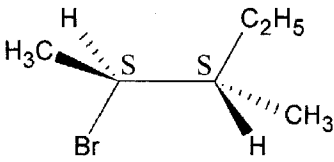
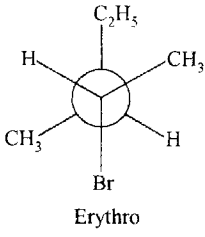
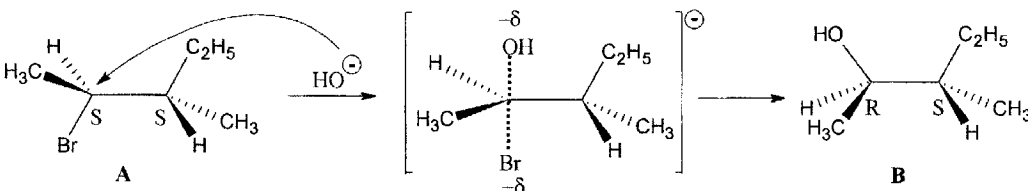
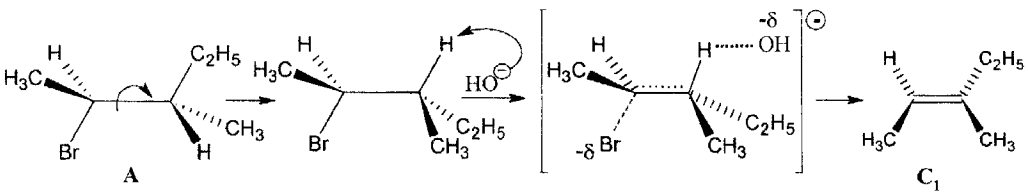


Si la protonation est juste mais n'est pas justifiée → 0,25pt uniquement

PROBLEME I (7,5 pts):

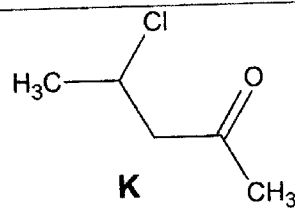
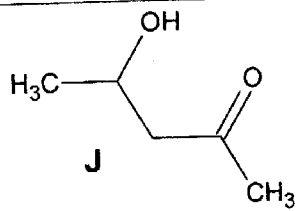
Q	Correction	Barème
1		<p>C2 : 0,25 pt C3 : 0,25 pt</p>
2	 <p>Erythro</p>	<p>PN : 0,5 pt</p> <p>Erythro: 0,25 pt</p>
3	<p>Réactions du second ordre : S_N2/E2</p> <p>B : produit de substitution S_N2</p>  <p>C₁ et C₂ : produits d'élimination E2</p> <p>H et Br coplanaires et antiparallèles</p> 	<p>Mécanisme : 0,5 pt</p> <p>Structure : 0,25 pt</p> <p>Mécanisme : 0,5 pt</p> <p>Structure : 0,25 pt</p> <p>Mécanisme :</p>

	<p>La réponse est considérée comme fautive si l'attribution de C₁ et de C₂ est inversée et seul le mécanisme sera noté dans ce cas.</p>	<p>0,5 pt Structure : 0,25 pt</p>
4	<p>B : Isomérisie optique. Carbone 2 : "R". Carbone 3 : "S".</p> <p>C₁ : Isomérisie géométrique. Configuration " E "</p> <p>C₂ : Isomérisie optique. Configuration absolue "S"</p>	<p>isomérisie : 0,25 pt Config : 2*0,25pt</p> <p>isomérisie : 0,25 pt Config : 0,25 pt</p> <p>isomérisie : 0,25 pt Config : 0,25 pt</p>
5-a	<p>D₁ et D₂ : deux énantiomères</p>	<p>Mécanisme : 1 pt</p> <p>D₁ : 0,5 pt D₂ : 0,5 pt</p> <p>Séré : 0,25 pt</p>

PROBLEME II (9 pts):

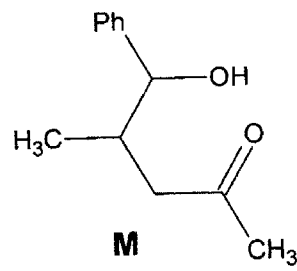
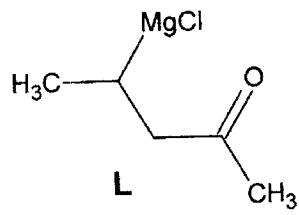
Question	Correction	Barème
1	I: Pent-4-yn-2-ol	0,5 pt

2-a



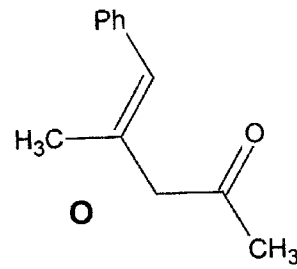
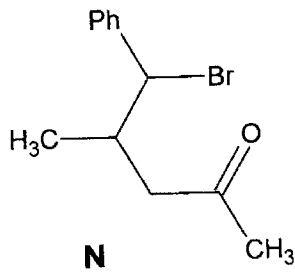
J : 0,5 pt

