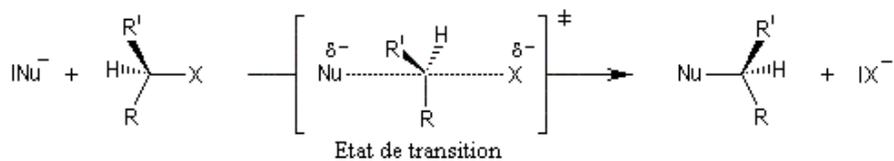
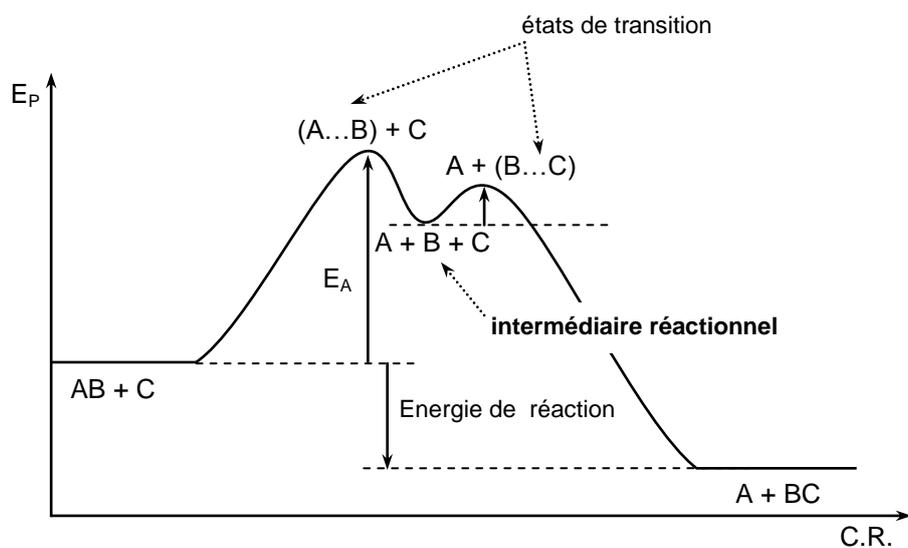


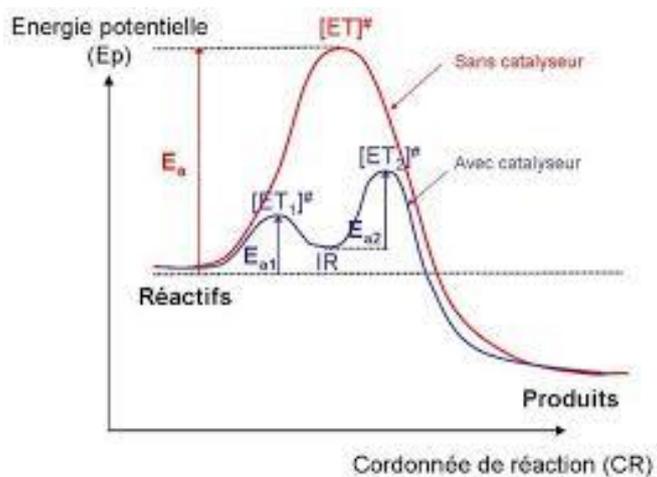
CO 08 : Transformation chimique : aspects cinétique, thermodynamique et stéréochimique
Annexes



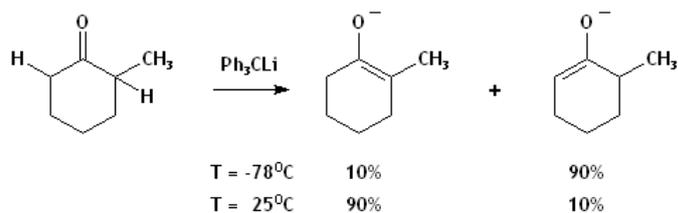
Doc.1 Etat de transition lors d'une S_N2



