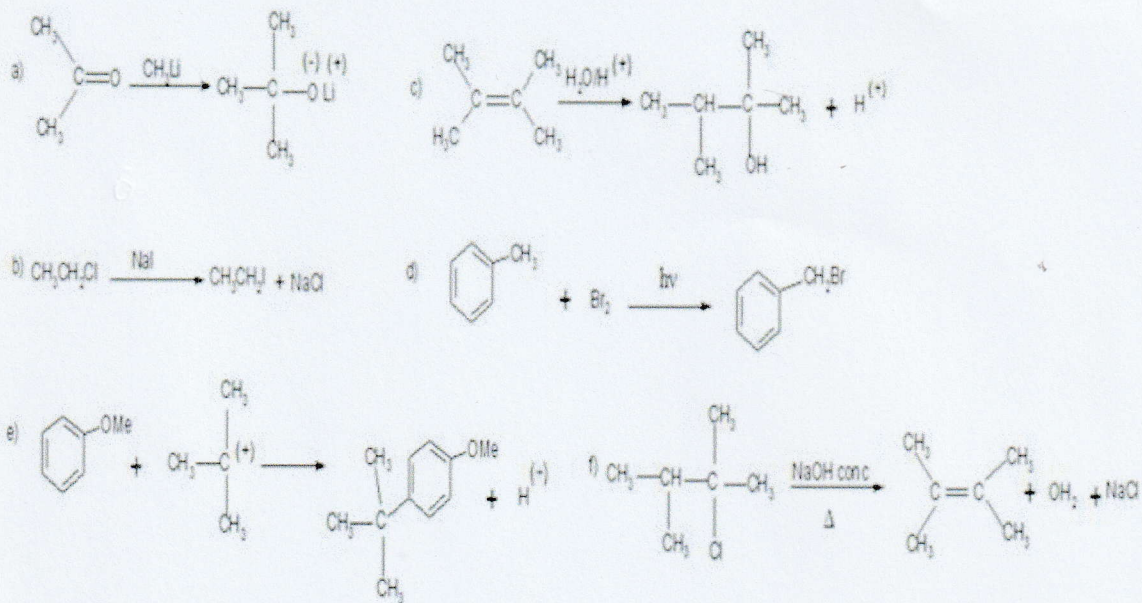


N.B. : Les électrons π d'un alcène possèdent un caractère nucléophile et peuvent réagir avec une entité électrophile.

Exercice 3 :

1) Donner le nom du mécanisme réactionnel auquel on peut rattacher ces réactions :



2) Pour les réactions a, b et e, indiquer le caractère électrophile, nucléophile éventuel de chacun des réactifs mis en œuvre.

3) Ecrire un mécanisme plausible pour les réactions a, b et c.

Exercice.4 :

A) L'addition de l'acide bromhydrique HBr sur le propène conduit au 1-bromo propane, lorsque la réaction a lieu en présence de peroxyde organique ou de la lumière.

• Décrire les différentes étapes du mécanisme de cette réaction.

B) Compléter et expliquer les réactions suivantes :

