

Nom :

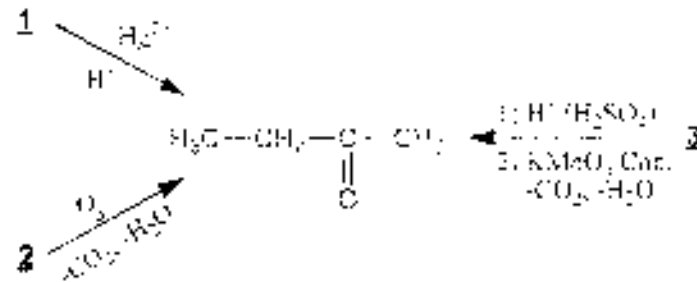
Prénom :

Groupe :

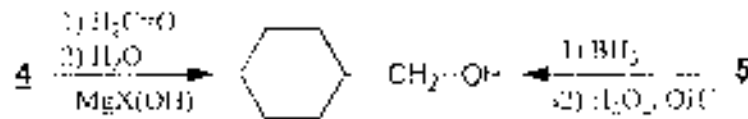
Epreuve de chimie organique II

Exercice N° 1:

1) le butan-2-one peut être synthétisé par différentes méthodes. Donner la formule semi-développée des réactifs (1, 2 et 3).



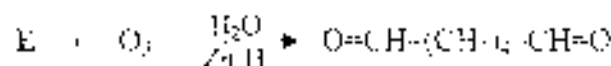
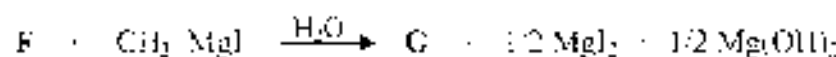
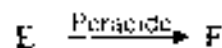
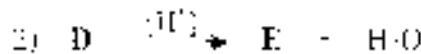
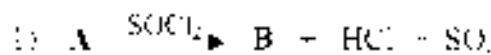
2) la même question pour la synthèse du composé cyclohexylméthanol.



1:	2:	3:
4:	5:	

Exercice N° 2:

Identifier, dans les enchaînements réactionnels suivants, les composés représentés par les lettres A, B, C, ... G



A	B	C
D	E	F
G	H	I
J	K	L

Nom :

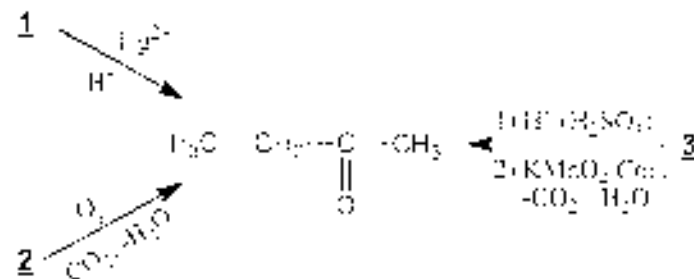
Prénom :

Groupe :

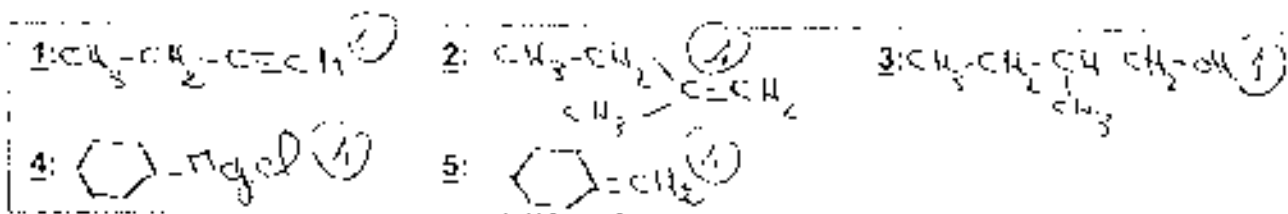
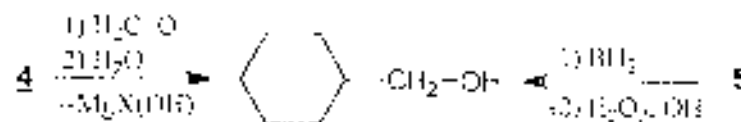
Epreuve de chimie organique II

Exercice N° 1:

1) le butan-2-one peut être synthétisé par différentes méthodes. Donner la formule semi-développée des réactifs (1, 2 et 3).



2) La même question pour la synthèse du composé cyclohexylméthanol



Exercice N° 2:

Identifier, dans les enchaînements réactionnels suivants, les composés représentés par les lettres A, B, C, ... G.

