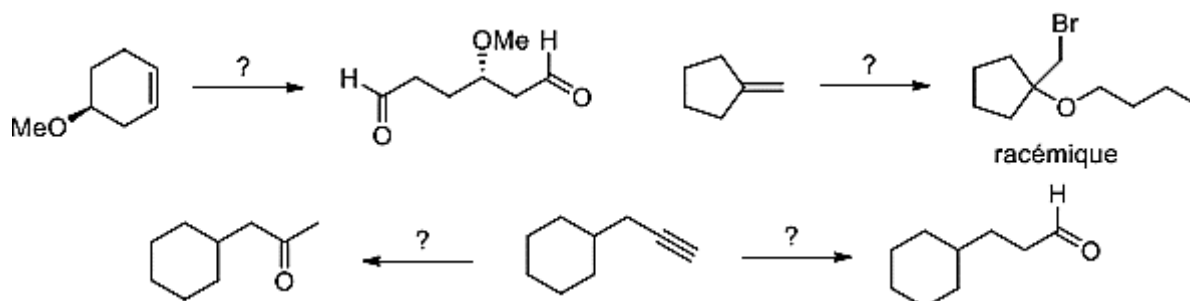


Travaux dirigé

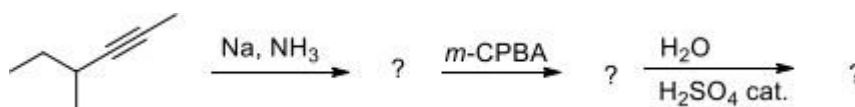
Exercice 1

Donner les réactifs et les mécanismes réactionnels des transformations suivantes.



Exercice 2

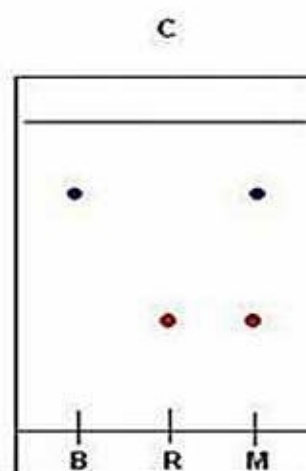
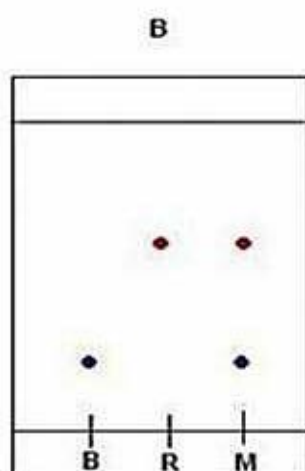
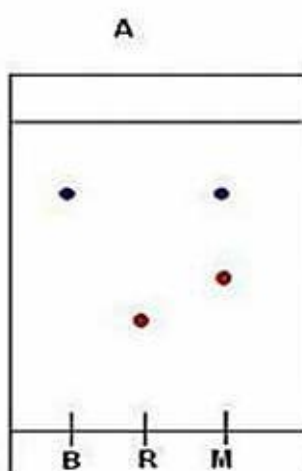
Compléter la suite réactionnelle en indiquant les intermédiaires et le produit final. Donner les mécanismes réactionnels



