



Modifications de la couleur du bois d'Abies grandis exposé à la lumière solaire

O Dirckx, Mc Triboulot-Trouy, A Merlin, X Deglise

► To cite this version:

O Dirckx, Mc Triboulot-Trouy, A Merlin, X Deglise. Modifications de la couleur du bois d'Abies grandis exposé à la lumière solaire. Annales des sciences forestières, 1992, 49 (5), pp.425-447. hal-00882813

HAL Id: hal-00882813

<https://hal.science/hal-00882813>

Submitted on 11 May 2020

HAL is a multi-disciplinary open access archive for the deposit and dissemination of scientific research documents, whether they are published or not. The documents may come from teaching and research institutions in France or abroad, or from public or private research centers.

L'archive ouverte pluridisciplinaire **HAL**, est destinée au dépôt et à la diffusion de documents scientifiques de niveau recherche, publiés ou non, émanant des établissements d'enseignement et de recherche français ou étrangers, des laboratoires publics ou privés.

Article original

Modifications de la couleur du bois d'*Abies grandis* exposé à la lumière solaire

O Dirckx¹, MC Triboulot-Trouy², A Merlin^{2*}, X Deglise²

¹ Société Dexter, 71700 Tournus;

² ESSTIB, université de Nancy I, laboratoire de photochimie appliquée,
BP 239, 54506 Vandœuvre-Lès-Nancy Cedex, France

(Reçu le 3 juin 1991; accepté le 10 juin 1992)

Résumé — Le principal effet du rayonnement solaire sur le bois d'*Abies grandis* est une modification de sa couleur. On peut quantifier cette modification grâce au système CIE-LAB mais pour comprendre ce phénomène, une analyse de l'évolution des spectres d'absorption infrarouge et UV-visible est nécessaire. Les bandes d'absorption infrarouge ont pu être attribuées aux groupements chimiques présents en surface du bois. On note en cours d'irradiation, une diminution des groupements hydroxyles, une augmentation des groupements carbonyles et une désaromatisation. La lignine présente les mêmes évolutions de bandes que le bois d'*Abies grandis*. Ces évolutions sont sensibles à la présence d'oxygène. Les modifications dues au rayonnement ultraviolet sont plus importantes que celles produites par la lumière visible. L'observation des spectres UV-visible permet de suivre le jaunissement du bois d'*Abies grandis*. En début d'irradiation, la vitesse de jaunissement semble indépendante de l'atmosphère gazeuse. Le jaunissement est surtout imputable aux longueurs d'onde du domaine ultraviolet. Les modifications de couleur induites par l'exposition au rayonnement sont attribuées à la photodégradation de la lignine. L'absorption, directe ou indirecte, de l'énergie lumineuse par la lignine entraînerait la formation d'un radical gaiacoxyl coloré qui produirait des dérivés quinoniques colorés en présence d'oxygène ou des produits incolores en absence d'oxygène.

***Abies grandis* / lignine / couleur / spectroscopie / photodégradation**

Summary — **Wood photodiscolouration of *Abies grandis* under solar light exposure.** In the present study, the effect of the solar-type irradiation was investigated by focusing mainly on fir (*Abies grandis*) discolouration. The CIE-LAB system was used for colour change measurements (table II, fig 3) and spectrometric methods such as infrared (IR) and ultraviolet visible (UV), were utilized to determine the mechanism. All the IR absorption bands were assigned to the different chemical groups of the wood surface (table IV). The absorption changes occurring during the solar-type exposure showed a decrease in the hydroxyl groups, an increase in the carbonyls and also desaromatization (table VII, fig 8). These changes were oxygen-dependent (fig 9). By cutting the UV or visible light emitted by the lamp with filters, it was possible to show that UV wavelengths were more important in the IR spectral modification (fig 10). Also, lignin photodegradation was similar in spectral evolution to fir degradation under solar-type irradiation. UV-visible spectroscopy was used to characterize the evolution of yellowing in fir, mainly due to the UV wavelengths (fig 13). At the beginning of light exposure, the yellowing rate seemed to be independent of the gaseous atmosphere. Lignin seemed to be responsible for the light absorption of wood and for discolouration (fig 15), and the main source of radicals. These gaiacoxyl radicals appear to form coloured quinonoid structures with oxygen, and colourless products without it (fig 19).

***Abies grandis* / lignin / photodiscolouration / FTIR absorption spectroscopy / UV and visible spectroscopy**

* Correspondance et tirés à part

INTRODUCTION

La compréhension du comportement photochimique du bois soumis à une irradiation de type solaire est apparue nécessaire à la suite de travaux effectués sur les systèmes bois-finitions transparentes (Gaillard, 1984) qui avaient montré que, en présence d'un rayonnement ultraviolet-visible, non seulement la résine de finition mais aussi le bois se dégradait.

Le but de cette étude à caractère fondamental est d'analyser les modifications moléculaires qui s'opèrent au sein de la structure du bois afin d'établir des mécanismes qui permettent d'envisager les remèdes mieux adaptés à sa protection à la lumière.

La plupart des travaux à caractère fondamental sur les composés lignocellulosiques ont été menés sur des molécules modèles (Lin et Kringstadt, 1970; Gellerstedt et Pettersson, 1975, 1977, 1980; Castellan *et al*, 1985; Vanucci *et al*, 1988; Castellan *et al*, 1989a,b) ou sur les constituants principaux du bois (lignine, cellulose, hémicellulose) à l'état isolé (Lin et Kringstadt, 1971; Gierer et Lin, 1972; Hon, 1975; Merlin et Fouassier, 1980; Le Nest *et al*, 1982; Nagaty *et al*, 1982; Schmitt, 1984; Neumann *et al*, 1986a,b; Castellan *et al*, 1990).

Afin d'éviter d'une part les difficultés d'extrapolation au matériau lui-même et pour tenir compte d'autre part des liaisons chimiques et des transferts d'énergie possibles au sein du matériau entre les différents constituants, nous avons choisi de travailler directement sur le bois (Dirckx, 1988; Mazet, 1988) et non sur les modèles.

MATÉRIELS ET MÉTHODES

Essence utilisée

Nous avons essentiellement travaillé sur des échantillons de bois de sapin de Vancouver

(*Abies grandis* L.). Cette essence a été choisie d'une part pour la simplicité de son plan ligneux, son aspect relativement homogène, sa grande largeur de cernes et d'autre part pour la quasi-absence de substances extractibles colorées. Ainsi, le comportement à la lumière du bois d'*Abies grandis* sera représentatif de celui des constituants principaux communs à toutes les essences et ne sera influencé d'aucune manière par des éléments spécifiques à une essence particulière.

Préparation des échantillons

Deux types d'échantillons ont été réalisés en fonction de la technique d'analyse spectroscopique qui leur est appliquée pour suivre la photodégradation.

Coupes minces (épaisseur variant de 50–80 μm)

Elles ont été préparées sur un microtome Reichert type OME dans le plan LT (longitudinal-tangentiel) où le bois est le plus homogène. Ces coupes ont été réalisées préférentiellement dans le bois initial dans des zones où le rayon de courbure des cernes annuels est grand.

Échantillons massifs (épaisseur variant de 3–5 mm) dont la face LT a été aplaniée au microtome jusqu'au bois de printemps

Le taux moyen d'humidité de ces échantillons était de 10%. En raison de leur faible épaisseur, l'équilibre hygroscopique avec le milieu est atteint rapidement.

Constituants principaux du bois

Les lignines du bois d'*Abies grandis* ont été extraites par acidolyse dans le dioxanne. Cette extraction de rendement très faible (1–2% par rapport au bois sec) permet d'obtenir des lignines peu dégradées. La cellulose a été extraite du bois de peuplier (*Populus canadensis* Sm). Les échantillons d'hémicellulose proviennent de bois

de séquoïa (*Sequoia sempervirens*) et de roseau (*Arundo donax*), leur analyse détaillée est donnée sur le tableau I.

Dispositif d'irradiation

Les modifications naturelles de la couleur du bois ont le plus souvent pour origine la lumière du jour. Pour des raisons pratiques (standardisation des irradiations et accélération de la photodégradation), nous avons simulé le rayonnement solaire à l'aide d'une lampe à vapeur de mercure haute pression du type Hanau TQ 150. Le flux lumineux émis par cette source à la distance utilisée pour l'exposition des échantillons a été mesuré à 360 nm à l'aide d'un radiomètre. Notons qu'à cette longueur d'onde, le flux émis par le soleil à la surface de la terre est d'environ 0,1 mW/cm² (Lablache-Combié, 1985). En plaçant un thermocouple sur la surface d'un échantillon exposé au rayonnement, nous avons mesuré une élévation de température de 5–6 °C en régime permanent et pour les flux lumineux les plus intenses. Nous avons vérifié que cet échauffement est sans effet sur les phénomènes de vieillissement observés lors de l'irradiation lumineuse (Dirckx, 1984).

Pour séparer les effets du rayonnement ultraviolet et ceux de la lumière visible, nous avons utilisé un filtre passe-bande centré à 335 nm et un filtre passe-haut coupant à 400 nm.

Tableau I. Analyse chimique des hémicelluloses provenant de bois de séquoïa et de Roseau.

Hémicellulose analysée	Résultat
Xylane de roseau (<i>Arundo donax</i>)	82% de xylose 7% d'arabinose 10% d'acide glucuronique
Glucomannane purifiée à partir de Séquoïa (<i>Sequoia sempervirens</i>)	35% de glucose 60% de mannose traces de galactose et xylose

Analyse spectroscopique

Suivant la nature des échantillons, nous avons mis en œuvre 2 techniques d'analyse spectroscopique : absorption infrarouge et ultraviolet-visible pour les coupes minces, réflexion pour les échantillons massifs. Les mesures spectrophotométriques d'absorption des corps solides, bien que nécessitant des échantillons très minces, permettent de garder intacte la structure des matériaux et de l'observer dans son entière cohésion.

