

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- Electronégativité - Relations structure propriétés.
 - 2- Electronégativité.
 - 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

vendredi 16h-18h

Delserieys Jean

vendredi 16h-17h

Falcou Serge

mercredi 9h15-11h30

Thomazeau Anne

mardi 18h-20h