

Activité 6.1 – Structure des acides α -aminés

Objectifs de la séance :

- Comprendre la structure des acides aminés.
- Comprendre la notion de molécule énantiomère et de chiralité.
- Comprendre les différentes représentations des acides aminés.
- Comprendre le principe de la liaison peptidique.

Contexte : Un **acide aminé** est une molécule organique comportant à la fois une fonction acide carboxylique COOH et une fonction amine NH_2 .

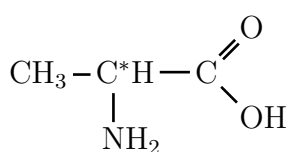
Les acides α -aminés sont les briques de bases des **protéines**, qui permettent à nos molécules de fonctionner.

→ Quel est la structure des acides aminés et comment les représenter ?

Document 1 – Les acides α -aminé

Un acide aminé est une molécule organique comportant un groupe carboxyle et un groupe amine.

On parle **d'acide α -aminé**, si les groupes **amine** et **carboxyle** sont porté par le même carbone, numéroté α .

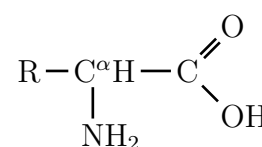


Molécule d'alanine

Ici **R** est une chaîne d'éléments appelée **résidu**.

Un **carbone asymétrique** est un carbone avec 4 liaisons simples, lié à quatre élément ou quatre groupements différents. On le note C^* .

Repérer les carbones asymétriques d'une molécule permet de déterminer si elle est **chirale**.



Exemple d'acide α -aminé

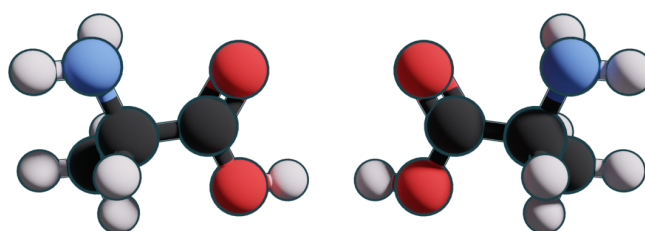
1 – Justifier que le carbone en α de l'alanine est bien asymétrique.

Document 2 – Chiralité et énantiomère

Une **molécule** est dite **chirale** si elle n'est pas superposable à son image dans un miroir.

Si deux molécules sont images l'une de l'autre dans un miroir et ne sont pas superposable, alors ce sont des **énantiomères**.

On parle alors **d'isomérisme de configuration**.



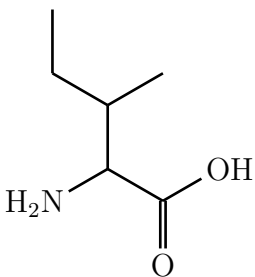
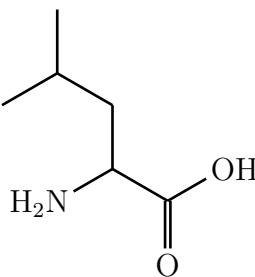
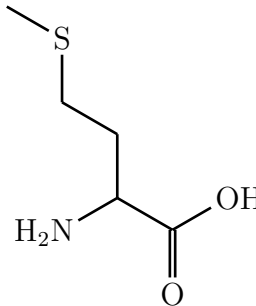
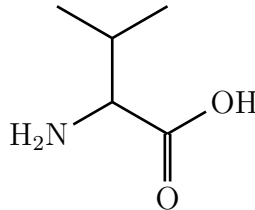
↑ Molécules d'alanine image l'une de l'autre dans un miroir, non superposables. Elles sont **énantiomères**.

2 – Donner des exemples d'objet chiraux dans la vie quotidienne.

Document 3 – Acides α -aminé produit par le vivant

Sur Terre, plus de 500 acides α -aminés sont produit par naturellement, mais chez les eucaryote, seuls 20 acides α -aminés sont utilisés et synthétisés. On parle d'acide α -aminé **protéinogène** (« qui donne naissance aux protéines »). Les êtres humains peuvent synthétiser 11 acides aminés.

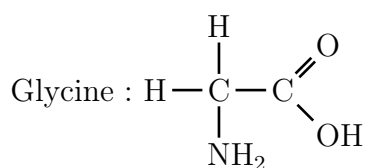
Les neufs acides α -aminés qui ne peuvent pas être synthétisé dans nos corps sont les acides aminés **essentiels**. Ils doivent être fournis par l'alimentation.