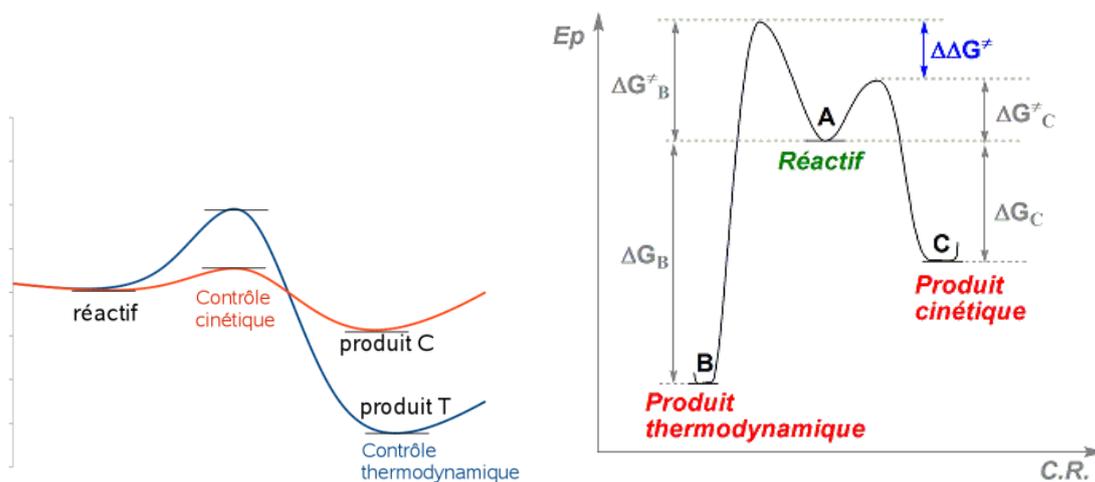
Doc. 2 Profil énergétique d'une S_N1



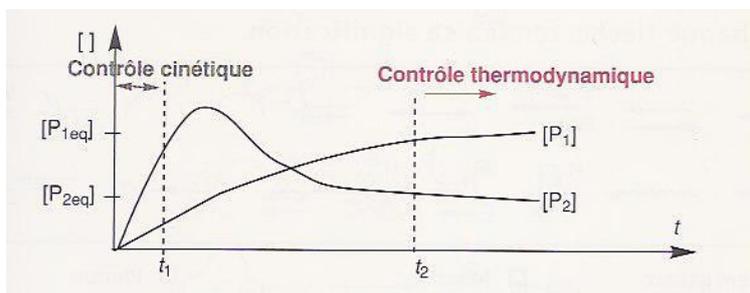
Doc. 3 Influence d'un catalyseur sur un profil réactionnel



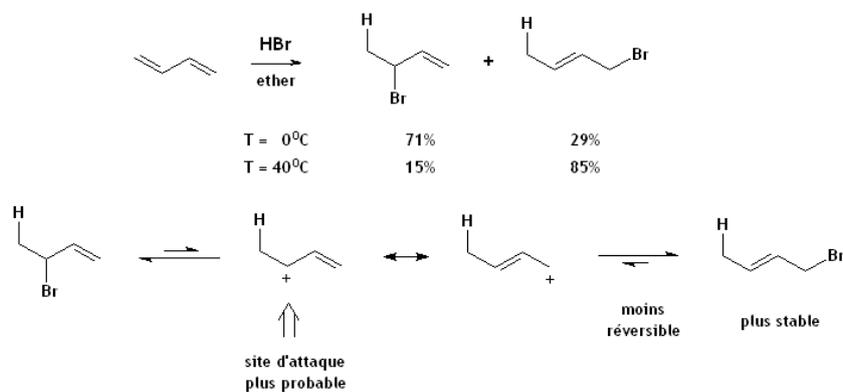
Doc. 4 Influence de la température sur les proportions de produit « cinétique » et « thermodynamique »



Doc. 5 Profils réactionnels montrant la notion de contrôle cinétique ou thermodynamique

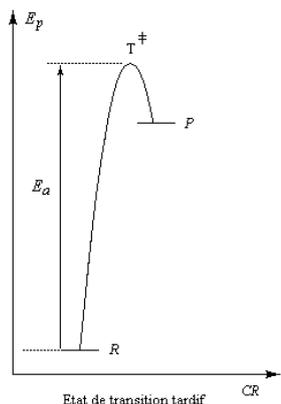


Doc. 6 Influence du temps de réaction sur les proportions de produit « cinétique » et « thermodynamique »

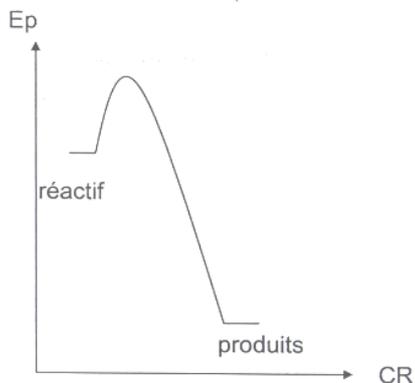


Doc. 7 Autre exemple de produit « cinétique » et « thermodynamique »

