

Fiche 1 – Mécanismes réactionnels

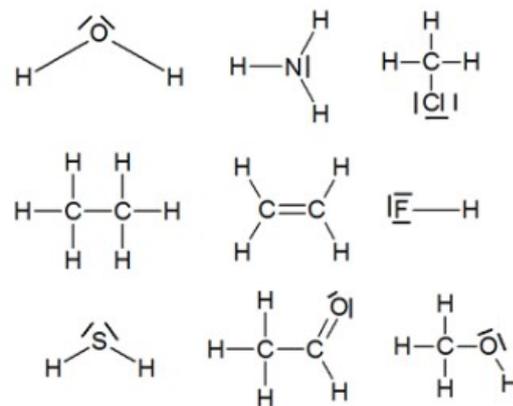
↑	H 2,1							He 0
↑	Li 1,0	Be 1,5	B 2,0	C 2,5	N 3,0	O 3,5	F 4,0	Ne 0
↑	Na 0,9	Mg 1,2	Al 1,5	Si 1,8	P 2,1	S 2,5	Cl 3,0	Ar 0
↓	↔							

Echelle d'électronégativité de PAULING pour quelques éléments chimiques

Exercice 1

On donne les formules de Lewis de molécules.

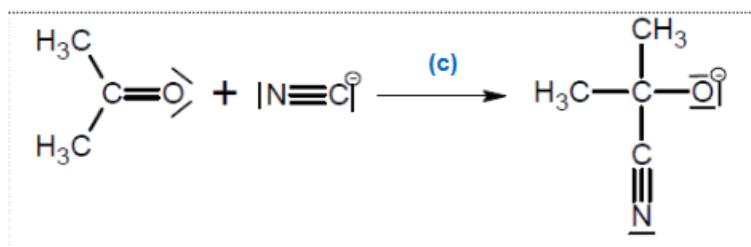
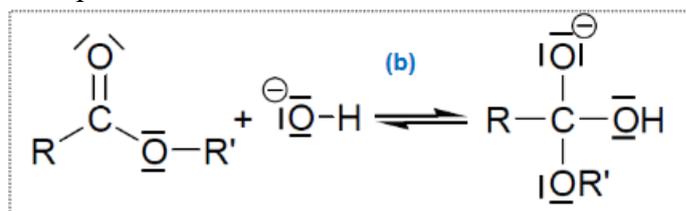
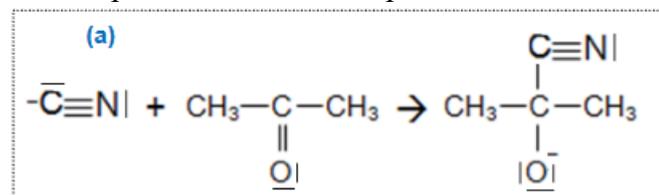
- Indiquer les charges partielles positives $\delta +$ et négatives $\delta -$.
- Indiquer les sites nucléophiles et les sites électrophiles dans les molécules précédentes



