

Chapitre 02 (suite et fin)

2. Spectre de raies d'émission

Un gaz excité dans une lampe émet de la lumière. Le spectre de cette lumière n'est pas continu: on parle de **spectre de raies d'émission** car il est composé de raies colorées sur fond noir. Ce spectre dépend du gaz utilisé.

à retenir :

Une entité chimique excitée peut **émettre de la lumière** ; elle possède un **spectre de raies d'émission** qui lui est propre. (*raies colorées sur fond noir*)

Si cette même entité chimique est traversée par de la lumière blanche, **elle va absorber les mêmes radiations colorées**. Cette propriété est mise à profit pour déterminer la composition des atmosphères d'étoiles.

Exemple de l'atome d'hydrogène:

- spectre de raie d'émission de l'atome **d'hydrogène** →

- spectre de raie d'absorption de l'atome **d'hydrogène** →



Les raies d'émission ou d'absorption sont caractéristiques **d'une seule et même entité chimique**.

application: activité p 273 Le spectre du Soleil

répondre aux questions 1,2,3 et 4 de l'activité p 273