Exercice 3

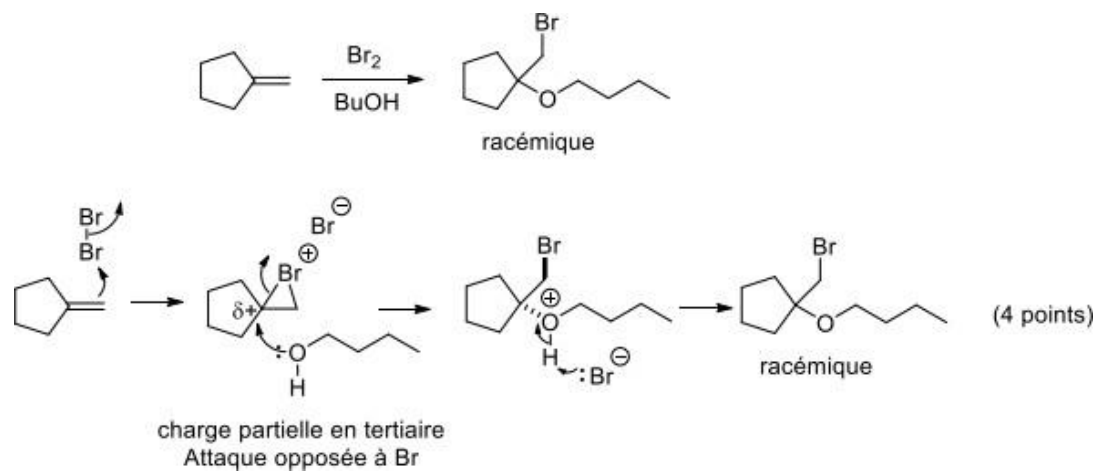
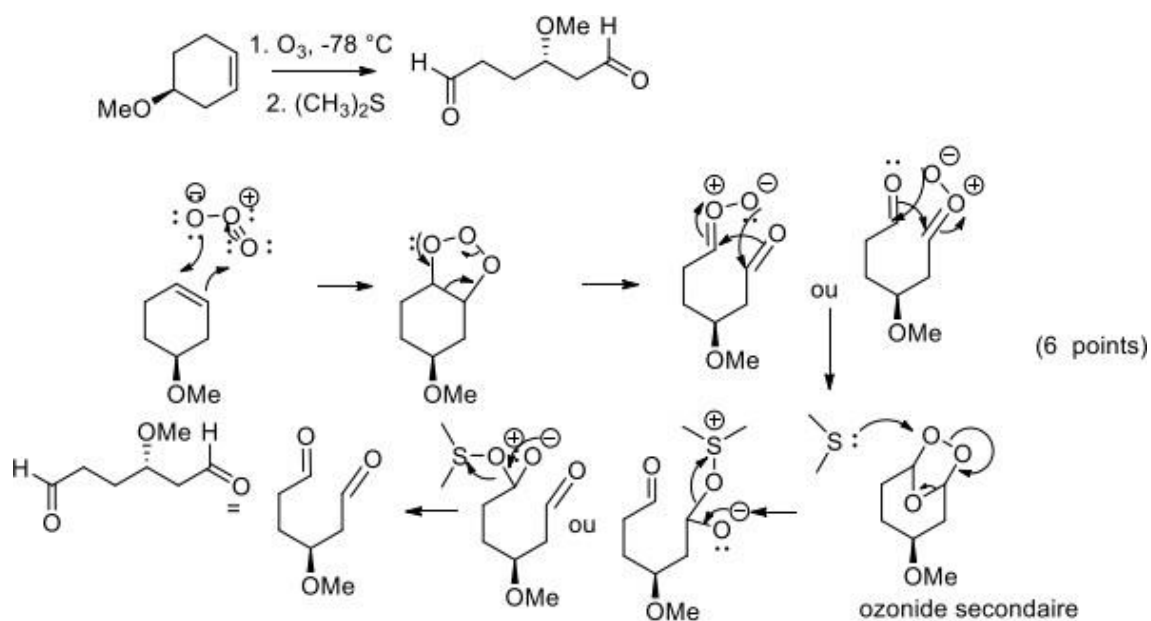
Solubilité d'une espèce dans l'éluant On dépose une plaque à chromatographie deux colorants un rouge R. On : un bleu B et forme un mélange de ces deux colorants appelé M que l'n dépose aussi sur un troisième point de la ligne de dépôt. On place la plaque dans une cuve contenant un peu d'éluant. Après l'éluant, on passe à la révélation. Trois chromatogrammes sont représentés en dessous. Retrouver la quel est le bon et justifier pourquoi vous ne choisissiez pas les autres chromatogrammes.

