

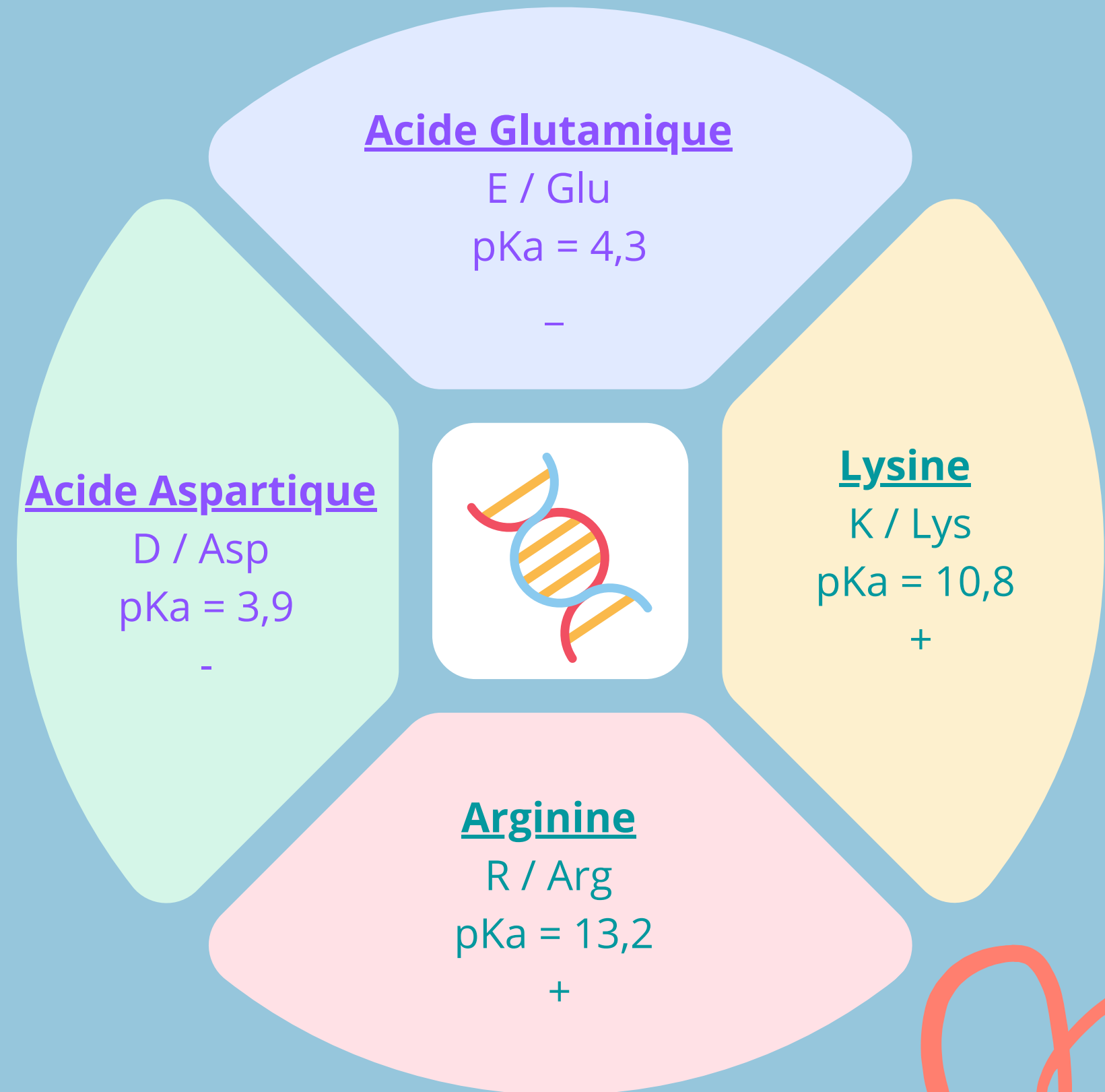
# RECAP

CONCEPTION DU  
MÉDICAMENT -  
IDENTIFICATION ET  
VALIDATION DE LA CIBLE

---

Acide Aminé  
ionisable à pH  
physiologique

---



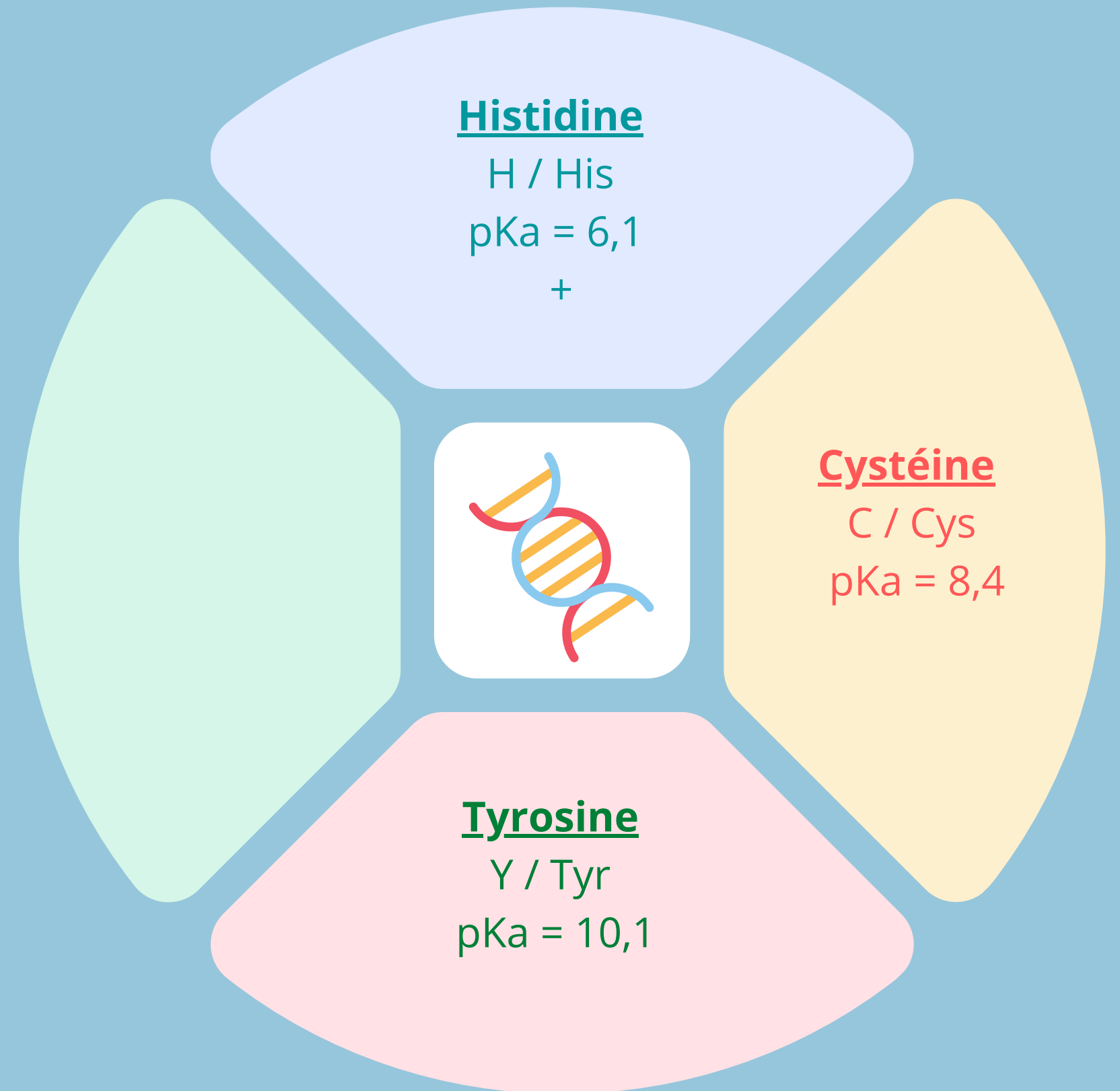
# RECAP

CONCEPTION DU  
MÉDICAMENT -  
IDENTIFICATION ET  
VALIDATION DE LA CIBLE

---

Acide Aminé  
Ionisable sous  
certaines conditions

---



# LES DIFFÉRENTES LIAISONS

## LIAISONS IONIQUES

100 – 200 KCAL.MOL<sup>-1</sup>

Lysine

Arginine

Histidine

Acide Aspartique

Acide Glutamique

Tyrosine

Cystéine

## LIAISONS HYDROGÈNES

2 – 7 KCAL.MOL<sup>-1</sup>

Sérine

Thréonine

Cystéine

Méthionine

Asparagine

Glutamine

Tyrosine

Tryptophane

# LES DIFFÉRENTES LIAISONS

## LIAISONS DIPOLAIRES

0,5 – 7 KCAL.MOL<sup>-1</sup>

Lysine

Arginine

Sérine

Thréonine

Histidine

Acide Aspartique

Cystéine

Méthionine

