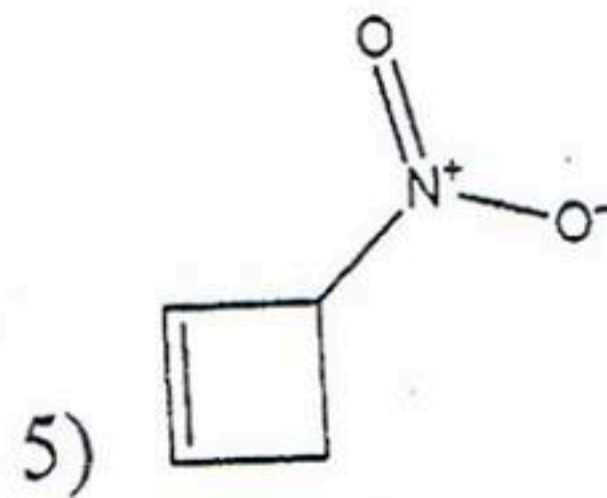
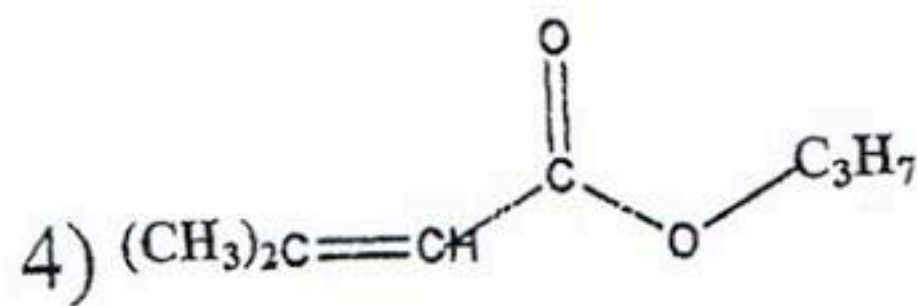
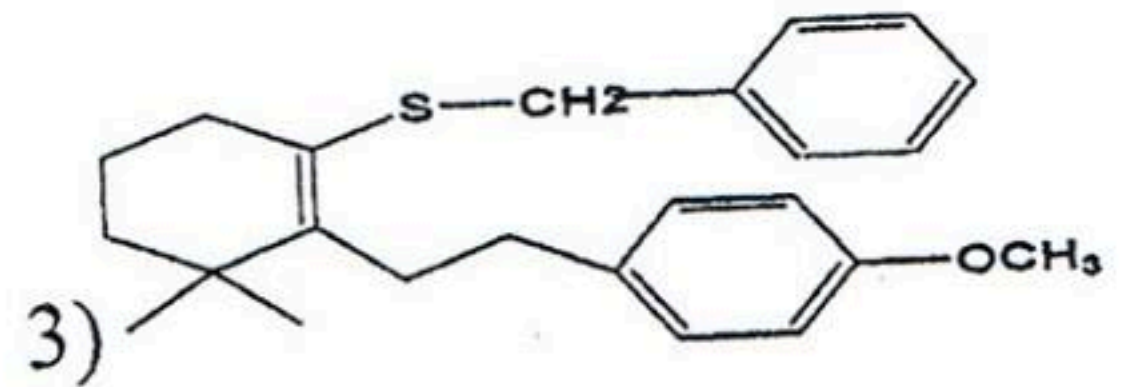
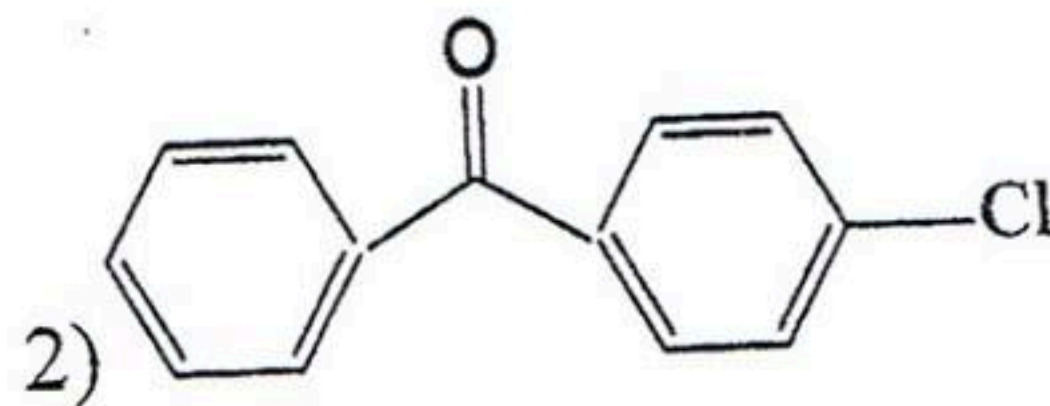
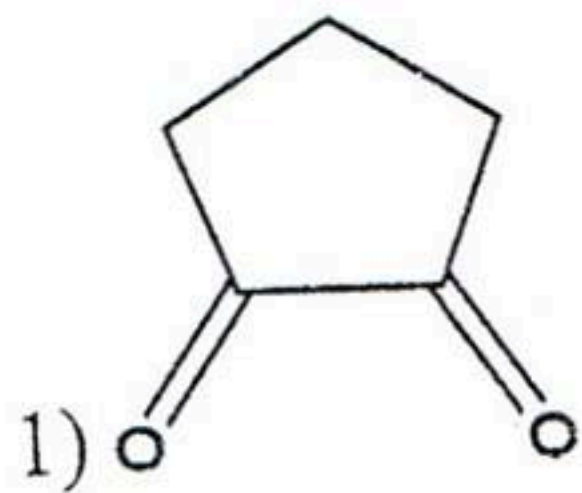


Rattrapage de chimie (Durée : 1 heure 30 min).

Exercice 1 : Donnez un nom aux composés organiques suivants :



Exercice 2 : Etablir la formule semi-développée des composés suivants:

- 1) cyclohexényl cyclohex-3-ényl acétylène 2) secbutanol
3) But-3-énoate de (2-méthyl) propyle 4) Anthracène 5) 2,4,6-trinitrophénol.

Exercice 3 : L'ion lithium doublement ionisé Li^{2+} est un ion hydrogénoïde. Son diagramme d'énergie est similaire à celui de l'atome d'hydrogène. La constante de Rydberg pour l'ion Li^{2+} est égale à $R_{\text{Li}^{2+}} = 9,87663 \times 10^7 \text{ m}^{-1}$

1- Calculer la longueur d'onde associée à chacune des transitions : $1 \rightarrow 2$; $1 \rightarrow 3$; $1 \rightarrow 4$ et $1 \rightarrow \infty$

2- Quel est le domaine spectral des radiations associées à ces photons ?

Exercice 4 : Pour chaque élément chimique ci-dessous, donner sa configuration électronique dans l'état fondamental, préciser le bloc auquel il appartient et sa position précise (ligne, sous-groupe et colonne) dans la classification.

$_{38}\text{Sr}$; $_{26}\text{Fe}$; $_{82}\text{Pb}$; $_{59}\text{Pr}$; $_{40}\text{Zr}$; $_{48}\text{Cd}$ et $_{63}\text{Eu}$.

Les éléments : $_{40}\text{Zr}$; $_{48}\text{Cd}$ et $_{63}\text{Eu}$. Sont-ils des éléments de transition ?

Bonne chance !!!!!