

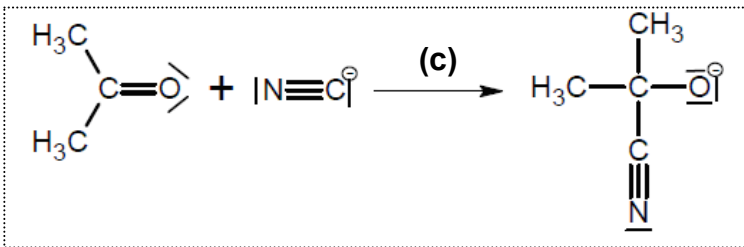
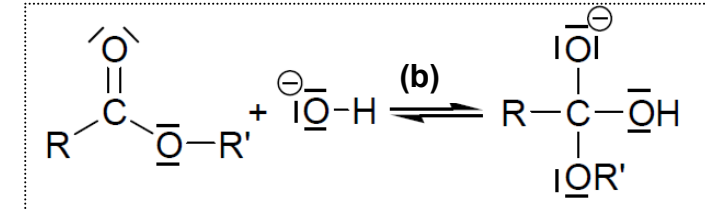
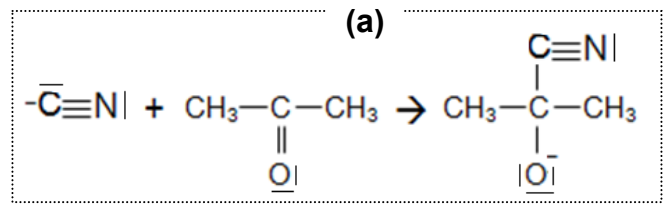
P3F4

Les mécanismes réactionnels

EXERCICES

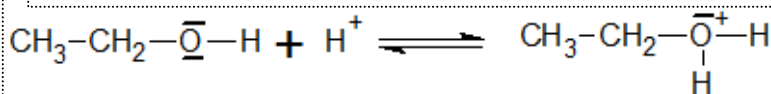
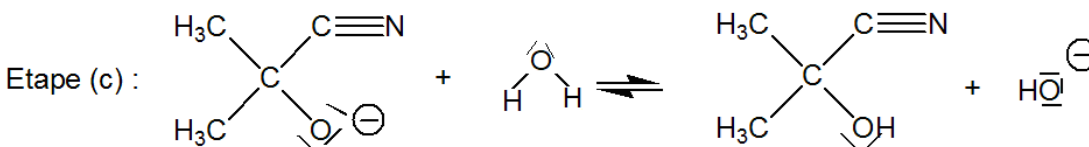
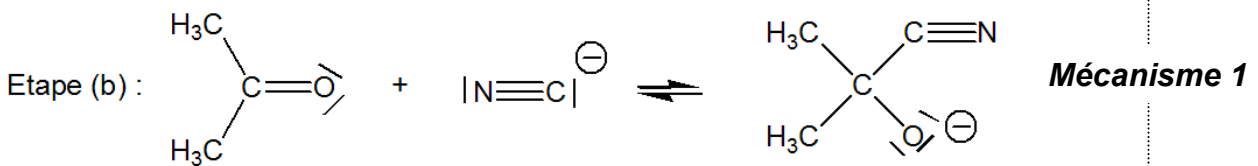
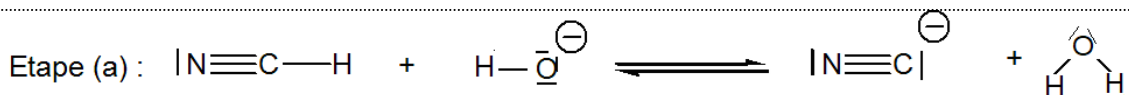
EX1/ On donne ci-dessous des étapes de mécanismes réactionnels

- Indiquer s'il s'agit de réactions d'addition, de substitution, ou d'élimination.
- Expliquer la formation ou la rupture des liaisons en utilisant le formalisme des flèches courbes. Identifier le site nucléophile et le site électrophile intervenant dans ces étapes.

