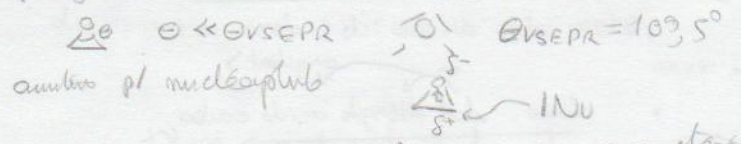
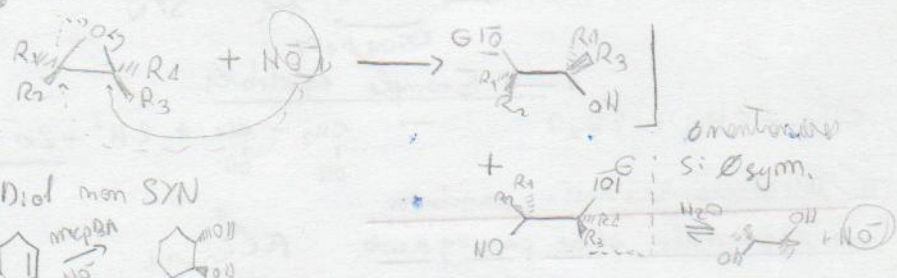


→ curvature on milieu basique. • époxyde E étheroxyde : met π qu'on met
 sans époxyde! réactifs \leftarrow tension Δ cyclo3 (sans déprotect OCH_3 par H⁺)

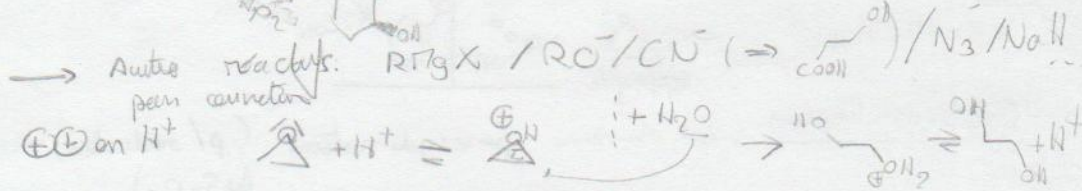
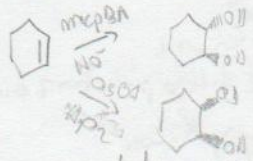


- données exp, régio, stéréo, mécanisme
 - curvatures en milieu basique, HO⁻ nucléophile // addit° sur C \ominus (entombé)
 // addit° on ANTI (côté f au point)

- Mécanisme



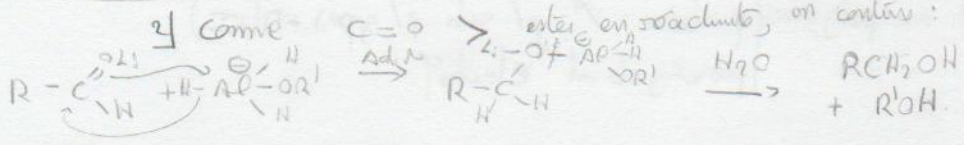
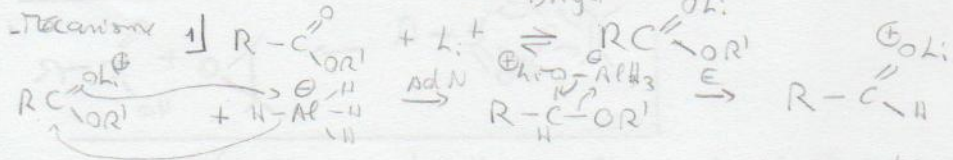
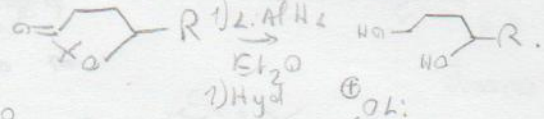
- Imbert : Diol non SYN



III Des esters (ou acides) à l'alcool I ou à l'aldéhyde : réduction

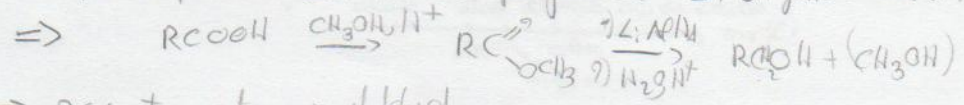
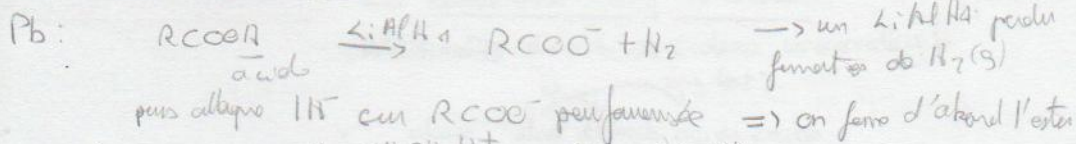
→ Reductions totales en R¹OH $\rightarrow \text{NaBH}_4$
 • Ester : réduction - $\text{R}-\text{C}(=\text{O})-\text{OR}^1 \xrightarrow[\text{OR}^1]{1/2. \text{AlH}_4, \text{H}_2\text{O}, \text{H}^+}$ $\text{RCH}_2\text{OH} + \text{R}^1\text{OH}$ (alcools I) (pds séparés)
 Δ L: $\text{AlH}_3 + 3\text{H}_2\text{O} = 4\text{H}_2 + \text{Al(OH)}_3$ + h.e.l. Solvant = Et₂O.

Rmq : lactone :



- 1 eq LiAlH₄ ↔ 2 eq esters

• Acide carbox. réductible



→ Réduction ester → aldéhyde

Réactif utilisé: DIBAL-H Diisobutyl Aluminio hydruze ≠ LiAlH₄ car 1 seul H⁻

"100%"

