

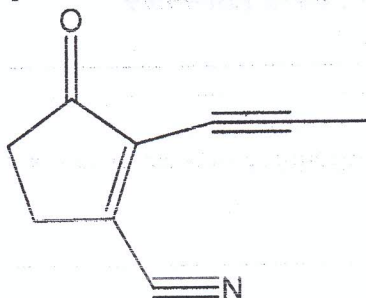
Devoir de Synthèse de Chimie Organique

Nom : ..... Prénom : .....

Salle : ..... Place N° : .....

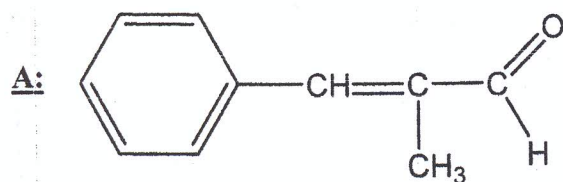
**Exercice 1 :**

Déterminer l'état d'hybridation de chaque carbone présent dans la molécule suivante :

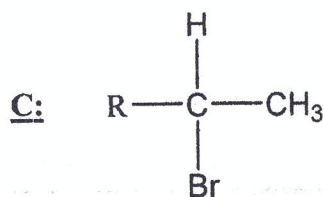


**Exercice 2 :**

On considère la série des composés suivants :



**B:** 1,4-diméthylcyclohexane



**NE RIEN ECRIRE ICI**

.....

1) a- Donner le nom systématique du composé A.

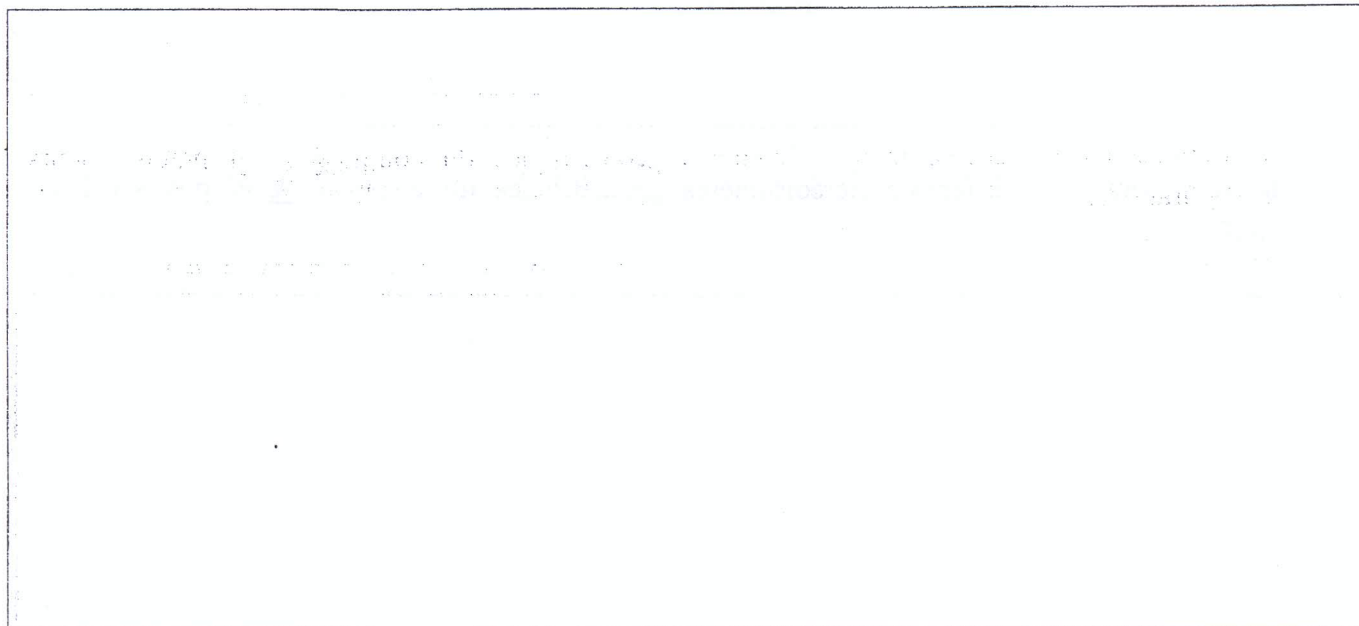
b- Représenter les différents stéréoisomères géométriques du composé A et préciser leurs configurations.