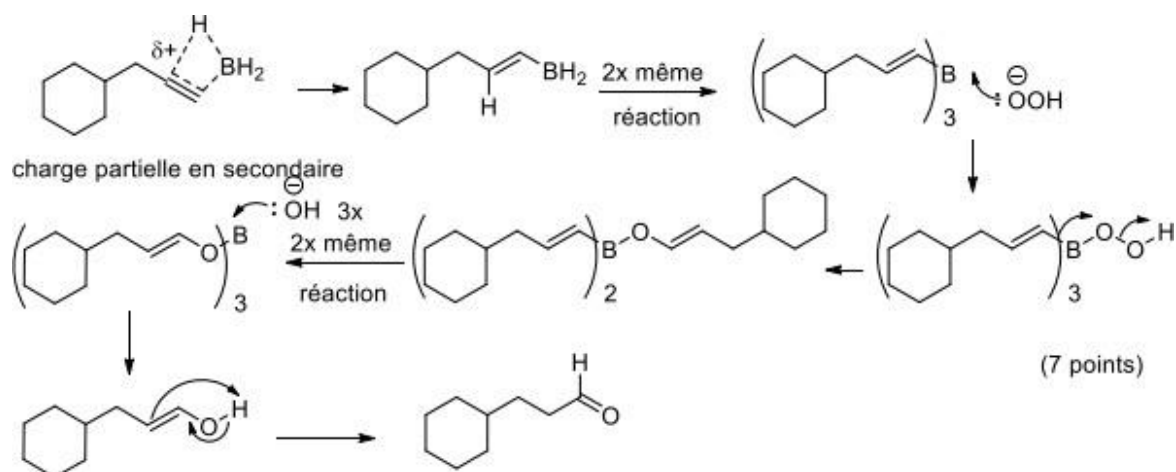
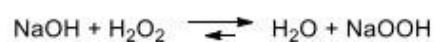
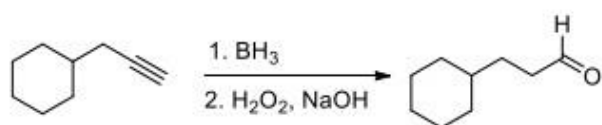
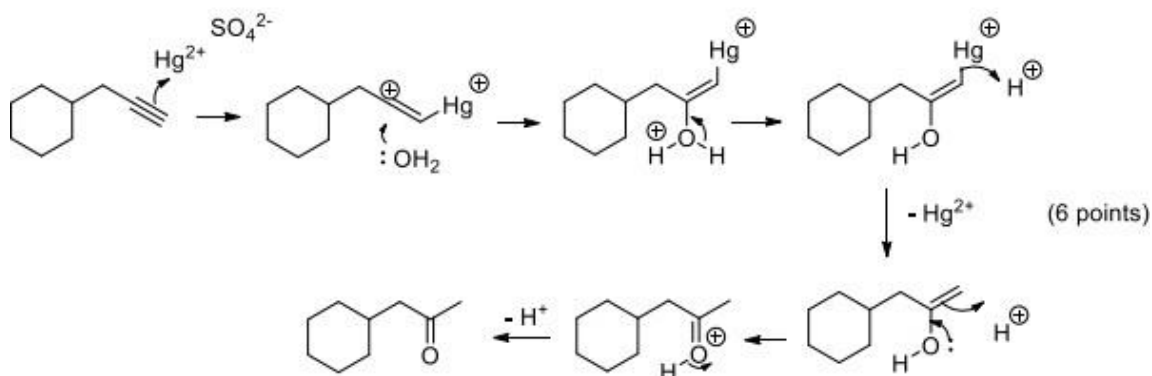
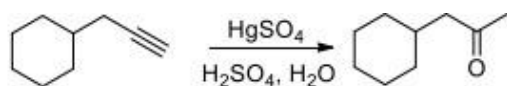
Donnée : Le colorant bleu est plus soluble dans l'éluant que le colorant rouge



