# Département de pharmacie Batna

# Laboratoire de pharmacognosie (3ème année)

#### LES TANINS

#### **PLAN**

#### **I-GENERALITES:**

- A-Définition.
- B-Etat naturel et répartition.
- C-Structure chimique et classification.
- D-Biogénèse.
- E-Propriétés physico-chimiques, extraction, caractérisation et dosage.
- F-Propriétés pharmacologique.
- G-Emplois.

#### **II-DROGUES A TANINS:**

- A-Drogues à tanins hydrolysables :
  - 1-Chêne à galle.
  - 2-Hamamélis.
  - 3-Salicaire.
  - 4-Rose rouge.
- B-Drogues à tanins condensés :
  - 1-Acacia à cachou.
  - 2-Ratanhia du Pérou.
  - 3-Vigne.
  - 4-Pin maritime.
  - 5-Aubépine.

#### I-GENERALITES:

### **A-Définition:**

Les tanins sont des substances polyphénoliques de structure variée, de saveur astringente, ayant en commun la propriété de tanner la peau, c'est-à-dire de la rendre imputrescible; cette aptitude est liée à leur propriété de se combiner aux protéines, gélatine, polysaccharides.

Leur poids moléculaire est compris entre 500 et 3 000.

#### **B-Etat naturel et répartition :**

Très répandus dans le règne végétal, sont particulièrement abondants chez les conifères, Cupuliféres, Polygonaceae, Rosaceae, Fabaceae, Myrtaceae, Rubiaceae.

Ils peuvent exister dans divers organes:

- Ø Racines ou rhizomes (Ratanhia, Rhubarbe),
- Ø Ecorces (Chêne, Quinquina),
- Ø Bois (Acacia à cachou),
- Ø Feuilles (Hamamélis),
- Ø Fleurs (Rose rouge),
- Ø Graines (noix d'Arec, Kola).
- Ø Cependant, on note une accumulation dans les écorces âgées et les tissus d'origine pathologique (galles).

Ils sont localisés dans les vacuoles ; ils sont quelquefois combinés aux protéines et aux alcaloïdes.

Leur teneur est souvent élevé 10 à 70%.

#### **C-Structure chimique et classification :**

Les tanins sont classés en :

- Ø Tanins hydrolysables.
- Ø Tanins condensés.
- Ø Tannoïdes divers.

#### <u>C-1-Tanins hydrolysables</u>:

Esters d'acide phénol et d'ose, ils sont facilement hydrolysables en donnant soit l'acide gallique soit l'acide éllagique.

### a-Les tanins galliques:

Ils donnent, par hydrolyse, des oses et de l'acide gallique.

# b-Les tanins ellagiques:

Ils sont scindés par les acides ou les enzymes en oses et en acide ellagique.

#### C-2-Les tanins catéchiques ou condensés :

Ce sont des dérivés non hétérosidiques, résultant de la polymérisation d'un nombre variable d'unités « flanane ».

3-flavanol=

(+)-catéchine (3ß-OH)

(-)-épicatéchine (3a-OH)

Par ordre de masse moléculaire croissante, on distingue des molécules plus ou moins condensées.

### a-pycnogénols:

Les monomères sont les 3-flavanols ou catéchines libres et les 3,4-flavanediols, très réactifs, à partir desquels se forment des dimères (ou procyanidols), puis des oligomères et des polymères;

#### b-tanins condensés:

Ils sont constitués de 5 à 10 unités flavane et présentent des propriétés tannantes; <u>c-phlobaphènes</u>:

Ce sont des produits très polymérisés et oxydés, de couleur rougeâtre.

#### C-3-Tannoïdes divers ou pseudo-tanins:

L'acide chlorogénique ou caféyl-3 quinique et ses dérivés appelés café-tanins sont rattachés aux tanins.

### **D-Biogénèse:**

### E-Propriétés physico-chimiques, extraction, caractérisation et dosage :

#### 1-Propriétés physico-chimiques :

ÕLes tanins sont des corps généralement amorphes, se dissolvent dans l'eau sous forme de solutions colloïdales.

ÕSolubles dans l'eau, dans l'alcool et l'acétone, insolubles dans les solvants organiques apolaires.

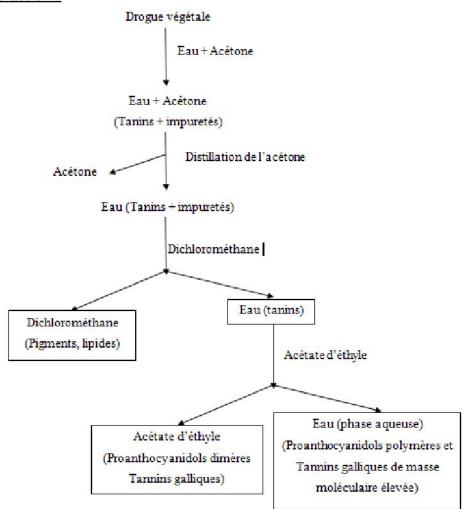
ÕLes tanins sont précipités par de nombreux réactifs; ils précipitent : avec les sels de métaux lourds : fer, plomb, zinc, cuivre.

