



Spectres d'émission et d'absorption : Eclairage public au sodium.

publié le 30/12/2008

Descriptif :

Spectres d'émission, spectres continus d'origine thermique, spectres de raies. Spectres d'absorption, bandes d'absorption de solutions colorées. Raies d'absorption caractéristiques d'un atome ou d'un ion. Spectres d'une lampe à incandescence : variation de la couleur du spectre en fonction de la température du filament : Eclairage public au sodium.

Les lampes haute pression à vapeurs de mercure (mélangées à de l'argon) ont longtemps servi à l'éclairage urbain. Elles tendent de plus en plus à être remplacées par des lampes haute-pression à vapeurs de sodium.

Les premières lampes au sodium étaient en basse pression et leur lumière quasiment jaune pur avait un rendu en couleur exécrable.

C'est pourquoi le premier souci fut d'augmenter la pression dans la lampe, afin d'enrichir le spectre lumineux émis et donc de mieux rendre les couleurs.

Pour en savoir plus, en n'oubliant pas de croiser les informations proposées, [document wikipédia sur la lampe à vapeur de sodium](#)



Académie
de Poitiers

Avertissement : ce document est la reprise au format pdf d'un article proposé sur l'espace pédagogique de l'académie de Poitiers.

Il ne peut en aucun cas être proposé au téléchargement ou à la consultation depuis un autre site.