Acide Glutamique

Tyrosine

Asparagine

Glutamine

Tryptophane

# LES DIFFÉRENTES LIAISONS

## LIAISONS DE VAN DER WAALS

1 – 10 KCAL.MOL-1

Tyrosine

Tryptophane

Phénylalanine

## LIAISONS HYDROPHOBES

0,5 KCAL.MOL-1

Glycine

Leucine

Valine

Alanine

Isoleucine

Proline

Méthionine

# LA STÉRÉOCHIMIE DES ACIDES AMINÉS

SÉRINE  
THRÉONINE  
CYSTÉINE

Gauche (+) (-)  
--> privilégiés

TRANS  
--> qlq fois

ARGININE

ANTI II  
SYN

ASPARTATE  
/  
GLUTAMATE

SYN  
ANTI

LYSINE

Trans  
Gauche (+)  
Gauche (-)

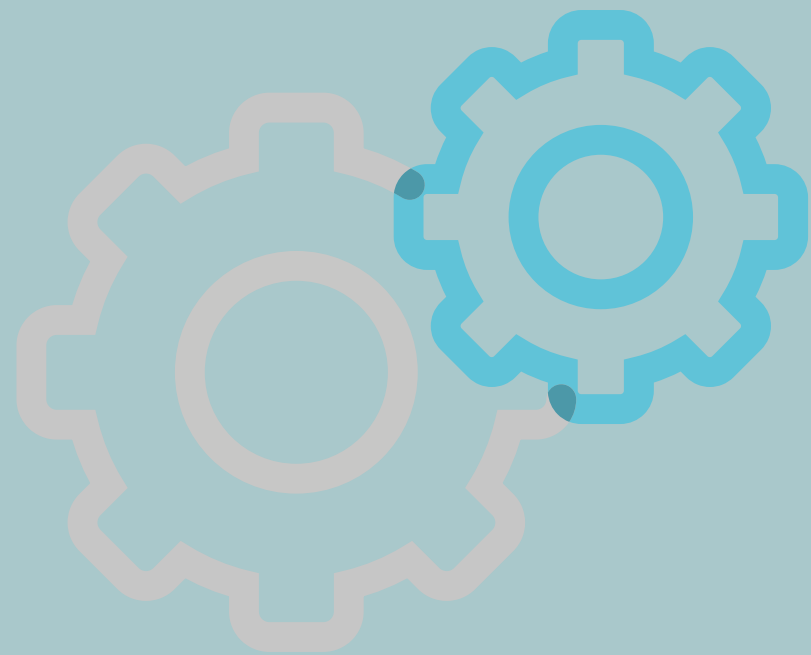
*Equiprobabilité de direction*

*Liaison + forte si ligand arrive côté SYN*  
*Liaison - efficace si ligand arrive côté ANTI*

ASPARAGINE  
/  
GLUTAMINE

Les deux  
côtés ANTI  
privilégiés

# DÉFINITIONS LIAISONS FAIBLES <3



## Liaisons ioniques

Implication des chaînes latérales ionisables des Acides Aminés

## Liaisons Van der Waals

Se forment entre des cycles aromatiques de densité électronique différente

## Liaisons hydrophobes

Se forment entre les chaînes aliphatiques d'alkyles

## Liaisons hydrogènes

Se produit entre un groupement chimique accepteur, et un donneur de liaisons hydrogènes  
Mettant en jeu des liaisons polarisées

## Liaisons dipolaires

Se forme entre un ion et un dipôle

Se forme entre deux groupement électro-attracteurs

Se forme entre deux dipôles

Implique les chaînes latérales électro-donneuses des acides aminés

(je tiens à vous préciser que cette fiche n'est pas exhaustive – elle va vous servir pour répondre à certains QCMs de type annale – mais SVP c'est juste pour avoir un visuel plus large et pour mieux acquérir les choses qui sont (ou non) importantes, donc elle aide – mais carrément pas complète)

bisous sur vos fronts