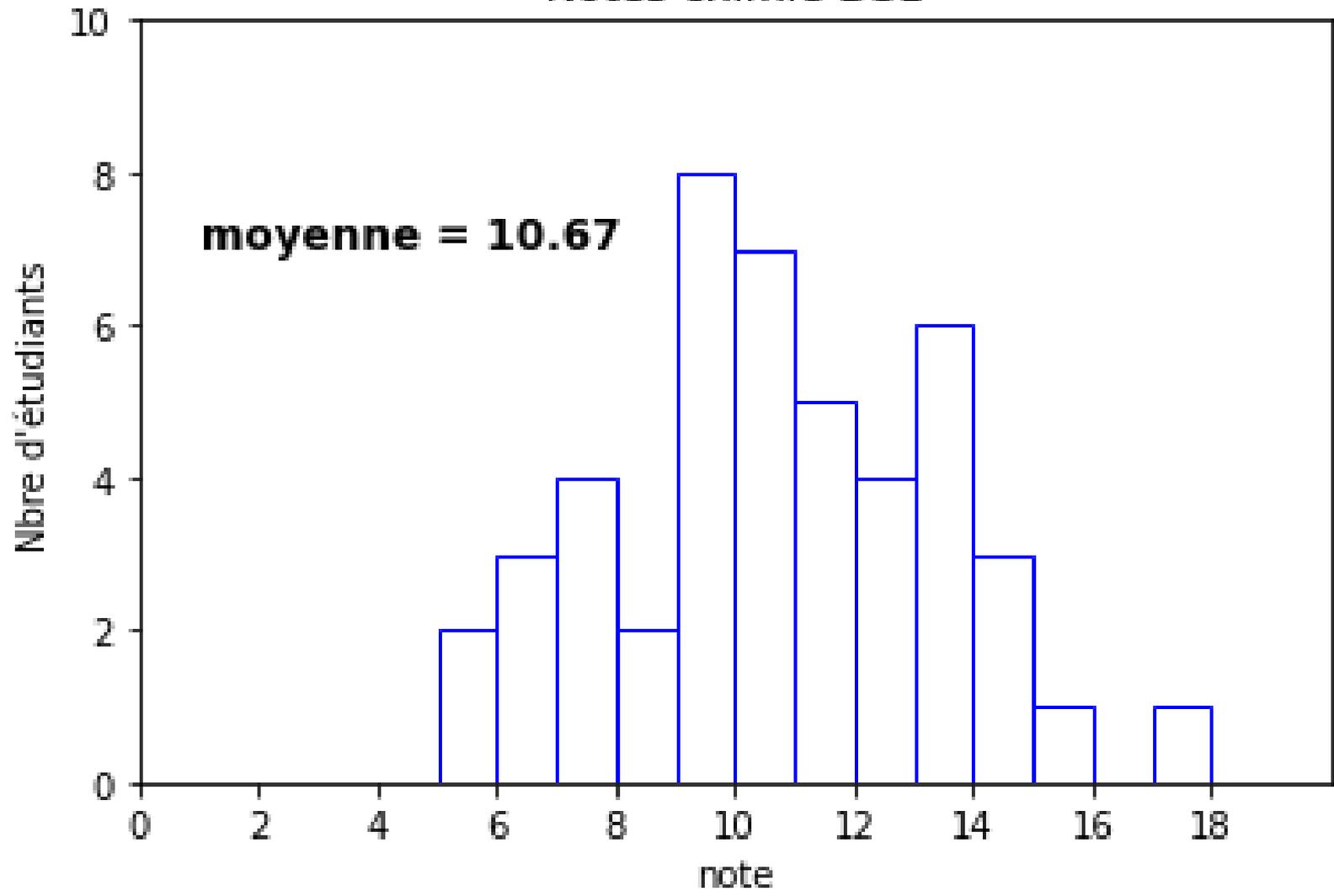
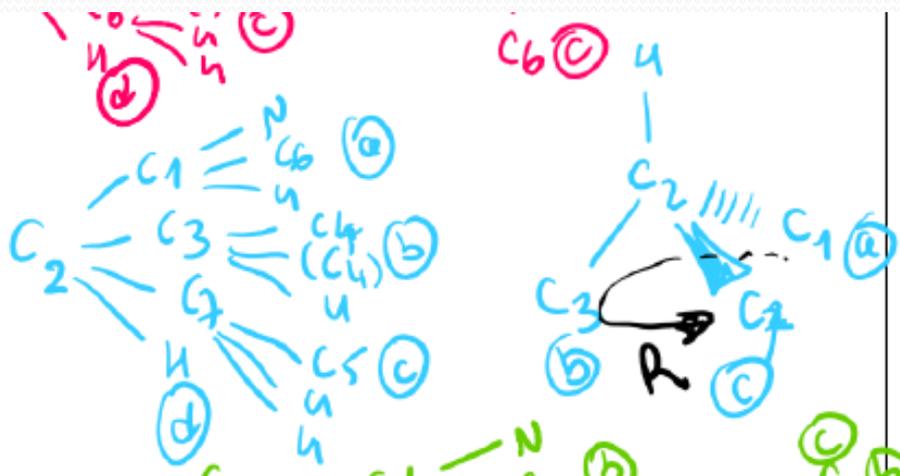
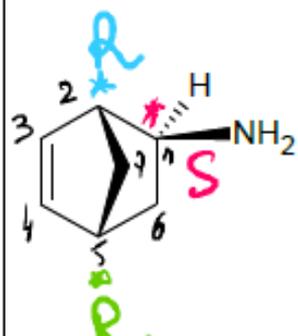