Exercice 2

On donne ci-dessous des étapes de mécanismes réactionnels

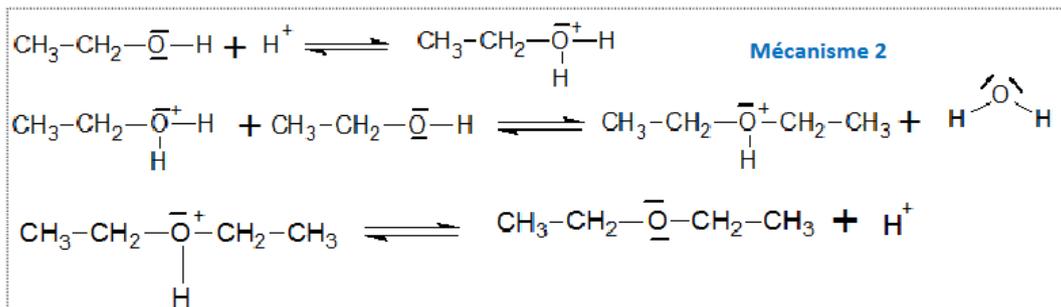
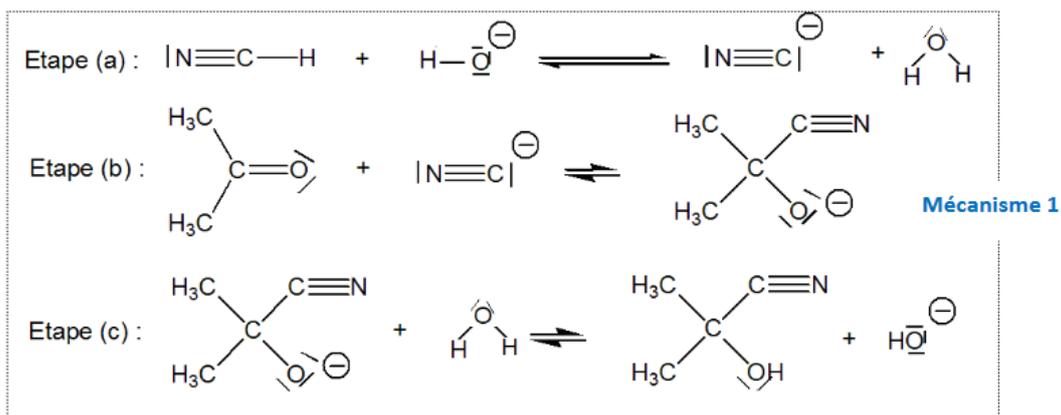
- Indiquer s'il s'agit de réactions d'addition, de substitution, ou d'élimination.
- Expliquer la formation ou la rupture des liaisons en utilisant le formalisme des flèches courbes. Identifier le site nucléophile et le site électrophile intervenant dans ces étapes.



Exercice 3

Pour chacun des mécanismes réactionnels suivants :

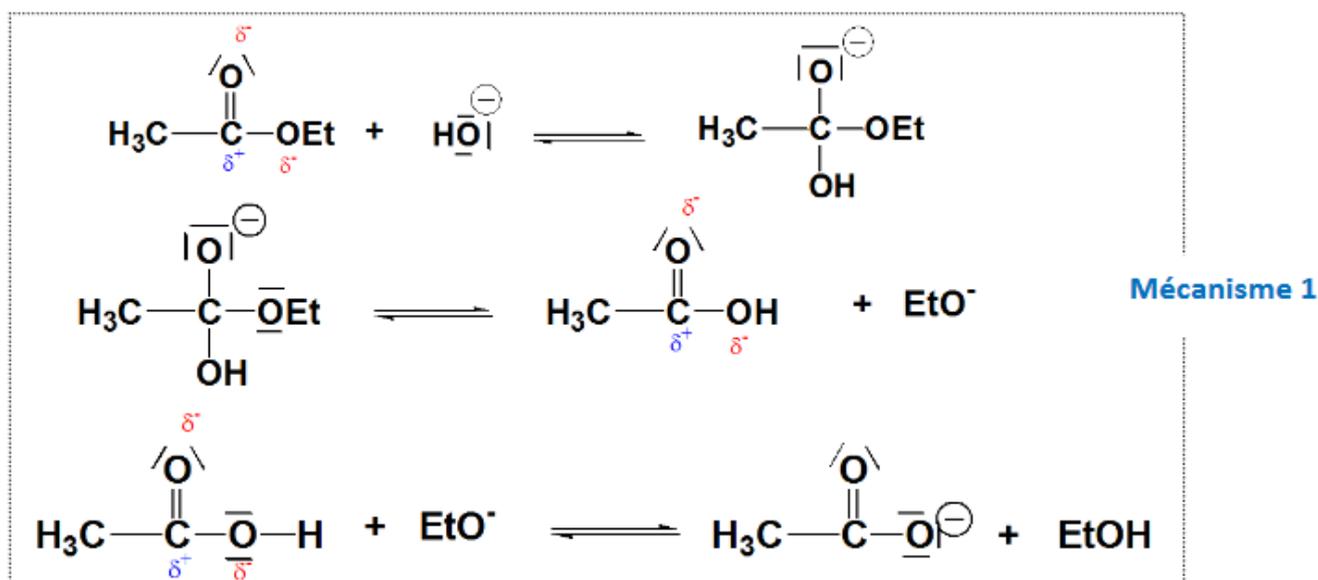
- Retrouver l'équation de la réaction à partir du mécanisme la modélisant au niveau microscopique. Entourer de différentes couleurs le (ou les) réactif(s), le (ou les) produit(s), le catalyseur et les intermédiaires réactionnels
- Reconnaître dans le mécanisme réactionnel, le type de réaction (addition, 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.