K : 0,5 pt



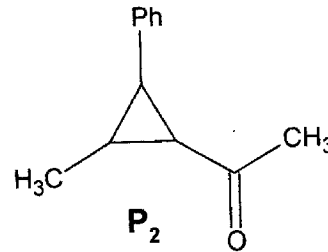
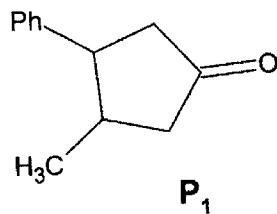
L : 0,5 pt

M : 0,5 pt



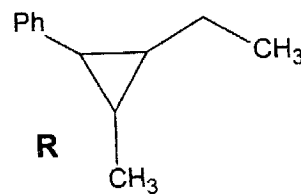
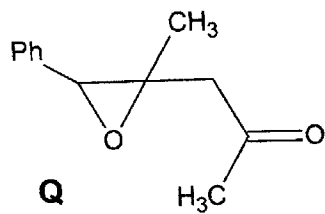
N : 0,5 pt

O : 0,5 pt



P₁ : 0,5 pt

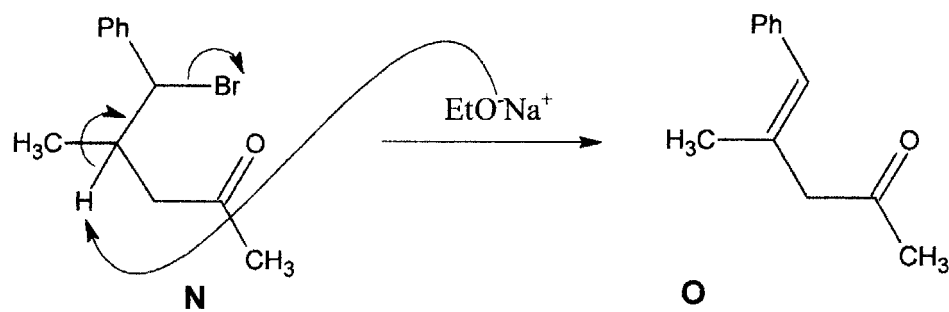
P₂ : 0,5 pt



Q : 0,5 pt

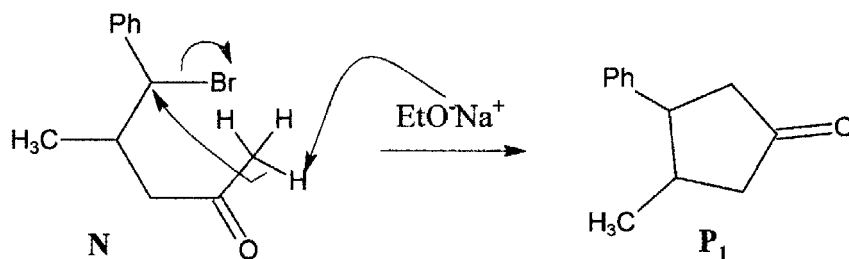
R : 0,5 pt

Pour les produits **P₁** et **P₂** la réponse est considérée comme fausse si l'attribution est inversée

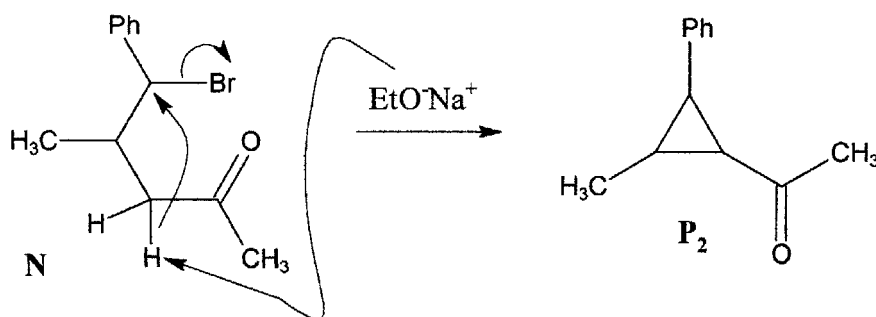


Mécanisme :
0,75 pt

2-b



Mécanisme :
0,75 pt



Mécanisme :
0,75 pt

3

Si la base utilisée est une base encombrée (t-BuOK) elle arrache le proton le plus dégagé et le produit majoritaire sera P₁.

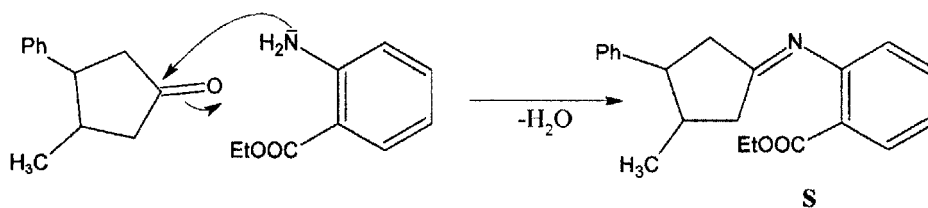
Pdt
majoritaire :
0,25 pt
Explication :
0,25 pt

4

Cette réaction est une réduction de Wolf-Kischner. Une réduction équivalente, celle de Clemmensen, utilise comme réactif HCl / Zn, Hg

0,25 pt

5



S : 0,5 pt