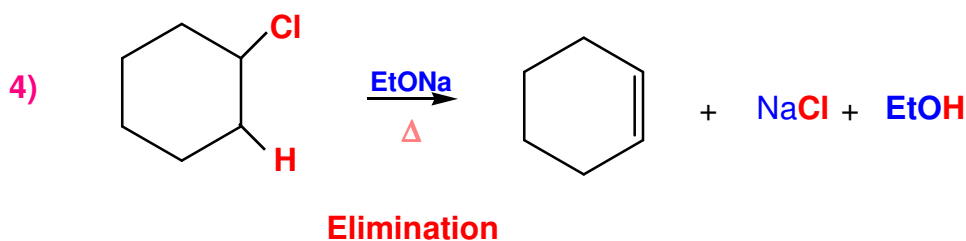
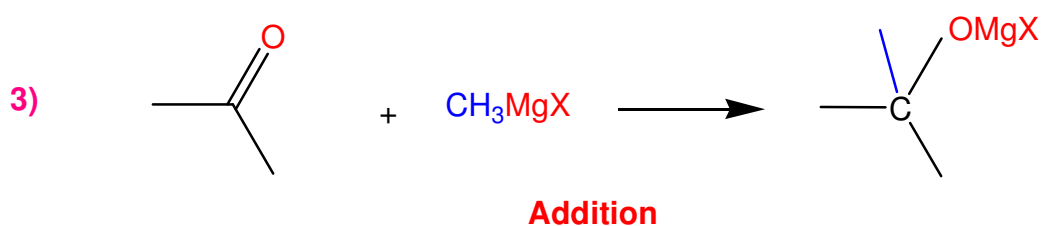
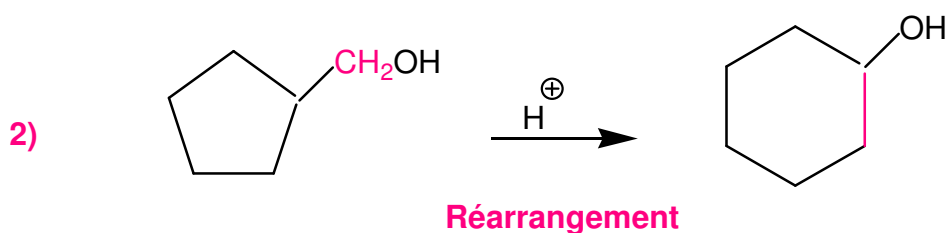
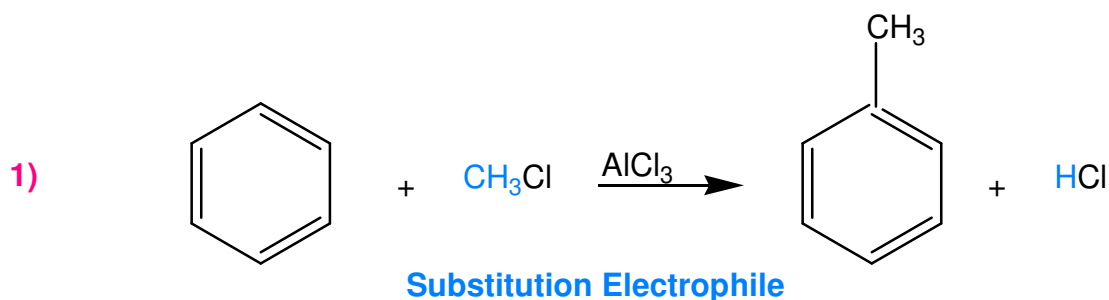
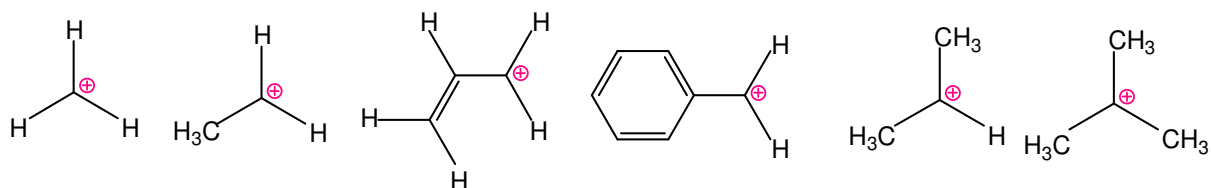


*Correction des Travaux dirigés (2013-2014)***Exercice n°1****Exercice n°2**

A cause de la conjugaison (résonance), un carbocation allylique ou benzylique primaire est presque aussi stable qu'un carbocation alkyl secondaire.