Spectroscopie d'absorption infrarouge

Nous avons suivi l'absorption infrarouge des coupes de bois grâce à un spectromètre à transformée de Fourier (FTIR1750 – Perkin Elmer) qui permet des analyses quantitatives correctes jusqu'à une densité optique de 3.

Spectroscopie ultraviolet-visible

Pour chacun des modes d'utilisation (réflexion et absorption), nous avons adjoint à un spectrophotomètre Perkin Elmer Lambda 3 une sphère d'intégration qui permet de collecter la lumière dispersée dans toutes les directions pour des échantillons diffusant la lumière. Cette sphère d'intégration permet également de mesurer la couleur des échantillons par le calcul des valeurs tristimulaires X Y et Z sous l'illuminant D₆₅ avec un angle d'ouverture de 2°.

Ces spectromètres ultraviolet-visible et FTIR sont couplés à des stations de données qui facilitent l'analyse et le traitement des spectres. Elles permettent notamment de construire les courbes de différence de 2 spectres pour s'affranchir des écarts de ligne de base. Ainsi les spectres d'absorption infrarouge ont été ramenés à une valeur identique de la densité optique à 1 800 cm⁻¹, longueur d'onde où aucun des constituants n'absorbe. Aucune normation n'a été nécessaire pour les spectres d'absorption et de réflexion ultraviolet-visible.

Pour tenir compte de la variabilité de la couleur des échantillons liée à leur nature et à leur état de surface, nous avons pris en compte les modifications de l'absorption UV-visible et infrarouge au cours d'une même irradiation de cinq échantillons différents.

Cellules d'analyse

Pour apprécier le rôle de l'oxygène dans les processus de photocoloration du bois, nous avons conçu des cellules permettant l'irradiation et l'enregistrement des spectres d'absorption infrarouge et ultraviolet-visible dans différentes atmosphères gazeuses (fig 1 a,b).

Cellule pour le suivi par spectroscopie d'absorption infrarouge (fig 1a)

Elle est constituée d'un tube de pyrex fermé à ses 2 extrémités par des fenêtres en chlorure de sodium

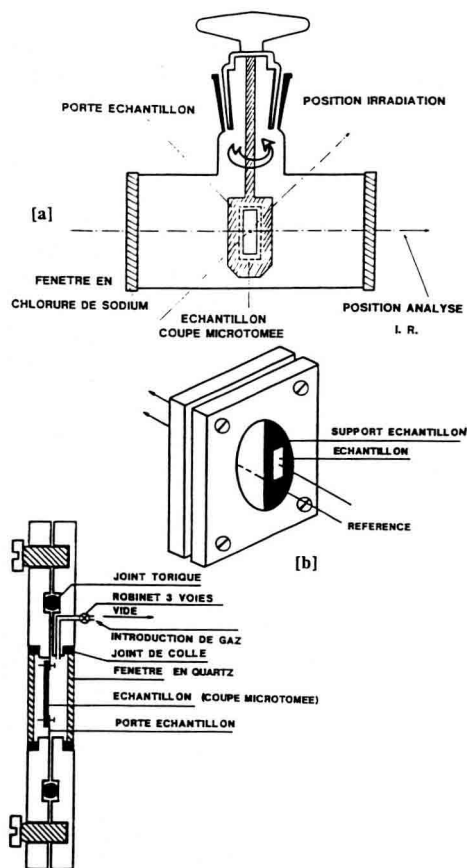


Fig 1.a. Cellule pour l'analyse en spectroscopie d'absorption infrarouge. **b.** Cellule pour l'analyse en spectroscopie d'absorption UV-Visible.

de sodium, matériau transparent au rayonnement infrarouge. Le porte-échantillon est solidaire d'un rodage qui permet 2 orientations : l'une correspond à l'irradiation à travers le pyrex; l'autre, obtenue par rotation de 90° (échantillon perpendiculaire à l'axe de la cellule), permet l'analyse infrarouge à travers les fenêtres en chlorure de sodium.

Cellule pour le suivi par spectroscopie d'absorption ultraviolet-visible (fig 1b)

Le faisceau témoin traverse uniquement les 2 plaques de quartz (matériau transparent au rayonnement ultraviolet-visible) tandis que le faisceau d'analyse traverse la coupe qui a été irradiée.

Ces 2 cellules peuvent être raccordées à une station de vide qui permet d'obtenir des pressions de l'ordre de 10^{-4} mm de mercure. À l'aide d'un robinet à trois voies, on peut alors introduire dans la cellule les différentes atmosphères gazeuses.

RÉSULTATS

La détérioration du bois par le rayonnement solaire se traduit essentiellement par des modifications de sa couleur initiale. Ce paramètre peut donc être utilisé pour suivre la photodégradation des échantillons. Pour quantifier la couleur, les coloristes ont mis au point différents systèmes à partir de la mesure des valeurs tristimulaires (Chrisment, 1988; Kovaliski, 1990). Le plus utilisé est le système CIE Lab (Decarreau, 1988; Dordet, 1990). Dans cet espace de représentation des couleurs, un point est repéré par la luminance qui varie de 0 (noir) à 100 (blanc de référence) et par les coordonnées a et b qui correspondent respectivement aux 2 couples de couleurs complémentaires rouge-vert et bleu-jaune. Ce système est bien adapté à la mesure de la couleur du bois (Nemeth, 1982; Janin, 1986; Flot, 1988).

Sur le tableau II, nous avons reporté les valeurs moyennes des coordonnées L,a,b obtenues sur des échantillons massifs

Tableau II. Quantification de la couleur de différentes essences dans le système CIE LAB : valeurs moyennes des coordonnées chromatiques L, a et b.

	<i>Sapin de Vancouver</i> Abies grandis	<i>Hêtre</i> Fagus silvatica	<i>Noyer</i> Juglans Sp	<i>Amarante</i>
L	80	71	56	42
a	-0,4	4,3	2,8	6,5
b	19	20,8	14,5	5

(30 x 20 x 5 mm) de différentes essences. Pour chaque échantillon, les coordonnées chromatiques ont été mesurées en 10 points régulièrement espacés. Ces mesures sont évidemment sensibles à l'état de surface de l'échantillon et à la nature de la section mesurée (tangentielle, radiale, transversable) (Hofmann, 1987) et n'ont pas la prétention d'être caractéristiques des essences considérées.

Nous pouvons noter :

- la forte luminance du bois d'*Abies grandis* par rapport aux bois colorés;
- la dominance jaune de la couleur des bois de sapin de Vancouver (*Abies grandis*), de hêtre (*Fagus silvatica*) et de noyer (*Juglans sp*);
- les valeurs voisines des composantes a et b pour le bois d'Amarante.

La construction de cet espace CIE LAB de représentation des couleurs est telle que la mesure des écarts de couleur ΔE entre 2 points est donnée par la distance cartésienne les séparant :

$$\Delta E = (\Delta L^2 + \Delta a^2 + \Delta b^2)^{1/2}$$

ΔL , Δa et Δb sont les différentes respectives en luminance et coordonnées chromatiques entre 2 points de couleur.

Les modifications de couleur induites par l'exposition d'un échantillon de bois à un rayonnement de type solaire peuvent être quantifiées par ces paramètres ΔL et ΔE . Au cours de l'irradiation d'un échantillon de bois d'*Abies grandis*, nous notons une augmentation importante de l'écart de couleur ΔE qui est due essentiellement à la variation de luminance ΔL (fig 2). Les changements de tonalité exprimés dans le plan (a,b) (fig 3) montrent que l'échantillon jaunit tout en rougissant, Δa et Δb augmentent simultanément. Ainsi, après 500 h d'exposition avec un flux photonique moyen de 2 mW/cm² à 360 nm, nous obtenons un écart de couleur ΔE de 15 ($\Delta a \approx 4,6$ et $\Delta b \approx 5,4$). Cette variation de couleur est visible à l'œil, l'échantillon devenant ocre foncé. Nous rap-

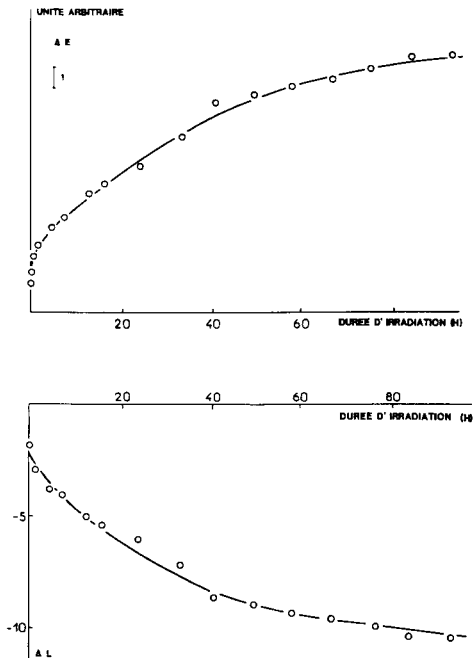


Fig 2. Évolution de l'écart global de couleur ΔE et de la luminance ΔL du bois d'*Abies grandis* en fonction du temps d'irradiation.

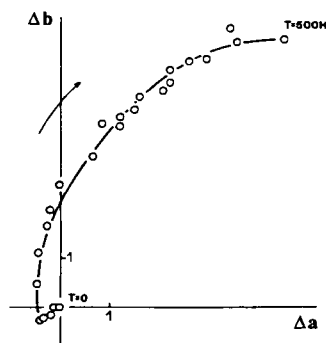


Fig 3. Évolution des coordonnées chromatiques de bois d'*Abies grandis* en fonction du temps d'irradiation.

pelons que l'œil est sensible à une variation de luminance de 3% (Mc Ginnes et Rosen, 1984). Minemura et Umehara (1979) ont établi une correspondance entre les valeurs des écarts de couleurs ΔE et l'estimation visuelle (tableau III).

La sensation de couleur est produite par la lumière transmise ou réfléchie par un objet uniquement dans le domaine spectral du visible (400–800 nm). Ces mesures dans le système CIE LAB représentent la modification globale de l'aspect coloré des échantillons par intégration sur le

Tableau III. Correspondance entre l'écart de couleur ΔE et l'appréciation visuelle entre deux points dans le système CIE LAB.

