JR Seigne MP\*, Clemenceau Nantes

#### Préliminaires

Histoire

Modèle planétaire de Bohr

#### Électron élastiquement

lié

Le modèle Puissance moyenne ravonnée

#### Observations

Couleur du ciel Polarisation

# Diffusion électromagnétique

JR Seigne MP\*, Clemenceau
Nantes

March 4, 2025

Histoire

Modèle planétaire de Bohr

### Électron élastiquement

Le modèle Puissance moyenne

rayonnée

Observations
Couleur du ciel
Polarisation

1 Préliminaires

Histoire Modèle planétaire de Bohr

2 Électron élastiquement lié

Le modèle

Puissance moyenne rayonnée

3 Observations

Couleur du ciel Polarisation

Histoire

Modèle planétaire de Bohr

Électron élastiquement

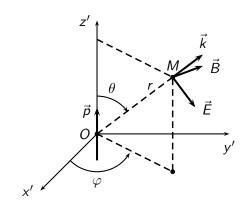
lié

Le modèle

Puissance moyenne rayonnée

#### Observations

Couleur du ciel Polarisation Le rayonnement électromagnétique dipolaire du dipôle oscillant a été étudié. Dans la zone de rayonnement, il produit localement une onde plane. Nous nous appuierons sur ces résultats.



JR Seigne MP\*, Clemenceau Nantes

Préliminaires

Histoire

Modèle planétaire de Bohr

Électron élastiquement

lié Le modèle

Puissance moyenne rayonnée

Observations

Couleur du ciel

Polarisation

# Théorie de Rayleigh

Rayleigh, en 1871, explique la couleur du ciel par une diffusion de la lumière par les molécules considérées comme des dipoles.

L'onde rayonnée est caractérisée par :

$$\vec{E} = -\frac{p_0 \omega^2}{4\pi\varepsilon_0 c^2 r} \sin\theta \exp i(\omega t - kr) \vec{e}_{\theta}$$

La puissance correspond au carré des champs. Celle-ci sera en  $\omega^4$ . Avec  $k=\omega/c$  et  $\lambda=2\pi c/\omega$ , on a :

$$P_{ray,dip} = P_m \frac{L^4}{\lambda^4}$$

$$\frac{P_{\text{bleu}}}{P_{\text{rouge}}} = \left(\frac{\lambda_{\text{rouge}}}{\lambda_{\text{bleu}}}\right)^4 = 1,67^4 = 8$$

avec  $\lambda_{\rm rouge} = 0,75 \, \mu \rm m$  et  $\lambda_{\rm bleu} = 0,45 \, \mu \rm m$ .

Le modèle Puissance moyenne ravonnée

Observations

Couleur du ciel

Polarisation

# Argumentation simplifiée

Une molécule petite devant la longueur d'onde  $\lambda$  de la lumière qui la stimule produit un champ électrique d'amplitude  $E_s$  proportionnelle à son volume V et à l'amplitude  $E_m$  du champ incident. Par conservation de l'énergie rayonnée, le champ diminue avec l'inverse de la distance r. Le champ électrique rayonné est :

$$E_s = \alpha \frac{V}{r} E_m$$

Afin que cette loi de décroissance soit dimensionnellement homogène avec  $\beta$  coefficient sans dimension, il n'y a d'autre choix que de faire intervenir la seule longueur caractéristique non encore utilisée : la longueur d'onde  $\lambda$  !

$$E_s = \beta \frac{V}{r\lambda^2} E_m$$
 d'où  $P_{ray,dip} = P_m \frac{L^4}{\lambda^4}$ 

4 □ → 4 付 → 4 = → 4 = → =

### Modèle de Bohr

Atome d'hydrogène avec un électron en mouvement circulaire et uniforme de rayon a autour du proton. L'écriture de la relation de Dynamique pour l'électron de masse m donne :

$$-\frac{e^2}{4\pi\varepsilon_0 a^2}\vec{e}_r = -\frac{mv^2}{a}\vec{e}_r$$

L'énergie mécanique du système est :

$$E_{mec} = -\frac{e^2}{4\pi\varepsilon_0 a} + \frac{1}{2}mv^2 = -\frac{e^2}{8\pi\varepsilon_0 a}$$