DS1

Notes chimie DS1

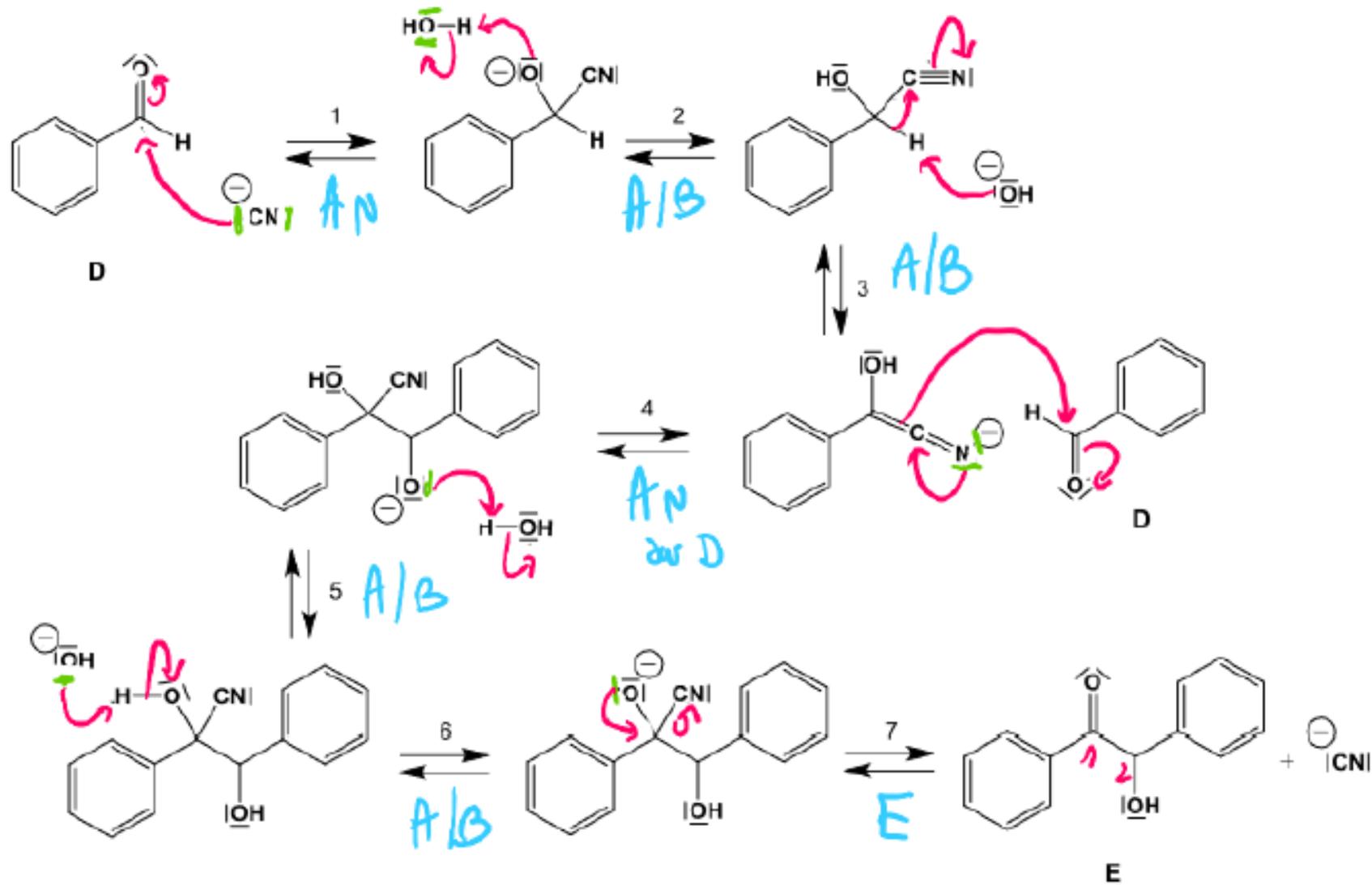


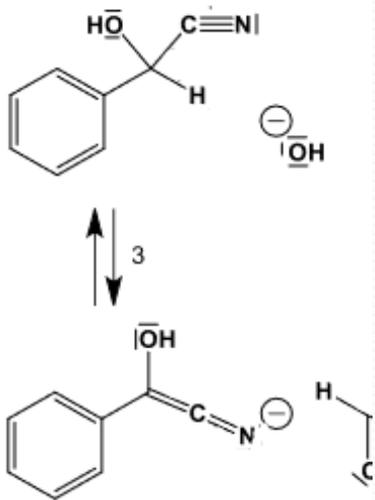
1- Les C* d'un cycle



7- Indiquer sur les flèches d'équilibre **du schéma 2**, la nature de chacun des sept actes élémentaires (S_N , A_N , A_E , A/B , E , ox , red , ...).

