"Propriétés optiques des suies dans le domaine 300-1000nm, application aux incendies", *J. Yon, C. Caumon, and <u>A. Coppalle</u> CNRS UMR 6614 - CORIA*

- Quelques propriétés radiatives importantes des suies

- notions de base sur l'indice optique des particules de suies
- mesures spectrales de l'extinction UV-visible
- Détermination de E(m*) et de l'indice complexe m*
- Conclusions et questions à débattre







Équation de transfert spectrale (pour la tranche dx): $dL_{\lambda}(x) = -k_{ext,\lambda}(x) \cdot L_{\lambda}(x) dx + k_{abs,\lambda}(x) \cdot L_{\lambda}^{\circ}(x) dx$ $K_{ext,\lambda} = K_{abs,\lambda} + K_{sca,\lambda}$ Extinction : application à la mesure de fv émission : application à la mesure de Tp, Signaux à 2 λ

Pour une épaisseur l homogène, luminance totale :

$$L(l) = L(0)\overline{\exp(-K_{ext,\lambda}l)} + L_T^{\circ}\frac{k_a}{k_{ext}}\left(1 - \exp(-K_{ext,\lambda}l)\right)$$

Transfert de chaleur par Ry: Luminance totale reçue par une cible





$$K_{ext}(\lambda) = K_{abs} + Ksca$$
$$K_{ext}(\lambda) = C_a M_{abs} E(m^*) + C_b M_{sca} F(m^*)$$



$$C_{a} = \frac{\pi^{2} D_{p}^{3}}{\lambda} \qquad C_{b} = \frac{2\pi^{5} D_{p}^{6}}{3\lambda^{4}} M_{abs} = \int_{D_{m}} N_{p} (D_{g}) \cdot dN^{agg} (D_{g}) \qquad M_{sca} = \int_{D_{m}} N_{p}^{2} (D_{g}) \cdot g(R_{g}, \lambda, d_{f}) \cdot dN^{agg} (D_{g}) E(m^{*}) = -\operatorname{Im} \left(\frac{m^{*2} - 1}{m^{*^{2}} + 2}\right) \qquad F(m^{*}) = \left|\frac{m^{*2} - 1}{m^{*^{2}} + 2}\right|^{2} m^{*} = n(\lambda) - ik(\lambda)$$

Extinction : application à la mesure de fv

le calcul de la masse de suies présentes dans des fumées



Extinction : application à la mesure de fv

le calcul de la masse de suies présentes dans des fumées



Transfert de chaleur par Ry: Luminance totale reçue par une cible

Propriétés spectrales de Ka $k_{a,\lambda} = \frac{36\Pi}{\lambda} f_{\nu} \frac{nk}{(n^2 - k^2 + 2)^2 + 4n^2k^2}$ Propriétés totales: Moyenne de Planck $k_a = \frac{1}{\Delta\lambda} \int_{\Delta\lambda} k_a (\lambda, n^*) \frac{M_{T,\lambda}^0}{\sigma T^4} d\lambda$ Quelle est l' influence des variations de l'indice optique m* ? (ou de la fonction E(m*))

Avec l'indice de Lee and Tien m*=1,9-O,5 i ou variable



===>Différences importantes pour les températures de flamme

notions de base sur l'indice optique des particules de suies



notions de base sur l'indice optique des particules de suies

Indice optique m* des particules de suies: - depend de la proportion des clusters atomiques sp2/sp3

- Cette proportion est difficile à déterminer pour les suies

Etats électroniques dans la matière solide: les bandes d'énergie



Représentation schématique

Pour les suies, le gap est fonction

- de la proportion sp2/sp3
- des inclusions d'atome H
- des molécules adsorbées?

des bandes d'énergie pour le carbone amorphe

(from Robertson 1991)

notions de base sur l'indice optique des particules de suies

Calcul de l'indice optique m*=n-ik

===> modèle de dispersion: m*=m*(ω =2 π c/ λ) modele de Lorentz & Drude

- Le plus utilisé pour la matière carbonée
- Comportement mécanique d'un e- isolé dans un champs moyen

 $m^* = f_{L\&D}(w, n_T, n_c, g_2)$

$$n^{2}-k^{2} = 1 - \frac{e^{2}}{m^{*} \cdot \epsilon} \frac{n_{c}}{(\omega^{2} + g_{c}^{2})} + \frac{e^{2}}{m \cdot \epsilon} \sum_{i=1}^{2} \frac{n_{i} \cdot (\omega_{i}^{2} - \omega^{2})}{(\omega_{i}^{2} - \omega^{2})^{2} + \omega^{2} g_{i}^{2}}$$

$$2n.k = \frac{e^2}{m^* \cdot \epsilon} \cdot \frac{n_c \cdot g_c}{\omega \cdot (\omega^2 + g_c^2)} + \frac{e^2}{m \cdot \epsilon} \sum_{i=1}^2 \frac{n_i \cdot \omega \cdot g_i}{(\omega_i^2 - \omega^2)^2 + \omega^2 g_i^2}$$

e electron charge

m electron mass in vacuum

 m^* effective electron mass

- $n_i \& n_c$ bound and free electron number density
- ω_i natural frequency of bound electrons
- $g_i \& g_c$ damping constants of bound and free electrons

