

Q: Qu'est-ce qu'un acide aminé ?	Q: Qu'est-ce qu'un acide α -aminé ?	Q: Qu'est-ce qu'un carbone asymétrique ?	Q: Comment note-t-on un carbone asymétrique ?
Q: Qu'est-ce qu'une molécule chirale ?	Q: Une molécule avec 1 carbone asymétrique est-elle chirale ?	Q: Une molécule avec plusieurs asymétries est-elle chirale ?	Q: Comment appelle-t-on deux énantiomères ?
Q: Qu'est-ce que la stéréochimie des acides aminés ?	Q: Qu'est-ce que la représentation de Cram ?	Q: Qu'est-ce que la représentation de Fischer ?	Q: Comment savoir si un acide aminé est D ou L ?
Q: Quelles propriétés ont les formes D et L d'un acide aminé ?	Q: Comment nomme-t-on la réaction entre deux acides aminés ?	Q: Que produit une réaction de condensation ?	Q: Qu'est-ce qu'un mélange équimolaire ?

Par un astérisque : C*.	Un carbone lié à 4 groupes différents.	Quand NH ₂ et COOH sont sur le même carbone α.	Une molécule avec un groupe NH ₂ et un groupe COOH.
Ce sont des énantiomères.	Non, cela dépend de leur symétrie.	Oui, elle est forcément chirale.	Elle n'est pas superposable à son image miroir.
En regardant la position du NH ₂ sur Fischer.(à droite = D, à gauche = L)	Une croix avec COOH en haut, R en bas, NH ₂ et H sur les côtés.	Une représentation en traits, triangle plein ou pointillé.	C'est la structure spatiale d'un acide aminé.
Mélange avec quantités égales des deux réactifs.	Liaison peptidique et élimination d'eau.	C'est une réaction de condensation.	Ce sont des énantiomères.

Q: Combien de dipeptides peut-on former avec 2 acides aminés ?	Q: Qu'est-ce qu'une protéine ?	Q: Quelle structure détermine l'activité biologique d'une protéine ?	

	<p>La structure tertiaire ou quaternaire détermine l'activité biologique.</p>	<p>Une macromolécule avec plus de 50 acides α-aminés.</p>	<p>On peut former 4 dipeptides différents.</p>