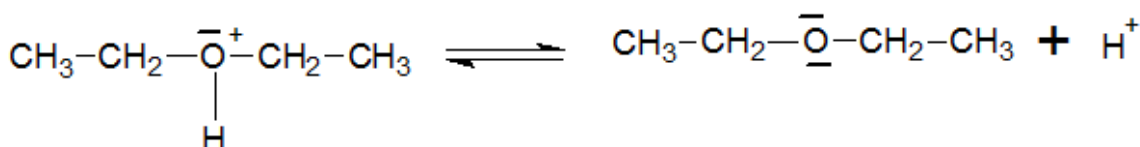
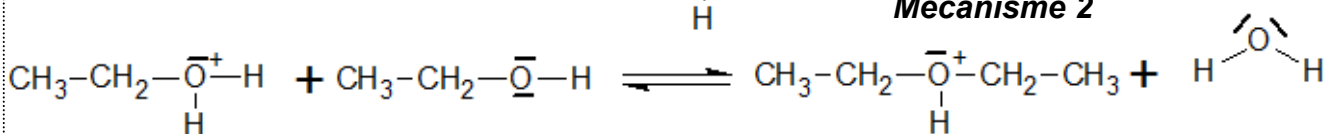


EX2/ Pour chacun des mécanismes réactionnels suivants :

- Retrouver l'équation de la réaction à partir du mécanisme la modélisant au niveau microscopique. Entourer de différentes couleurs le (ou les) réactif(s), le (ou les) produit(s), le catalyseur et les intermédiaires réactionnels
- Reconnaître dans le mécanisme réactionnel, le type de réaction (addition, substitution, élimination, réaction acide-base) de chacune des étapes
- Utiliser le formalisme des flèches représentant le déplacement des doublets électroniques pour montrer la formation ou à la rupture de liaisons.

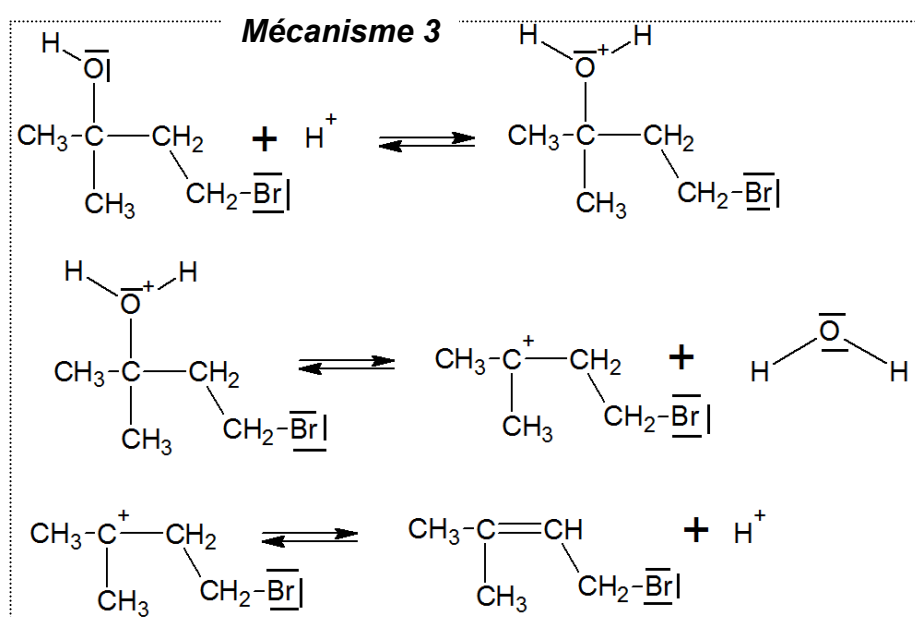
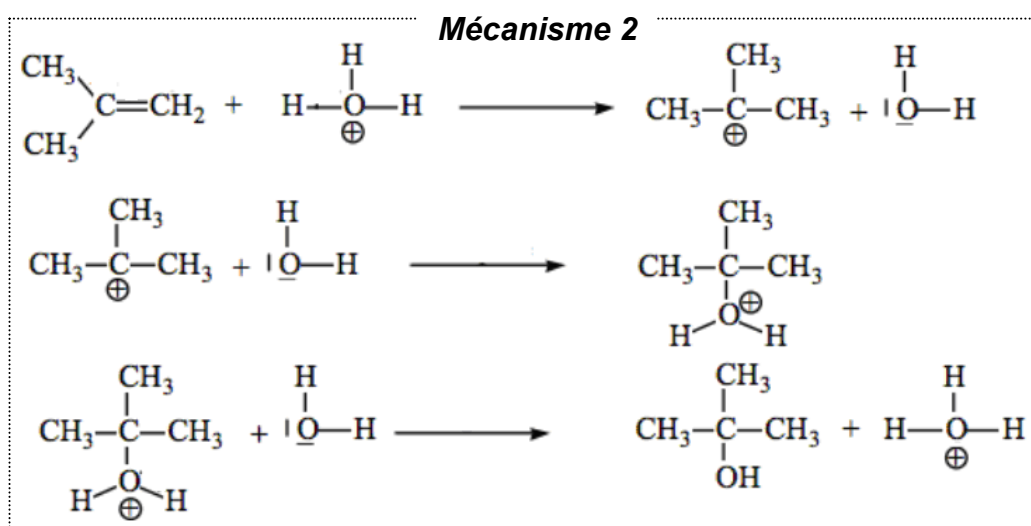
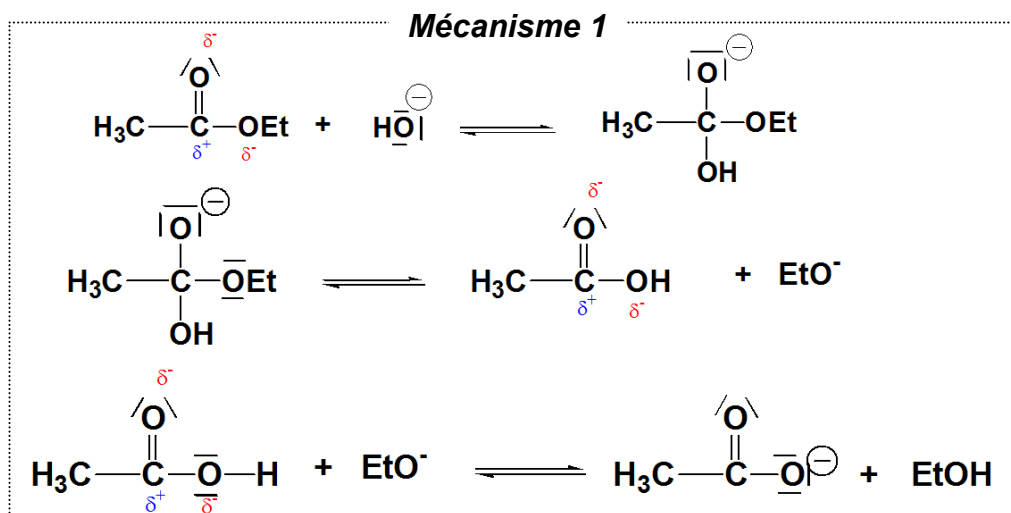


