

**Trouver les formules des deux acides  $\alpha$  aminés qui se sont condensés pour former un dipeptide donné.**

**OU**

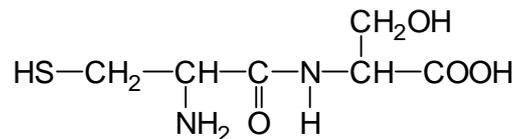
**Trouver les formules des deux acides  $\alpha$  aminés formés lors de l'hydrolyse d'un dipeptide**

### **Ce qu'il faut savoir**

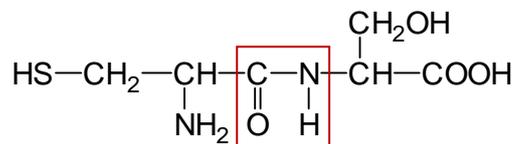
- Lorsqu'un dipeptide se forme, il se crée dans la molécule la liaison peptidique.
- Lorsqu'un dipeptide s'hydrolyse, c'est au niveau de la liaison peptidique que la rupture se fait. ( entre l'atome de carbone et l'atome d'azote )

### **Méthode à appliquer.**

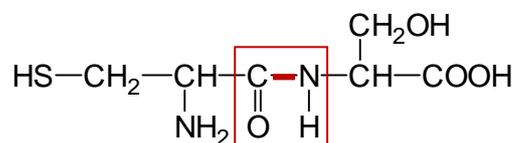
On considère le dipeptide suivant :



- Repérer la liaison peptidique



- Repérer la liaison C — N dans la liaison peptidique

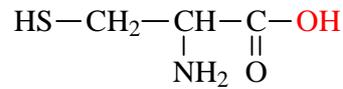


- Ecrire les deux morceaux de molécule en imaginant que la liaison C — N n'existe plus



- Compléter

- Le morceau contenant la fonction acide dégradée par OH pour obtenir COOH

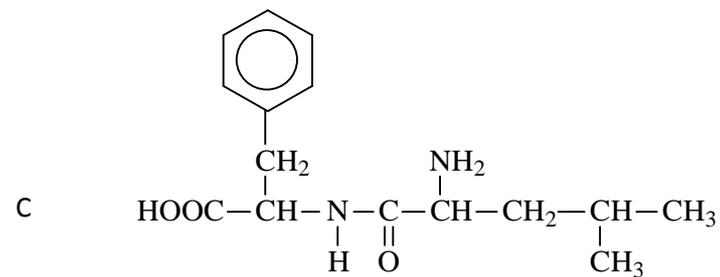
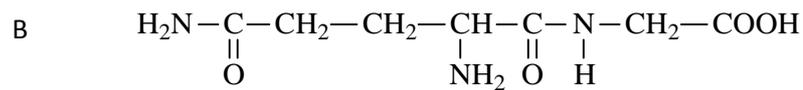
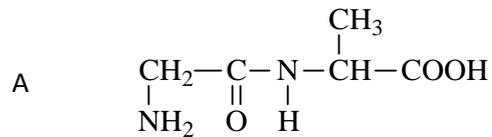


- Le morceau contenant la fonction amine dégradée par H pour obtenir NH<sub>2</sub>



### Applications

Ecrire les formules semi développées des acides α aminés obtenus lors de l'hydrolyse des dipeptides suivants :



**Correction**