

PROCHAINE SEMAINE DE COLLES : lundi 6 janvier 2025

BONNES FETES DE FIN D'ANNEE A TOUS

Nomenclature en chimie organique : on donnera forcément à chaque élève une molécule en topologique en demandant le nom, puis l'inverse, avec au moins un C asymétrique sur chaque.

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.
- 4- Solvants, solubilité et miscibilité.
 - a- Dissolution d'un composé non ionisable.
 - b- Dissolution d'un composé ionisable.
 - c- Extraction liquide-liquide.
 - d- Composés hydrophiles et hydrophobes : amphiphilie.

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- Enantiométrie.
 - a- La chiralité.
 - b- Composés à un carbone asymétrique.
 - c- Composés à deux carbones asymétriques.

3-Diastéréoisométrie géométrique.

4- Propriétés physiques et chimiques des stéréoisomères de configuration.

5-Séparation des énantiomères.

III- Stéréoisomères de conformation de Molécules acycliques saturées.

- a- L'éthane.
- b- Le butane.

Colleurs :

Daudeville Adrien

mercredi 16h-18h

Delserieys Jean

vendredi 16h-18h

Falcou Serge

vendredi 16h

Thomazeau Anne

vendredi 18h-20h