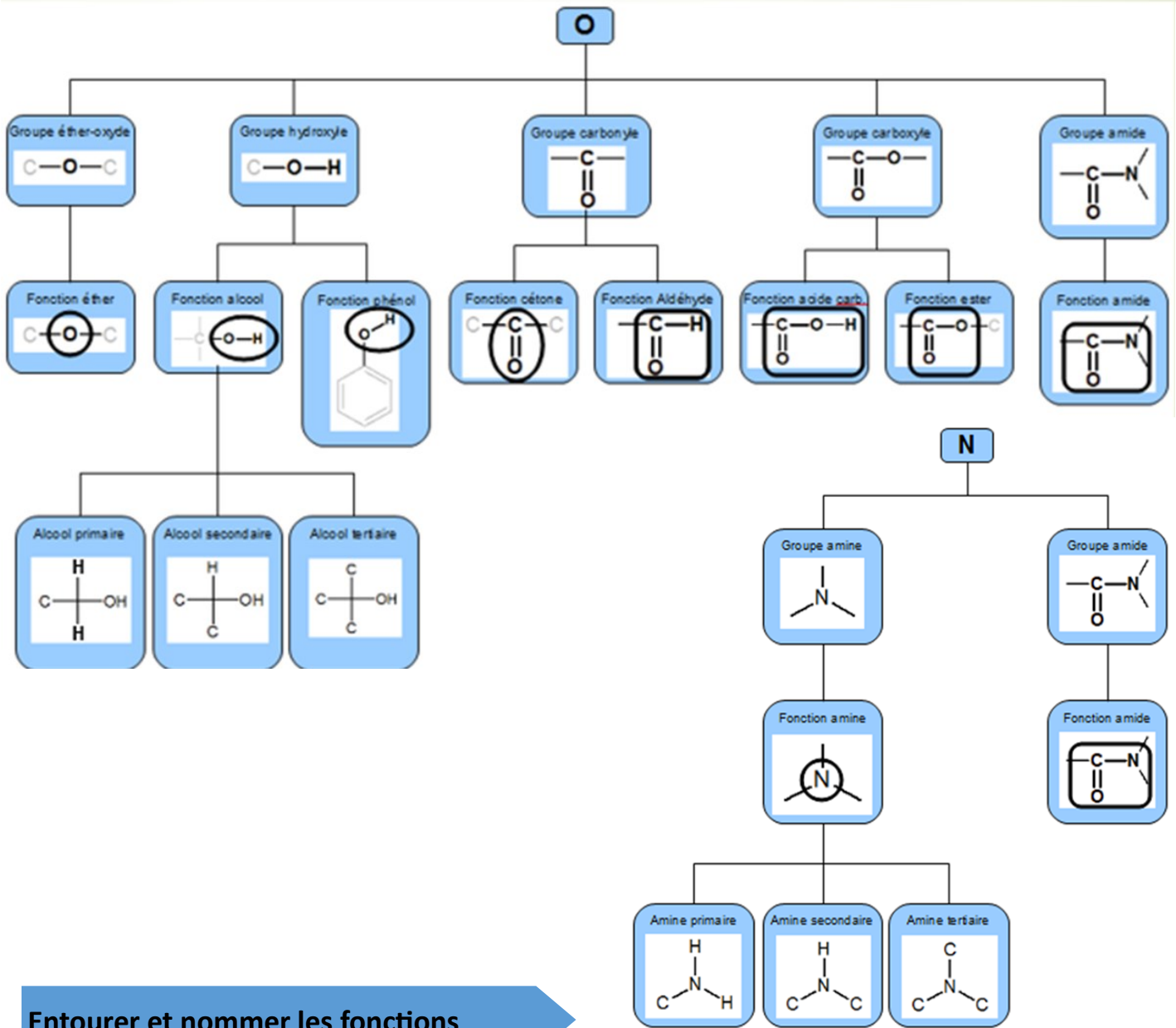


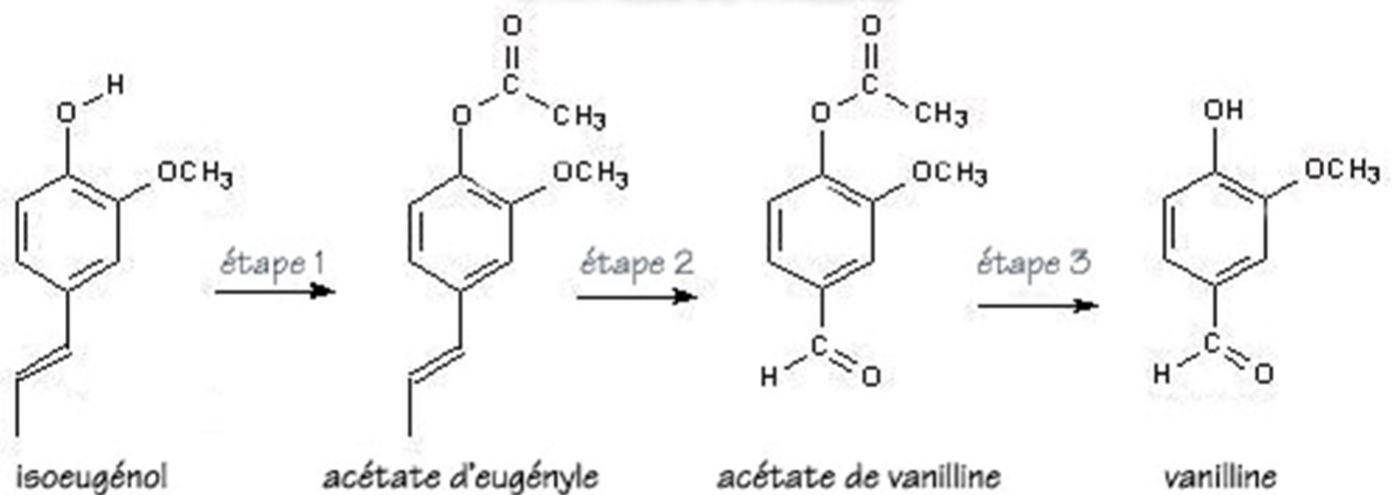
# CL7.2 : Ecriture de mécanismes réactionnels

## A . Chimie organique fonctionnelle



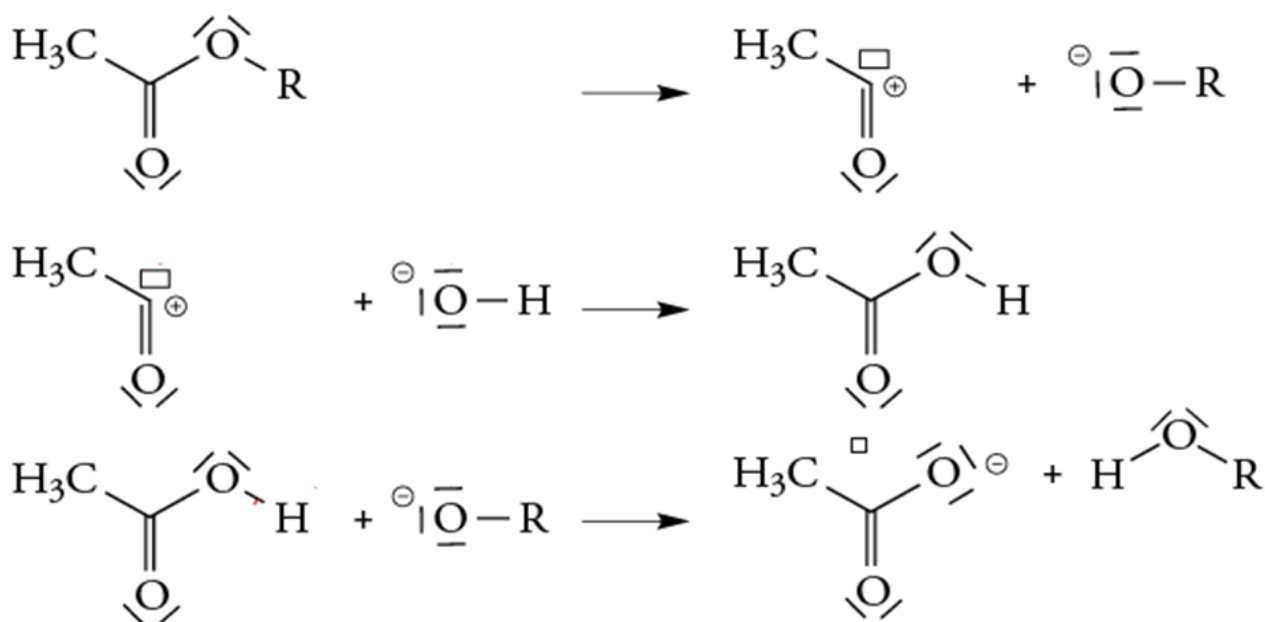
Entourer et nommer les fonctions

### SYNTHÈSE DE VANILLINE



## B. Ecriture de mécanismes en chimie organique

### Représenter les mouvements des doublets d'électrons



Bilan :

### *Intermédiaire réactionnel*

Comme son nom l'indique, un **intermédiaire réactionnel** est une molécule qui apparaît de façon transitoire au cours d'un mécanisme. Il est **formé au cours d'une étape puis consommé au cours d'une étape ultérieure** (pas forcément l'étape suivante).