Pour les résultats présentés: $n_1=n_t/12$ and $n_2=n_t-n_1-n_c$ paramètres à optimiser: n_t , n_c and g_2





mesures spectrales de l'extinction: UV-visible

≻ Kext

Concentrations différentes:

 $C_m = 1.2 \ 10^{-2} g/cm^3$ for C2H4 $C_m = 4.010^{-2} g/cm^3$ for palas

-Normalisation de Kext avec Kext(600nm)



===> variations spectrales différentes pour λ < 600nm

mesures spectrales de l'extinction: UV-visible

Diamètres et morphologie

mobility (Dm) and gyration (Dg) size distribution



> Morphologie Sphérule D_p =



Loi fractale D_f $N_p = k_f \left(\frac{\overline{D}_g}{D} \right)$

35,6 +/-7,1 nm C2H4 6.4 +/- 1.2 nm palas 1.7 C2H4 1.61 palas

Determination de E(m*) et de l'indice complexe m*

> Le modèle RDG pour les aggrégats fractaux

$$K_{ext,theo}(\lambda) = \underbrace{C_a M_{abs} E(m^*)}_{K_{abs}} + \underbrace{C_b M_{sca} F(m^*)}_{Ksca}$$

$$C_a = \frac{\pi^2 D_p^3}{\lambda} \quad C_b = \frac{2\pi^5 D_p^6}{3\lambda^4}$$

$$M_{abs} = \int_{D_m} N_p(D_m) \cdot dN^{agg}(D_m)$$

$$M_{sca} = \int_{D_m} N_p^2(D_m) \cdot g(R_g, \lambda, d_f) \cdot dN^{agg}(D_m)$$

$$E(m^*) = -\operatorname{Im}\left(\frac{m^{*2}-1}{m^{*2}+2}\right) F(m^*) = \left|\frac{m^{*2}-1}{m^{*2}+2}\right|^2$$

$$M_{sca} = n(\lambda) - ik(\lambda)$$

$$M_{sca} = n(\lambda) - ik(\lambda)$$

$$M_{sca} = \int_{D_m} N_p^2(D_m) \cdot dN^{agg}(D_m)$$

$$M_{sca} = \int_{D_m} N_p^2(D_m) \cdot$$

IIS

La procédure pour déterminer les paramètres de dispersion $K_{ext,exp}(\lambda) - g(\lambda, D_p, M_{abs}, M_{sca}, parameters) \rightarrow 0$



Determination de E(m*) et de l'indice complexe m*

> Deuxième approche: avec la diffusion

$$K_{ext,theo} \left(\lambda \right) = \underbrace{C_a M_{abs}}_{K_{abs}} \underbrace{E\left(m^*\right)}_{K_{abs}} + \underbrace{C_b M_{sca}}_{K_{sca}} \underbrace{F\left(m^*\right)}_{K_{sca}} + \underbrace{C_b M_{sca}}_{K_{sca}} + \underbrace{C_b M_{sca}} + \underbrace{C_b M_{sc$$

Avec le modèle de dispersion de Drude & Lorentz



- Accord exp/calcul correct pour tous les λ



- variations spectrales de E(m) bien reproduites pour tous les λ

Determination de E(m*) et de l'indice complexe m*

Deuxième approche: avec la diffusion

Avec le modèle de dispersion de Drude & Lorentz



parameters de dispersion optimisés:Palas: $nt = 7.2 \ e27 \ (m-3)$; $nc = 1.12 \ e25 \ (m-3)$; $g2 = 8.5 \ e15 \ (s-1)$ C2H4: $nt = 65.8 \ e27 \ (m-3)$; $nc = 8.42 \ e25 \ (m-3)$; $g2 = 30.4 \ e15 \ (s-1)$

- values plus grandes pour C2H4 / palas
- Variations spectrales différentes pour C2H4 / palas
- Pour λ > 600 nm la diffusion est négligeable (<5%)

Propriétés radiatives de suies: quelques points importants



Propriétés radiatives de suies: quelques points importants

•Application: Propriétés radiatives totales des suies Propriétés totales: Moyenne de Planck $k_a = \frac{1}{\Lambda\lambda} \int_{C} k_a(\lambda, n^*) \frac{M_{T,\lambda}^0}{\sigma T^4} d\lambda$



Conclusions

Avec l'extinction spectrale dans le domaine –UV-visible et NIR Détermination de l'indice optique m* et de E(m*) Prise en compte de la taille des aggrégats et de la morphologie

Pour les deux types de suies et pour λ> 600 nm la diffusion est négligeable (<5%) Le paramètre E(m) est constant E(m) indépendant du combustible? ===> mesure de fv et Tp conseillée pour λ> 600 nm

- Avec le modèle de D&L ===> valeurs de n et k plus grandes pour C2H4 /palas variations spectrales de n et k différentes C2H4/Palas

À 2000 K : 90% de K_{a,moy} est atteint si λ <2.5 mm ===> *La mesure du spectre vis-NIR est suffisante*



Le spectre à courtes longueurs d'onde semble montrer la nature des liaisons électronique du carbone (sp2/sp3)