Appréciation visuelle	ΔE
Trace	0–0,5
Légère	0,5–1,5
Notable	1,5–3
Appréciable	3–6
Importante	6–12
Très importante	> 12

domaine de sensibilité de l'œil. Pour proposer une interprétation moléculaire des phénomènes, il est nécessaire de suivre les modifications d'absorption (ou de réflexion) dans une zone spectrale plus étendue allant de l'ultraviolet à l'infrarouge.

Suivi de la photodégradation du bois d'*Abies grandis* par spectroscopie infrarouge

La spectroscopie d'absorption infrarouge permet de connaître la nature des différents groupements chimiques présents dans le bois et donc de suivre les modifications de ces fonctions chimiques engendrées par l'exposition des échantillons au rayonnement solaire. Il est souvent difficile d'interpréter de façon précise les bandes d'absorption infrarouge car leur intensité et leur localisation peuvent varier de façon significative selon l'environnement et l'abondance des groupements chimiques. Pour cette raison, nous avons étudié, en plus du sapin de Vancouver (*Abies grandis*), 2 essences feuillues, le hêtre (*Fagus silvatica*) et le noyer (*Juglans* sp), qui se différencient par leur teneur en constituants principaux (tableau IV) (Fengel et Wegener, 1984).

L'analyse des spectres d'absorption infrarouge de ces différentes essences et des principaux constituants du bois a permis, en s'aidant des résultats obtenus sur d'autres essences (Marchessault, 1962; Harrington *et al*, 1964; Sarkanen *et al*, 1967; Liang *et al*, 1968; Michell *et al*, 1969; Chow, 1971; Nagaty *et al*, 1982; Pecina, 1982), d'identifier la totalité des bandes d'absorption présentes dans un spectre infrarouge du bois (tableau V) et de préciser le ou les constituants concernés (tableau VI). Les différences les plus marquées entre les spectres d'absorption infrarouge des essences feuillues et résineuses sont observées dans la zone spectrale 850–1 270 cm^{-1} (fig 4).

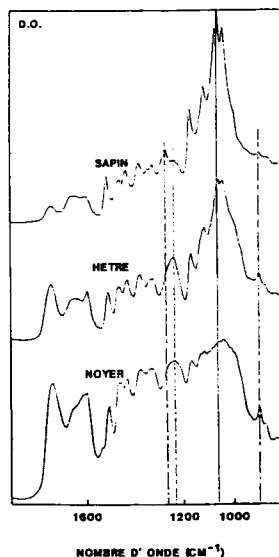
Tableau IV. Teneurs moyennes en constituants principaux de différentes essences (par rapport au poids anhydre).

Essence	Cellulose (%)	Lignine (%)	Hémicellulose (%)	
			Pentosane	Hexosane
Sapin de Vancouver (<i>Abies grandis</i>)	42	29	11	13
Hêtre (<i>Fagus silvatica</i>)	44	22	20	10
Noyer (<i>Juglans sp</i>)	40	29	12	

Tableau V. Comparaison des spectres d'absorption infrarouge de différentes essences : localisation des bandes des bois d'*Abies grandis*, de *Fagus silvatica* et de *Juglans sp* (nombre d'onde en cm^{-1}).

<i>Abies grandis</i> (Sapin de Vancouver)	<i>Fagus silvatica</i> (Hêtre)	<i>Juglans sp</i> (Noyer)
3 355	3 338	3 365
2 933 ^e	2 937 ^e	2 942 ^e
2 900	2 901	2 906
1 734	1 735	1 733
1 650 ^L	1 650 ^L	1 650 ^L
1 605	1 593	1 596
1 510	1 505	1 505
1 455	1 460	1 461
1 425	1 422	1 425
1 371	1 371	1 371
1 335 ^e	1 332	
1 318	1 322	1 322
1 266		
1 230 ^e	1 235	1 235 ^L
1 200 ^e		
1 163	1 160	1 161
1 110	1 108	1 109
1 060	1 054	1 054
1 036	1 034	1 035
898	899	899
863 ^e		
806		

e : épaulement; L : bande large.

**Fig 4.** Spectres d'absorption infrarouge des différentes essences de bois.

Les bandes à $1\,265\text{ cm}^{-1}$ et $1\,235\text{ cm}^{-1}$ sont attribuées aux elongations de la liaison C-O des groupes méthoxyles ($-\text{OCH}_3$) respectivement des unités guaiacyles et syringyles. Dans le cas du bois de sapin de

Tableau VI. Localisation et attribution des bandes d'absorption infrarouge du bois d'*Abies grandis* et des principaux constituants du bois (nombre d'onde en cm^{-1}).

<i>Abies grandis</i>	<i>Cellulose</i>	<i>Lignine</i>	<i>Hémicelluloses</i> <i>Xylane</i> <i>Mannane</i>		<i>Attribution des bandes d'absorption</i>
3 355	3 347	3 392	3 402	3 402	ν (O-H)
2 933 ^e		2 924	2 921	2 923	ν_{as} (CH_2)
2 900	2 900		2 899 ^e	2 885 ^e	ν (C-H) [aliphatique]
		2 850			ν (CH_2) [groupes méthoxy aromatiques] (non visible dans le spectre du bois)
1 734		1 720 ^e			ν (C=O)
1 650 ^L		1 670 ^e			1 680 ν (C=O)
	1 640		1 630 ^L	1 640 ^L	massif 1 638 δ (H-O-H)
1 605		1 598			δ (C=C) [cycles aromatiques]
1 510		1 506			δ (C=C) [cycles aromatiques]
1 455	1 455 ^e	1 458	1 463 ^e		δ (CH_2) et (CH_3)
1 425	1 425	1 419	1 408	1 417 ^e	δ cisaillement [(CH_2) et (CH_3) des lignines]
1 371	1 368	1 385 ^e 1 370 ^e	1 386		δ (CH) δ_{sy} (CH_3)
1 335 ^e	1 333	1 352 1 330 ^e			γ (CH_2) et δ (O-H)
1 318	1 314		1 313 ^e	1 309	δ (CH_2) et δ (O-H)
1 266	1 280	1 266	1 252	1 260	ν (C-O) [lignines et mannanes]
1 230 ^e	1 230 ^e	1 222			ν (C-O) [lignines]
1 200 ^e	1 200		1 208 ^e	1 208 ^e	d (CH_2) et d (O-H)
					ν_{as} (C-O-C)
1 163	1 160	1 134	1 165	1 152	ν_{as} (C-O-C)
1 110	1 109		1 115 ^e	1 092	ν (C-O) et ν (O-H)
1 060	1 058	1 080	1 082 ^e	1 062	ν (C-O)
1 036	1 032	1 032	1 045	1 030	ν_{sy} (C-O-C)
898	895		898	895 ^e	ν (C-C) [cycles glucosidiques dans les liaisons β des groupements polysaccharides]
863 ^e		853			δ (C-H)
				872	ν [mannanes]
806		812		813	δ (C-C) ν [mannanes]

e : épaulement; L : large bande; ν : vibration d'élongation ou de valence; δ : vibration de déformation; γ : vibration de balancement.

Vancouver, qui contient de la lignine riche en unités gaïacyles (Sarkanen *et al*, 1967), la bande à $1\,265\text{ cm}^{-1}$ est nettement plus intense que la bande à $1\,235\text{ cm}^{-1}$. Ces 2 bandes ont des intensités voisines dans les spectres des bois de hêtre et de noyer correspondant à des teneurs équivalentes en unités gaïacyles et syringyles. Les quantités différentes des mannanes et des xylanes dans les gymnospermes (résineux) et angiospermes (feuillus) peuvent également contribuer aux différences d'intensité entre ces 2 bandes d'absorption à $1\,265\text{ cm}^{-1}$ et $1\,235\text{ cm}^{-1}$ (Michell *et al*, 1969).

Cette différence entre les feuillus riches en xylane et les résineux riches en mannanes (Harrington *et al*, 1964) se retrouve dans d'autres régions du spectre infrarouge :

- $1\,060\text{ cm}^{-1}$: absorption plus intense dans le cas du sapin de Vancouver (mannes prépondérants);
- 898 cm^{-1} : absorption plus intense dans le cas des feuillus (xylanes prépondérants);
- les bandes à 863 cm^{-1} et 806 cm^{-1} spécifiques des mannanes sont uniquement visibles dans le spectre de l'*Abies grandis*.

Après une longue durée d'irradiation, les spectres d'absorption infrarouge des 3 essences présentent des modifications voisines. Les bandes d'absorption les plus affectées par l'exposition au rayonnement ont pu être attribuées :

- $3\,355\text{ cm}^{-1}$: cette absorption due aux groupements hydroxyles diminue fortement;
- $1\,735\text{ cm}^{-1}$: cette bande attribuée à la vibration d'élongation des groupements carbonyles est celle dont l'augmentation est la plus spectaculaire (fig 5);
- zone spectrale $1\,680\text{--}1\,580\text{ cm}^{-1}$: elle est difficilement interprétable car l'absorption est la résultante des vibrations de défor-

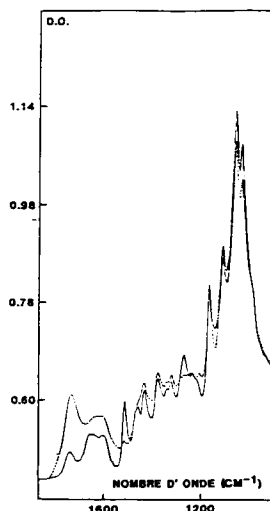


Fig 5. Spectres d'absorption infrarouge de bois d'*Abies grandis* — avant irradiation; --- après 1 690 h d'irradiation.

mation de la molécule d'eau ($1\,638\text{ cm}^{-1}$), des vibrations d'élongation $\text{C}=\text{O}$ des cétones conjuguées ($1\,660\text{ cm}^{-1}$) et des vibrations d'élongation $\text{C}=\text{C}$ des noyaux aromatiques ($1\,600\text{ cm}^{-1}$);

- la chute de l'absorption à $1\,510\text{ cm}^{-1}$ (vibration de déformation $\text{C}=\text{C}$ dans les cycles aromatiques) observée pour les 3 essences, montre la désaromatisation de la structure du matériau au cours de l'irradiation. Dans le cas du sapin de Vancouver (fig 11b), cette bande a pratiquement disparu après une longue irradiation;
- les autres bandes ($1\,160$, $1\,110$, $1\,060$ et $1\,035\text{ cm}^{-1}$) attribuées aux élongations $\text{C}-\text{O}$ subissent de même une diminution d'intensité.