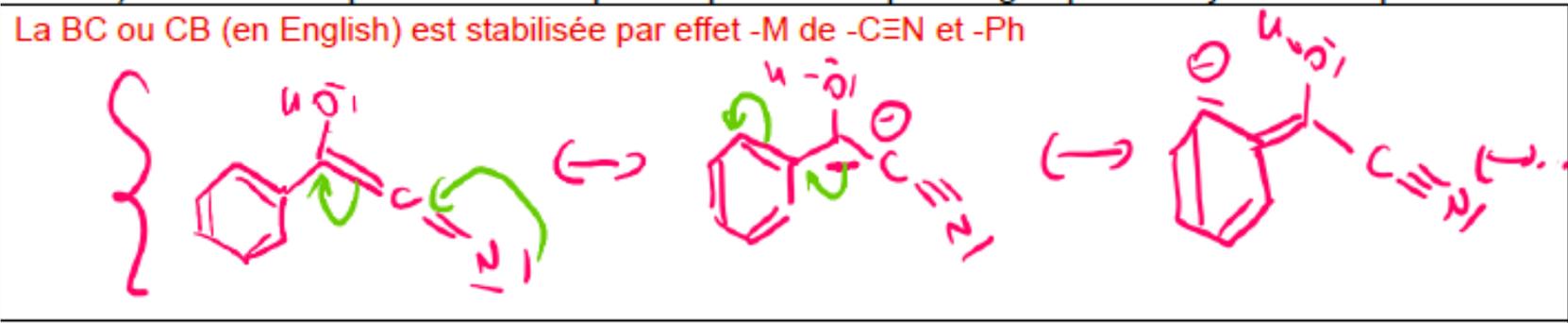
- S_N : $A + Nu \rightarrow B + \text{Nucléofuge}$
- A_N : $A + Nu \rightarrow B$
- A_E : $A + E \rightarrow B$
- A/B : échange d'1 H^+
- E : $A \rightarrow B + C$
- ox/red : trouver les $\frac{1}{2}$ équations