Ce modèle planétaire est de moment dipolaire p = ea d'où :

$$\langle P_{ray} \rangle = \frac{\mu_0}{4\pi} \frac{p^2 \omega^4}{3c} = \frac{1}{4\pi\varepsilon_0} \frac{p^2 \omega^4}{3c^3}$$

Polarisation

# Bilan énergétique

La pulsation  $\omega$  est reliée à la vitesse v par  $v=a\omega$  :

$$\langle P_{\it ray} 
angle = \left( rac{1}{4\pi arepsilon_0} 
ight)^3 rac{e^6}{3m^2c^3a^4}$$

Le système perd de l'énergie en rayonnant :

$$\frac{\mathrm{d}E_{mec}}{\mathrm{d}t} = -\langle P_{ray} \rangle \quad \text{d'où} \quad \frac{\mathrm{d}a}{\mathrm{d}t} = -\frac{2e^4}{(4\pi\varepsilon_0)^2 3m^2c^3} \frac{1}{a^2}$$

$$\left(\frac{a}{a_0}\right)^3 = 1 - \frac{e^4}{8\pi^2 \varepsilon_0^2 m^2 c^3 a_0^3} t$$

L'atome classique n'est pas stable sauf si on l'approvisionne en énergie... C'est ce que fait la lumière du Soleil. Mais, c'est, toutefois, l'atome quantique qu'il faut utiliser.

### Histoira

Modèle planétaire de Bohr

Électron élastiquement

#### élastiquemer lié

#### Le modèle Puissance moyenne

Puissance moyenr rayonnée

#### Observations

Coulour du ciel

Couleur du ciel Polarisation

## Onde excitatrice

Onde électromagnétique plane sinusoïdale polarisée rectilignement :

$$\vec{E} = \vec{e}_x E_m \exp i(\omega t - kz)$$

En milieu suffisamment dilué, la relation de structure donne :

$$\vec{B} = \vec{e}_y \, \frac{E_m}{c} \, \exp i(\omega t - kz)$$

Le vecteur de Poynting de l'onde est :

$$\vec{\Pi} = \vec{e}_z \frac{E_m^2}{\mu_0 c} \cos^2(\omega t - kz) \quad \text{d'où} \quad \langle \vec{\Pi} \rangle_t = \vec{e}_z \frac{\varepsilon_0 E_m^2}{2} c$$

Puissance moyenne traversant une section unitaire perpendiculairement à l'axe Oz est  $\frac{\varepsilon_0 E_m^2}{2} c$ .

Modèle planétaire de Bohr

Électron élastiquement

## lié

Puissance moyenne ravonnée

Observations

#### Observations

Couleur du ciel Polarisation

# Aspect mécanique

- Force électrique :  $-e E_m \exp i\omega t \vec{e}_x$ . On néglige la force magnétique.
- Force de rappel de l'électron à sa position d'équilibre :  $-m\omega_0^2 \times \vec{e}_x$ .
- Force de frottement visqueux :  $-\frac{m}{\tau}\dot{x}\vec{e}_x$ .

Relation de la Dynamique projetée sur Ox:

$$m\ddot{x} = -eE_m \exp i\omega t - m\omega_0^2 x - \frac{m}{\tau}\dot{x}$$

$$\ddot{x} + \frac{\dot{x}}{\tau} + \omega_0^2 x = -\frac{eE_m}{m} \exp i\omega t$$

# Moment dipolaire

En testant une solution complexe  $\underline{x} = \underline{X}_m \exp i\omega t$ , on obtient :

$$[(\omega_0^2 - \omega^2) + j\frac{\omega}{\tau}]\underline{X}_m = -\frac{eE_m}{m}$$