Les différences des modifications des spectres d'absorption infrarouge des 3 essences sont peu marquées. L'absence de singularité dans le cas du sapin de Van-

couver conforte notre choix de cette essence comme modèle du comportement photochimique du bois.

La même étude spectroscopique des 2 principaux constituants du bois, la lignine (fig 6a) et la cellulose (fig 6b) montre que la cellulose isolée résiste bien à ce type d'irradiation, son spectre subissant peu de modifications. Par contre, les évolutions des bandes d'absorption infrarouge de la lignine sont très proches de celles observées pour le bois d'*Abies grandis*, en particulier dans la zone spectrale 1 800-1 500 cm^{-1} (fig 6a) :

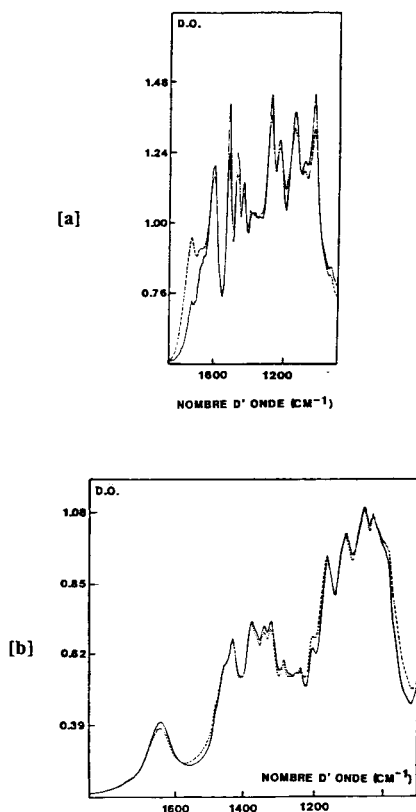


Fig 6. Spectres d'absorption infrarouge de la lignine (a) et de la cellulose (b); — avec d'irradiation; --- après 400 heures d'irradiation.

– 1 730 cm^{-1} : la faible absorption initiale due aux vibrations d'élongation C=O des groupements carbonyles voit son intensité augmenter de façon importante;

– 1 670 cm^{-1} : l'épaule traduisant les vibrations d'élongation des groupements C=O des cétones aromatiques conjuguées semble subir une augmentation d'intensité;

– 1 598 cm^{-1} et 1 506 cm^{-1} : ces 2 bandes d'absorption attribuées aux vibrations de déformation C=C dans les cycles aromatiques voient leur intensité diminuer.

Ces observations montrent qu'à l'intérieur du bois, ce sont les lignines qui subissent le plus de transformations et qu'il y a formation de composés carbonylés (1 735 cm^{-1} et 1 660 cm^{-1}) dont certains doivent participer aux modifications de la couleur du matériau. L'évolution des 3 bandes d'absorption infrarouge pour lesquelles les modifications sont les plus marquées 1 735, 1 660 et 1 510 cm^{-1} peut être suivie en représentant la différence de densité optique entre les coupes de bois d'*Abies grandis* irradiée et non irradiée (fig 7 a,b,c). Pour ces 3 nombres d'onde, il apparaît qu'au-delà de 1 500 h, les évolutions des bandes se stabilisent et tendent vers un état stationnaire. Durant les 100 premières h d'irradiation, les absorptions à 1 735 cm^{-1} (vibration d'élongation C=O dans les composés carbonylés) et à 1 510 cm^{-1} (vibration d'élongation C=C des noyaux aromatiques) varient rapidement. Pour la bande à 1 735 cm^{-1} , l'état stationnaire correspond à une différence de densité optique plus importante que pour la bande à 1 510 cm^{-1} (tableau VII). La variation de l'absorption à 1 660 cm^{-1} (vibration d'élongation C=O dans les cétones conjuguées (fig 9c) semble résulter d'une compétition entre plusieurs bandes d'absorption évoluant de façon opposée : en début d'irradiation, l'absorption diminue puis, après quelques h, son intensité se met à augmenter. À l'état stationnaire, l'augmen-

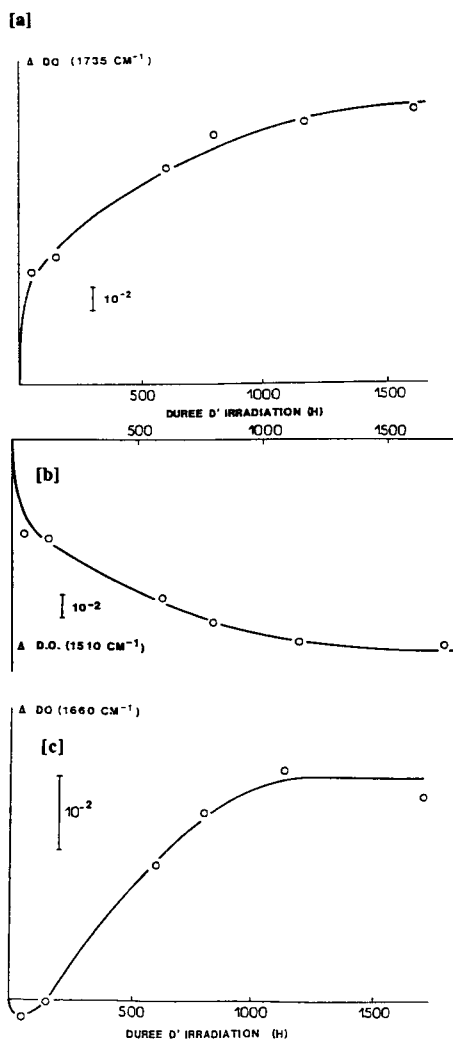


Fig 7. Évolution de la densité optique à 1 735 cm^{-1} (a), à 1 510 cm^{-1} (b) et à 1 660 cm^{-1} (c) en fonction du temps d'irradiation.

tation de la densité optique de l'échantillon irradié reste faible (tableau VII).

L'évolution des spectres d'absorption infrarouge du bois d'*Abies grandis* dans la zone 1 800-1 500 cm^{-1} est sensible à la présence d'oxygène. Cette étude a été ré-

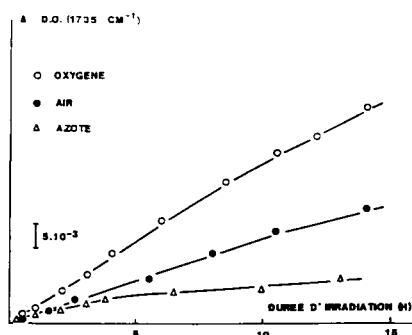
Tableau VII. Augmentation de la densité optique DO à l'état stationnaire des bandes d'absorption infrarouge à 1 735, 1 660 et 1 510 cm^{-1} d'un échantillon de bois d'*Abies grandis* irradié; $\Delta DO = (DO \text{ à l'état stationnaire} - DO \text{ avant irradiation})$.

$\nu \text{ (cm}^{-1}\text{)}$	ΔDO
1 735	13.10^{-2}
1 660	3.10^{-2}
1 510	-9.10^{-2}

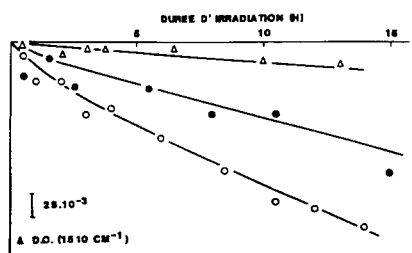
alisée en comparant les spectres d'absorption infrarouge d'une coupe irradiée en atmosphère d'azote ou d'oxygène que l'on introduit après avoir fait le vide dans la cellule d'analyse. L'absorption à 1 735 cm^{-1} (fig 10a) croît 2 fois plus vite dans l'oxygène que dans l'air (tableau VIII). L'évolution de la densité optique à 1 510 cm^{-1} (fig 10b) montre que la vitesse de coupure des noyaux aromatiques est fonction de la quantité d'oxygène présent dans la cellule. Ainsi, la dégradation est plus marquée dans l'oxygène que dans l'air et est très faible dans l'azote (tableau VIII).

Durant les 3 premières h d'irradiation, la nature de l'atmosphère présente dans la cellule n'intervient pas dans la variation de l'absorption à 1 660 cm^{-1} (fig 10c). Pour une irradiation plus longue, cette variation de la densité optique à 1 660 cm^{-1} ne semble plus proportionnelle à la concentration en oxygène dans la cellule, l'absorption en présence d'azote se plaçant entre les absorptions des échantillons irradiés sous oxygène et à l'air. La présence d'eau dans l'échantillon irradié dans l'air qui n'a pas subi le pompage sous vide pourrait être responsable de cette anomalie, les vibrations de déformation H-O-H se manifestant à 1 638 cm^{-1} .

