

Université de Rennes – Faculté de Pharmacie



Enseignements de PASS/L.AS

UE spécifique Pharmacie : Chimie organique

Travaux dirigés : séance 1

Année 2025/2026

Contact :

Pr F.-H. Porée

ISCR UMR CNRS 6226
Laboratoire de Chimie Thérapeutique
Faculté de Pharmacie de Rennes

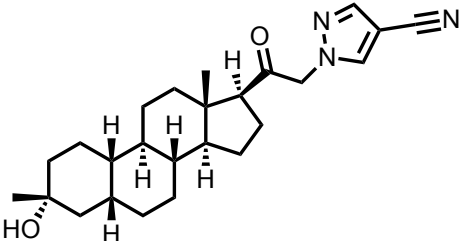
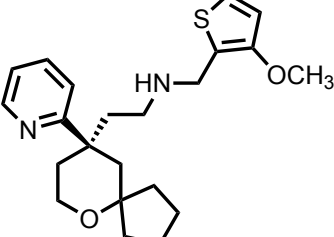
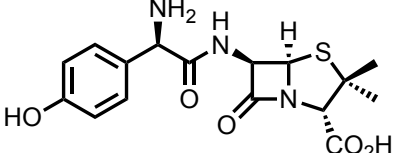
francois-hugues.poree@univ-rennes.fr



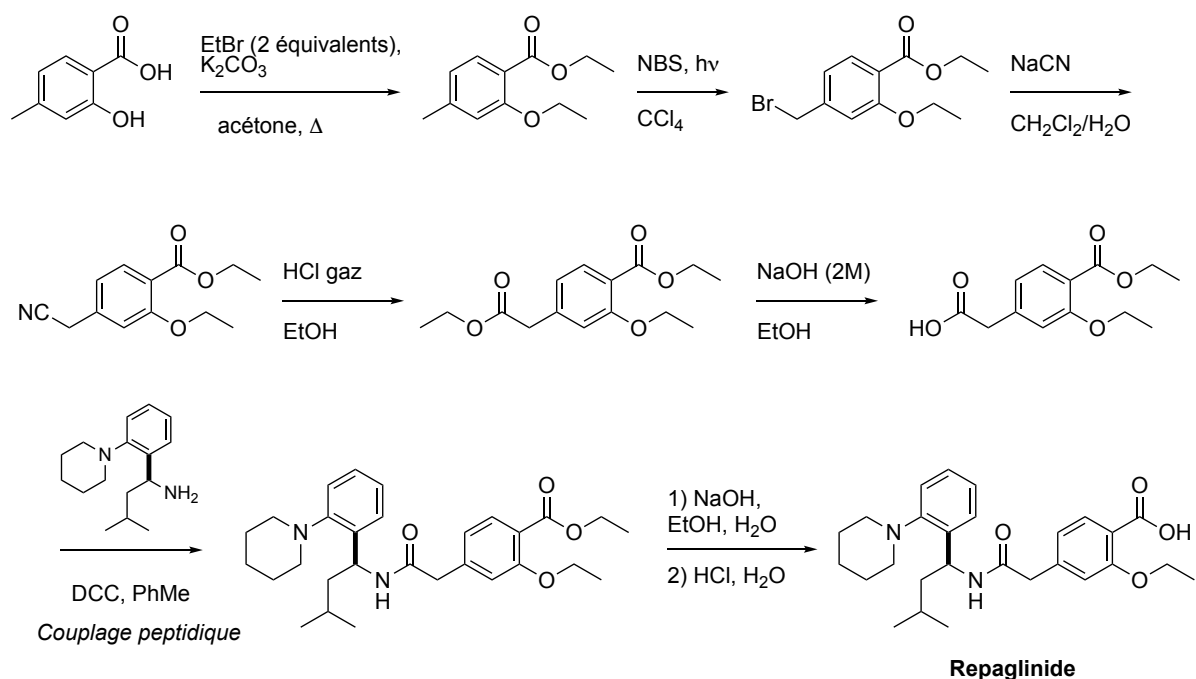
Easy_chemistry@4ever



Q1_Pour chacun des composés suivants, identifier les différentes fonctions chimiques, préciser, les stéréochimies des doubles liaisons, le nombre de centres asymétriques et le nombre de carbones hybridés sp^2 .

