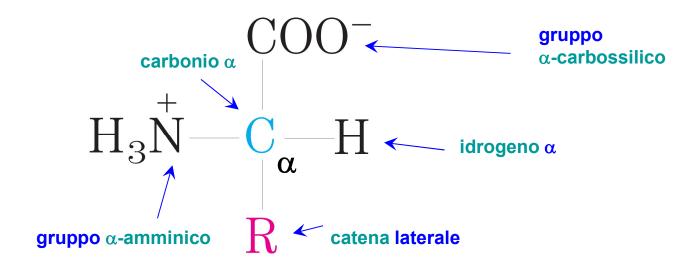
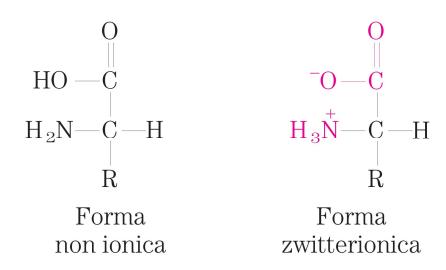
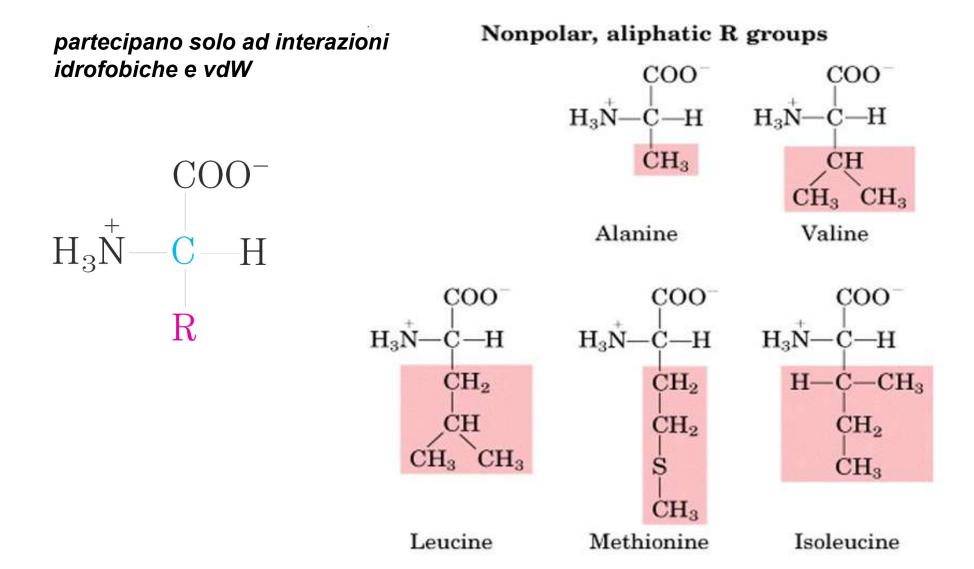
AMMINOACIDI





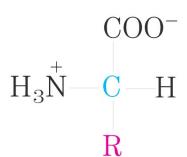
amminoacidi con catene laterali alifatiche

