

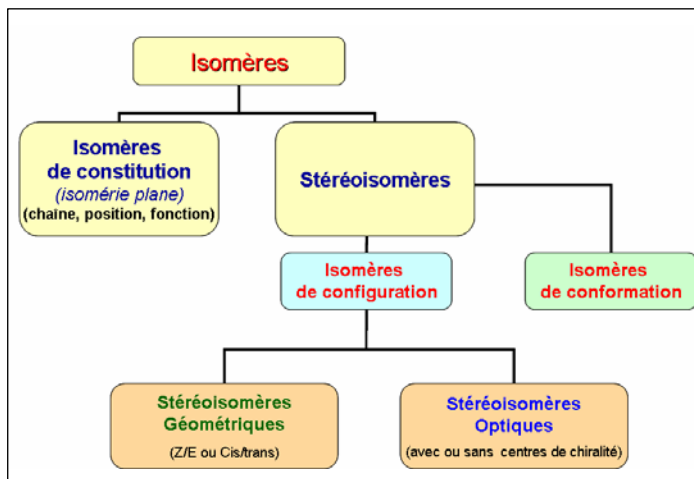
LA STÉRÉOISOMÉRIE ou STÉRÉOCHIMIE

Définitions

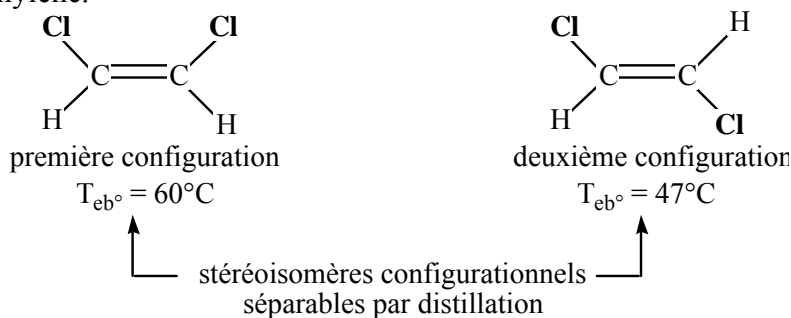
• **Les stéréoisomères** sont des isomères ayant même formule semi-développée, mais qui diffèrent entre eux par la disposition des atomes dans l'espace.

Les stéréoisomères peuvent être des isomères de configuration ou des isomères de conformation.

• **Les isomères configurationnels ou de configuration** d'un composé donné correspondent chacun à une disposition particulière des atomes constituant sa molécule dans l'espace. Il s'agit donc de molécules différentes que l'on peut isoler.



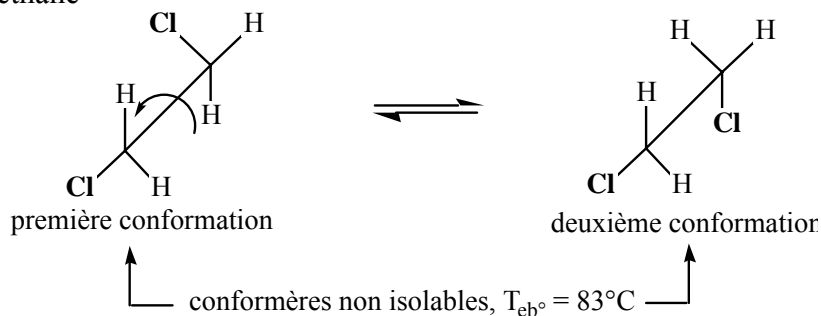
Ex : 1,2-dichloroéthylène.



Le passage d'une configuration à une autre nécessite la rupture d'une liaison ensuite sa formation de nouveau. Dans l'exemple ci-dessus c'est la liaison π se trouvant entre les deux carbones.

• **Les isomères de conformation ou conformères** correspondent tous à la même configuration. Donc il s'agit d'une seule molécule. De ce fait les conformères sont non isolables.

Ex : 1,2-dichloroéthane



Le passage d'une conformation à une autre s'effectue par simple rotation et sans rupture de liaisons.