ÕAvec les sels ferriques, on obtient des précipités colorés différemment selon la nature des tanins :

- Ø bleu-noir avec les tanins hydrolysables;
- Ø brun-vert avec les tanins condensés;

Tanins hydrolysables et tanins condensés peuvent être distingués sur la base de leur comportement en milieu acide à chaud.

#### 2-Extraction:



Purification: chromatographie.

3-Caractérisation:

a-Réaction de précipitation :

La différenciation entre tanins galliques et tanins catéchiques est effectuée par

addition de réactif de Stiasny à l'infusé de la drogue qui va précipiter les tanins

catéchiques.

Avec les FeCl<sub>3</sub>.

b-Réaction de coloration :

ÕLes colorations par le chlorure ferrique et l'acide phosphotungstique sont surtout

utilisées pour la détection des tanins à partir des solutions extractives (infusé à 10%).

**ÖLes tanins galliques:** donnent une coloration rose avec l'iodate de potassium.

**ÖLes tanins ellagiques :** sont colorés par l'acide nitreux en milieu acétique (rose,

pourpre puis bleu)

**ÖLes tanins condensés :** sont colorés en rouge par la vanilline chlorhydrique.

Leur réaction fondamentale d'identité est la réaction de BATE SMITH. Le chauffage

des tanins condensés en milieu acide libère des anthocyanes de couleur rouge.

**c-CCM**: observation sous UV

Révélation par les réactifs de coloration.

**d-HPLC**: phase inverse.

4-Dosage:

a-Les méthodes pondérales :

a) Adsorption sur la poudre de peau standard chromée :

On prépare une solution aqueuse extractive dans des conditions déterminées :

• une partie aliquote filtrée, évaporée, donne un résidu E (extrait soluble total);

• un même volume de solution, privée de tanin par agitation avec de la poudre de

peau et évaporé donne, un résidu N (« non tanins »).

E - N = T (tanins)

6

b) Précipitation par le formol chlorhydrique (réactif de Stiasny): pour les tanins condensés seulement.

#### **b-Méthode** colorimétrique :

Elle à profit la réduction du met par réactif phosphotungstique les tanins; la. coloration bleue obtenue est évaluée par colorimetrie (par rapport à un témoin).

#### c-Dosage volumétrique :

Oxydation des tanins par les solutions titrées de permanganate ou de bichromate de potassium, dont on titre l'excès.

#### d-Dosage biologique:

On utilise la propriété des tanins de se fixer sur les hématies en les agglutinant).

#### **E-Propriétés pharmacologique :**

La plupart des capacités des tanins découlent de leur capacité à former des complexes avec les macromolécules, en particulier les protéines.

Les tanins présentent des propriétés :

- Ø Astringentes,
- Ø Antidiarrhéiques,
- Ø antibactériennes, antivirales et antifongiques.
- Ø Hypoglycémiant.
- Ø Certains présentent des propriétés vitaminiques P.
- Ø Les tanins hydrolysables sont des piégeurs de radicaux libres et de l'ion superoxyde.
- Ø Bons contrepoisons des alcaloïdes et des métaux lourds.
- Ø Les oligomères ont un effet préventif de l'athéromatose.

#### **F-Emplois**:

Ø En Pharmacie: on les utilise pour leur action astringente, comme antidiarrhéiques, vasoconstricteurs (veines et petits vaisseaux) et hémostatiques, mais surtout comme protecteurs veineux dans le traitement des varices et hémorroïdes;

Ø En Cosmétologie: des astringents très utilisés sous forme de lotions;

Ø <u>Dans l'Industrie</u>: employés dans l'industrie du cuir, vernis et peintures.

#### **II-DROGUES A TANINS:**

Un certains nombres de drogues sont utilisées pour leur richesse en tanins :

-en nature (tisanes);

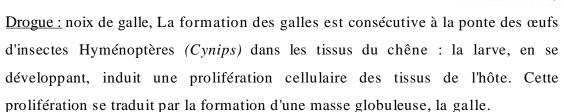
-ou sous formes galéniques : extraits, teintures ;

-ou pour extraire des tanins.

### A-Drogues à tanins hydrolysables :

**1-Chêne à galle :** *Quercus infectoria* Olivier, Fagaceae.

Plante: C'est un arbuste du bassin méditerranéen.



Composition chimique: tanins hydrolysables; des esters galliques du glucose.

#### Emploi:

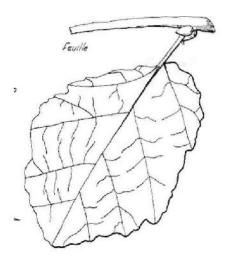
- Ø Astringent pour la voie externe (brulures, dermites).
- Ø Hémostatique.

