

Les couleurs des feuilles

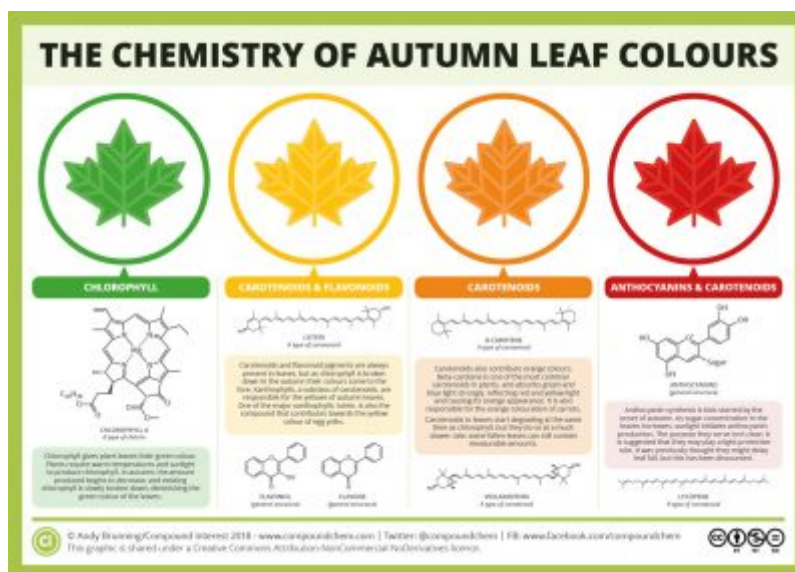


Figure 1. Les pigments des feuilles d'automne. [Source : © Andy Brunning/Compound Interest 2018/CC-NC-ND 4.0]

Les plantes produisent une incroyable diversité de pigments associés à de nombreuses fonctions physiologiques et/ou biologiques : photosynthèse, reproduction (pour attirer les insectes lors de la pollinisation des fleurs, par exemple). Il existe plusieurs types de pigments dans les feuilles : les chlorophylles, les caroténoïdes et les anthocyanes.

La chlorophylle est responsable de la couleur verte des feuilles (Lire [Lumière sur la photosynthèse](#)), mais en automne, certaines forêts ou des cultures, perdent leur couleur verte et se parent alors de couleurs spectaculaires. Dans ces feuilles, la chlorophylle disparaît alors que d'autres pigments –tels que les caroténoïdes, naturellement présents toute l'année dans la feuille- n'ont pas encore disparu. Ce processus commence lorsque la durée du jour diminue et que les températures baissent. Lorsque le taux de chlorophylle diminue, la synthèse des anthocyanes –qui sont responsables de la couleur rouge des feuilles- augmente. Ce sont les étapes initiales de la sénescence des feuilles qui conduira à leur chute automnale (Figure 1). [1]

1. Analyse des pigments foliaires

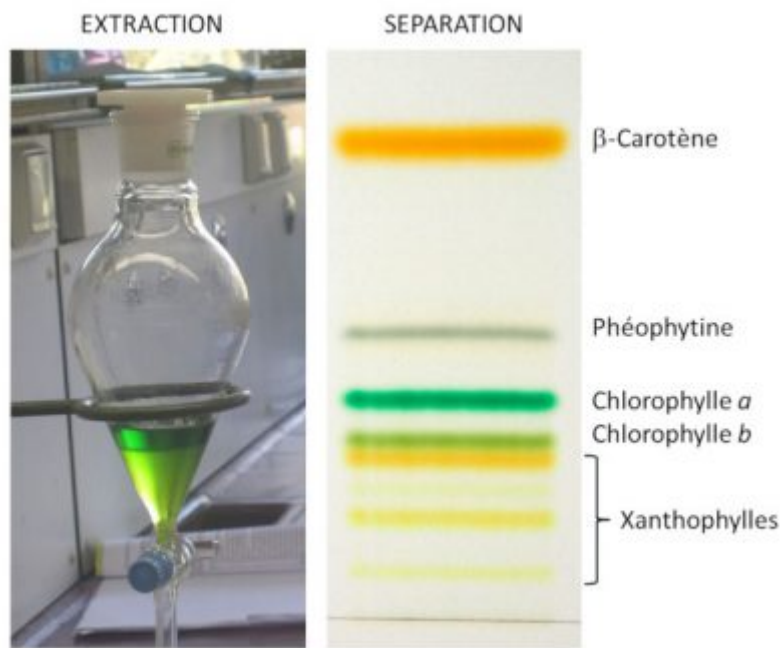


Figure 2. Extraction et séparation des pigments foliaires. A gauche, fiole contenant un extrait de pigments foliaires (en haut chlorophylle) dans un mélange de solvants organiques (Photo © Friedrich Fröbel [CC BY-SA 3.0] via Wikimedia Commons). A droite séparation des pigments sur une couche mince dans un mélange n-hexane:acétone (7:3 v/v). La phéophytine est dérivée d'une chlorophylle ayant perdu son magnésium.