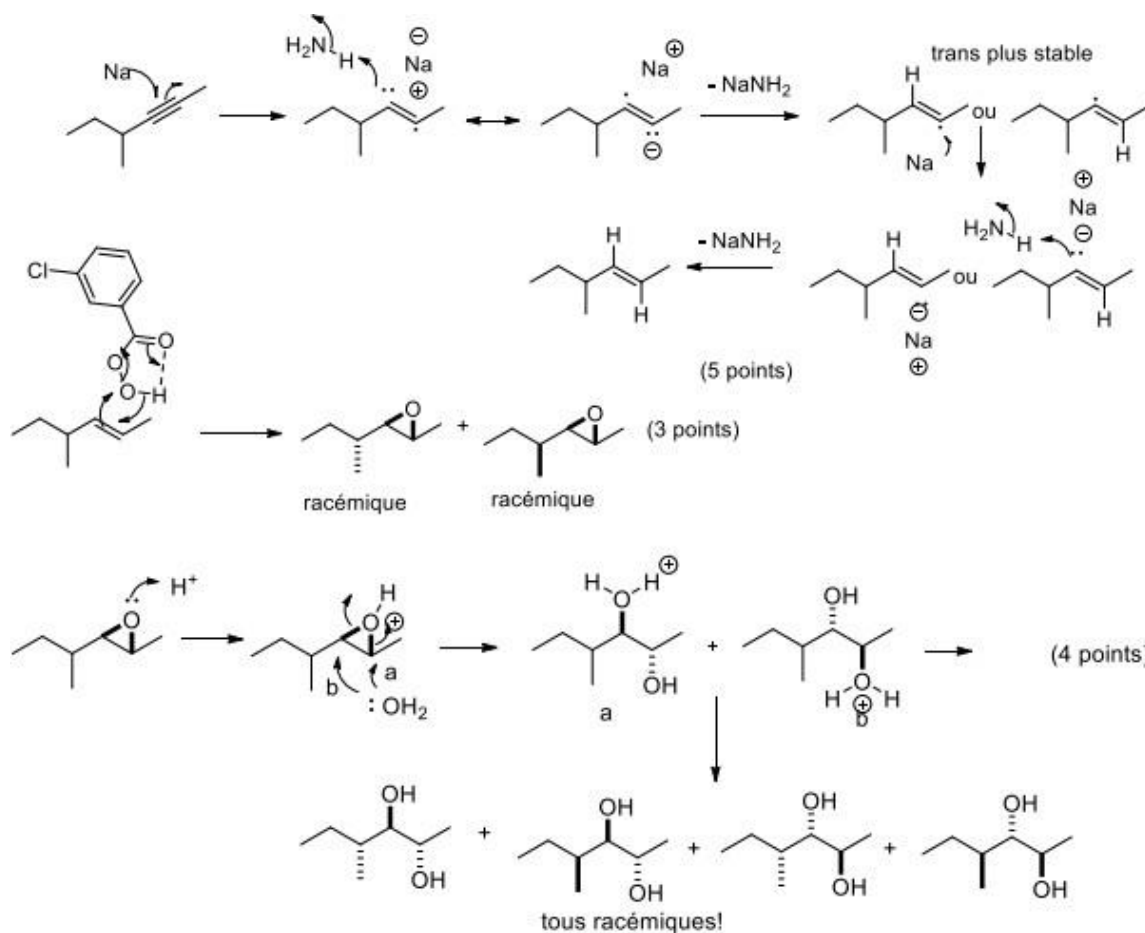
Correction

Exercice 1





Exercice 2



Exercice 3

Le colorant bleu est plus soluble dans l'éluant que le colorant rouge

Si le colorant l'éluant que le colorant rouge bleu est plus soluble que le colorant rouge alors il va monter plus rapidement que le colorant rouge sur la plaque.

A la fin de l'élution, la tache représentant le colorant bleu sera plus haute que celle du colorant rouge