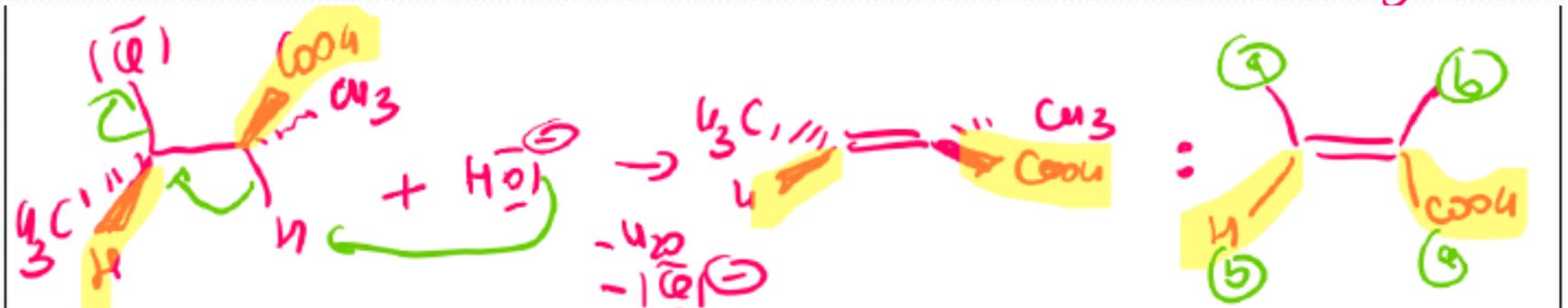
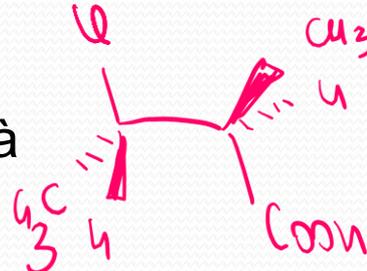
8- Préciser ce qui favorise le départ du proton en alpha du groupement cyano à l'étape 3.

- Si le proton part bien, c'est qu'il est acide : la BC est stable
- Un **anion** est stabilisé par des groupes à effet **électro-accepteurs**
 - **-M (-I)**
 - Trouver les FM !!!

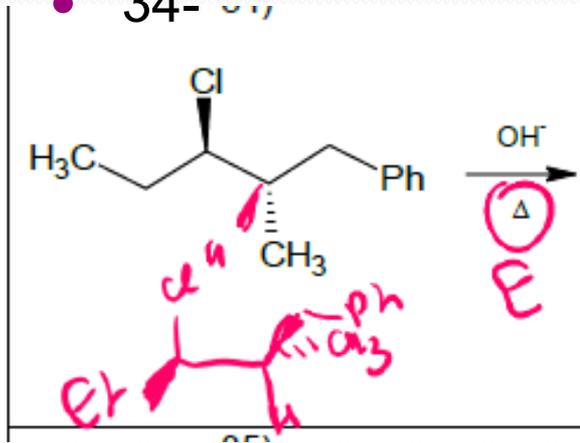


E2 : diastéréospécificité obligatoire !!!

- 15- Ecrire le mécanisme de la transformation aboutissant à la formation du produit majoritaire.