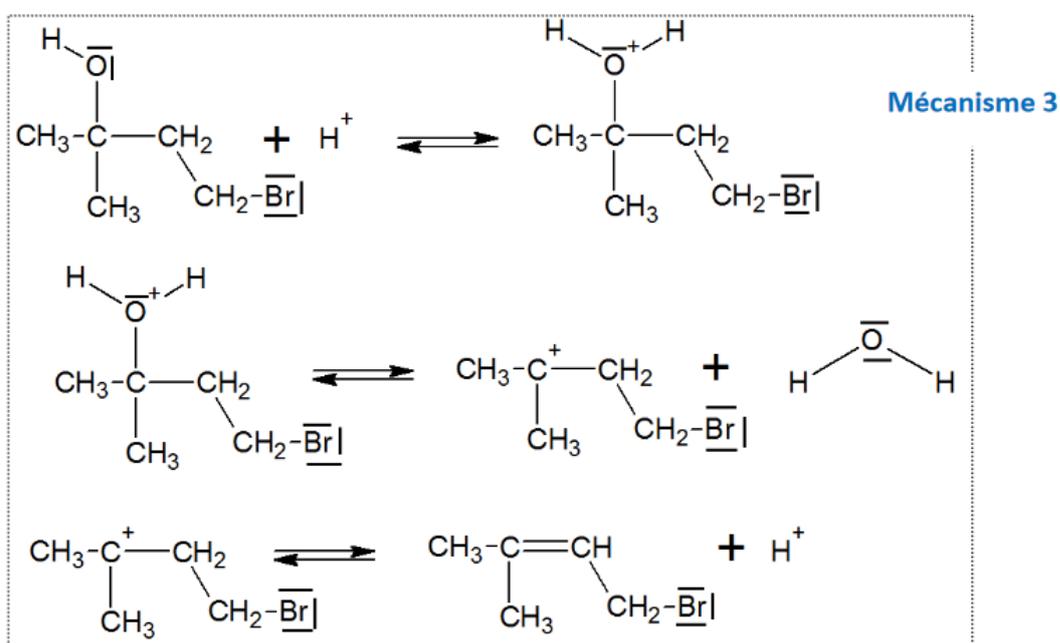
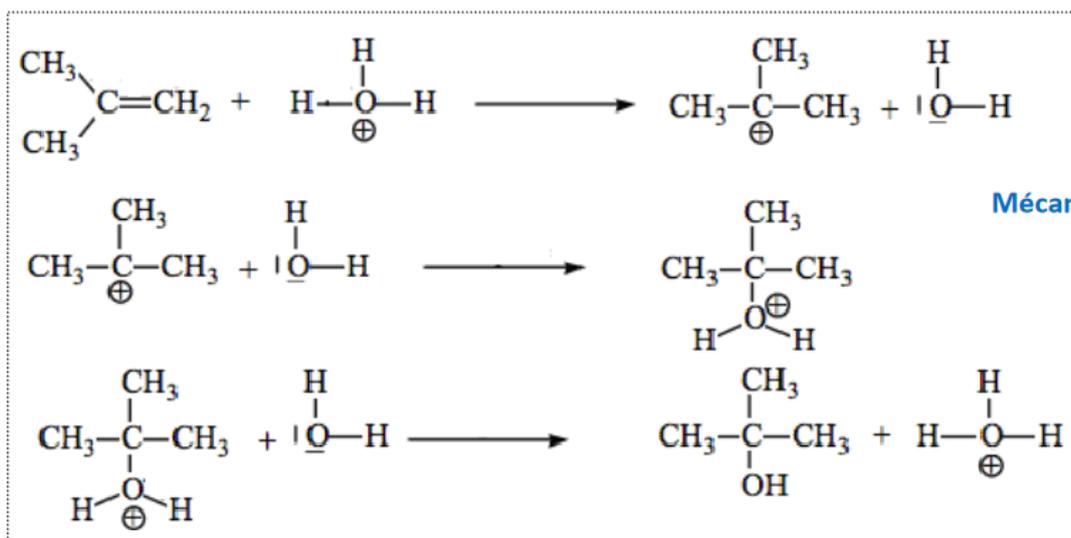


Exercice 4

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.



**Exercice 5**

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.

