

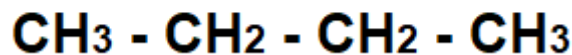
# Isomérisation de chaîne

## 1. Définition

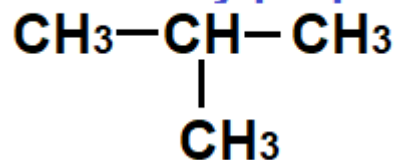
L'isomérisation de chaîne désigne les isomères qui diffèrent par leur chaîne carbonée, mais qui ont la même formule brute.

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**.

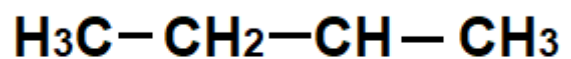
## 3. Exemples des isomères de chaîne

Formule brute :  $\text{C}_5\text{H}_{12}$

### Pentane



### 2-méthylpropane



### 2,2-diméthylpropane

