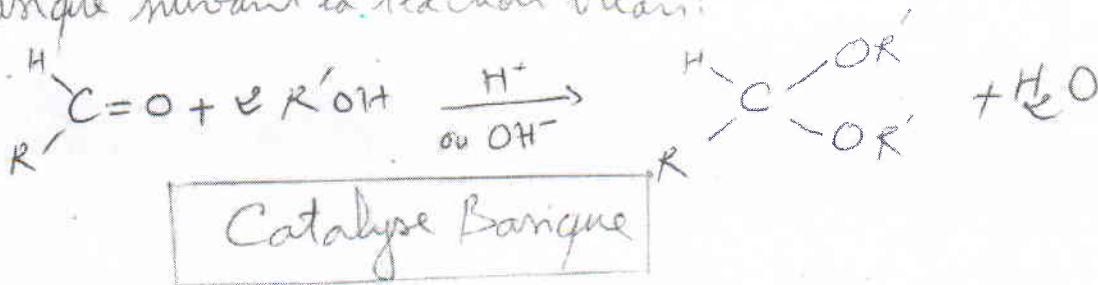


Exercice 2 :

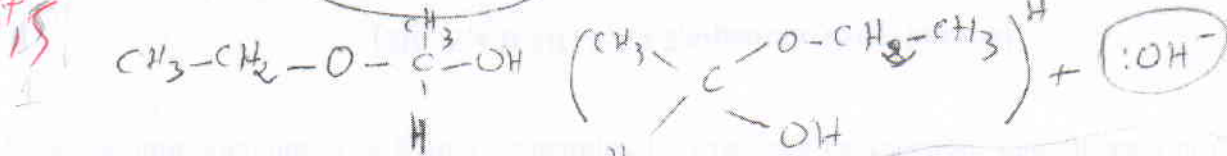
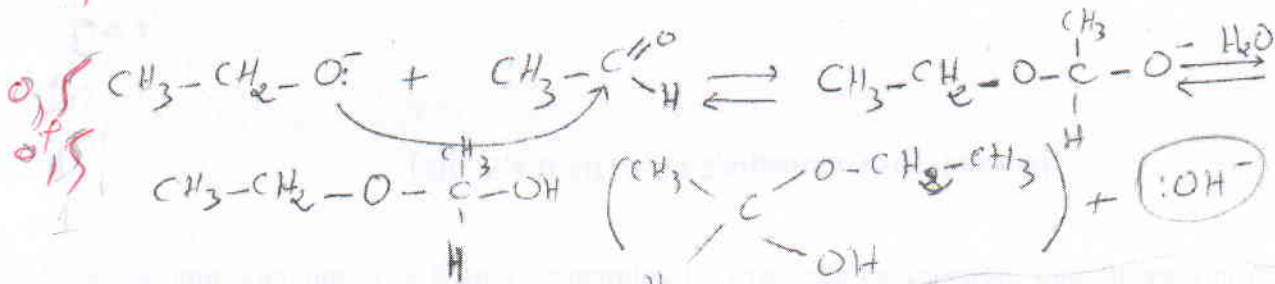
M, S

1-Ecrire la structure du produit de réaction de l'éthanal sur l'éthanol en milieu basique. Donner le mécanisme de la réaction.

Au cours de la réaction d'acétalisation, un alcool s'additionne à un aldéhyde en milieu acide anhydre ou en milieu basique suivant la réaction bilan:



Elle permet la formation d'un anion alcoolate, plus réactif car plus nucléophile que l'alcool correspondant.



0,5 La réaction s'arrête à la formation de l'hémiacétal.

2-Ecrire la structure du produit de réaction de l'éthanal sur l'éthanol en milieu acide. Donner le mécanisme de la réaction.

La protonation du dérivé carbonyle exalte le caractère électrophile du carbone fonctionnel et favorise la réaction:

