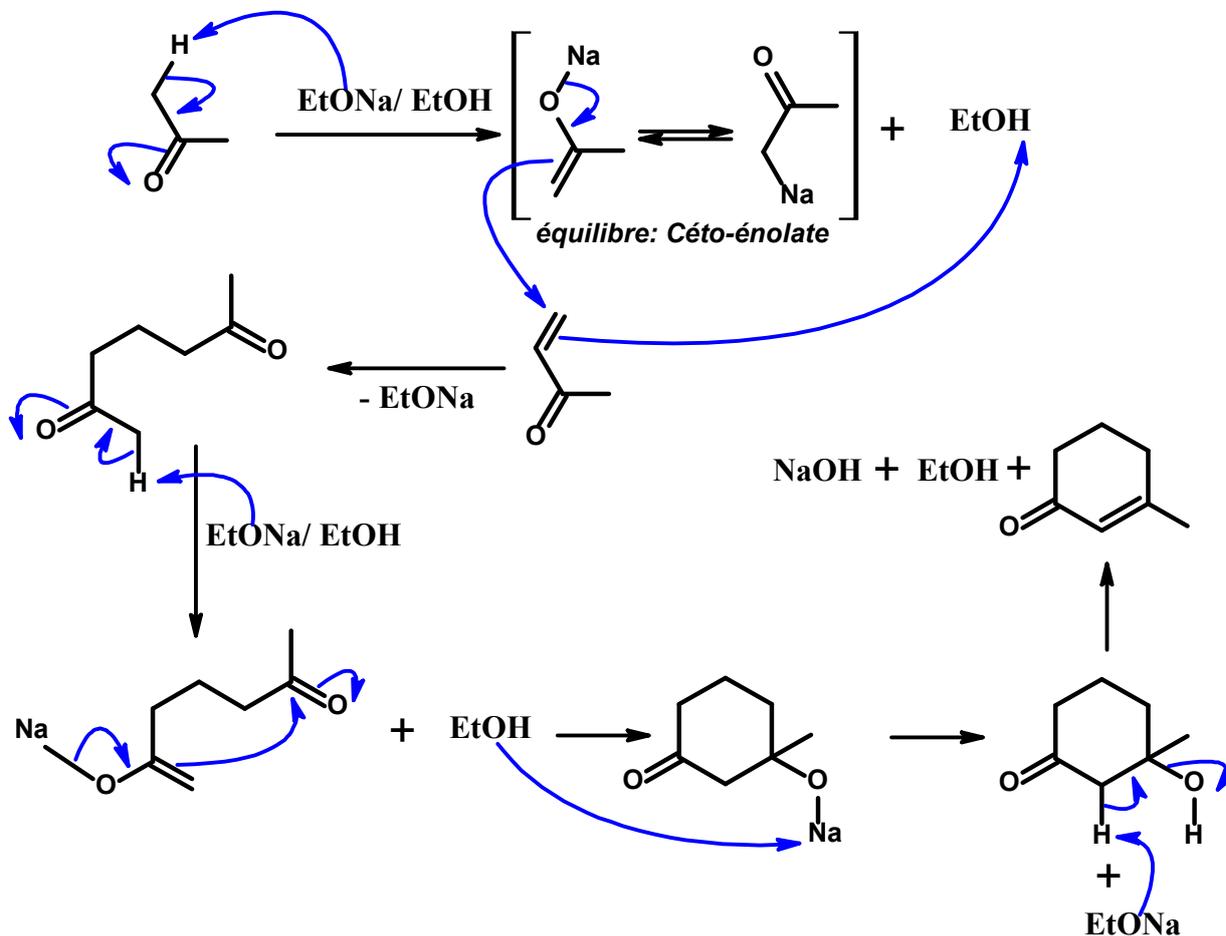
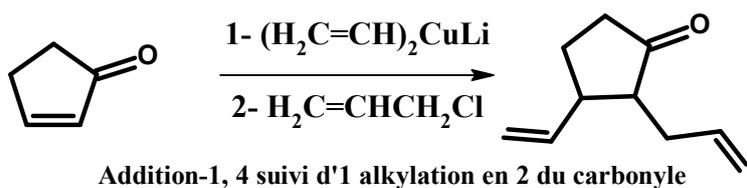
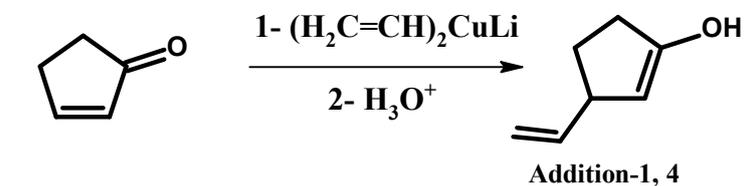


**TD9-Carbonyles conjugués (Enones)****Corrigé-Exo1 :**

Mécanisme réactionnel proposé

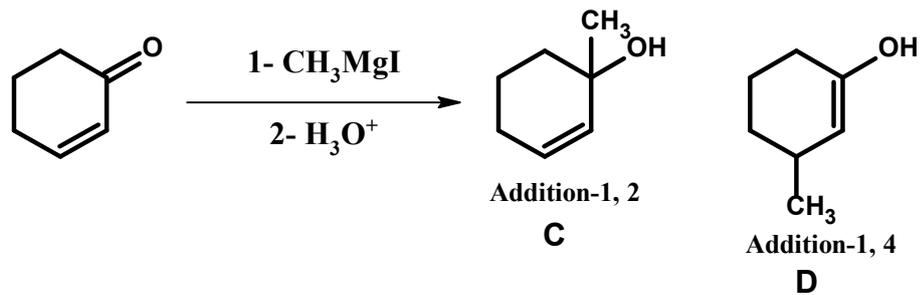
**Corrigé-Exo2 :**

1) Dans ce cas il s'agit d'une attaque d'un nucléophile volumineux ce qui permet une addition-1,4 :



2) L'iodure de méthylmagnésium  $\text{CH}_3\text{MgI}$  est un nucléophile moyennement volumineux, il va donc subir une addition-1,2 et une addition-1,4 :

a)



b) Le remplacement de  $CH_3MgI$  par le  $CH_3Li$  ou par  $(CH_3)_2CuLi$  qui sont moins volumineux vont subir tous les deux 1 addition-1,2 ; sauf que dans le cas de  $(CH_3)_2CuLi$  on aura en plus l'hydratation de la double liaison en alpha du carbonyle :

