

**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- Electronégativité - Relations structure propriétés.
  - 1- Electronégativité.
  - 2- Moment dipolaire : molécule polaire, apolaire.
    - a. Définition du moment dipolaire.
    - b. Molécules diatomiques.
    - c. Molécules polyatomiques.
    - d. Ionicité d'une liaison.

**LA STEREOCHIMIE DES MOLECULES ORGANIQUES**

- I- Formules des molécules organiques.
  - 1- Formules brutes et degré d'insaturation.
  - 2- Formules planes.
  - 3- Isomère plane.
- II- Stéréoisomères de configuration.
  - 1- Rappel sur l'atome de carbone.
  - 2- Enantiomérie.
    - a- La chiralité.
    - b- Composés à un carbone asymétrique.
    - c- Composés à deux carbones asymétriques.
- 3-Diastéréoisomérisation géométrique.

***Obligation de poser de la nomenclature : 1 molécule à nommer puis nom à représenter (simple)***

**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.

**Pour compléter la colle, on peut toujours poser des exercices de cinétique.**

**Colleurs :**

<b>Bernard Anne-Sophie</b>	<b>vendredi 16-17</b>
<b>Daudeville Adrien</b>	<b>vendredi 16-18</b>
<b>de Beaurepaire Timothée</b>	<b>mardi 18-20</b>
<b>Delserieys Jean</b>	<b>lundi 19-20</b>
<b>Falcou Serge</b>	<b>mardi 16-17</b>
<b>Thomazeau Anne</b>	<b>mercredi 19-20 1s/2 - les semaines de</b>
	<b>colles paires</b>