

CORRECTION : Exercices

Th2
Ch2
Ex
①

n=4 p 234

$$d = v \times \Delta t$$

$\text{m} \quad \quad \quad \text{m.s}^{-1} \quad \quad \quad \text{s}$

n=8 p 234

Le spectre de la lumière blanche est le α : il est continu et s'étale du violet au rouge.

n=12 p 235

Les deux spectres ne correspondent pas au même gaz car leurs raies ne sont pas au même endroit.

n=16 p 235

Oui ce gaz peut être du Cadmium car si on regarde la valeur des pics de l'intensité lumineuse on retrouve les radiations émises par le cadmium.

Exercice 17 p236

- 1) Spectre de raies (spectre discontinu)
- 2) Ce n'est pas une lumière monochromatique car on voit quatre raies lumineuses, elle est donc polychromatique
- 3) a)

410 nm	432 nm
485 nm	655 nm
- b) il s'agit de l'Hydrogène

n° 22 p 237

On voit sur le spectre A 4 raies avec, environ, les longueurs d'ondes suivantes:

$$\lambda_1 \approx 405 \text{ nm}$$

$$\lambda_2 \approx 435 \text{ nm}$$

$$\lambda_3 \approx 550 \text{ nm}$$

$$\lambda_4 \approx 580 \text{ nm}$$

Si on compare avec le spectre du cadmium on retrouve des pics aux mêmes longueurs d'ondes, on en conclut que le gaz inconnu est le cadmium.