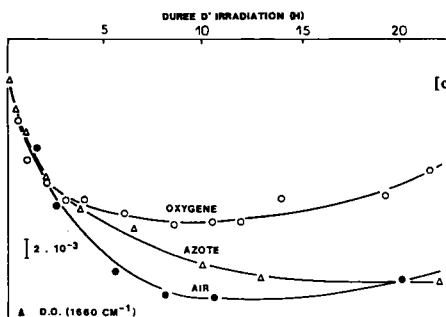
Pour des temps d'irradiation plus importants, les évolutions de l'absorption à cette



[a]



[b]



[c]

Fig 8. Évolution de la densité optique à 1 735 cm^{-1} (a), à 1 510 cm^{-1} (b) et à 1 660 cm^{-1} (c) en fonction du temps d'irradiation (O) sous oxygène; (•) sous air; (Δ) sous azote.

longueur d'onde sont différentes entre les échantillons irradiés en présence d'oxygène et d'azote : la densité optique de l'échantillon décroît de façon continue sous azote alors qu'en atmosphère d'oxy-

Tableau VIII. Vitesse d'évolution de la densité optique à 1 735 cm^{-1} et 1 510 cm^{-1} avec le temps d'irradiation (ΔDO par heure d'irradiation avec un flux moyen de 10 mW/cm^2 à 360 nm).

	ν 1 735 cm^{-1}	ν 1 510 cm^{-1}
Oxygène	$3,6 \cdot 10^{-3}$	$-1,54 \cdot 10^{-3}$
Air	$1,8 \cdot 10^{-3}$	$-0,83 \cdot 10^{-3}$
Azote	$1,25 \cdot 10^{-3}$	$-0,21 \cdot 10^{-3}$

gène ou d'air, la densité optique passe par un minimum pour une durée d'irradiation d'environ 10 h. L'augmentation de la densité optique est liée à la présence d'oxygène, en effet, l'introduction d'air dans la cellule lors de l'irradiation sous azote provoque tout d'abord une diminution rapide de l'absorption, suivie d'une augmentation comparable à celle observée lors de l'irradiation sous atmosphère d'oxygène ou d'air (fig 9).

Une autre approche de l'influence de l'oxygène peut être faite en comparant les variations des absorptions à 1 735 cm^{-1} et à 1 510 cm^{-1} d'échantillons irradiés en cellule fermée contenant soit de l'air (concentration en oxygène limitée) soit de l'oxygène pur et en cellule ouverte (tableau IX).

Dès les premières h d'exposition, l'augmentation de la densité optique à 1 735 cm^{-1} est 2 fois plus importante lorsque l'irradiation a lieu dans l'oxygène ou en cellule ouverte qu'en présence d'un volume d'air limité. La diminution de la bande à 1 510 cm^{-1} est environ 4 fois plus importante quand l'irradiation a lieu en cellule ouverte ce qui confirme la nécessité d'un fort apport d'oxygène dans les mécanismes de dégradation des structures aromatiques.

La séparation des domaines visible et ultraviolet du rayonnement émis par la lampe réalisée à l'aide de filtres montre que l'irradiation à la lumière visible (fig 10a) a peu d'effet sur les modifications

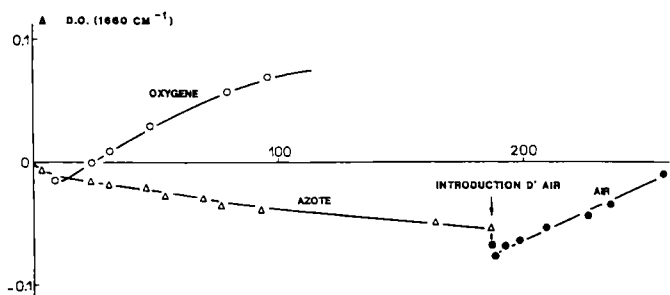


Fig 9. Influence de l'oxygène sur les variations de la densité optique à 1660 cm^{-1} en fonction du temps d'irradiation.

Tableau IX. Influence de la concentration en oxygène sur les variations d'absorption à 1735 cm^{-1} et 1510 cm^{-1} d'un échantillon de bois d'*Abies grandis* irradié.

Durée d'irradiation en heures	$\Delta DO = (DO \text{ échantillon irradié} - DO \text{ échantillon avant irradiation}) \times 10^3$					
	1735 cm^{-1}			1510 cm^{-1}		
	Cellule fermée		Cellule ouverte	Cellule fermée		Cellule ouverte
	O_2	Air		O_2	Air	
0,5	2,0	1,20	2,3	- 1,8	- 1,0	- 4,0
1	3,0	1,75	4,2	- 2,8	- 1,5	- 5,0
5	16,5	8,50	18,0	- 8,5	- 4,2	- 15,0
10	32,5	17,00	34,0	- 14,5	- 7,5	- 26,5
20	60,5	30,00	59,0	- 24,7	- 14,2	- 44,5

de la structure chimique de l'échantillon. La faible augmentation de l'absorption à 1735 cm^{-1} suggère la création de groupements carbonyles. Des composés de type cétone aromatique (1660 cm^{-1}) semblent également produits en petite quantité. Les évolutions du spectre d'absorption infrarouge sous une irradiation en lumière ultraviolette (fig 10b) sont beaucoup plus marquées. Notamment, nous pouvons remarquer la forte absorption dans les ré-

gions 1735 cm^{-1} et 1650 cm^{-1} ainsi qu'une diminution à 1510 cm^{-1} .

Suivi de la photodégradation du bois d'*Abies grandis* par spectroscopie d'absorption ultraviolet-visible

Les spectres d'absorption ultraviolet-visible d'une coupe de bois d'*Abies grandis* non irradiée (fig 11) présentent une structure

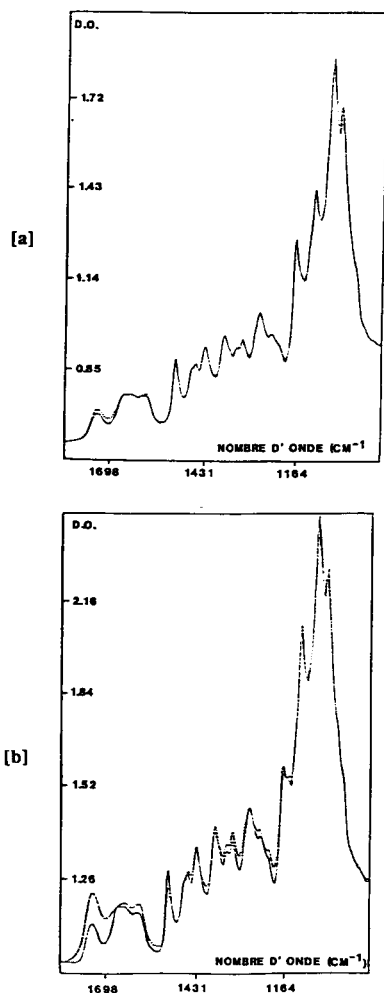


Fig 10. Influence de la nature du rayonnement : spectres d'absorption infrarouge d'une coupe de bois d'*Abies grandis* — avant irradiation; --- après 315 h d'irradiation en lumière visible (a) et en lumière ultraviolette (b).

continue avec des épaulements peu marquées et des maxima mal séparés. Dans la partie visible du spectre (400-700 nm), l'absorption est très faible. Après une irradiation continue de 2 000 h avec un flux lu-

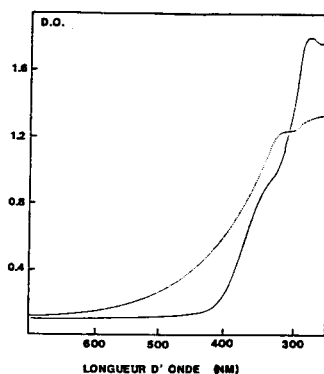


Fig 11. Spectre d'absorption UV-visible d'une coupe de bois d'*Abies grandis* — avant irradiation; --- après 2 000 h.

mineux moyen de 3,5 mW/cm² (fig 11), nous notons une augmentation de l'absorption dans tout le domaine visible qui témoigne d'une modification de couleur de l'échantillon. Dans le domaine ultraviolet, l'absorption croît jusqu'à 320 nm et chute de 300 à 250 nm. Pour mieux localiser les longueurs d'onde où évolue l'absorption, nous pouvons construire les courbes de différence (spectre de l'échantillon irradié — spectre du même échantillon avant irradiation) (fig 12). Ainsi, après 2 000 h d'irradiation, la densité optique à 435 nm a augmenté de 174% par rapport à sa valeur initiale alors que celle à 280 nm a chuté de 28%. Cette longue irradiation donne la tendance finale de la modification de couleur du bois d'*Abies grandis* exposé à la lumière solaire. L'évolution de ces courbes de différence d'absorption avec le temps d'irradiation (fig 13) permet de suivre la chronologie des différentes étapes qui interviennent dans la modification des spectres d'absorption ultraviolet-visible. Nous notons également un déplacement régulier de la position des extrêmes durant l'irradiation (tableau X). De la même façon,

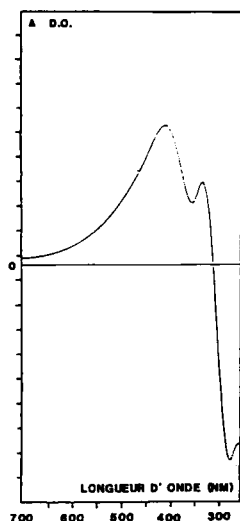


Fig 12. Courbe de différence du spectre d'absorption UV-visible d'une coupe de bois d'*Abies grandis* irradiée 2 000 h et du spectre d'absorption UV-visible de la même coupe non irradiée.

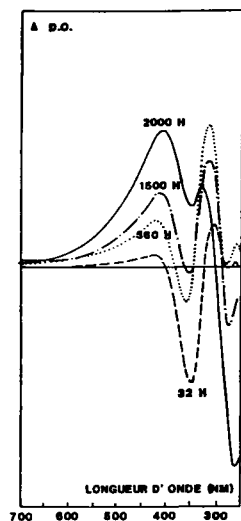


Fig 13. Évolution des courbes de différence (spectre d'absorption UV-visible de l'échantillon irradié - spectre d'absorption UV-visible de l'échantillon non irradié) avec le temps d'irradiation.

Tableau X. Évolution de la longueur d'onde des extrema du spectre d'absorption UV-visible du bois d'*Abies grandis* en fonction du temps d'irradiation (flux lumineux moyen de 10 mW/cm² à 360 nm).

