



**TITULACIÓ:** Ciències ambientals  
**NOM DE L'ASSIGNATURA:** 23812 Química  
**CURS:** 2002/2003  
**CRÈDITS:** 6

## Programa

1. ESTRUCTURA ELECTRÒNICA DELS ÀTOMS  
Antecedents històrics. Mecànica quàntica; ones i partícules, principi d'incertesa. L'àtom d'hidrogen. Concepte d'orbital atòmic; representació dels orbitals. Funció de spin.
2. ÀTOMS POLIELECTRÒNICS.  
Principi d'exclusió de Pauling. Regla de Hund. Orbitals i nivells d'energia. Apantallament dels electrons i càrrega nuclear efectiva. Configuracions electròniques; Excepcions.
3. LA TAULA PERIÒDICA  
Ordenació dels elements. Classificació dels elements; grups, períodes, blocs, caràcter metàl·lic. Propietats periòdiques dels elements; volum i radi atòmics, potencial d'ionització, afinitat electrònica. Propietats dels àtoms enllaçats; estat d'oxidació i electronegativitat.
4. GENERALITATS DEL ENLLAÇ QUÍMIC.  
Tipus de substàncies. Models d'enllaç. Paràmetres energètics i estructurals
5. L'ENLLAÇ EN LES MOLÈCULES  
Model de l'enllaç de valència; estructures de Lewis; teoria de la repulsió dels parells electrònics de la capa de valència. Teoria del enllaç de valència; hibridació Model dels orbitals moleculars; concepte d'orbital molecular, energia i recobriment. Molècules diatòmiques; molècules H<sub>2</sub>, molècules A<sub>2</sub> i AB del segon període.
6. L'ENLLAÇ EN ELS SÒLIDS (I)  
Els metalls; estructures i propietats. Model de bandes; metalls i semiconductors. Sòlids iònics; estructures i propietats. Enllaç iònic; consideracions termodinàmiques, energia reticular.
7. L'ENLLAÇ EN ELS SÒLIDS (II)  
Sòlids covalents; estructures i propietats. Sòlids moleculars; forces de Van der Waals, enllaç per pont d'hidrogen.
8. ELS ELEMENTS DELS GRUPS PRINCIPALS:  
Elements; estructura, estats d'oxidació i energies d'enllaç. Compostos; halurs, òxids i hidrurs.
9. QUÍMICA DEL CARBONI (I)  
Particularitat del Carboni. Hidrocarburs alifàtics; nomenclatura i representació. Hidrocarburs aromàtics. Isomeria. Reactivitat.
10. QUÍMICA DEL CARBONI (II)  
Alcohols, èters i tiols. El grup carbonil; cetones i aldehids. El grup carboxil; àcids i derivats.

## Llibres recomanats

### Temes 1-7

- *Estructura atòmica i enlace químic*. J. Casabó Ed. Reverté
- *Fonaments d'estructura atòmica i enllaç químic* F. Centelles, E. Brillas, X. Domènech, R. M. Bastida Publicacions UB, Barcanova
- *Química. Estructura de la matèria* J. M. Costa, J. M. Lluch, J. J Pérez. Biblioteca Universitaria. Encic. Cat.
- *Cálculos básicos en estructura atòmica i molecular* M. Paraira, J. J. Pérez. Ed. Vicens-Vives.

### Tema 8

- *Essential Trends in Inorganic Chemistry*. D. M. P. Mingos Ed. Oxford University Press (pp. 46-58, 89-93 i 202-206)

### Temes 9 i 10:

- *Química per a les ciències de la naturalesa i de l'alimentació* J. Saña-Vilaseca. Ed. Vicens Vives (Capítols 20 a 23)
- *Química*. J. B. Russell, A. Larena. Ed. McGraw-Hill (Capítols 24 a 27)

### General

- *Química. Curso Universitario*. H. Maham Addison Wesley, 4ª Edició (1990)

**Professor de teoria:** Lluís Escriche, (Torre de Química, 3ª planta, despatx C7-339 ) e-mail:

Lluís.Escriche@uab.es

**Professors de problemes:** Grup 1 aula C3-016: Jordi García-Antón (Torre de Química, 3ª planta, portes C7-357)

Grup 2 aula C3b-006: Laura Villareal (Torre de Química, 3ª planta, portes C7-319)