Isoleucine	Leucine	Méthionine	Valine
Ile	Leu	Met	Val
			

↑ Quelques acides aminés essentiels

3 – Entourer les carbones asymétriques dans les quatre exemples d'acide aminés essentiels donnés dans le document 3.

4 – La molécule glycine est le seul acide α -aminé qui n'est pas chiral.



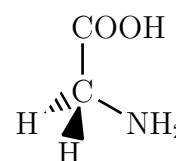
Expliquer pourquoi.

Document 4 – Représentation des acide aminés

Pour modéliser en 2D des molécules 3D, on utilise la représentation de Cram en chimie et la représentation de Fischer en biologie.

Représentation de Cram : c'est une représentation en perspective avec trois conventions

- liaison dans le plan ;
- ||||| liaison en arrière du plan (vers la table) ;
- ▲ liaison en avant du plan (vers nous).

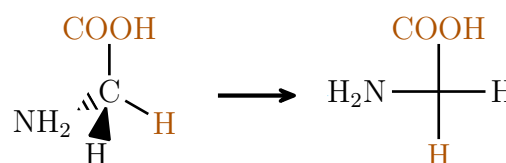


Représentation de Fischer : la molécule d'acide aminé est projetée dans le plan et représentée sous formes de croix, comme si on l'avait aplati

- l'atome de carbone C* asymétrique est celui sur lequel est centrée la représentation ;
- le groupe carboxyle COOH est placé au dessus du carbone asymétrique ;
- le résidu R est placé en dessous du carbone asymétrique ;
- H et le groupe amine NH₂ sont placés horizontalement, à droite ou à gauche du carbone asymétrique.

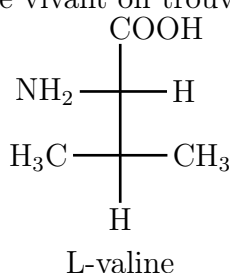
Il y a deux positions possibles pour le groupe amine.

- Si le groupe amine est à **gauche**, l'énantiomère est dit **énantiomère L**.
- Si le groupe amine est à **droite**, l'énantiomère est dit **énantiomère D**.



Dans le vivant, seuls les acides aminés de configuration L existent. Le nom des acides aminés sont précédés de la lettre L ou D.

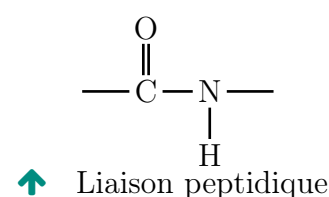
5 – Dans le vivant on trouve de la L-valine. Donner la représentation de Fischer de la D-valine.



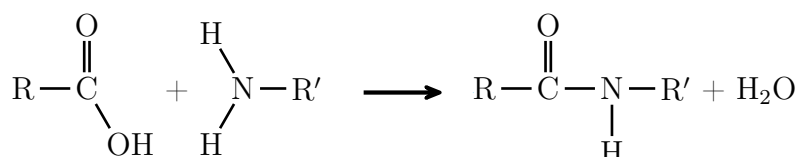
Document 5 – Liaison peptidique

Pour former une protéine, il faut assembler des acides aminés entre eux avec des **liaisons peptidiques**.

La **liaison peptidique** est un groupe amide particulier. L'azote du groupe amide est monosubstitué, c'est-à-dire qu'il n'est relié qu'à un seul H.



Le groupe amide se forme au cours d'une réaction de **condensation** entre un acide carboxylique et un amine



Comme tous les acides aminés possèdent un **groupe amine** et un **groupe carboxyle**, cette réaction de condensation peut avoir lieu entre deux acides aminés, on parle de **dipeptide**.

Un **dipeptide** est la molécule formée par deux acides aminés liés par une liaison peptidique. Pour nommer les **dipeptides** obtenus par réaction de condensation, on colle les abréviations des 2 acides aminés.

Dans un mélange **équimolaire** d'alanine et de valine, 4 dipeptides vont être formés, car chaque groupe amine peut réagir avec chaque groupe carboxyle : Ala-Val, Ala-Ala, Val-Ala et Val-Val.

À partir des dipeptides, on peut former des tri-, quadri-, etc. peptides. Quand la chaîne peptidique atteint un certain nombre d'acides aminés (plus d'une cinquantaine), on a une **protéine**.

6 — Donner les formules topologiques de l'alanine et de la valine.

7 — Donner les formules topologiques des dipeptides Ala-Val, Ala-Ala, Val-Ala et Val-Val.