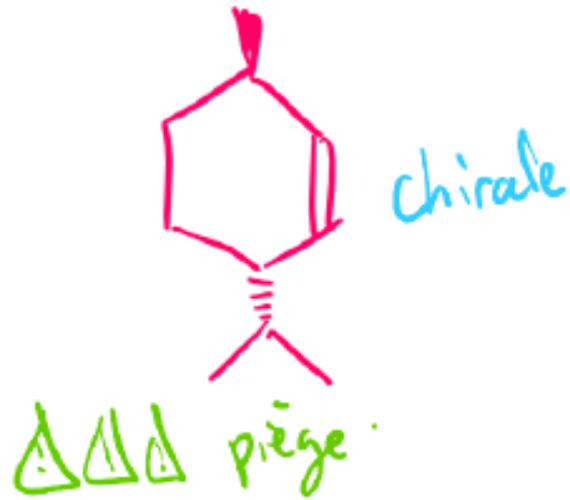
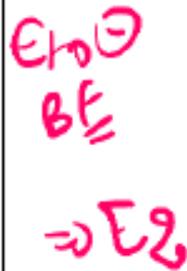
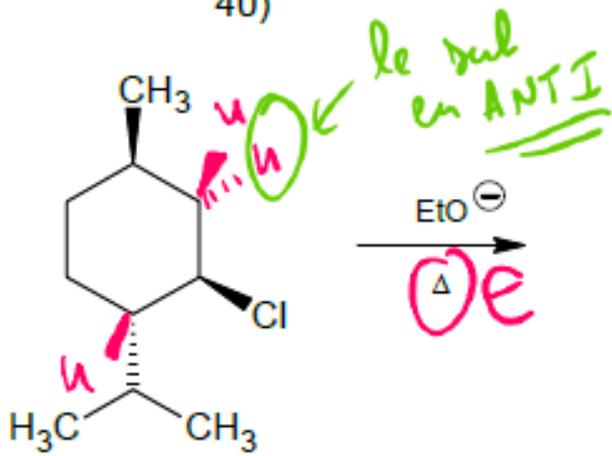
- 34-



$\text{OH}^- \cdot \text{BF}_3$
 $\Rightarrow \text{E2}$

Δ Zaykhev + diastéréospécificité
 edérale
 NON

40)

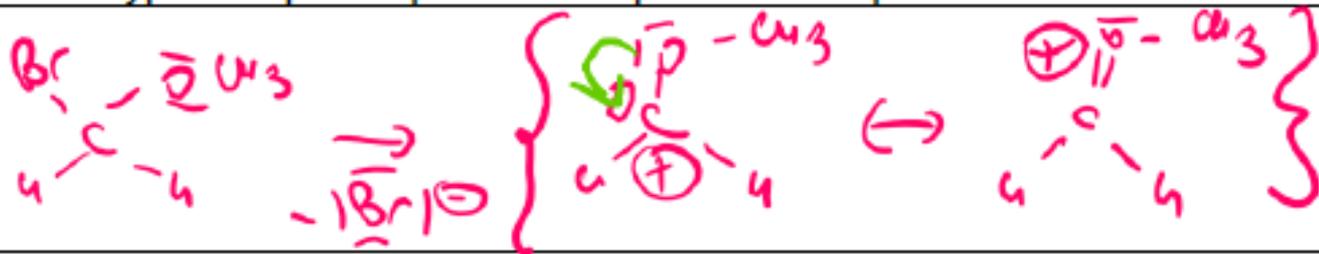


OVI

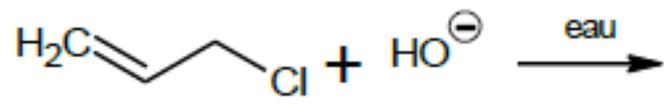
S_N1 : stabilité du C⁺

- Un **cation** est stabilisé par des groupes à effet **électro-donneurs** : **+M (+I)** : trouver les FM
- 18- Le 1-bromo-1-methoxyethane (le groupement methoxy a pour formule -OCH₃) donne des substitutions de type SN1 plutôt que SN2. Proposer une explication.