- A $\xrightarrow{\text{SOCl}_2}$ B + HCl + SO₂

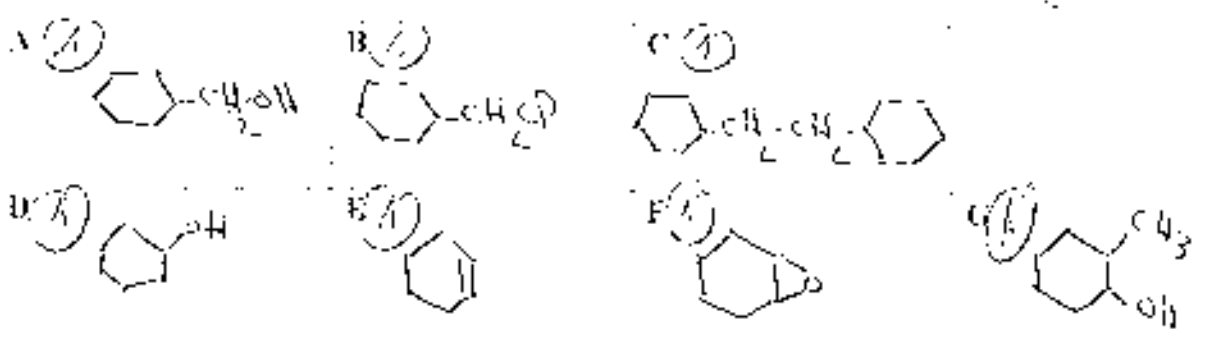
2B + 2Na \rightarrow C + 2NaCl

C $\xrightarrow[\text{Catalyseur}]{(-\text{H}_2)}$ $\langle \rangle-\text{Cl}-\text{CH} \langle \rangle$
- D $\xrightarrow{[\text{H}]}$ E + H₂O

E Peroxyde \rightarrow F

F + CH₃MgI $\xrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$ G + 1/2 MgI₂ + 1/2 Mg(OH)₂

