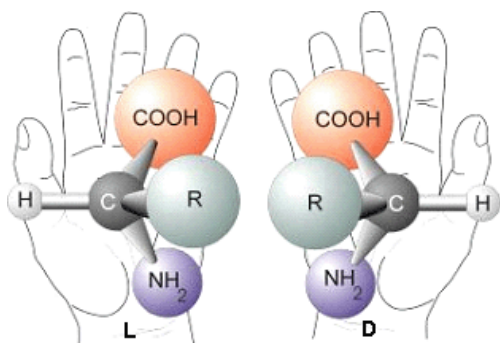
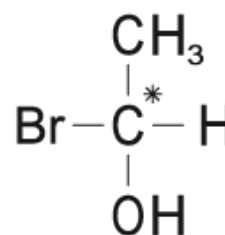


Chiralité

Une molécule est chirale si elle n'est pas superposable (identique) à son image dans un miroir. La main, par exemple, n'est pas un objet chiral.

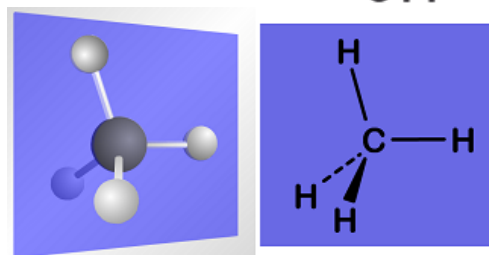


Pour qu'une molécule soit **chirale** elle doit posséder au moins un **carbone asymétrique** (qui a 4 substituants différents). On le représente avec une petite astérisque



Représentation spatiale dite de CRAM

Les conventions de CRAM permettent de représenter les liaisons covalentes entre deux atomes A et B dans l'espace, en précisant la direction de la liaison :



Liaison dans le plan



Liaison vers l'avant du plan



Liaison vers l'arrière du plan



Stéréoisomérisation

Des stéréoisomères sont des molécules différentes qui ont la même formule plane.

Une molécule possédant **un seul carbone asymétrique** présente deux isomères de configuration, images l'une de l'autre dans un miroir : ce sont des **énantiomères**.

Un mélange constitué de deux énantiomères en quantités égales est dit **racémique**.

Lorsque des molécules présentent deux carbones asymétriques, les stéréoisomères qui ne sont pas des énantiomères sont des **diastéréoisomères**.

