

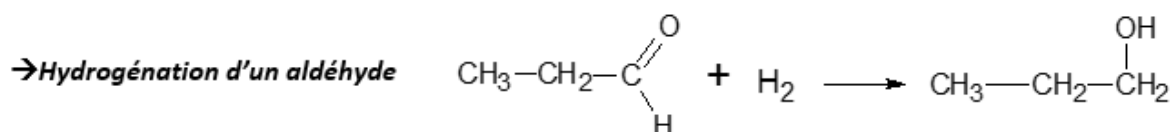
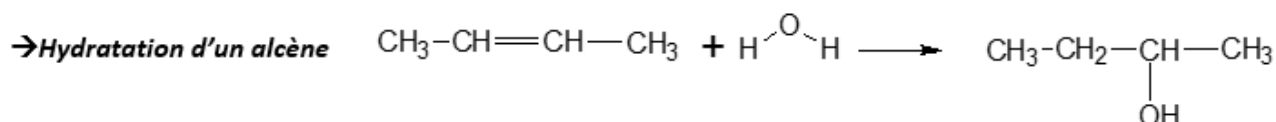
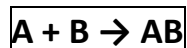
Séquence 4

Les réactions en chimie organique

Activité Dirigée

DOC1/ La réaction d'addition

► Au cours d'une REACTION D'ADDITION, des atomes, ou des groupes d'atomes sont ajoutés de part et d'autre d'une liaison multiple ; il y a rupture d'une double liaison et création de 2 liaisons simples :



AP1/

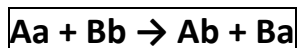
Donner les équations des réactions suivantes

Hydrogénation du propène	Nom de la molécule obtenue
Hydrogénation de la 3-méthylbutan-2-one	Nom de la molécule obtenue
Hydrogénation de	Nom de la molécule obtenue
	3-méthylbutan-1-ol

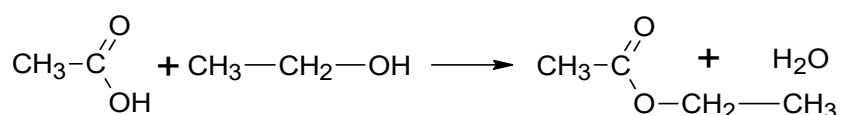
Hydratation du propène	Nom de la molécule obtenue
Hydratation du	Nom de la molécule obtenue
	butan-2-ol
Hydratation du	

DOC2/ La réaction de substitution

► Au cours d'une REACTION DE SUBSTITUTION, un atome, ou un groupe d'atomes, est remplacé par un autre atome ou groupe d'atomes



→ Réaction de substitution entre un acide et un alcool :



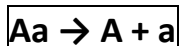
AP2/

Donner l'équation de la réaction suivante

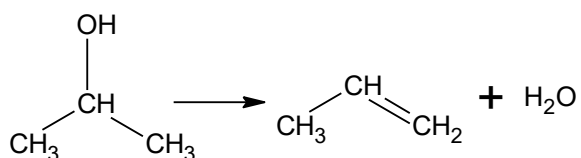
Réaction entre l'acide butanoïque et le méthanol, sachant qu'il se forme du butanoate de méthyle et une molécule d'eau

DOC3/ La réaction d'élimination

► Au cours d'une REACTION D'ELIMINATION, des atomes, ou des groupes d'atomes, portés par des atomes adjacents, sont éliminés pour former une liaison multiple



→ Déshydratation des alcools



AP3/

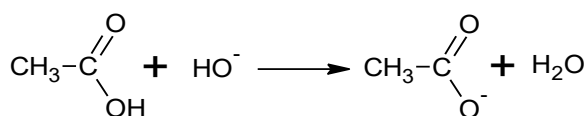
Donner les équations des réactions suivantes

Déshydratation du 3-méthylbutan-2-ol	Nom de la molécule obtenue

DOC4/ La réaction acide-base

► Au cours d'une REACTION ACIDE-BASE, les réactifs s'échangent un ou plusieurs protons H⁺

→ **Réaction acido-basique entre un acide carboxylique et l'ion hydroxyde :**



AP4/

Indiquer si les réactions suivantes sont des réactions d'élimination, d'addition, ou de substitution.