Mécanisme 2



EX3/ Pour chacun des mécanismes réactionnels suivants :

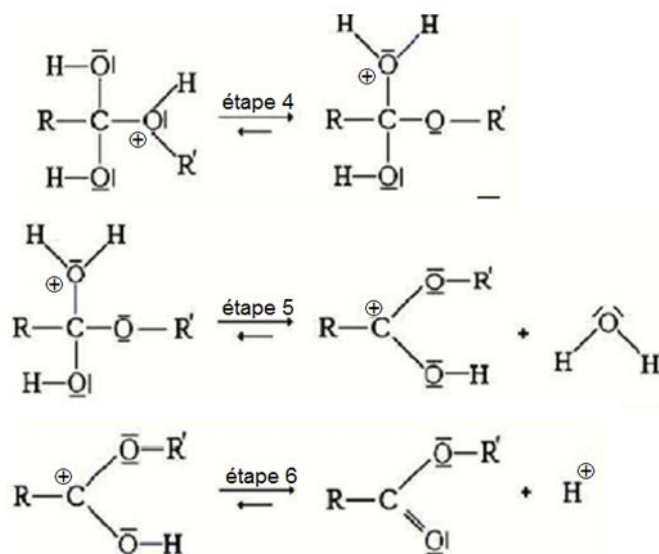
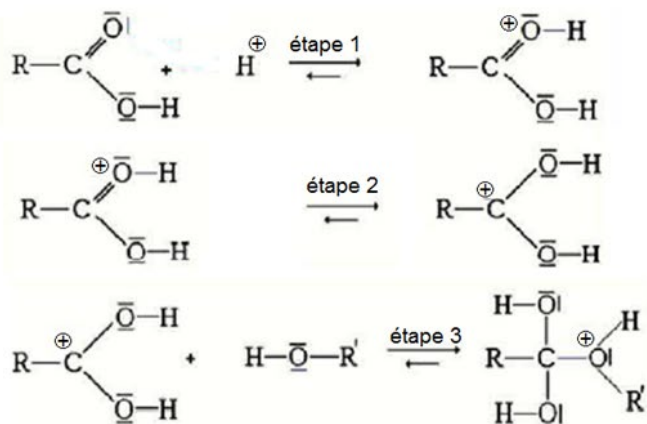
- Retrouver l'équation de la réaction à partir du mécanisme la modélisant au niveau microscopique. Entourer de différentes couleurs le (ou les) réactif(s), le (ou les) produit(s), le catalyseur et les intermédiaires réactionnels
- Utiliser le formalisme des flèches représentant le déplacement des doublets électroniques pour montrer la formation ou à la rupture de liaisons.



EX4/ Pour chacun des mécanismes réactionnels suivants :

- Utiliser le formalisme des flèches représentant le déplacement des doublets électroniques pour montrer la formation ou à la rupture de liaisons.

Mécanisme 1



Mécanisme 2