Temps d'irradiation en h	Position des extrema (en nm)			
4	435	650	305	
32	425	350	305	265
360	415	355	310	260
1 500	410	355	315	260
2 000	405	350	325	260

nous avons suivi la photodégradation de la lignine et de la cellulose par spectroscopie d'absorption ultraviolet-visible. Afin de mieux visualiser les changements intervenus lors de l'irradiation, nous avons tracé, en fonction du temps d'irradiation, les évolutions de la courbe de différence lignine irradiée - lignine avant irradiation (fig 14a) : le minimum à 525 nm s'accroît avec le temps d'irradiation tandis que les absorptions à 350 nm et 280 nm chutent de façon remarquable. Comme pour les spectres du bois d'*Abies grandis*, la position de certains extrêmes varie avec le temps d'irradiation (tableau XI). Par contre, le spectre d'absorption ultraviolet-visible de la cellulose est très peu marqué par une irradiation de type solaire (fig 14b). On observe un minimum à 290 nm qui pourrait traduire une dégradation de la liaison acétale avec formation de photoproduits carbonyles absorbant vers 305 nm. L'absorption dans la zone spectrale visible est due en grande partie à des phénomènes de diffusion de la lumière, les échantillons étant réalisés par pastillage d'un mélange de cellulose en poudre et de bromure de potassium. En effet, sous forme d'un film de cellophane (cellulose pure), la cellulose n'absorbe pas la lumière visible.

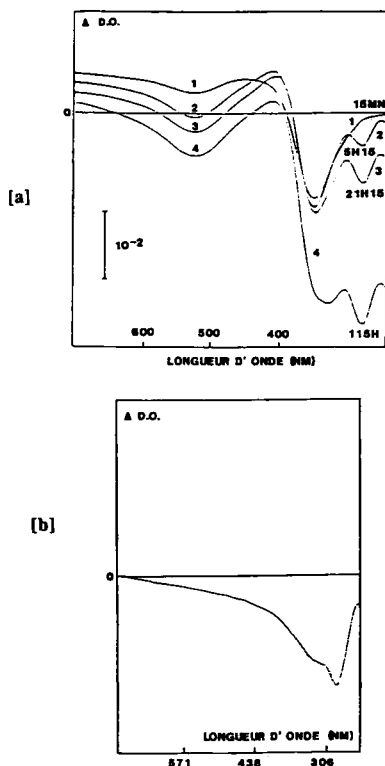


Fig 14. Évolution de la courbe de différence du spectre d'absorption UV-visible (lignine irradiée - lignine non irradiée) (a) et (cellulose irradiée - cellulose non irradiée) (b) en fonction du temps d'irradiation.

Comme nous l'avons déjà noté en spectroscopie d'absorption infrarouge, des 2 constituants principaux, la lignine est celui dont l'évolution spectrale sous irradiation solaire est la plus proche de celle du bois (fig 15) : hormis la bande de décoloration à 525 nm observée uniquement sur la lignine isolée, les extrêmes se retrouvent aux mêmes longueurs d'onde mais les intensités relatives et les vitesses d'évolution de chaque bande sont différentes.

Tableau XI. Évolution de la longueur d'onde des extrema du spectre d'absorption UV-visible des lignines du bois d'*Abies grandis* en fonction du temps d'irradiation (flux lumineux moyen de 10 mW/cm² à 360 nm).

Durée d'irradiation (h)	0,25	115
Position des extrêmes (nm)	525	525
	450	410
	350	333
	280	280

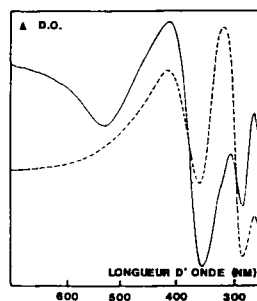
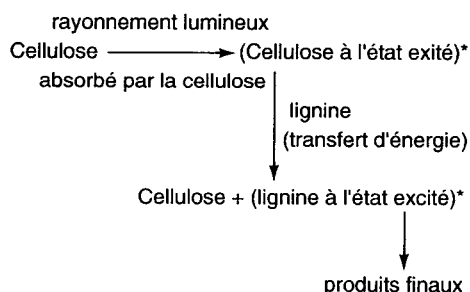


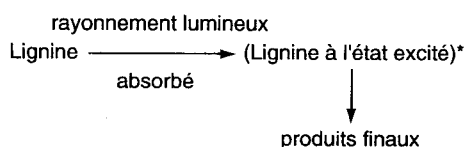
Fig 15. Courbe de différence de spectres d'absorption UV-visible --- lignine irradiée - lignine non irradiée; — *Abies grandis* irradié - *Abies grandis* non irradié.

La cellulose n'intervient pas de façon notable dans la photochimie du bois. Pourtant, à l'état isolé, la cellulose subit une photodégradation au rayonnement solaire qui a pu être suivi par la perte de masse (Hon, 1979) ou la diminution du degré de polymérisation (Desai et Shields, 1969). Dans le bois, la photochimie de la cellulose est totalement modifiée par la présence de lignine. Il a pu être montré (Hon, 1975) que les molécules de lignine sont capables de désactiver l'état excité de

la cellulose par un phénomène de transfert d'énergie.



À ces longueurs d'onde d'irradiation, l'excitation directe de la lignine est aussi possible :



Sous l'action du rayonnement solaire, les photoproduits formés dans le bois d'*Abies grandis* auraient donc pour origine exclusivement l'état excité des molécules de lignine. La lignine serait donc utilisée par la nature pour «protéger» du rayonnement solaire la cellulose, molécule par laquelle le glucose est mis en réserve.

Ces transferts d'énergie permettent aussi de penser que la photodégradation ne se limite pas uniquement aux couches de bois atteintes directement par le rayonnement. L'excitation électronique initialement localisée sur une molécule de lignine en un point A peut se retrouver en un point B sur une autre molécule de lignine. Dans un milieu condensé comme le bois, ce sont ces transferts d'énergie d'une molécule de lignine à une autre répétés x fois qui permettent de faire migrer l'énergie d'un point A à un point B sans déplacement de la molécule (Lablache-Combiér, 1985).

Pour essayer de corréler les résultats obtenus en spectroscopie infrarouge, nous avons suivi l'influence de l'oxygène sur l'évolution du spectre d'absorption ultraviolet-visible d'une coupe de bois d'*Abies grandis* dans les mêmes conditions opératoires (fig 16). Ces courbes de différence montrent que la présence de l'oxygène dans la cellule d'irradiation intervient dans l'évolution des mécanismes de photocoloration :

- le maximum d'absorption dans le visible au voisinage de 430 nm est 4 fois plus important après 33 h d'irradiation dans l'oxygène pur que dans l'azote; d'ailleurs, visuellement l'échantillon irradié en présence de gaz inerte n'a pas jauni contrairement aux 2 autres cas. Ce maximum se déplace avec la concentration en oxygène; après 33 h d'irradiation, la longueur d'onde de ce maximum est de 430 nm dans l'azote, 425 nm dans l'air et 410 nm dans l'oxygène pur;

- dans le domaine ultraviolet, on observe :

- * une décroissance de l'absorption à 350 nm dans les 3 atmosphères étudiées;

- * une augmentation de l'absorption à 305 nm d'autant plus marquée que la

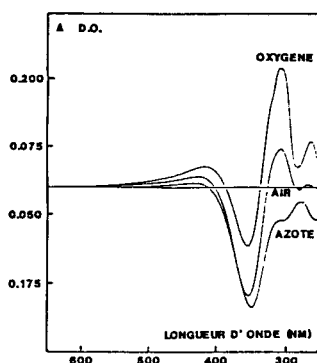


Fig 16. Courbe de différence des spectres d'absorption UV-visible (*Abies grandis* irradié 33 h – *Abies grandis* non irradié) en fonction de la nature de l'atmosphère d'irradiation.

concentration en oxygène dans la cellule est importante,

* une diminution de l'absorption à 280 nm corrélée à la concentration en oxygène,

* une augmentation de la densité optique à 265 nm dans le cas de l'irradiation sous oxygène et dans l'air. En revanche, en présence d'azote, l'absorption à 255 nm diminue.

L'étude de l'évolution de l'absorption dans le visible à 430 nm (fig 17a) montre qu'en atmosphère d'azote, un état stationnaire est atteint après 16 h d'irradiation,

ce n'est pas le cas en présence d'oxygène ou d'air même après 30 h d'exposition au rayonnement. En début d'irradiation, la vitesse d'accroissement de la densité optique à cette longueur d'onde paraît indépendante de la nature de l'atmosphère gazeuse (fig 17b). De plus, l'allure générale de la courbe de différence obtenue en début d'irradiation sous azote est identique à celle obtenue dans l'air, ce qui indique que les premières étapes de la photodégradation du bois d'*Abies grandis* ne sont pas affectées par la présence d'oxygène.

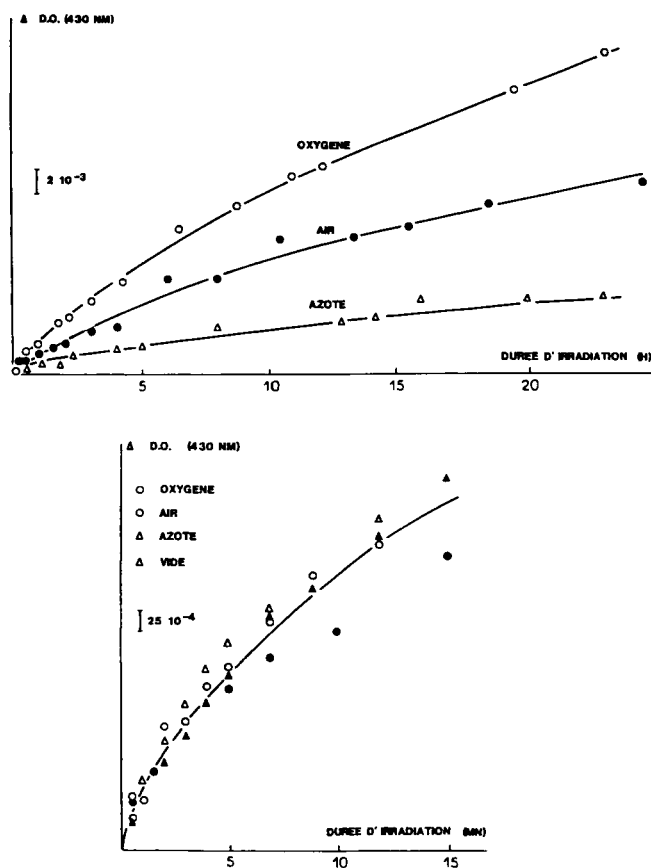


Fig 17. Évolution de l'absorption à 430 nm sous différentes atmosphères en fonction du temps d'irradiation.