catene laterali chimicamente inerti e quindi non modificabili

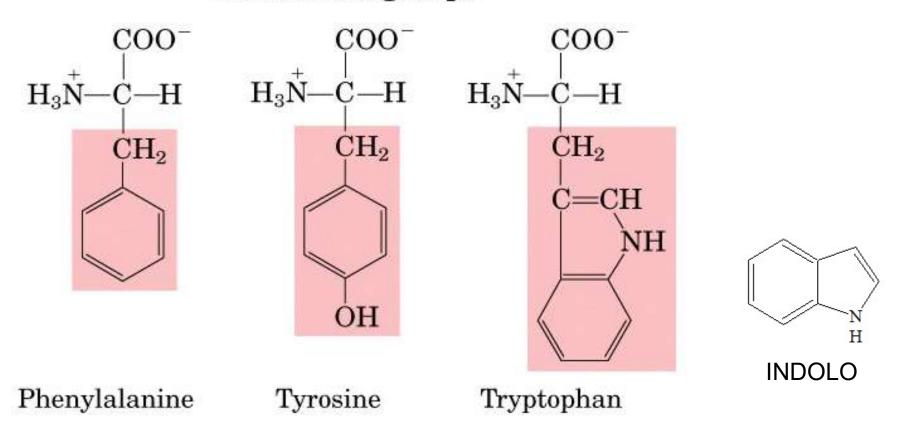


amminoacidi con catene laterali aromatiche

- partecipano ad interazioni idrofobiche.
- Tyr e Trp partecipano a legami-H

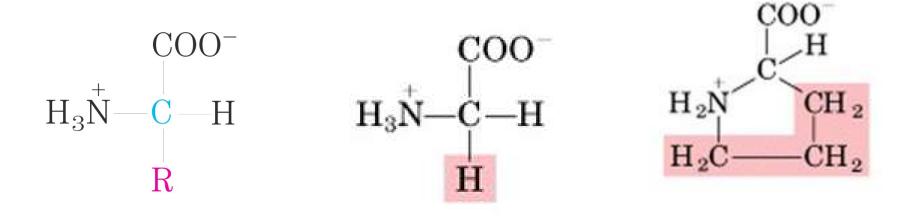


Aromatic R groups



amminoacidi con catene laterali polari neutre

- importanti caratteristiche strutturali (flessibilità/rigidità)
- non reattive



Glycine

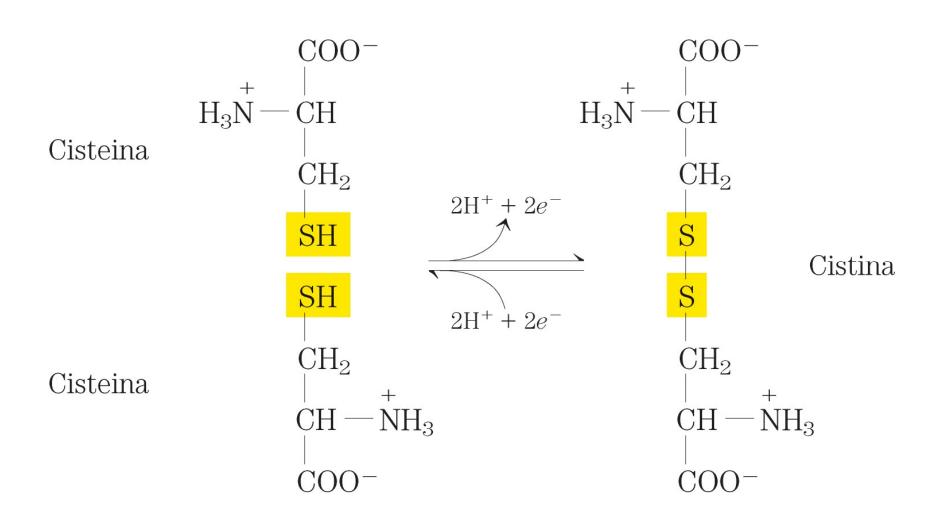
Proline

amminoacidi con catene laterali polari, non cariche (idrofiliche)

Polar, uncharged R groups

- le catene laterali sono polari e idrofiliche
- partecipano alla formazione di legami-H

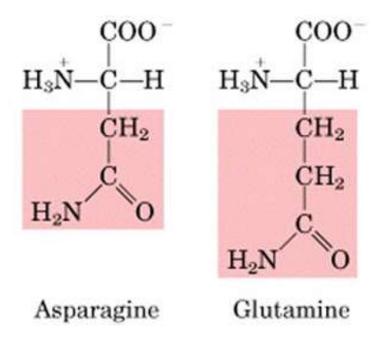
• le catene laterali di Cys sono polari e partecipano alla formazione di legami covalenti (ponti disolfuro) strutturalmente importanti



amminoacidi con catene laterali polari, non cariche (idrofiliche)

Polar, uncharged R groups

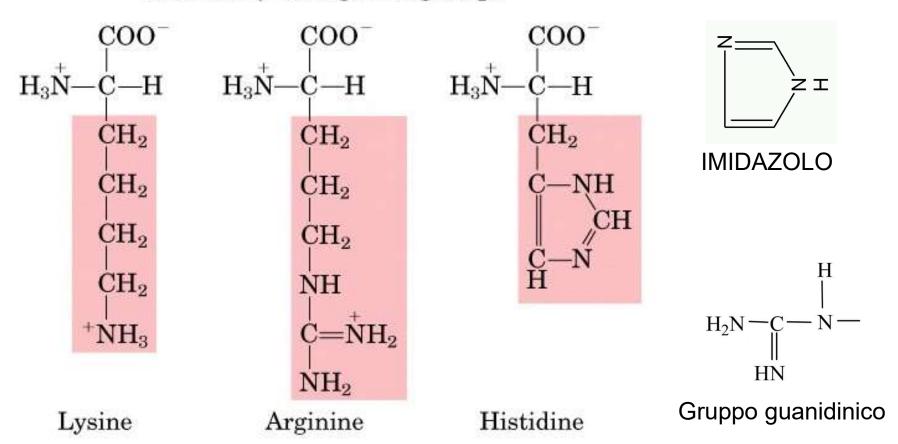
- le catene laterali sono polari e idrofiliche
- partecipano alla formazione di legami-H



