

# CURS II

- 5. PROPRIETATILE LEGATURILOR COVALENTE IN COMPUSII ORGANICI 1**
  - 5.1. Lungimi de legatura 1
  - 5.2. Energia de legatura 4
  - 5.3. Orientarea spatiala 6
  - 5.4. Polaritatea 7
  - 5.5. Polarizabilitatea 10
    - 5.5.1. Molecule fara moment dipol global permanent 10
    - 5.5.2. Molecule cu moment dipol global permanent 12
  
- 6. SISTEME  $\pi$  - CONJUGATE NECICLICE – CONJUGAREA  $\pi$ - $\pi$  12**
  - 6.1. Structura sistemelor  $\pi$  - conjugate in teoria Orbitalilor Moleculari (O.M.) pe baza rezultatelor mecanicii cuantice (aproximatiile Hückel in metoda L.C.A.O.) 12
    - 6.1.1. Conditia sterica a conjugarii  $\pi$ - $\pi$  15
    - 6.1.2. Notiunea de „delocalizare” 15
    - 6.1.3. Energie de DELOCALIZARE (CONJUGARE) 167
    - 6.1.4. Orbitalii Moleculari de Frontiera: H.O.M.O. si L.U.M.O. 17
  - 6.2. Abordarea sistemelor  $\pi$  - conjugate prin teoria Legaturii de Valenta (L.V.) 18
  
- 7. HIPERCONJUGAREA 19**
  
- 8. ANULENE. AROMATICITATE. ANTIAROMATICITATE. NEAROMATICITATE. SISTEME  $\pi$  - CONJUGATE CICLICE 20**
  
- 9. EFECTE ELECTRONICE IN COMPUSII ORGANICI 29**
  - 9.1. Efectul Inductiv (I) 29
    - 9.1.1. Grupe cu Efect Inductiv (+I) 29
    - 9.1.2. Grupe cu efect Efect Inductiv (-I) 31
    - 9.1.3. Particularitati si aplicatii ale Efectului Inductiv 32
  - 9.2. Efectul Electromer (E) 35
    - 9.2.1. Efectul de conjugare izovalenta (+E) 37
    - 9.2.2. Efectul de conjugare heterovalenta (-E) 38

*Modificarile ulterioare asupra continutului, operate de catre autor, nu fac obiectul vreunei notificari prealabile.*