Les spectres d'absorption ultraviolet-visible du bois d'*Abies grandis* sont également sensibles à la nature spectrale du rayonnement d'excitation. L'absorption dans le domaine visible n'est pas affectée par l'irradiation à des longueurs d'onde > 400 nm. En revanche, cette irradiation dans le domaine visible génère des modifications de l'absorption dans l'ultraviolet : décroissance à 340 nm et augmentation à 305 nm.

Si ces mêmes modifications sont plus marquées en exposant l'échantillon uniquement au rayonnement ultraviolet émis par la source lumineuse, nous observons en plus 2 bandes d'absorption centrées à 410 nm et 265 nm. Ceci indique que les changements de coloration du bois d'*Abies grandis* doivent être imputés au domaine ultraviolet du rayonnement solaire. L'irradiation à la lumière visible (62% du flux énergétique total émis par la lampe) ne génère pas de composés colorés puisqu'il n'y a pas de modification de l'absorption dans le domaine visible. Visuellement, seul l'échantillon irradié par le rayonnement ultraviolet présente un jaunissement que l'on a pu quantifier dans le système CIE LAB (tableau XII). Bien qu'en plus faible quantité, les photons ultraviolets sont les plus actifs dans les changements de coloration du bois.

Tableau XII. Influence de la nature spectrale du rayonnement sur les différences des coordonnées chromatiques entre un échantillon irradié et non irradié de bois d'*Abies grandis*.

	Lumière visible	Lumière ultraviolette
ΔL	- 1,1	- 3,3
Δa	0,26	0,63
Δb	0,37	4,19
ΔE	1,2	5,4
Appréciation visuelle*	légère	appréciable

DISCUSSION

L'ensemble des résultats expérimentaux obtenus montre que les modifications de couleur du bois d'*Abies grandis* soumis à une irradiation de type solaire doivent être principalement attribuées à la photodégradation de la lignine. Des études photochimiques réalisées sur d'autres espèces résineuses (Leary, 1967, 1968a, b; Hon *et al*, 1984) avaient déjà dégagé l'importance de l'influence de ce constituant du bois. En s'appuyant sur les résultats obtenus sur le comportement photochimique de la lignine soit directement (Kringstadt et Lin, 1970; Lin et Kringstadt, 1970; Gellersted et Pettersson, 1977, 1980; Neumann *et al*, 1986a,b; Castellan *et al*, 1990) soit à l'aide de molécules modèles (Lin et Kringstadt, 1970, 1971; Gellerstedt et Pettersson, 1975; Castellan *et al*, 1985; Vanucci *et al*, 1988; Castellan *et al*, 1989a,b), nous pouvons postuler que les photoproduits colorés formés lors de l'irradiation du bois d'*Abies grandis* ont pour origine exclusivement un radical stable de type phénoxy : le radical gaïacoxy- (fig 19). Nous avons pu confirmer par spectroscopie de résonance paramagnétique électronique l'aspect radicalaire de la photodégradation du bois d'*Abies grandis*. Le signal observé sur l'échantillon de bois a la même allure que celui obtenu lors de l'irradiation de la lignine (fig 18) tandis qu'aucun signal n'est détecté lors de l'irradiation de la cellulose dans les mêmes conditions opératoires. Les

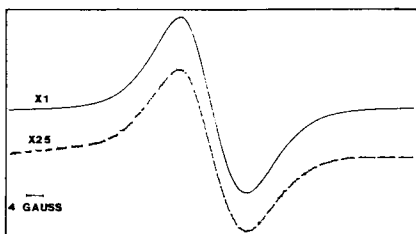


Fig 18. Signal RPE après 15 min d'irradiation — lignine; --- *Abies grandis*.

irradiations sous oxygène ou sous azote conduisent à des spectres de résonance paramagnétique électronique de forme identique ce qui indique la formation des mêmes espèces radicalaires. Toutefois, la concentration en radicaux est plus importante dans l'oxygène.

En présence d'oxygène, les radicaux gaïacoxy- se décomposent en conduisant à des photoproduits quinoniques colorés (Leary, 1968b; Gellersted et Petterson, 1977, 1980) qui absorbent à des longueurs d'onde de l'ordre de 410 nm (fig 19). Ainsi, l'absorption à 430 nm est composée des absorptions dues au radical gaïacoxy- ($\lambda_{\text{max}} \approx 430$ nm) et aux photoproduits colorés. Nous avons effectivement observé que le maximum d'absorption à 430 nm en atmosphère d'azote se

déplaçait avec le temps d'irradiation vers les courtes longueurs d'onde en présence d'oxygène. Ce déplacement est d'autant plus important que la concentration en oxygène est plus élevée.

En absence d'oxygène, le seul composé coloré est le radical gaïacoxy-. Sa désactivation conduit à des produits incolores, en particulier un composé diphényle substitué formé par la réaction équilibrée de dimérisation mise en évidence lors de l'irradiation de molécules modèles de la lignine (Bouas-Laurent et Castellán, 1987) (fig 19).

Les modifications de couleur intervenues lors d'un stockage à l'obscurité après irradiation confirment l'existence de cet équilibre dans le bois d'*Abies grandis*. Après irradiation sous atmosphère d'azote, l'absorption à 430 nm augmente sans déplacement durant la stockage. Une nouvelle irradiation de cet échantillon provoque la diminution régulière de la densité optique à 430 nm. Lors du stockage, un état d'équilibre s'établit entre la forme dimère et la forme radicalaire. Lorsque nous soumettons l'échantillon à une nouvelle irradiation, nous créons une perturbation qui déplace cet équilibre.

Durant un stockage à l'obscurité sous oxygène après irradiation dans ce même gaz, l'intensité de l'absorption à 430 nm augmente mais nous notons un déplacement du maximum d'absorption vers les faibles longueurs d'onde ($\lambda_{\text{max}} \rightarrow 410$ nm). Cette augmentation de la densité optique est plus importante dans l'oxygène que dans l'air. Si nous soumettons de nouveau au rayonnement lumineux l'échantillon stocké, la diminution de l'absorption mesurée à 430 nm est beaucoup plus lente que dans le cas de l'atmosphère d'azote. Durant le stockage, les radicaux gaïacoxy- se combinent à l'oxygène pour donner les dérivés quinoniques qui absorbent plus fortement et à une longueur d'onde plus faible.

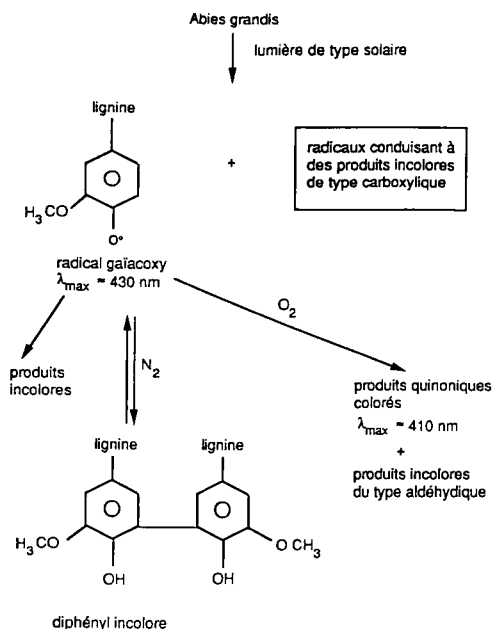


Fig 19. La désactivation du radical gaïacoxy- : modèle mécanistique du comportement photochimique du bois d'*.

La formation de ces dérivés est aussi responsable de l'augmentation de l'absorption à 260 nm, observée uniquement lors de l'irradiation en présence d'oxygène (fig 16). De même, la diminution de la densité optique à 280 nm corrélée à la concentration en oxygène est attribuée à la désaromatation lors de la formation de ces dérivés quinoniques.

Les résultats obtenus en spectroscopie d'absorption infrarouge confirment ces mécanismes : l'augmentation de l'absorption à $1\,660\text{ cm}^{-1}$ observée uniquement sous atmosphère d'oxygène correspond à la formation des dérivés quinoniques (vibration d'élongation de la liaison C=O dans les quinones : $1\,660\text{--}1\,680\text{ cm}^{-1}$) (Silverstein *et al*, 1981). De même, la diminution de la densité optique à $1\,510\text{ cm}^{-1}$ est liée à la désaromatation de la lignine d'autant plus marquée que la concentration en oxygène est élevée.

La formation des composés carbonylés non colorés de type carboxylique et aldéhydrique induit l'augmentation de l'absorption à $1\,735\text{ cm}^{-1}$ en spectroscopie infrarouge et à 305 cm^{-1} en spectroscopie ultraviolette. Cette augmentation est aussi liée à la concentration en oxygène lors de l'irradiation.

CONCLUSION

En choisissant le bois d'*Abies grandis* comme modèle du comportement photochimique du bois pour s'affranchir de l'influence des substances extractibles colorées, nous avons pu montrer que les lignines sont responsables des modifications de couleur du bois exposé au rayonnement de type solaire. Par contre, la cellulose ne semble pas intervenir dans la détérioration de l'aspect coloré du bois.

