

Identification de la relation d'isomérisation entre deux composés

A et B ont même formule brute ...

... mais des formules semi-développées différentes

Chemical Formula: C₄H₁₀O

... et même formule semi-développée

A et B sont des **isomères de constitution**.
Ils ne diffèrent que par ...

Le passage de l'un à l'autre peut s'effectuer par **libre rotation autour de liaisons simples**.

Le passage de l'un à l'autre nécessite **des ruptures de liaisons**.

... la **nature** de leur **groupe caractéristique**.

... la **position** de leur **groupe caractéristique**.

... leur **chaîne carbonée**.

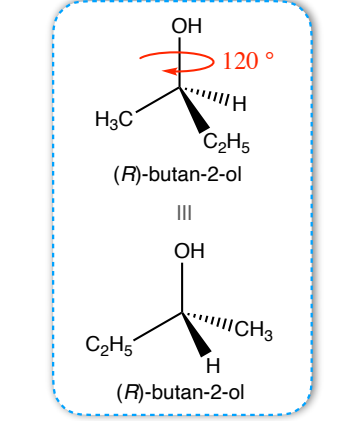
A et B sont des **conformères** (même molécule).

A et B sont des **stéréoisomères** (molécules différentes).

A et B sont des **isomères de fonction**.

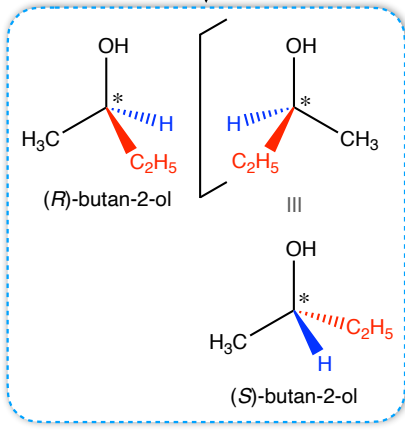
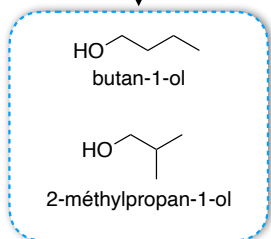
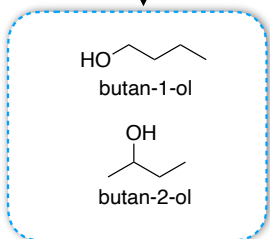
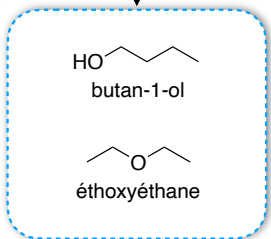
A et B sont des **isomères de position**.

A et B sont des **isomères de chaîne**.



Ils sont en plus **image l'un de l'autre** dans un miroir plan.

A et B sont des **énantiomères**.



Pour vérifier simplement si une molécule et son image forment un couple d'énantiomères, on vérifie qu'elles ne peuvent pas se superposer.

Une molécule qui possède un unique atome de carbone asymétrique forme nécessairement un couple d'énantiomères avec son image.

avec son image