**2-Hamamélis**: *Hamamelis virginiana* L; Hamamelidaceae.

Plante: arbuste d'Amérique du Nord.

#### Drogue:

**-feuilles** asymétriques à la base, à bord crénelé, à nervures secondaires parallèles, la poudre est caractérisé par poils tecteurs unicellulaires groupés en bouquet.



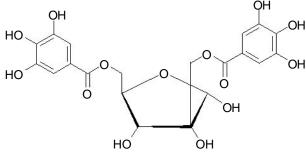


#### -Les écorces des tiges.

### Composition chimique:

La feuille : renferme des huiles essencielle, une résine, et surtout des composés phénoliques; ceux-ci sont constitués par :

- Ø des acides-phénols (acide gallique, acide caféique);
- Ø des hétérosides flavoniques (glucosides de flavonols);
- Ø des tanins galliques : 5-10% représentés par l'hamamélitanin.



hamamélitanin

Ø des tanins condensés (en faible quantité).

Les écorces du tronc contiennent des tanins condensés et des tanins galliques. La majorité de l'hamamélitanin serait présent dans les écorces.

#### Emploi:

Voie orale:

- Ø Insuffisance veineuse (phlébite, hémorroïdes).
- Ø Traitement adjuvant de la diarrhée aiguë.

#### Voie locale:

- Ø Irritation ou gêne oculaire due à des causes diverses.
- Ø Affections dermatologiques.
- Ø Anti-inflammatoire et hémostatique locale.
- Ø Inflammation de la gencive et de la muqueuse buccale.

#### **3-Salicaire**: *Lythrum salicaria* L; Lythraceae.

<u>Plante</u>: herbe des lieux humides très commune en France, possédant de belles

inflorescences de couleur rose violacé.

Drogue: sommité fleurie.

### Composition chimique:

- Ø des anthocyanes (fleurs),
- Ø des flavones (feuilles)
- Ø 10 % de tanins ellagiques.

Emploi : Le décocté et l'extrait fluide sont utilisés comme :

- Ø Antidiarrhéiques chez le nourrisson ou en médecine vétérinaire.
- Ø La drogue est préconisée comme cicatrisant dans les ulcères variqueux.

#### **4-Rose rouge :** Rosa gallica L, Rosaceae.

Plante: arbrisseau à tiges munies d'aiguillons.

Drogue: pétales,

#### Composition chimique:

- Ø Tanins galliques,
- Ø Flavonoïdes.
- Ø Anthocyanes.

### Emploi:

- Ø Astringent utilisé en usage externe (gargarisme et collutoire).
- Ø Cosmétologie (lotions).



SALICAIRE

## **B-Drogues à tanins condensés :**

**1-Acacia à cachou :** Acacia catechu L ; Mimosaceae.

Drogue: cachou.

Le bois de cet arbre du Sud-Est asiatique fournit, après décoction et èvaporation, un extrait sec qui constitue le cachou.

Composition chimique : 20 à 40 % de catéchols et tanins catéchiques.

<u>Emploi</u>: préparations pharmaceutiques, cosmétiques, alimentaires, notamment comme masticatoire, et désodorisant.

**2-Ratanhia du Pérou:** Krameria lappacea (Dombey) Burdet & Simpson, Krameriaceae.

<u>Plante</u>: sous arbrisseau à fleurs rouges qui pousse en altitude, du Chili au Pérou.

Drogue: organes souterrains séchés.

Composition chimique:

10 à 15 % de tanins catéchique (acide ratanhiatannique) constitués de catéchols plus ou moins polymérisés.

Emploi:

Astringentes et anti diarrhéiques.

**3-Vigne**: *Vitis vinifera* L, Vitaceae.

Plante: arbuste sarmenteux.

Drogue: pépins, marcs, vin, rafles;

Composition chimique : des tanins catéchiques (proanthocyanidoliques) et resvératol

et oligomères.

### Emploi:

Ø Insuffisance veinolymphatique;

Ø Traitement des troubles de la circulation rétinienne et/ou choroïdienne.

Ø En cosmétologieS : dermoprotecteurs.

**4-Pin maritime :** *Pinus pinaster* Soland, Pinaceae.

Drogue: écorce.

<u>Composition chimique</u>: oligomères proanthocyanidolique (procyanidols dimères B-1-B-4).

Emploi: traitement des symptômes en rapport avec l'insuffisance veino-lymphatique.

**5-Aubépine**: Crataegus monogyna Jacq, Rosaceae.

<u>Plante</u>: arbustes épineux communs dans presque toutes les zones tempérées de l'hémisphère nord.

Drogue: baie; pseudo-fruit.

Composition chimique: procyanidols.

# Emploi:

Ø Utilisé dans les troubles de l'éréthisme cardiaque.

Ø Réduire la nervosité.