	Zuranolone (DCI)
	Oliceridine (DCI)
	Amoxicilline (DCI)

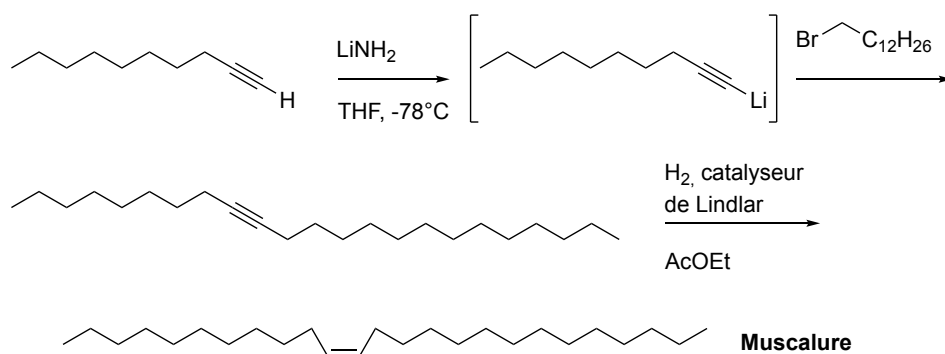
Q2_Synthèse du repaglinide (DCI), un antidiabétique oral (diabète type 2) : identifier les réactions mises en jeu à chaque étape et la nature des partenaires réactionnels (nucléophile, électrophile). Représenter le composé final à pH = 7.



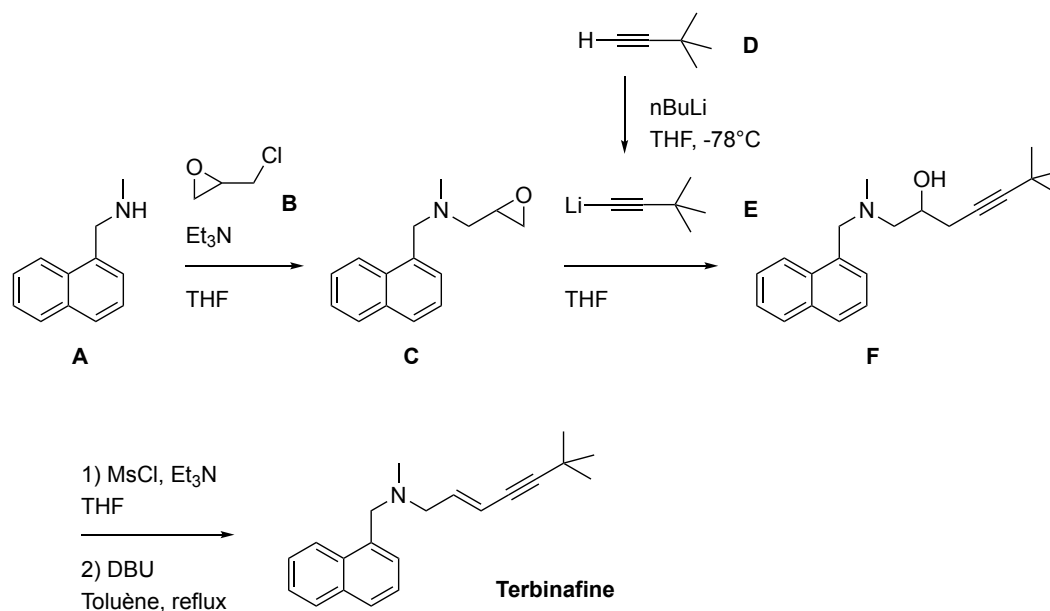
Q3_ Compléter la séquence suivante (chapitre élimination de type E2).



Q4_Synthèse de la muscalure : identifier les réactions mises en jeu à chaque étape et la nature des partenaires réactionnels (nucléophile, électrophile).



Q5_Synthèse de la terbinafine (DCI), un antifongique à large spectre : identifier les réactions mises en jeu à chaque étape et la nature des partenaires réactionnels (nucléophile, électrophile). Représenter le composé final à pH = 7.



Q6_Synthèse du chlorhydrate de fexofénadine (DCI), un antihistaminique H1 : identifier les réactions mises en jeu à chaque étape et la nature des partenaires réactionnels (nucléophile, électrophile). Expliquer la notion de chlorhydrate.