Le moment dipolaire est donné par la forme générale  $\underline{p} = \underline{p}_m \exp i\omega t$ . Il est défini par :

$$\underline{p} = e(-\underline{x})$$
 et  $\underline{p}_m = -e\underline{X}_m$ 

On arrive au carré du module du moment dipolaire :

$$\left|\underline{p}_{m}\right|^{2} = \frac{e^{4}E_{m}^{2}}{m^{2}} \frac{1}{(\omega_{0}^{2} - \omega^{2})^{2} + \frac{\omega^{2}}{\tau^{2}}}$$

# Calcul de la puissance

D'après l'expression de la puissance moyenne rayonnée dans la zone de rayonnement :

$$\langle P_{ray} \rangle = \frac{\left| \underline{p}_m \right|^2 \omega^4}{12\pi\varepsilon_0 c^3}$$

Avec l'expression  $\underline{p}_m$  et en cherchant à adimensionner le facteur dépendant de  $\omega$  :

$$\langle P_{\it ray} 
angle = P_{\infty} rac{\omega_0^2 au^2 \, u^2}{1 + \omega_0^2 au^2 \left( u - rac{1}{u} 
ight)^2}$$

avec les expressions suivantes :

$$P_{\infty} = \frac{e^4 E_m^2}{12\pi m^2 \varepsilon_0 c^3} \qquad \text{et} \qquad u = \frac{\omega}{\omega_0}$$

Electron

élastiquement lié

Le modèle Puissance moyenne

Observations

Couleur du ciel

# Diffusion Rayleigh

Le cas  $\omega \ll \omega_0$ , c'est-à-dire  $u \ll 1$ , correspond à la situation des molécules de l'atmosphère puisque les fréquences associées sont  $f \simeq 10^{15}\,\mathrm{Hz}$  et  $f_0 \simeq 10^{17}\,\mathrm{Hz}$ . L'expression de la puissance rayonnée devient :

$$\langle P_{\mathit{ray}} \rangle = \frac{e^4 E_m^2}{12 \pi \mathit{m}^2 \varepsilon_0 \mathit{c}^3} \frac{\omega^4}{\omega_0^4} = P_\infty \frac{\omega^4}{\omega_0^4} = P_\infty \frac{\lambda_0^4}{\lambda^4}$$

Cette expression constitue la base de l'explication de la couleur bleu du ciel.

$$\frac{P_{\text{bleu}}}{P_{\text{rouge}}} = \left(\frac{\lambda_{\text{rouge}}}{\lambda_{\text{bleu}}}\right)^4 = 1,67^4 = 8$$

avec  $\lambda_{\rm rouge} = 0.75 \, \mu \rm m$  et  $\lambda_{\rm bleu} = 0.45 \, \mu \rm m$ .

Électron élastiquement

lié

Puissance moyenne rayonnée

Observations

Couleur du ciel

Couleur du cie Polarisation

## Diffusion Thomson

Le cas  $\omega\gg\omega_0$ , c'est-à-dire  $u\gg1$ , correspond à la diffusion des rayons X ou  $\gamma$  puisqu'il faut  $f\gg f_0\simeq 10^{17}\,\mathrm{Hz}$  (UV). L'expression de la puissance rayonnée devient :

$$\langle P_{\textit{ray}} \rangle = P_{\infty} \, \frac{\omega_0^2 \tau^2 \, \mathit{u}^2}{1 + \omega_0^2 \tau^2 \left(\mathit{u} - \frac{1}{\mathit{u}}\right)^2} \simeq P_{\infty} \, \frac{\omega_0^2 \tau^2 \, \mathit{u}^2}{\omega_0^2 \tau^2 \, \mathit{u}^2} \simeq P_{\infty}$$

Cette expression montre que la puissance rayonnée est indépendante de la longueur d'onde excitatrice pourvu que  $\lambda \ll \lambda_0$ .

### Histoire

Modèle planétaire de Bohr

Électron élastiquement

lié

Le modèle

Puissance moyenne ravonnée

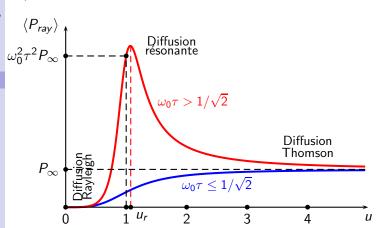
#### Observations

### Couleur du ciel

Polarisation

# Cas général

Dans le cas général, la puissance rayonnée peut ou non présenter une résonance.