### *Catalyseur*

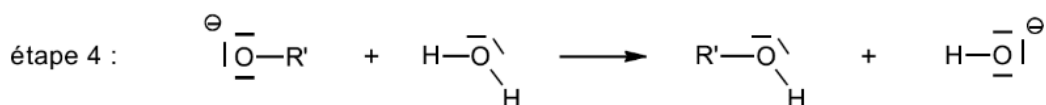
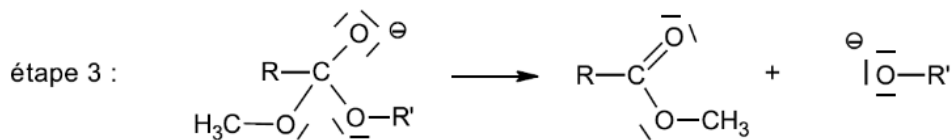
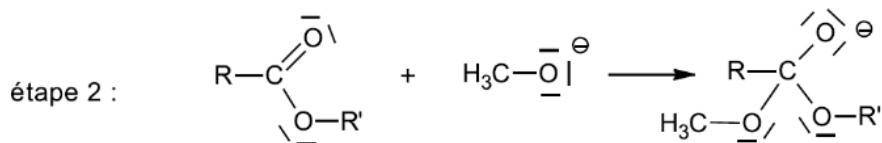
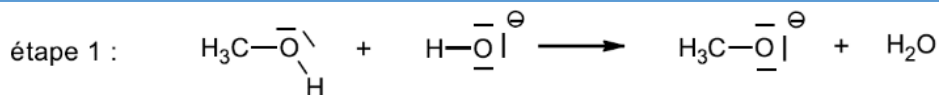
**C'est une espèce qui permet d'accélérer une réaction chimique mais qui n'apparaît pas dans le bilan.**

Contrairement à un intermédiaire réactionnel, le catalyseur est présent dans le milieu. Il apparaît d'abord du côté des réactifs. **Il est tout d'abord consommé puis régénéré dans une étape ultérieure.**

### *Site donneur et site accepteur*

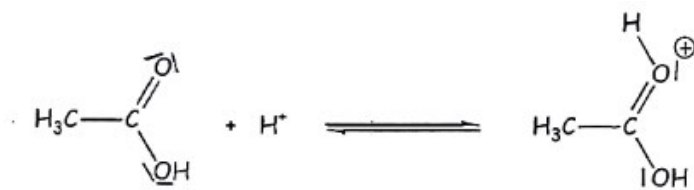
Lors d'une réaction entre deux molécules, le site **donneur (nucléophile)** est le site d'où partent les électrons. Le doublet issu du site donneur bascule vers le site **accepteur (électrophile)**.

## Compléter les mécanismes, indiquer le bilan, identifier intermédiaires et catalyseurs

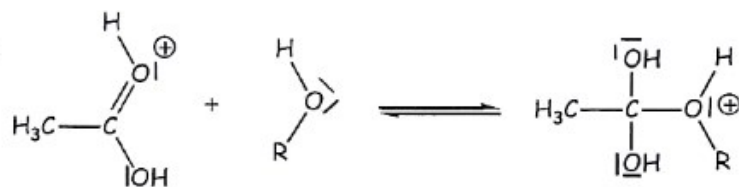


Bilan :

Etape 1 :



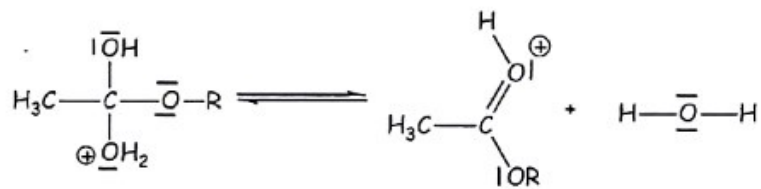
Etape 2 :



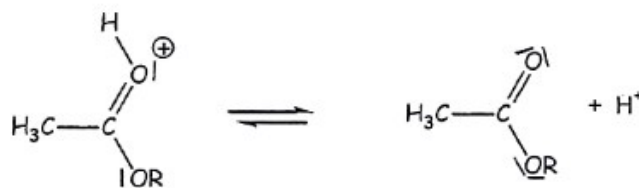
Etape 3 :



Etape 4 :



Etape 5 :



Bilan :