Les pigments des feuilles sont des molécules colorées, solubles dans les solvants organiques. Ils peuvent être séparés et analysés à l'aide de techniques de chromatographie (sur couche mince, sur papier, HPLC, etc., Figure 2). [2] L'extraction des pigments de chaque bande ainsi séparée permet de déterminer –à l'aide de spectrophotomètres- leur spectre d'absorption (voir Figure 2).

2. Les chlorophylles

La chlorophylle a été isolée en 1816 par les chimistes et pharmaciens français Joseph Pelletier (1788-1842) et Joseph Caventou (1795–1877) qui lui ont donné son nom en référence à la couleur verte (chloro) des feuilles (phylle) (Lire [Quelques Pionniers de la photosynthèse](#)). Pigment indissociable de la photosynthèse, la chlorophylle est synthétisée dans les chloroplastes. Elle est formée de deux parties :

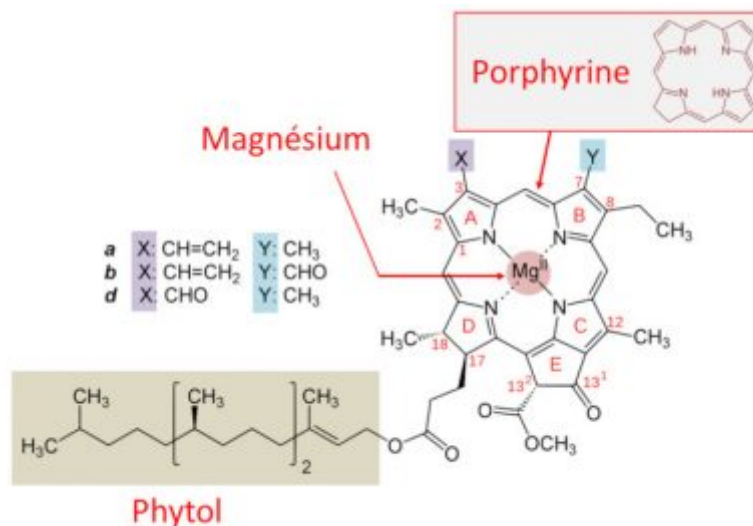


Figure 3. Structure des chlorophylles a, b et d. Schéma chlorophylle par Yikrazuul (Domaine public) et porphyrine par Lukáš Mižoch [Domaine public] via Wikimedia Commons.

- un noyau de porphyrine –contenant des molécules d'azote- semblable à celui de l'hémoglobine de notre sang, mais contenant du magnésium plutôt que du fer ; la présence du magnésium est essentielle au fonctionnement ;
- une chaîne hydrophobe– à 20 atomes de carbones, le phytol-, dérivée de l'isoprène et qui permet la fixation aux protéines des photosystèmes.

Diverses chlorophylles (appelées *a*, *b*, *c*, *d*, *e* et *f*) se distinguent les unes des autres par des groupements latéraux distincts (Figure 3). La chlorophylle *a* est présente chez tous les végétaux aquatiques et terrestres. A l'inverse, certaines chlorophylles sont spécifiques de certains types : les chlorophylles *c1* et *c2* existent dans les algues brunes, la chlorophylle *d* est présente dans les cyanobactéries.

L'absorption de la lumière par la chlorophylle est due à la présence de nombreuses doubles liaisons conjuguées dans sa structure. Le fonctionnement optimal de l'appareil photosynthétique implique le renouvellement permanent des complexes protéines-pigments, car ils se dégradent rapidement au cours de leur activité.

3. Les caroténoïdes

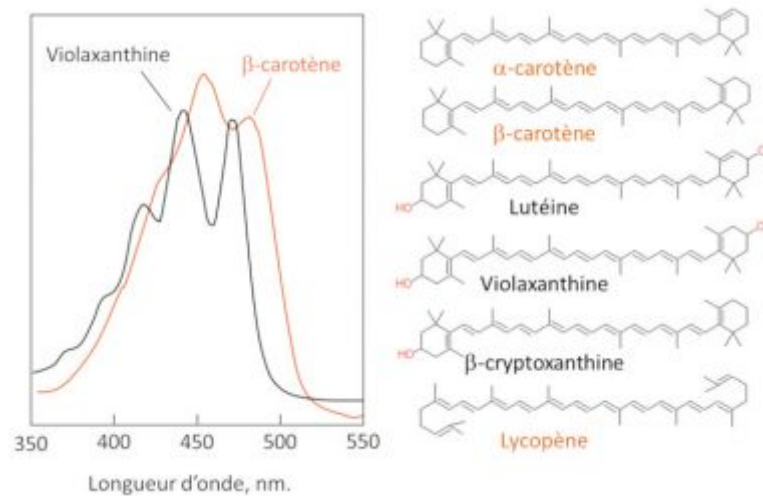


Figure 4. Spectre d'absorption du β -carotène et d'une xanthophylle : la violaxanthine (pigments dissous dans l'alcool). A droite : structure de quelques caroténoïdes (α - et β -carotène et lycopène ; xanthophylles : lutéine, zéaxanthine et β -cryptoxanthine). (Sources : Schéma des structures © David E. Volk. [CC BY-SA 3.0] via Wikimedia Commons)