JR Seigne MP\*, Clemenceau Nantes

Préliminaires

Histoire

Modèle planétaire de Bohr

Électron élastiquement

lié

Puissance moyenne ravonnée

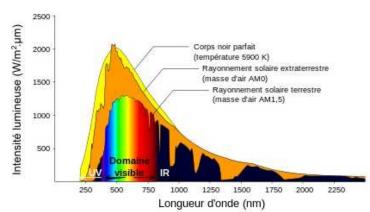
Observations
Couleur du ciel

Polarisation

# Spectre solaire

Bohren et Frasen ont soulevé, puis éliminé, une objection à la théorie de Rayleigh : pourquoi le ciel n'est-il pas violet ?

La composante violette de la lumière solaire est moins intense que la composante bleue.



JR Seigne MP\*, Clemenceau Nantes

Préliminaires

Preliminaires Histoire

Modèle planétaire de

Électron

élastiquement lié

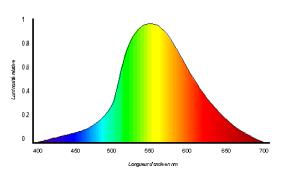
Le modèle Puissance moyenne ravonnée

Observations

Couleur du ciel Polarisation

## Sensibilité de l'œil

Notre œil est beaucoup moins sensible au violet qu'au bleu, comme le montre la courbe de sa réponse.



Sensibilité spectrale de l'oeil moven

Dans l'ensemble, l'œil se comporte comme un filtre passe-bande. Le bleu s'impose sur le violet.

JR Seigne MP\*, Clemenceau Nantes

#### Préliminaires

Histoire

Modèle planétaire de Bohr

Électron élastiquement

lié

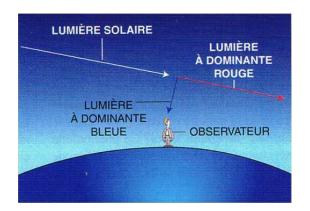
Puissance moyenne ravonnée

Observations
Couleur du ciel

Polarisation

# Soleil et ciel rougeoyant

La diffusion - dans toutes les directions - du bleu étant prédominante, la lumière directe s'appauvrit en composantes bleues.



La lumière directe tend à devenir rouge !

JR Seigne MP\*, Clemenceau Nantes

Préliminaires

Histoire

Modèle planétaire de Bohr

Électron élastiquement

lié

Le modèle Puissance moyenne

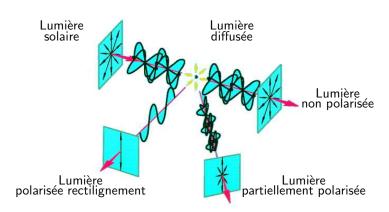
rayonnée

Observations

Couleur du ciel

La lumière du Soleil n'est pas polarisée mais...

La lumière diffusée peut être perçue comme polarisée! Arago a particulièrement étudié ce phénomène que l'on explique par la nature plane de l'onde émise par les dipôles qui rayonnent la lumière diffusée.



JR Seigne MP\*, Clemenceau Nantes

#### Préliminaires

Histoire

Modèle planétaire de Bohr

Électron élastiquement

Le modèle Puissance moyenne ravonnée

Observations

Couleur du ciel
Polarisation

# Effet d'un polariseur rectiligne

On peut voir qu'en fonction de l'orientation d'un polariseur rectiligne présent devant l'objectif de l'appareil photo, l'intensité lumineuse du ciel est très atténuée.





JR Seigne MP\*, Clemenceau Nantes

#### Préliminaires

Histoire

Modèle planétaire de Bohr

Électron élastiquement

Le modèle

Puissance moyenne
ravonnée

Observations

Couleur du ciel

# Photographie grand angle

Perpendiculairement à la direction de propagation de la lumière, la lumière devrait être polarisée rectilignement. En pratique, ce n'est pas le cas : les particules diffusantes sont asymétriques et d'orientations aléatoires, les diffusions sont multiples. . .

