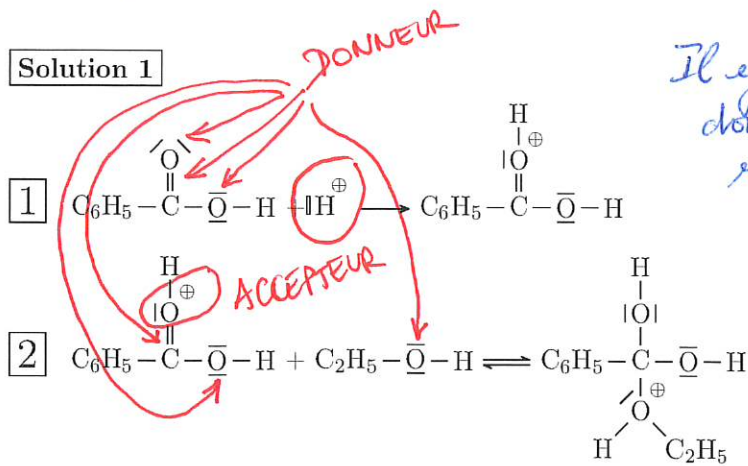


Les sites donneurs et accepteurs sont à chercher du côté des réactifs uniquement.

Solution 1

(1)(2)

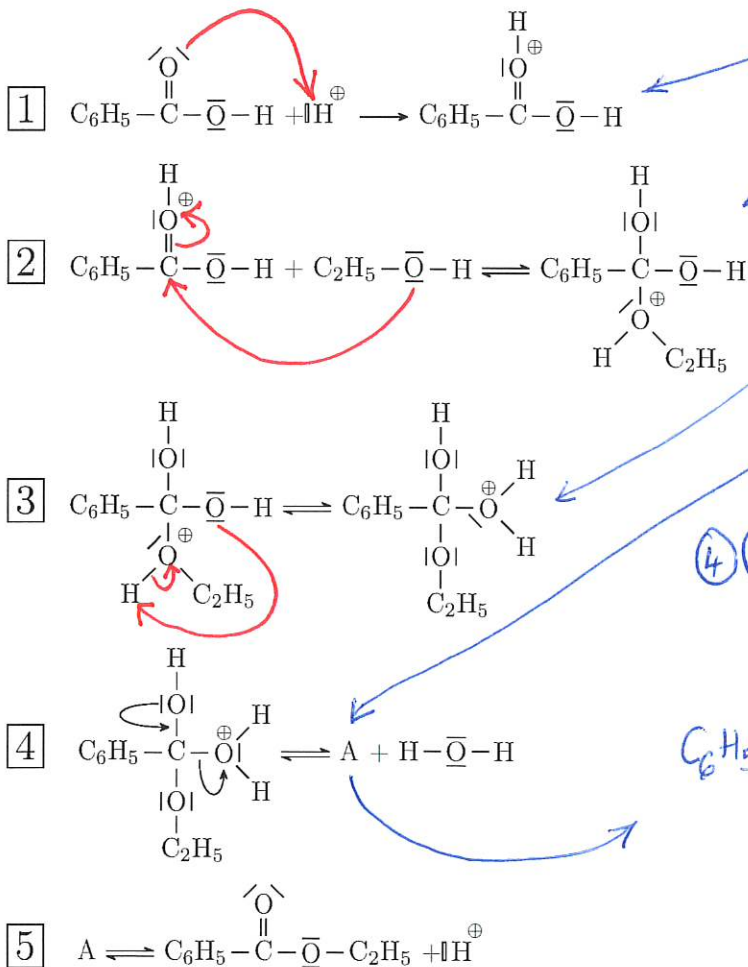


Il ya ici plusieurs possibilités de sites donneurs - c'est le mécanisme réactionnel qui indique lequel est le bon.

⑥ a) H^+ est consommé à l'étape 1 puis régénéré à l'étape 5.

b) une estérification est une réaction entre un acide carboxylique et un alcool. Or le mécanisme propose ici d'abord la réaction entre l'acide carboxylique et H^+ , c'est donc que cela facilite la réaction et c'est donc que H^+ est un catalyseur.

(3)



⑦ intermédiaires réactionnels

un intermédiaire réactionnel est d'abord produit puis consommé. A ne pas confondre avec un catalyseur qui est d'abord consommé puis totalement régénéré

