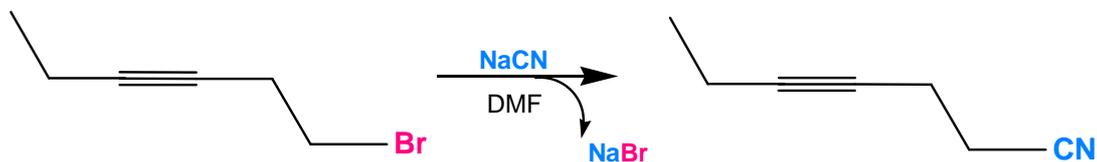
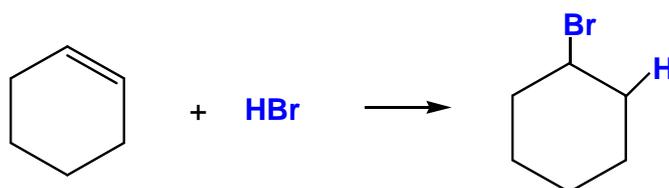


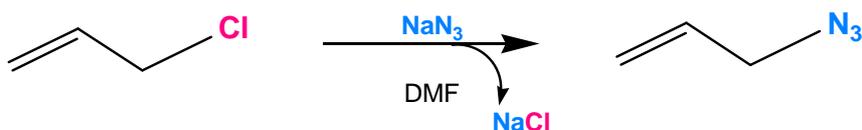
Correction des Travaux dirigés (2012-2013)

Exercice n°1

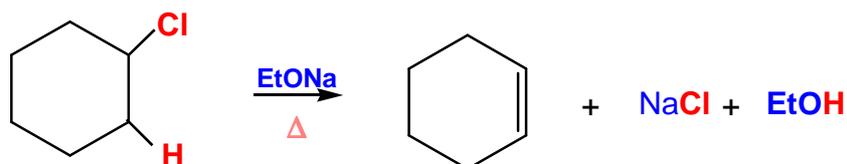
Substitution Nucléophile



Addition Electrophile



Substitution Nucléophile



Elimination

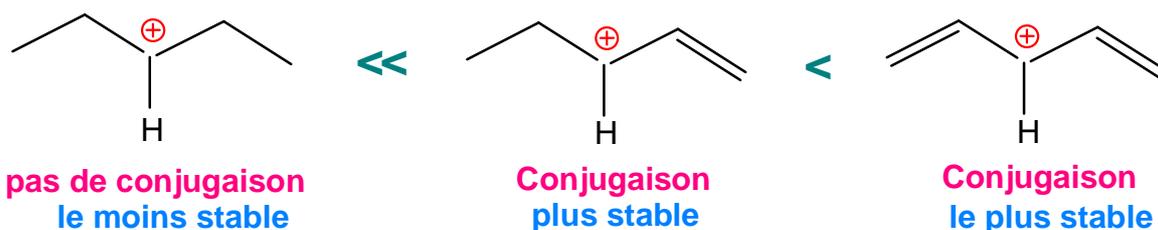
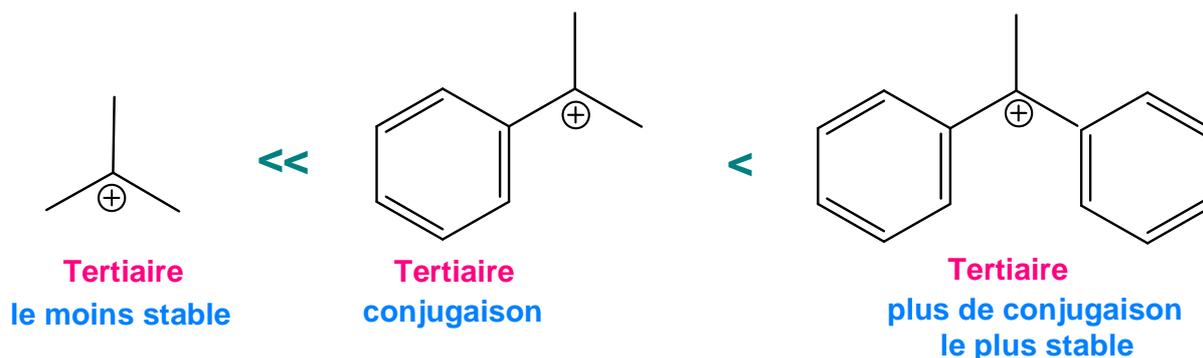
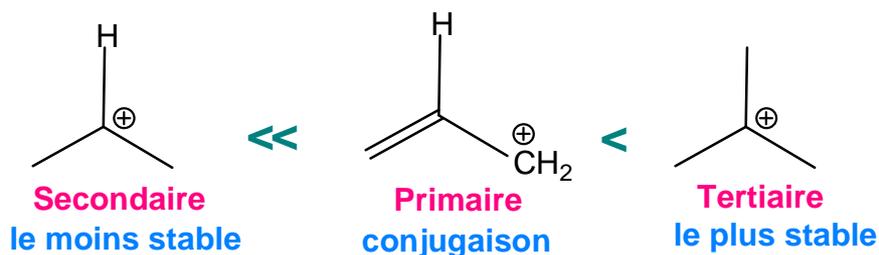
Exercice n°2

Solvants apolaires	Solvants polaires protiques	Solvants polaires aprotiques
Cyclohexane: C_6H_{12}	Méthanol: $\text{CH}_3\text{-OH}$	$(\text{CH}_3)_2\text{S=O}$: DMSO
Tétrachlorure de carbone : CCl_4		$(\text{CH}_3)_2\text{N-C}(\text{CH}_3)=\text{O}$: DMA

		Acétonitrile : $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{N}$
		Acétone : $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{O}$
		$((\text{CH}_3)_2\text{N})_3\text{P}=\text{O}$: HMPA
		Diéthyl ether : $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{O}$

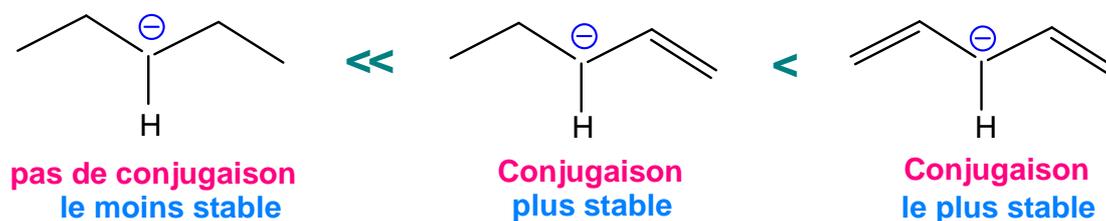
Exercice n°3

Classement des **carbocations** par ordre de **stabilité croissante** :



Exercice n°4

Classement des **carbanions** par ordre de **stabilité croissante** :

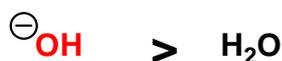


Exercice n°5

Electrophile		Nucléophile		
Charge positive	Lacune électronique	Charge négative	Doublet libre	Electrons π
$(\text{CH}_3)_3\text{S}^+$	BF_3	CN^-	CH_3NH_2	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$
NO_2^+		HO^-	H_2O	C_6H_6
H_3O^+		CH_3O^-	NH_3	
Br^+		Br^-		
$(\text{CH}_3)_3\text{C}^+$		CH_3S^-		

A retenir :

a) La nucléophilie augmente avec la charge :



b) La nucléophilie augmente avec la basicité :



c) La nucléophilie augmente avec la polarisabilité (taille des ions) :