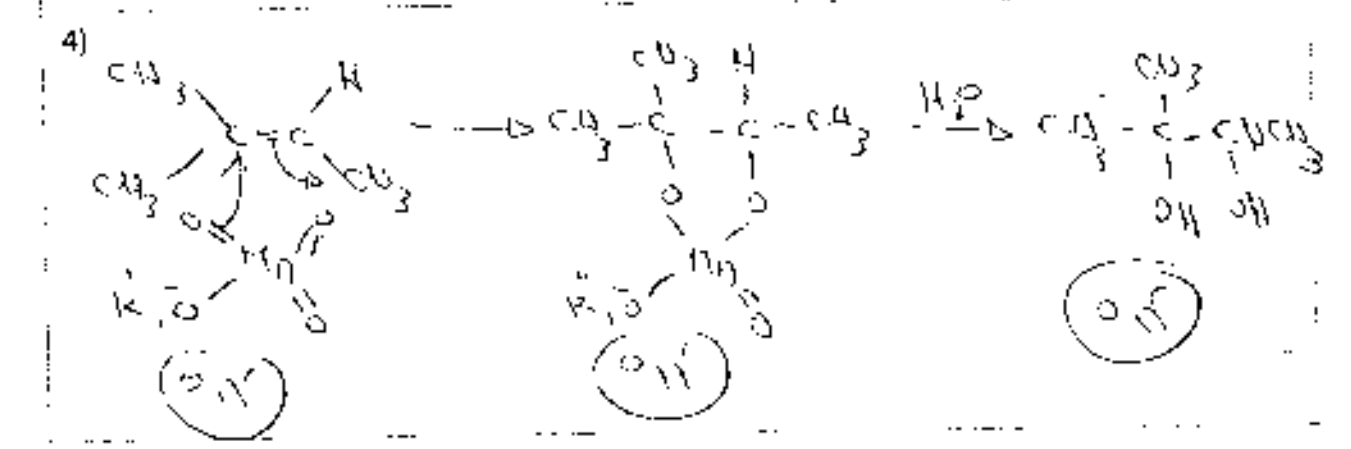
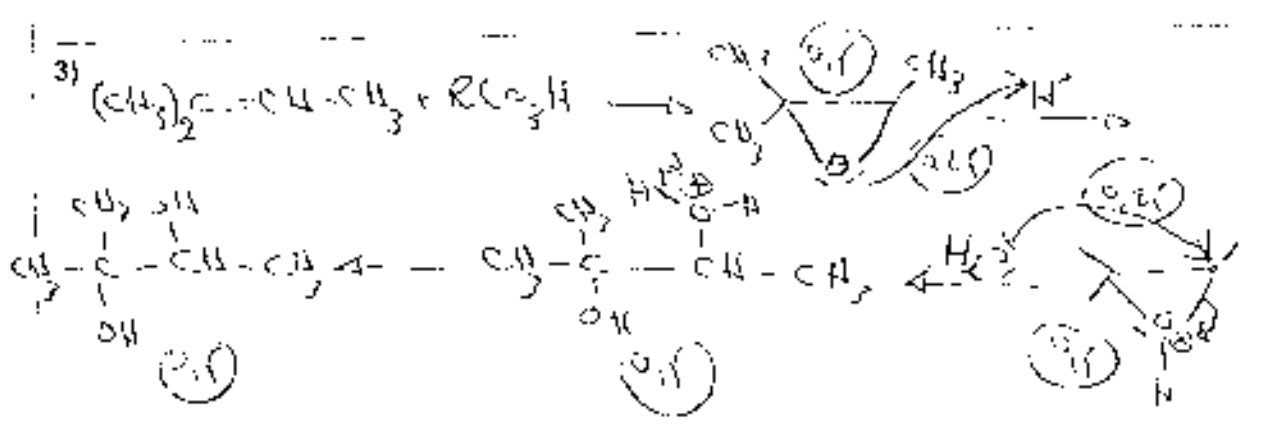
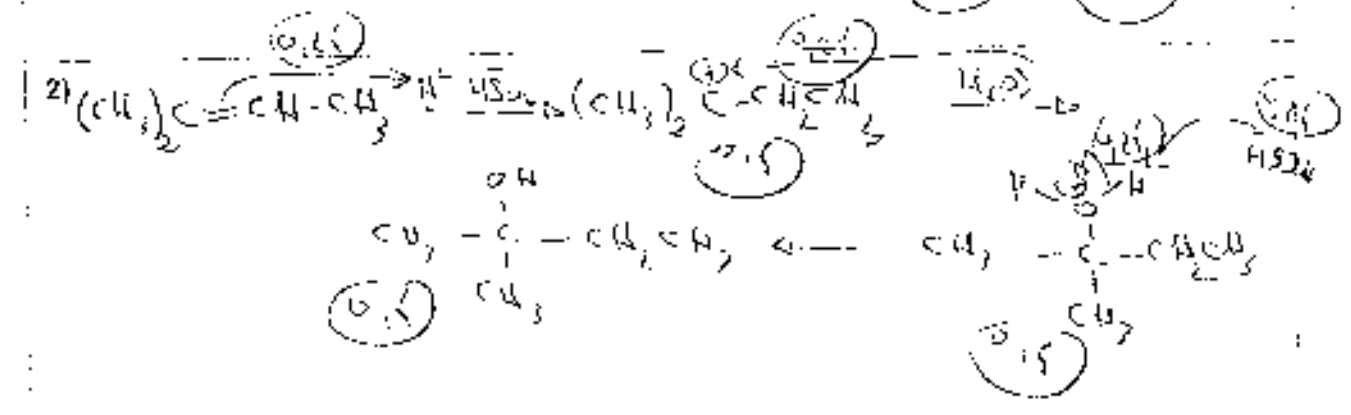
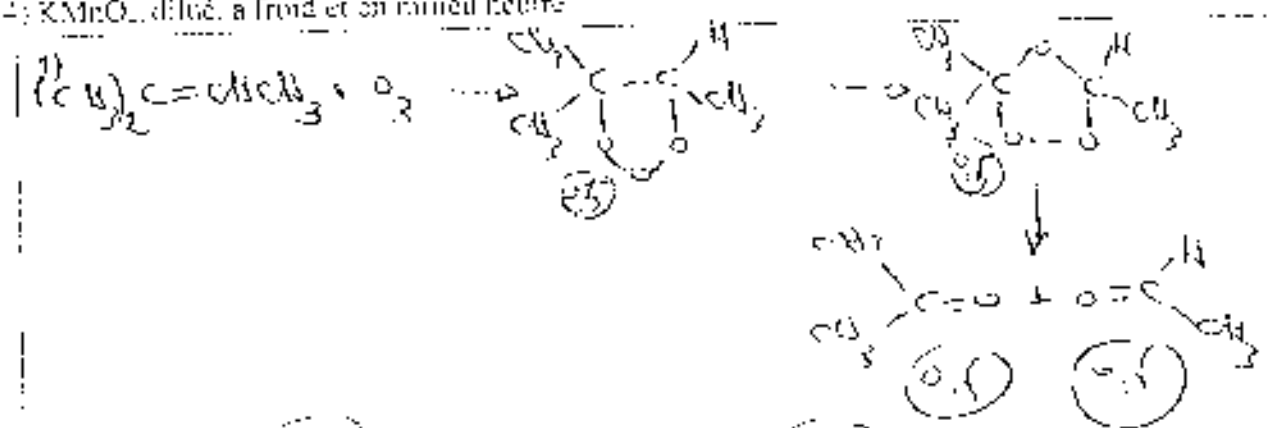
E + O₃ $\xrightarrow[\text{Zn/H}]{\text{H}_2\text{O}}$ O=CH-(CH₂)₂-CH=O



Exercice N° 3:

Écrire le mécanisme réactionnel de la réaction de 2-méthylbut-2-ène $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}-\text{CH}_3$ avec chacun des composés suivants ?

- 1) O_3 , en présence de Zinc (Zn)
- 2) H_2O , en présence d'acide sulfurique
- 3) Peroxide $\text{R}-\text{CO}-\text{O}-\text{OH}$, puis eau
- 4) KMnO_4 dilué, à froid et en milieu neutre



Exercice N° 3.

Écrire le mécanisme réactionnel de la réaction du 2-méthylbut-2-ène $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}-\text{CH}_3$ avec chacun des composés suivants ?

- 1) O_3 , en présence de Zinc (Zn)
- 2) H_2O , en présence d'acide sulfurique
- 3) Peroxyde $\text{R}-\text{CO}-\text{O}-\text{OH}$, puis eau
- 4) KMnO_4 , dilué, à froid et en milieu neutre

1)

2)

3)

4)