

- Liaison chimique:

- Liaisons fortes:

- électronégativité \nearrow , électron attiré, liaison à un caractère ionique.
- électronégativité \searrow , liaison est covalente.

- Liaison faibles:

Liaison hydrogène, Forces de Van der Waals, interactions hydrophobes.

- Les acides aminés:

- neutres:

- aliphatique: Glycine (Gly), Alanine (Ala), Valine (Val), Leucine (Leu), Isoleucine (Ile) **GAVLI**.
- hydroxylés: Sérine (Ser), Thréonine (Thr).
- soufrés: cystéine (Cys), Méthionine (Met).
- aromatique: Phénylalanine (Phe), Tyrosine (Tyr), Tryptophane (Trp).
- fonction amine secondaire: Proline (Pro).

- dicarboxyliques (acide)

Acide aspartique (Asp) / Acide glutamique (Glu) / Asparagine (Asn) / glutamine (Gln)

- dibasique:

Lysine (Lys), Arginine (Arg), Histidine (His)

- Leur classification:

- non polaire ou hydrophobe:

Ala, Leu, Ile, Gly, pro, val, Phe, Trp, Met

(moins soluble)

Prof Leu is at valet ground to meet the president.

- polaire non chargé:

Sérine, Thréonine, Tyrosine, Glutamine, Asparagine. (plus soluble)

Sérine Thraw Tyron Cyster to get Aspegic.

- chargé négativement:

Acide aspartique, Acide glutamique.

As glad.

- Charge positivement :

Lysine, Histidine, Arginine.

Love his art.

- absorption dans UV :

- absorption importante aux longueurs d'onde $< 220 \text{ nm}$.
- certain entre 260 et 300 nm (Tyr, Trp, phe)

- Ionisation :

- constant d'ionisation K_1 et K_2 :

$$K_1 = \frac{[\text{R-COO}^-][\text{H}^+]}{[\text{R-COOH}]}$$

$$K_2 = \frac{[\text{R-NH}_2][\text{H}^+]}{[\text{R-NH}_3^+]}$$

• Isoleucine: 2C asymétrique

• Glycine: pas de pouvoir rotatoire

• Tryptophane: 2C asymétrique.

forme dipolaire (zwitterion)
charge nette = 0.

↓
- solubilité minimale
- ne migre pas