Les caroténoïdes sont des pigments dérivés de l'isoprène* (voir Figure 4) et solubles dans des solvants organiques. Synthétisés dans les divers types de plastides, leur diversité est considérable : plus d'un millier de molécules distinctes a été décrit dans les organismes vivants (plantes, animaux, etc...). Dans les feuilles, on distingue :

- les **carotènes**, essentiellement le β -carotène, qui ne contiennent pas d'oxygène (Figure 4). Le β -carotène ne contribue pas activement à la photosynthèse mais absorbe le trop plein d'énergie de la chlorophylle afin d'éviter la formation d'espèces réactives oxygénées (superoxyde $O_2^{\bullet -}$, oxygène singulet $\bullet O-O\bullet$, hydroxyle $HO\bullet$) qui détruiraient la feuille.
- Les **xanthophylles** –qui contiennent de l'oxygène- sont une sous-classe de caroténoïdes essentielle à la photosynthèse et à la protection des photosystèmes. Les feuilles contiennent de la lutéine, de la zéaxanthine, de la violaxanthine, etc. pigments absorbent principalement dans les longueurs d'onde bleues, d'où leur couleur jaune (Figure 4). Les xanthophylles sont des précurseurs d'hormones végétales (acide abscissique en particulier).

4. Les anthocyanes

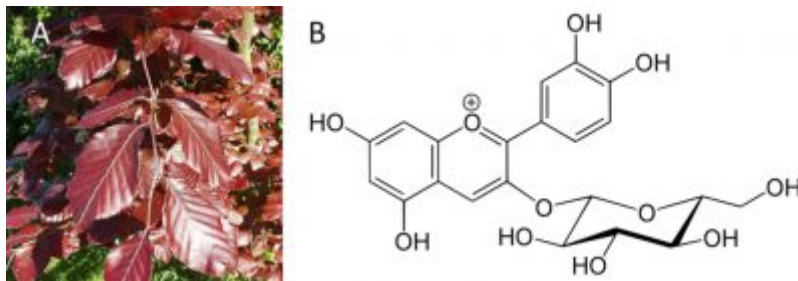


Figure 5. A, les feuilles de hêtre pourpre (Photo © David Hawgood / Leaves of copper beech / CC BY-SA 2.0) renferment des anthocyanes leur conférant leur couleur particulière ; B, le 3-O-glucoside de cyanidine est une des anthocyanes majoritaires de ces feuilles (Schéma Yikrazuul [Public domain] via Wikimedia commons).

Les **anthocyanes** (du grec *anthos* « fleur » et *kuanos* « bleu sombre ») sont des pigments hydrosolubles –ils contiennent des sucres- produits par la voie des flavonoïdes dans le cytoplasme de la cellule végétale, puis stockés dans les vacuoles. [3]

Les anthocyanes sont responsables de la couleur rose-rouge de la plupart des pétales de fleurs, des fruits et de presque toutes les feuilles rouges en l'automne. Les anthocyanes absorbent la lumière visible dans les longueurs d'onde bleu-vert. C'est pourquoi elles nous apparaissent en rouge. Cependant, les anthocyanes sont sensibles au pH du milieu où elles sont stockées et leur couleur varie alors du rouge (en milieu acide) au bleu (dès que le pH atteint la neutralité).

Les anthocyanes jouent un rôle protecteur en protégeant les feuilles contre les UV.

Notes et références

Image de couverture. Feuilles d'érable dans la lumière. [Photo © Jacques Joyard]

[1] Les pigments des feuilles d'automne :

<https://i2.wp.com/www.compoundchem.com/wp-content/uploads/2014/09/Chemistry-of-Autumn-Leaves-2018.png>

[2] Sjursnes B.J., Kvittinegn L. & Schmid R. (2015) Normal and Reversed-Phase Thin Layer Chromatography of Green Leaf Extracts. *J. Chem. Educ.*, 92, 1, 193-196.

[3] Selosse M.A. (2019) Les goûts et les couleurs du monde. Une histoire naturelle des tannins, de l'écologie à la santé. Actes Sud, ISBN 978-2-330-12677-3

L'Encyclopédie de l'environnement est publiée par l'Université Grenoble Alpes.

Les articles de l'Encyclopédie de l'environnement sont mis à disposition selon les termes de la licence Creative Commons Attribution - Pas d'Utilisation Commerciale - Pas de Modification 4.0 International.
