

**Chapitre n°5 : Structure électronique des molécules.  
Théories de Lewis, de la mésomérie et V.S.E.P.R.  
Illustrations des relations structure-propriétés : polarité et réactivité.**

- I- Théorie de Gillespie (V.S.E.P.R).
  - 1- Le principe.
  - 2- Les différentes géométries possibles.
  - 3- Evolution des angles de liaison.
  - 6- Conclusion.
- II- Electronegativité - Relations structure propriétés.
  - 2- Electronegativité.
  - 3- Moment dipolaire : molécule polaire, apolaire.
    - a. Définition du moment dipolaire.
    - b. Molécules diatomiques.
    - c. Molécules polyatomiques.
    - d. Ionicité d'une liaison.

**Les liaisons faibles.**

- 1- Nécessité d'existence des liaisons faibles.
- 2- La liaison de Van der Waals.
  - a- Les termes attractifs et répulsifs.
  - b- Le terme répulsif.
  - c- La liaison d'un point de vue énergétique.
  - d- Influence sur les constantes physiques.
- 3- La liaison hydrogène.
  - a- Existence d'anomalies.
  - b- Conditions d'existence.
  - c- Quelques applications.

Pas d'histoires de solvant encore....

**Colleurs :**

**Daudeville Adrien  
Delserieys Jean  
Falcou Serge  
Thomazeau Anne**

**vendredi 16h-18h  
vendredi 16h-17h  
mercredi 9h15-11h30  
mardi 18h-20h**