

# QUÍMICA 2 BATXILLERAT

Unitat 11

## DELS ÀTOMS A LES MOLÈCULES. L'ENLLAÇ QUÍMIC

### OBJECTIUS:

1. Classificar les substàncies segons el tipus d'enllaç que formen
2. Representar estructures de Lewis
3. Predir la geometria de les molècules mitjançant la teoria de la repulsió de parells d'electrons
4. Justificar la polaritat d'enllaços covalents i de les molècules respecte de la seva geometria
5. Mètodes espectroscòpics per conèixer l'estructura de les molècules: IR, UV, RMN-H, MS
6. Efectuar càlculs amb energia radiant

# QUÍMICA 2 BATXILLERAT

Unitat 11

## DELS ÀTOMS A LES MOLÈCULES. L'ENLLAÇ QUÍMIC

### ESQUEMA:

1. Quantificació de l'energia i el model ondulatori de l'àtom (hipòtesi de Planck, espectres atòmics)
2. Tipus d'enllaç: iònic, covalent, metàl·lic
3. L'enllaç covalent i la teoria de Lewis
  - a. Teoria de Lewis. Regla de l'octet
  - b. Excepcions de la teoria de Lewis
  - c. Estructures
4. Teoria de repulsió entre parells d'electrons de la capa de valència
5. Polaritat de les molècules
6. Forces intermoleculars
7. Introducció als mètodes espectroscòpics: IR, UV, RMN-H, MS