2) a- Donner la formule semi-développée plane du composé B.

NE RIEN ECRIRE ICI

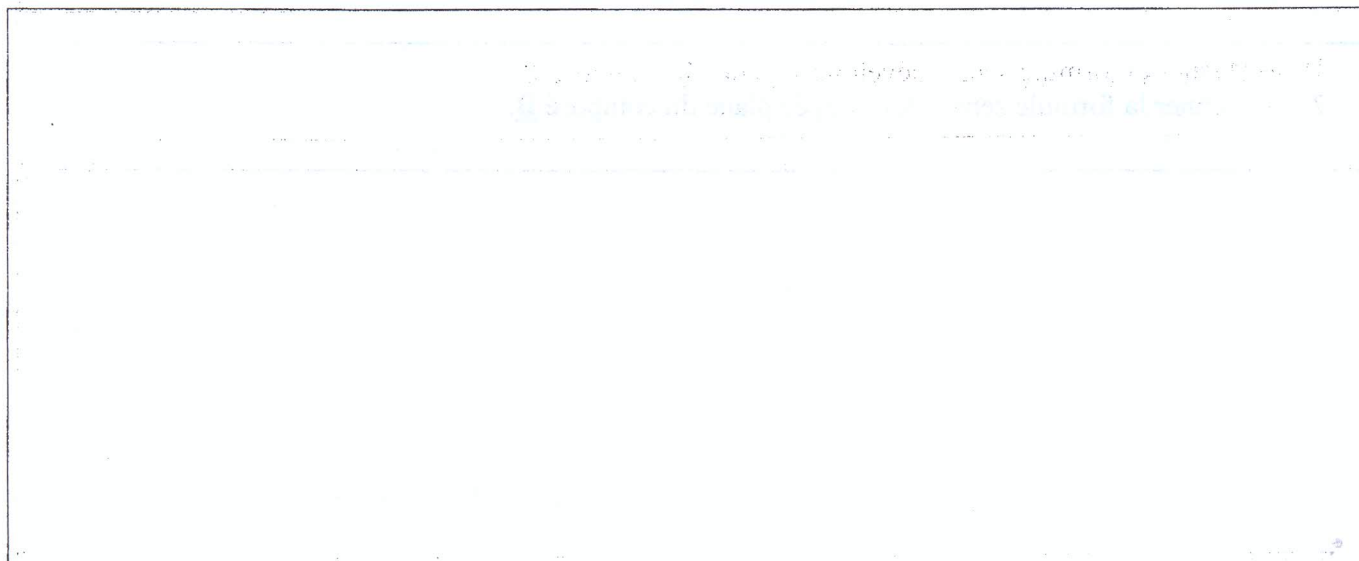
.....

b- Représenter chacun des stéréoisomères géométriques du composé **B** dans sa conformation la plus stable.



3) Le composé **C** de formule brute  $C_5H_{11}Br$  possède une masse molaire  $M = 151 g \cdot mol^{-1}$ . Et ayant dans sa structure trois groupes méthyles.

a- Identifier le groupe R, écrire la formule semi-développée plane du composé **C** et donner son nom systématique.



NE RIEN ECRIRE ICI

- b- Représenter le composé C dans l'espace et en projection de Newman dans sa conformation la plus stable selon l'axe de la liaison C<sub>2</sub>-C<sub>3</sub>.

On donne :  $M(\text{g.mol}^{-1})$  : H = 1 ; C = 12 ; Br = 79.9.