Nous avons pu proposer un mécanisme en accord avec les résultats obtenus sur

des molécules modèles des lignines. Cette étude a permis de faire une revue complète des différentes réactions photochimiques intervenant dans la photodégradation du bois et nous a conduits à une proposition sur 1 des rôles des lignines peu évoqué jusqu'à présent : le rôle protecteur de la cellulose vis-à-vis de l'irradiation de type solaire.

Les mécanismes proposés montrent également que nous pouvons avoir apparition d'une couleur au sein du bois sans avoir un abaissement significatif du degré de polymérisation de la macromolécule ligneuse : la coloration peut provenir d'un réarrangement de la structure phénolique de la molécule de lignine en structure quinonique responsable de l'absorption de la lumière visible. Ainsi, les modifications de couleur ne sont pas directement liées à l'altération des propriétés mécaniques du bois.

Ce jaunissement lui-même peut être considéré comme un moyen de protection du bois vis-à-vis de la lumière. Par effet de filtre interne dû à cette coloration, la pénétration des photons est affaiblie et la photodégradation sera limitée à la surface de l'échantillon.

REMERCIEMENTS

Les auteurs remercient le laboratoire de biochimie de l'ENSAIA de Nancy et le centre de recherches sur les macromolécules végétales (CERMAV) de Grenoble qui ont fourni respectivement la cellulose Solva Bloc BW200 extraite de bois de peuplier (*Populus canescens* Sm) et les hémicelluloses provenant de bois de séquoia (*Sequoia sempervirens*) et de roseau (*Arundi donax*).

RÉFÉRENCES

- Bouas-Laurent H, Castellan A (1987) Photoyellowing of Paper. Séminaire interlaboratoire INRA-Centre de Grignon

- Castellan A, Vanucci, Desvergne JP, Bouas-Laurent H, Hauteville M, Chadenson M (1985) Étude photochimique de dimères modèles de lignine de type α -0-4 et β -0-4 0-méthylés. *C R Acad Sci* 301 (II), 21-26
- Castellan A, Colombo N, Cucuphat C, Forniet de Violet P (1989a) Photodegradation of lignin: a photochemical study of phenolic α -carbonyl β -0-4 lignin model dimer 4-hydroxy-3-methoxy- α -(2' methoxy phenoxy) acetophenone. *Holzforschung* 43, 179-185
- Castellan A, Colombo N, Forniet de Violet P, Nourmamode A, Bouas-Laurent H (1989b) Photodegradation of lignin: a photochemical study of bleached CTMP and lignin model molecules. *Tappi Proc, Wood Pulping Chem* 1, 421-430
- Castellan A, Nourmamode A, Forniet de Violet P (1990) Photodégradation en matrice solide carbohydrate de lignine extraite du pin maritime d'Aquitaine; aspect moléculaire. *Acte du 3^e Coll Sci Industrie Bois*, Bordeaux 1, 331
- Chow SZ (1971) Infrared spectra characteristics and surface inactivation of wood at high temperatures. *Wood Sci Technol* 5, 27-39
- Christment A (1988) Science et technologie de la mesure de la couleur. *Bulletin Sci Coul* n° 1, 9-12
- Decarreau JF (1988) Le système CIE LAB. *Bull Sci Coul* 1, 13-15
- Desai RL, Shields JA (1969) Photochemical degradation of cellulose material. *Makromol Chem* 122, 134-144
- Dirckx O (1984) Mise en évidence de la photodégradation et des variations de couleur du bois sous irradiation UV par des techniques spectroscopiques. DEA Sci Bois – Université de Nancy I
- Dirckx O (1988) Étude du comportement photochimique de l'*Abies grandis* sous irradiation solaire. Thèse de 3^e Cycle en Sci Bois – Univ Nancy I
- Dordet Y (1990) *La colorimétrie. Principes et applications*. Eyrolles, Paris
- Fengel D, Wegener G (1984) *Wood Chemistry, Ultrastructure, Reactions*. De Gruyter, Berlin
- Flot JL (1988) La couleur du chêne de tranchage français. INRA, Centre de Champenoux, Station de recherches sur la qualité du bois, Rapport de stage ENITEF
- Gaillard JM (1984) Photodégradation de systèmes bois-finitions (résines alkydes). Thèse de 3^e cycle–Sci Bois – Univ Nancy I
- Gellerstedt G, Pettersson EL (1975) Light induced oxidation of lignin. The behaviour of structural units containing a ring conjugated double bond. *Acta Chem Scand* B29, 1005-1010
- Gellerstedt G, Pettersson EL (1977) Light induced oxidation of lignin. Part 2: the oxidative degradation of aromatic rings. *Svensk Papperstid* 80, 15-21
- Gellerstedt G, Pettersson EL (1980) Autooxidation of lignin. *Svensk Papperstid* 83, 314-318
- Gierer J, Lin SY (1972) Photodegradation of lignin. A contribution to the mechanism of chromophore formation. *Svensk Papperstid* 75, 233-239
- Harrington KJ, Higgins HG, Michell AJ (1964) *Holzforschung* 18(4), 108-113
- Hofmann P (1987) Mesure de la variabilité de la couleur du bois : méthodologie et influences de l'anatomie du plan ligneux et des variations angulaires du débit. DEA Sci bois – Univ Nancy I
- Hong DNS (1975) Formation of free radicals in photoirradiated cellulose VI – Effect of lignin. *J Polym Sci Polym Chem Ed* 13, 2641-2652
- Hon DNS (1979) Photooxidative degradation of cellulose: reactions of the cellulosic free-radicals with oxygen. *J Polym Sci Polym Chem Ed* 17, 441-454
- Hon DNS, Chang ST (1984) Surface degradation of wood by ultraviolet light. *J Polym Sci Polym Chem Ed* 22, 2227-2241
- Janin G (1986) La couleur du bois, un facteur clé de qualité. *Mesures* 61-65
- Kovaliski P (1990) Vision et mesure de la couleur, Masson, Paris, 2e ed
- Kringstad KP, Lin SY (1970) Mechanism in the yellowing of high yield pulps by light. Structure and reactivity of free radical intermediates in the photodegradation of lignin. *Tappi* 53(12), 2296-2301
- Lablache-Combié A (1985) Photochimie et polymères. *Actual Chim* 39-60
- Leary GJ (1967) The yellowing of wood by light. Part I. *Tappi* 50(1), 17-19
- Leary GJ (1968a) The yellowing of wood by light. Part II. *Tappi* 51(6), 257-260

- Leary GJ (1968b) Photochemical production of quinoïd structures in wood. *Nature* 217, 672-673
- Le Nest JF, Silvy J, Gandini A (1982) Effets des radiations visibles et proche-ultraviolettes sur les matériaux lignocellulosiques. *Actes du 1^{er} colloque Sciences et Industrie du Bois*, Grenoble, 367-384
- Liang CY, Basste KH, Mc Ginnes EA, Marchessault RH (1968) *Tappi*, 43(12), 1017-1024
- Lin SY, Krinsgstadt KP (1970) Photosensitive groups in lignin and lignin model compounds. *Tappi* 53(4), 1675-1677
- Lin SY, Krinsgstadt KP (1971) Some reactions in the photoinduced discoloration of lignin. *Norsk Skogindustri* 25(9), 252-256
- Marchessault RH (1962) Application of infrared spectroscopy to cellulose and wood polysaccharides. *Pure Appl* 5, 107-129
- Mazet JF (1988) Couleur et qualité des placages de Chêne et étude de leur comportement photochimique. Thèse de Doct Univ Nancy I en Sciences du Bois
- Mc Ginnes EA, Rosen HN (1984) Growth quality evaluation of black walnut wood. Part III. An anatomical study of color characteristics of black walnut veneer. *Wood Fiber Sci* 16(1), 48-56
- Merlin A, Fouassier JP (1980) Photochemical investigations into cellulosic materials. I. Free radical generation in cellulose by photosensitized excitation. *Angew Makromol Chem* 86, 109-121
- Michell AJ, Ingle HD, Steward CM (1969) Infrared spectra of some woods of taxonomic interest. *Wood Sci Technol* 3, 93-99
- Minemura N, Umehara K (1979) Color improvement of wood (report 1): photoinduced discoloration and its control. *J Hokkaido For Prod Res Inst* 54(3), 92-145
- Nagaty A, El Sayed OH, Ibrahim ST, Mansour OY (1982) Chemical and spectral studies on hemicelluloses isolated from bagasse. *Holzforchung* 36, 29-35
- Nemeth K (1982) Examinations of tree colour in the CIE LAB system. *Erdeszeri es paipari* 2, 125-135
- Neumann MG, De Groote RA, Machado AE (1986a) Flash photolysis of lignin. Part I: deoxygenated solutions of dioxane-lignin. *Polym Photochem* 7, 401-407
- Neumann MG, De Groote RA, Machado AE (1986b) Flash photolysis of lignin. Part II: Oxidative photodegradation of dioxane-lignin. *Polym Photochem* 7, 461-468
- Pecina H (1982) Du pouvoir d'information des spectrogrammes IR sur les modifications chimiques de la structure du bois à l'exemple du traitement thermique. Trad J Bressard d'après : *Holztechnologie* 23(2), 78-84
- Sarkanen KV, Chang HM, Ericsson B (1967) Species variation in lignins. Part I: IR spectra of guaiacyl and syringyl models. *Tappi* 50, 572-575
- Schmitt P (1984) Étude des effets du rayonnement de la lumière du jour sur la cellulose et les matières ligneuses. Thèse de 3^e cycle, INP Grenoble
- Silverstein RM, Bassler, Morill TC (1981) Spectrometric identification of organic compounds. 4^e edn
- Vanucci C, Forniet de Violet P, Bouas-Laurent H, Castellan A (1988) Photodegradation of lignin: a photophysical and photochemical study of a non-phenolic α -carbonyl β -O-4 lignin model dimer 3-4 dimethoxy- α -(2'-methoxyphenoxy)-acetophenone. *J Photochem Photobiol A: Chem* 41, 251-265