**Table des matières**

Objectifs   
Introduction

Chapitre I: Les composés organiques   
1. Introduction   
2. Formules des composés organiques   
 2.1. Formule brute   
 2.2. Formules développées et semi-développées

3. Fonction chimique ou groupement fonctionnel   
 3.1. Définition   
 3.2. Fonctions principales   
 3.3. Classification des fonctions principales

4. Nomenclature des composés fonctionnels   
 4.1. Hydrocarbures saturés ou alcanes   
 4.2. Hydrocarbure éthyléniques ou alcènes   
 4.3. Hydrocarbures acétyléniques ou alcynes   
 4.4. Les halogénoalcanes (halogénures d'alkyles)   
 4.5. Alcools R-OH (alcanols)   
 4.6. Les éthers   
 4.7. Aldéhydes R-CHO et Cétones R-CO-R'   
 4.8. Les acides carboxyliques: R-COOH (acides alcanoïques)   
 4.9. Les esters RCOOR'   
 4.10. Les anhydrides d'acides RCOOOCR'   
 4.11. Les amines (alcanamines)   
 4.12. Les amides (alcanamides)   
 4.13. Les nitriles   
5. Les composés polyfonctionnels   
  
Chapitre II: Les effets structuraux (Effet inductif-Effet mésomère)   
1. Introduction   
2. Polarité et Polarisabilité des liaisons   
 2.1. Polarisation   
 2.2. Polarisabilité   
3. Effets inductifs   
 3.1. Substituants à effet attracteur (-I)   
 3.2. Substituants à effet donneur (+I)   
 3.3. Acidité des acides carboxyliques   
4. Effet mésomère   
 4.1. Délocalisation des électrons π   
 4.2. Les conséquences du phénomène de délocalisation des électrons π   
 4.3. Mésomérie   
 4.4. Effet mésomère et acidité   
  
Références