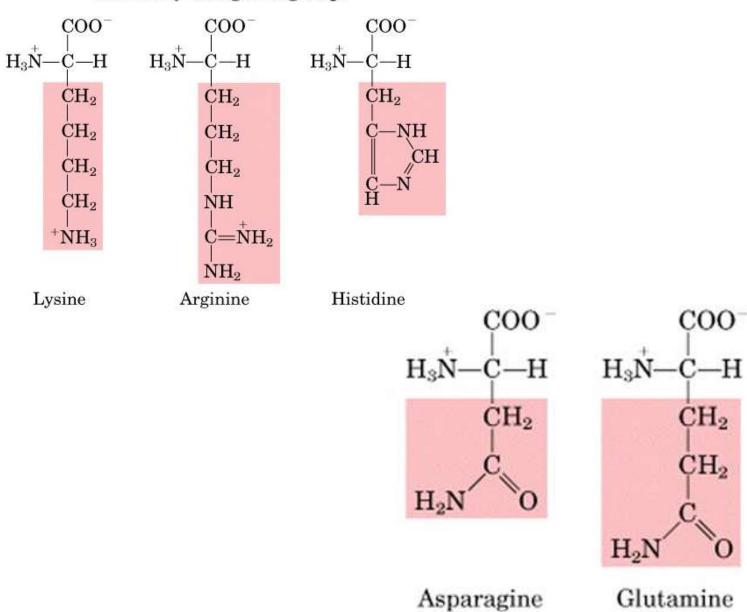
amminoacidi con catene laterali basiche

- catene laterali polari cariche positivamente (R,K, per H dipende dal pH)
- partecipano ad interazioni elettrostatiche

Positively charged R groups



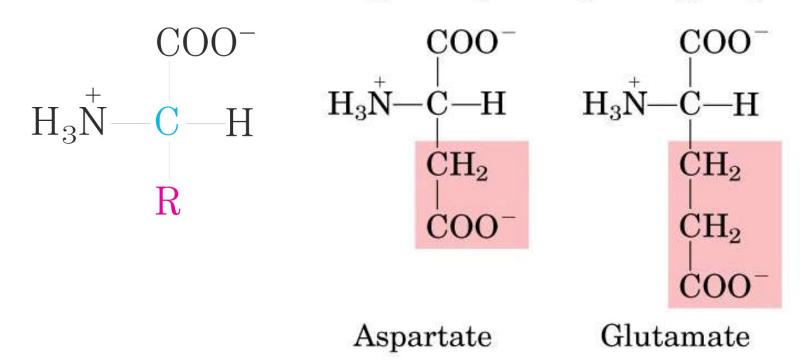
Positively charged R groups



amminoacidi con catene laterali acidiche

- catene laterali polari cariche negativamente (anioniche)
- partecipano ad interazioni elettrostatiche

Negatively charged R groups



II LEGAME PEPTIDICO

Per convenzione il legame peptidico viene scritto con l'aa che ha il gruppo amminico libero a sinistra e l'aa che ha il gruppo COOH libero a destra.

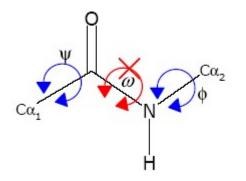
I due aa vengono definiti rispettivamente amminoacido N-terminale e amminoacido C-terminale

A causa della distribuzione degli elettroni il legame peptidico ha specifiche proprietà geometriche:

Stabilizzazione per risonanza

$$C\alpha_1$$
 $C\alpha_2$
 $C\alpha_2$

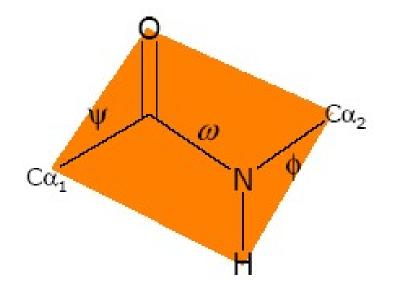
 Non vi è libera rotazione intorno al legame C-N



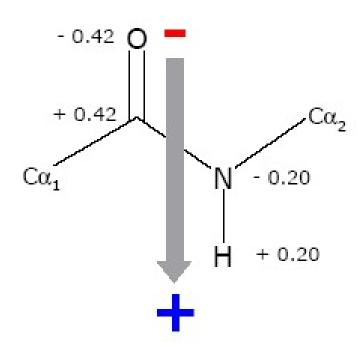
– Vi è libera rotazione solo intorno ai legami ϕ e ψ .

A causa della distribuzione degli elettroni il legame peptidico ha specifiche proprietà geometriche:

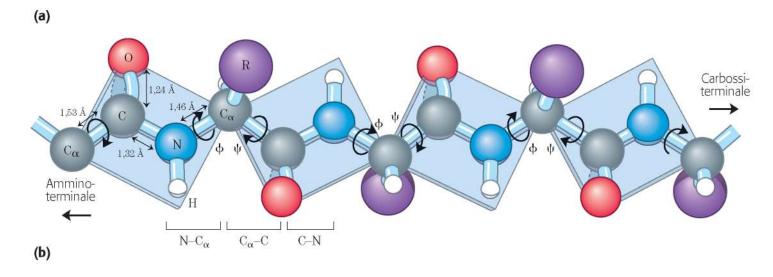
– È planare.



– È dipolare.



L'ossigeno carbossilico ha una parziale carica negativa e l'azoto ammidico una parziale carica positiva, per cui si genera un piccolo dipolo elettrico. Praticamente tutti i legami delle proteine hanno questa configurazione trans; un'eccezione è mostrata nella Figura 4.8b.



Dipeptide: peptide formato dall'unione di due aa;

tripeptide: peptide formato dall'unione di tre aa; ...etc

In genere:

Oligopeptide (pochi aa) polipeptide (molti aa...)