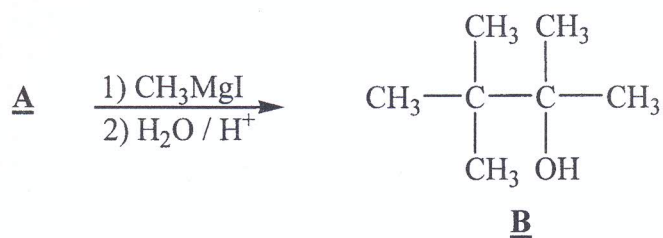


2^{ème} semestre**Durée 1h**

Salle : Place n° CIN

Cette épreuve comporte 6 pages.

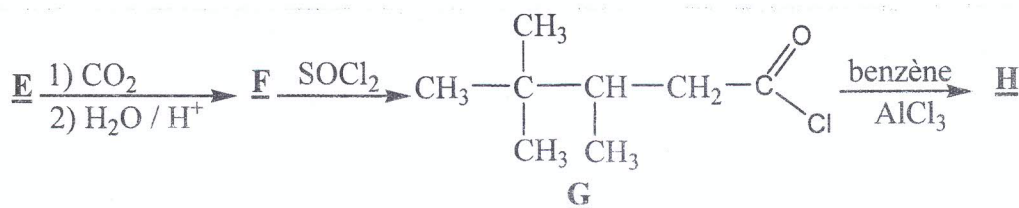
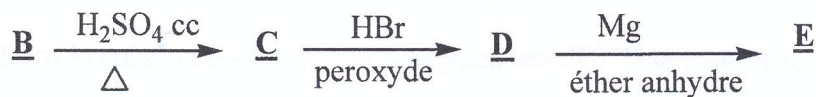
On considère la synthèse de l'alcool **B** ci-dessous par action de l'iodure de méthyl magnésium suivie d'une hydrolyse acide sur un composé **A** selon la réaction suivante :



- 1) Déterminer la structure de **A**.

[illegible]

- 2) L'alcool **B** subit la suite réactionnelle suivante :



1000

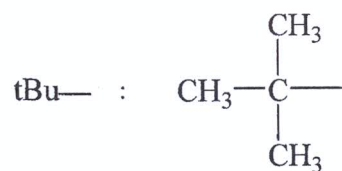
2-c) Nommer le composé G selon la nomenclature internationale.

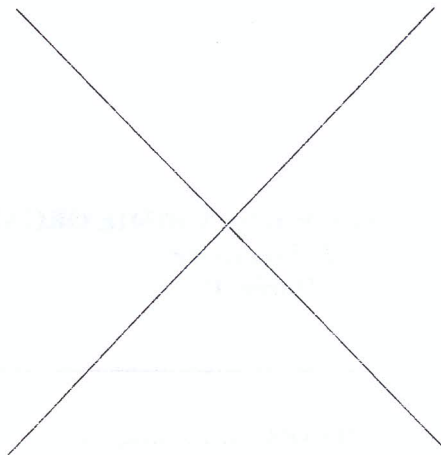
3) D'autre part, le même alcool B, soumis à l'action du chlorure de thionyle (SOCl_2) donne I. Ce dernier réagit, dans le DMSO (solvant aprotique), avec le cyanure de potassium (KCN) selon une réaction stéréospécifique pour donner un produit J.

3-a) Donner la structure du produit I.

3-b) Citer le type de mécanisme mis en jeu dans la synthèse de J. Justifier.

N.B : Dans la suite du problème, on désignera par tBu- le groupe tertibutyle $(\text{CH}_3)_3\text{C}-$





Ne rien écrire ici

3-c) Développer le mécanisme réactionnel mis en jeu dans la synthèse de J.