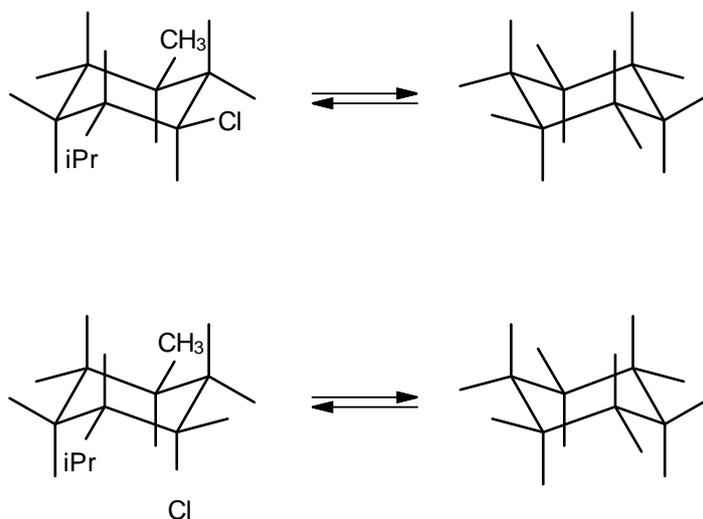
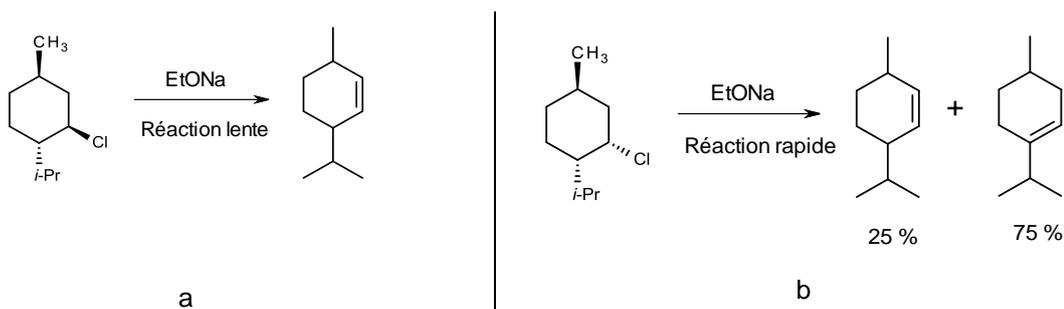
Etat de transition **tardif** : la structure de l'état de transition ressemble à celle du produit formé. (réaction endoT)



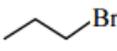
Etat de transition **précoce** : la structure de l'état de transition ressemble à celle du réactif. (réaction exoT)

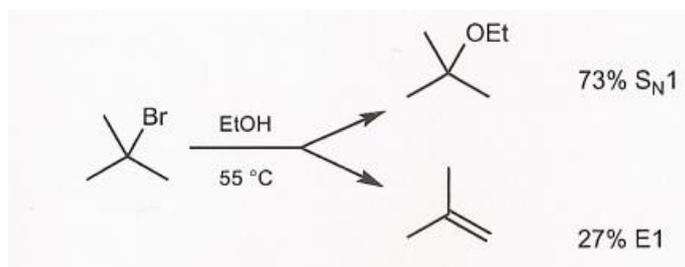
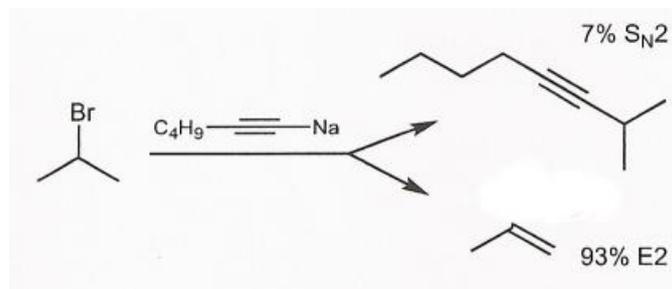
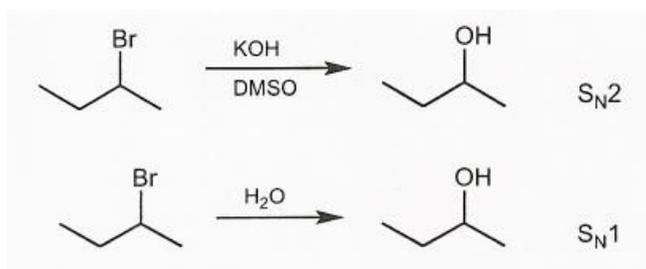
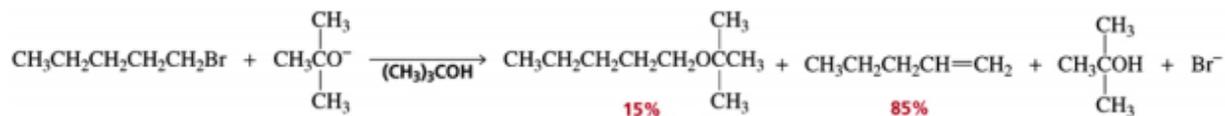


Doc. 8 Etat de transition et postulat de Hammond



Doc. 9 Influence de la conformation chaise et de la stéréospécificité de l'élimination E2 sur la régiosélectivité et sur la vitesse de réaction

	ÉLIMINATION (%)	SUBSTITUTION (%)
	9	91
	87	13
	98	2



Doc.10 Influence de quelques facteurs sur le compétition $\text{S}_{\text{N}}/\text{E}$ ou $\text{S}_{\text{N}}1/\text{S}_{\text{N}}2$

a) Classe du dérivé halogéné (EtoNa/EtOH, 55 °C)

b) Encombrement de la base

c) Influence solvant sur $\text{S}_{\text{N}}1/\text{S}_{\text{N}}2$

d) Compétition nucléophilie - forte basicité

e) Compétition nucléophilie - faible basicité