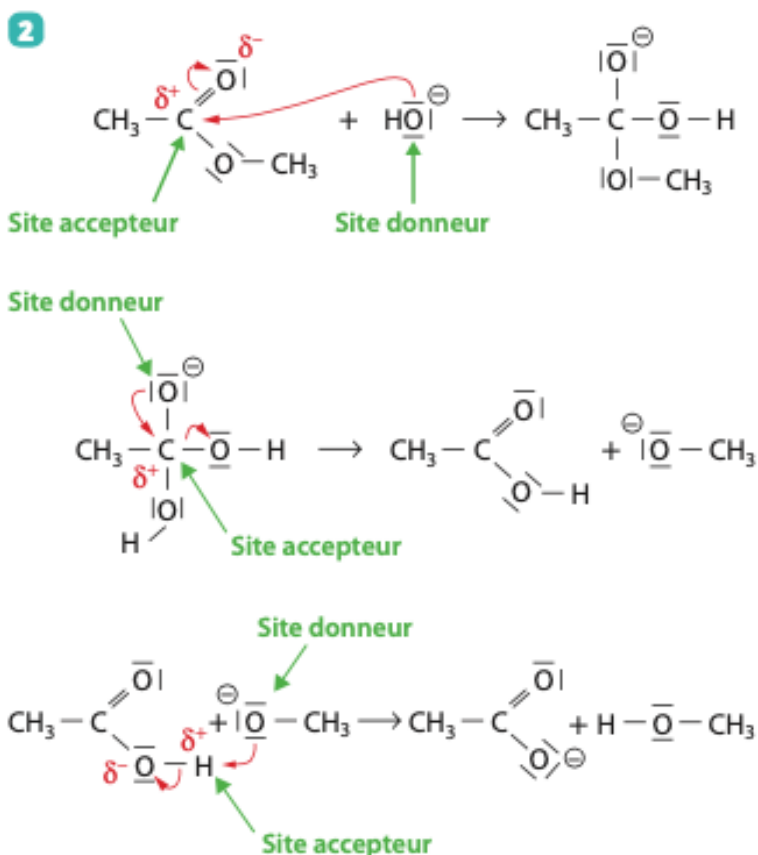


Chapitre 12 : Modélisation microscopique de l'évolution d'un système.

Feuille d'évaluation à rendre obligatoirement avec la copie

Correction activité modélisation n°12.2 : Représenter les flèches courbes d'un acte élémentaire

1 Dans $\text{H}-\text{Cl}$, c'est l'atome d'hydrogène qui est le site accepteur d'électrons. Alors que dans H_2O , c'est l'atome d'oxygène qui est le site donneur d'électrons.



Les flèches partent bien d'un site donneur et pointent vers un site accepteur. Il existe également plusieurs sites donneurs et accepteurs sur une même espèce chimique et que donc certains seront plus réactifs que d'autres.

3 C'est le dernier où l'on observe bien un transfert d'un proton H^+ de l'acide carboxylique CH_3COOH vers la base CH_3O^- pour donner CH_3COO^- et CH_3OH .

4 Une flèche courbe représente soit une création soit une rupture de liaison. Ainsi, si une équation propose l'écriture de trois flèches courbes, on saura immédiatement qu'un acte élémentaire n'est pas modélisé.

Les flèches courbes indiquent la nature accepteur ou donneur d'électrons des sites de la réaction.