

**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**