

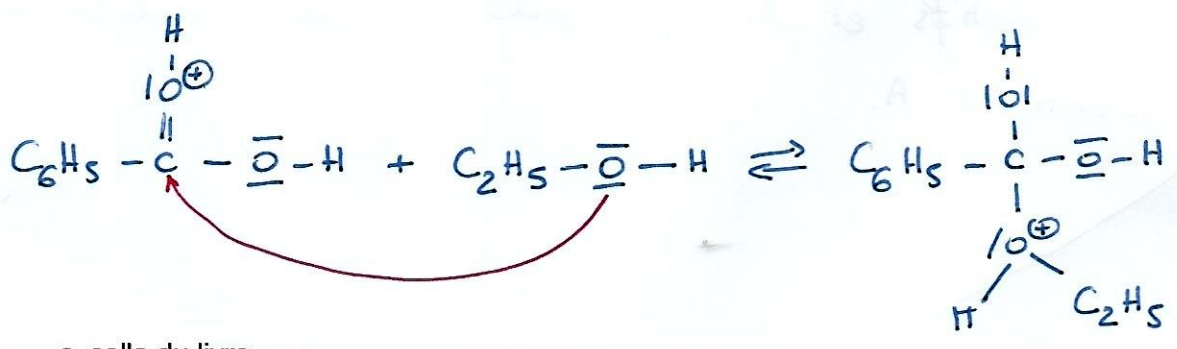
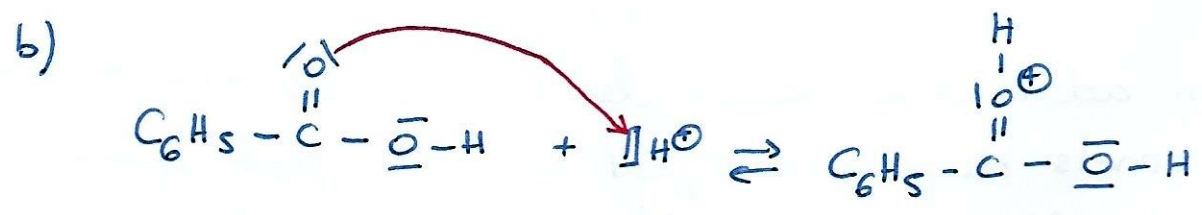
Activité

1) a) O est très électronégatif et porte des doublets non liants \Rightarrow site donneur

H^{\oplus} porte une charge positive et une lacune électronique \Rightarrow site accepteur

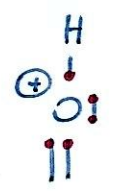
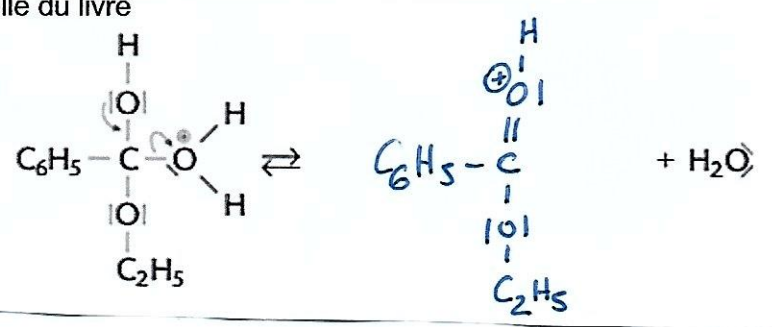


le C est peu électronégatif par rapport à O, il porte donc une charge partielle $+q \Rightarrow$ site accepteur



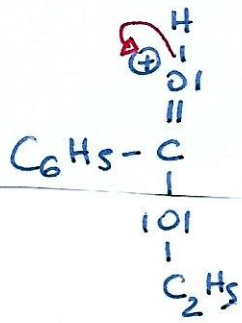
c. celle du livre

c)

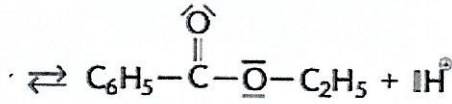


le \oplus vient du fait que l'atome d'oxygène a 6 électrons de valence (sur la dernière couche) et que dans cette configuration il n'en a plus que 5. (.)

d. : celle du livre.



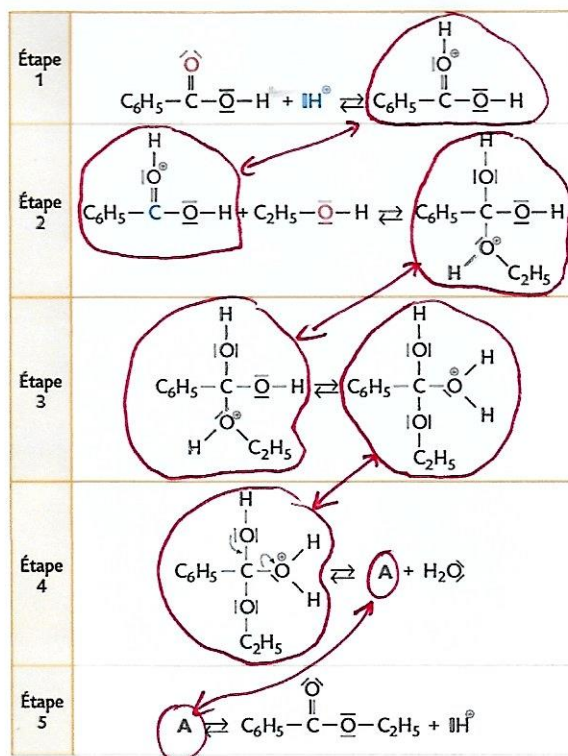
site donneur = liaison
 site accepteur = O car charge \oplus



2) Les ions H^+ catalysent la réaction car ils sont consommés dans l'étape 1 et régénérés dans l'étape 5.

3)

4) Si on additionne toutes les étapes, les intermédiaires réactionnels disparaissent, il ne reste plus que les réactifs et les produits de la réaction du document A.



intermédiaires
 réactionnels
 créés puis
 consommés