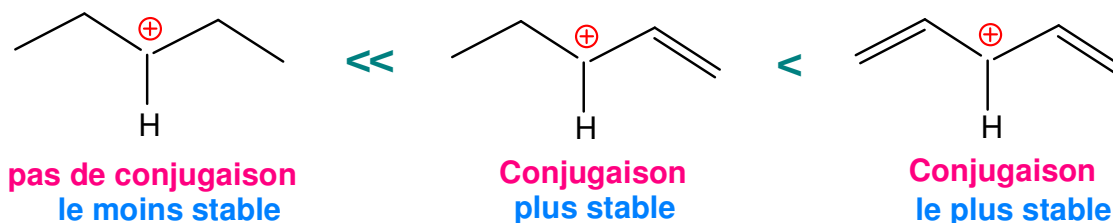
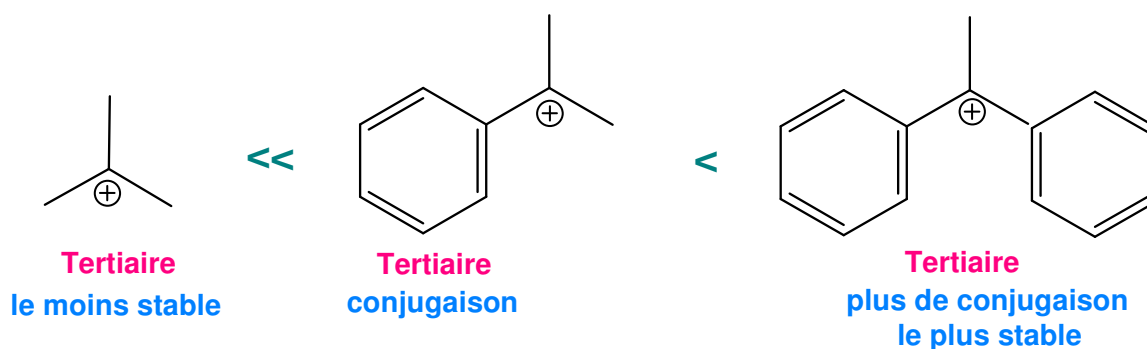
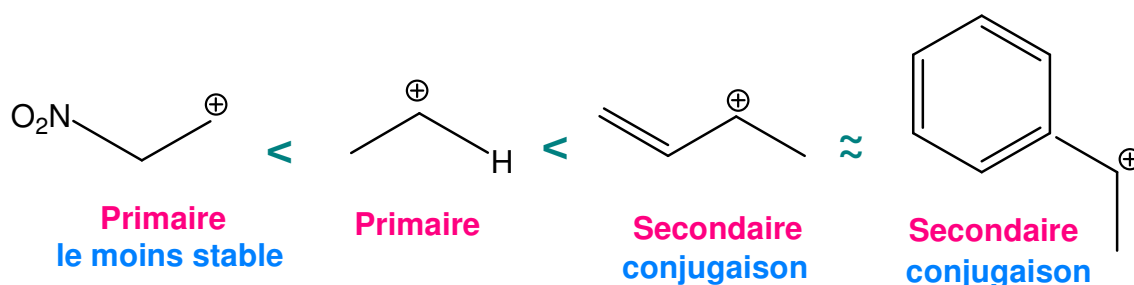
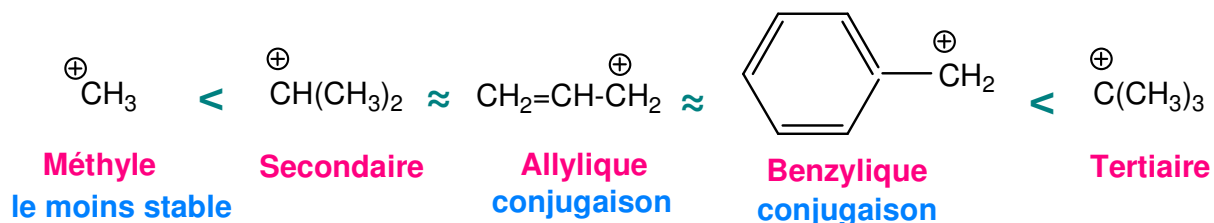
De même, un carbocation allylique ou benzylique secondaire est presque aussi stable qu'un carbocation alkyl tertiaire.



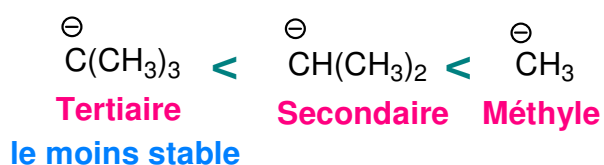
Stabilité des Carbocations

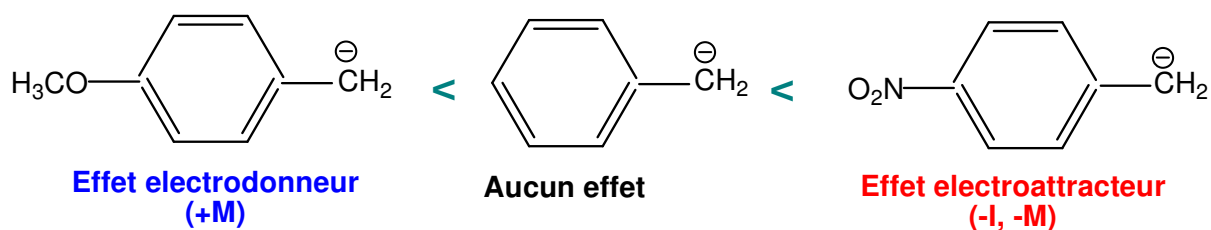
Méthyl < Primaire < Allylique ~ Benzylique ~ Secondaire < Tertiaire

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

**Exercice n°3**

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

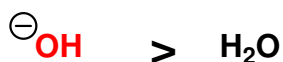


**Exercice n°4**

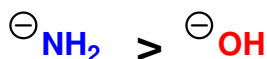
Electrophile		Nucléophile		
Charge positive	Lacune électronique	Charge négative	Douplet libre	Electrons π
$(\text{CH}_3)_3\text{S}^+$	BF_3	CN^-	CH_3NH_2	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$
NO_2^+		HO^-	H_2O	C_6H_6
H_3O^+		CH_3O^-	$\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$	
Br^+		Br^-	CH_3OH	
$(\text{CH}_3)_3\text{C}^+$		CH_3S^-		
		NH_2^-		
		$(\text{CH}_3)_2\text{CH}^-$		

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) :