La stabilité du C⁺ !!!
Par effet +M de -OCH₃



37)



SN1
c⁺
stable

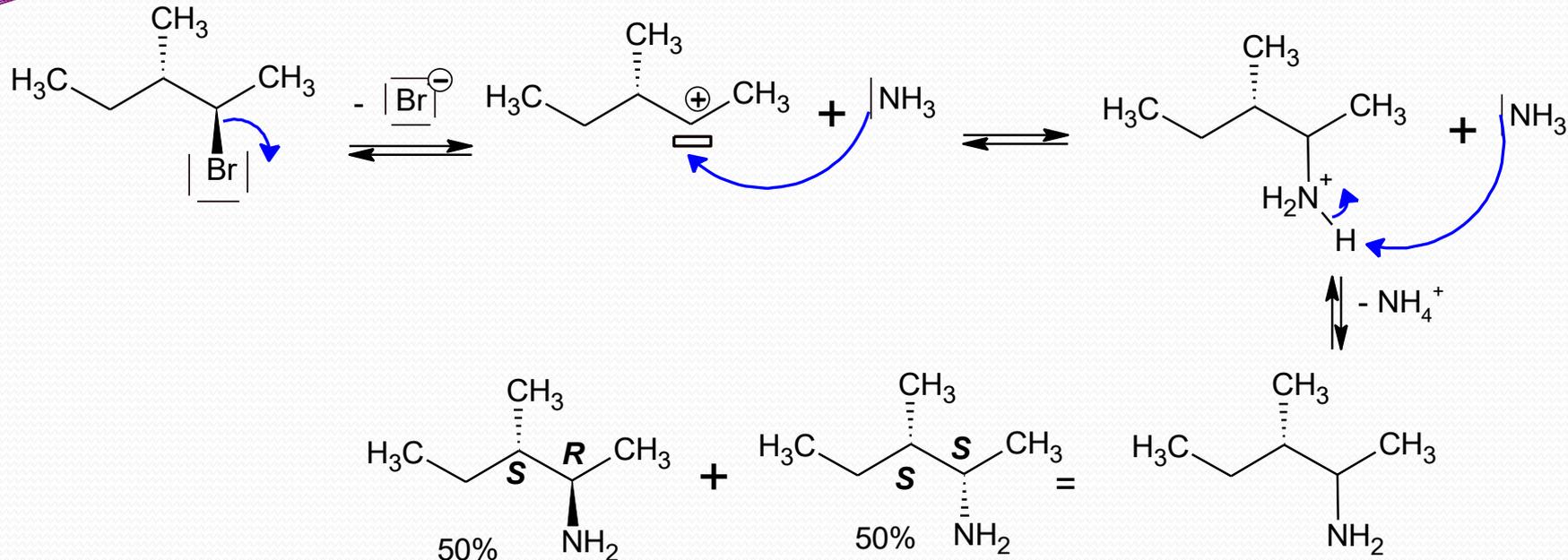
ΔΔ piège



NON

DM1 : Que faire si le nucléophile est neutre ?

ajouter une étape de déprotonation



<p>35)</p> <p>Ph-CH₂-CH₂-Br + NH₃ $\xrightarrow[\text{Tamb}]{\text{propanone}}$</p> <p>SN</p>	<p>CO⁺ instable</p> <p>Ph-CH₂-CH₂-C⁺</p> <p>⇒ SN2</p>	<p>Ph-CH₂-CH₂-NH₂</p> <p>achirale</p>	<p>NON</p>
<p>33)</p> <p>N(Et)₃ + Et-I $\xrightarrow[\text{Tamb}]{\text{H}_2\text{O}}$</p> <p>SN</p>	<p>CO⁺ CH₃-O₂⁻</p> <p>⇒ instable</p> <p>⇒ SN2</p>	<p>Et-N⁺(Et)₃, I⁻</p> <p>achirale</p>	<p>NON</p>



That's all Folks!