

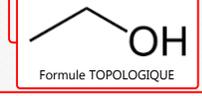
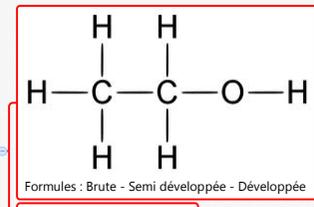
# Chap 10 : Représentation spatiale des molécules

## 1) Chiralité

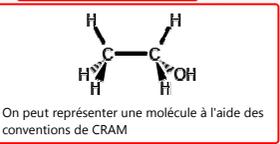
- Une molécule est **CHIRALE** si elle n'est pas **SUPERPOSABLE** à son image dans un miroir
- Une molécule chirale ne possède ni plan ni axe de **SYMETRIE**

## 2) Représentation molécules organiques

### Représentation PLANE

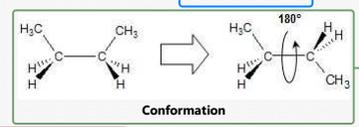
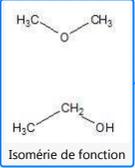
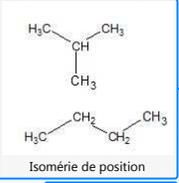
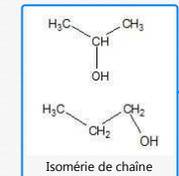


### Représentation 3D



## 3) Relations d'isomérisation

### Isomérisation CONSTITUTION



### STEREISOMERIE

#### Enantiomérisation

- Un carbone asymétrique est un atome de carbone lié à 4 groupes différents, il est noté **c\***
- Une molécule possédant un **C\*** est **TOUJOURS** chirale
- Toute molécule possédant un **C\***, peut exister sous 2 stéréoisomères images l'un de l'autre dans un miroir appelés **ENANTIOMERES**
- 2 **ENANTIOMERES** ont des propriétés physiques et chimiques **IDENTIQUES** et souvent des propriétés biochimiques **DIFFERENTES**
- Un mélange des 2 énantiomères en proportions identiques est appelé mélange **RACEMIQUE**

#### Configuration

- 2 stéréoisomères qui ne sont pas énantiomères sont **DIASTEREISOMERES**
- 2 diastéréoisomères ont des propriétés physiques et chimiques **DIFFERENTES**

#### Molécules à 2 C\*

