

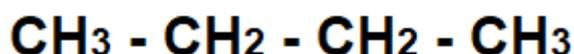
Isomérisation de chaîne

1. Définition

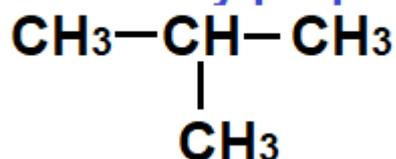
L'isomérisation de chaîne désigne les isomères qui diffèrent par leur chaîne carbonée, mais qui ont la même formule brute.

Exemple :

Le butane



Le méthylpropane



2. Propriétés physique et chimique des isomères

Des isomères de chaîne ont des **propriétés chimiques** (réactivité) **identiques**

et des **propriétés physiques** (températures de changement d'état, miscibilité, densité ...) **différentes**.

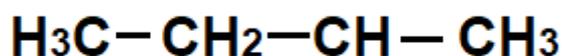
3. Exemples des isomères de chaîne

Formule brute : C₅H₁₂

Pentane



2-méthylpropane



2,2-diméthylpropane

