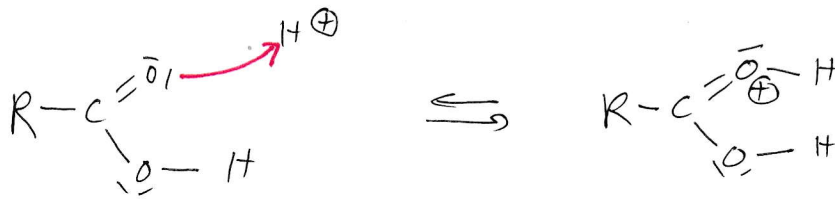


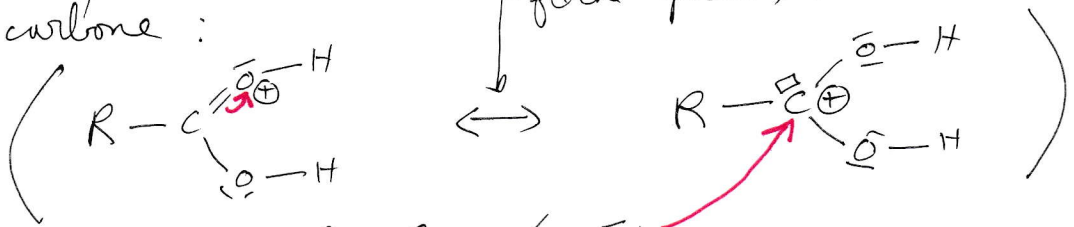
Mécanisme de l'estérification (catalyseur H^+).



étape 1 protonation de l'acide carboxylique (fixation de H^+).



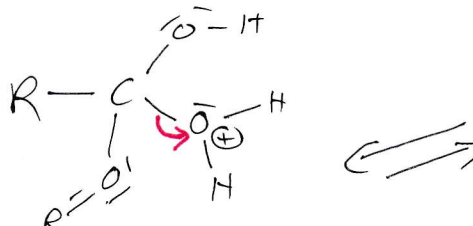
la structure (A) obtenue peut exister sous deux formes qui mettent en évidence le caractère accepteur du carbone :



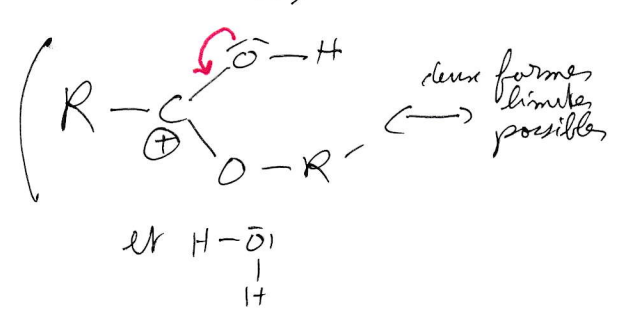
étape 2 attaque de l'alcool (donneur).



étape 4
déprotonage
 H_2O



étape 3
le H^+ peut passer d'un groupe oxygène à un autre.



étape 5
restoration catalyseur H^+

