

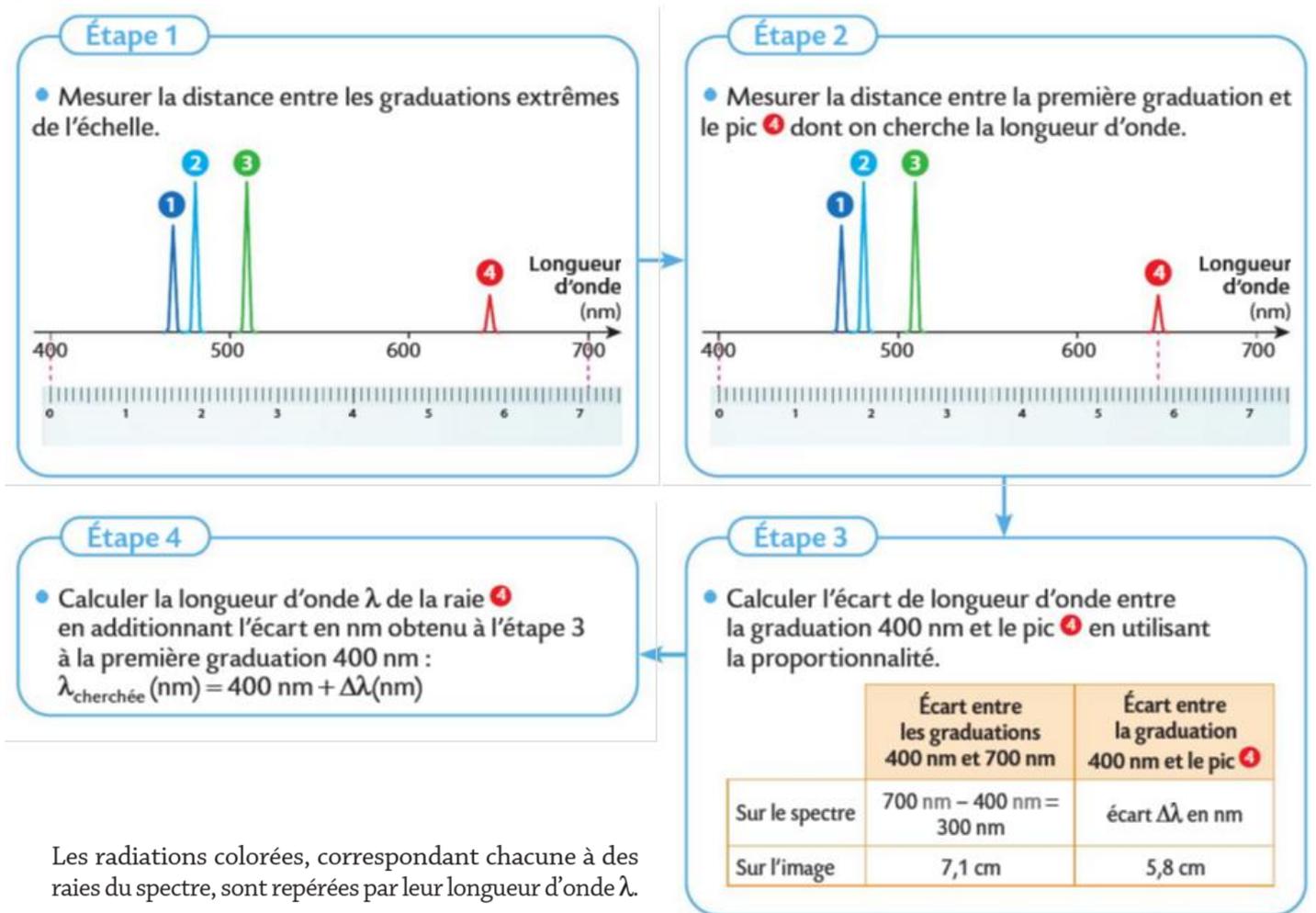
AD.1A – Déterminer les longueurs d'onde d'un spectre

Certaines sources de lumière, comme le Soleil, émettent de la lumière dont le spectre est continu. D'autres, comme les lampes à vapeur de mercure ou de cadmium, émettent des lumières colorées dont le spectre, appelé spectre de raies, est discontinu.

Objectif de l'activité

Comment exploiter un spectre de raies pour identifier une entité chimique ?

Méthode :



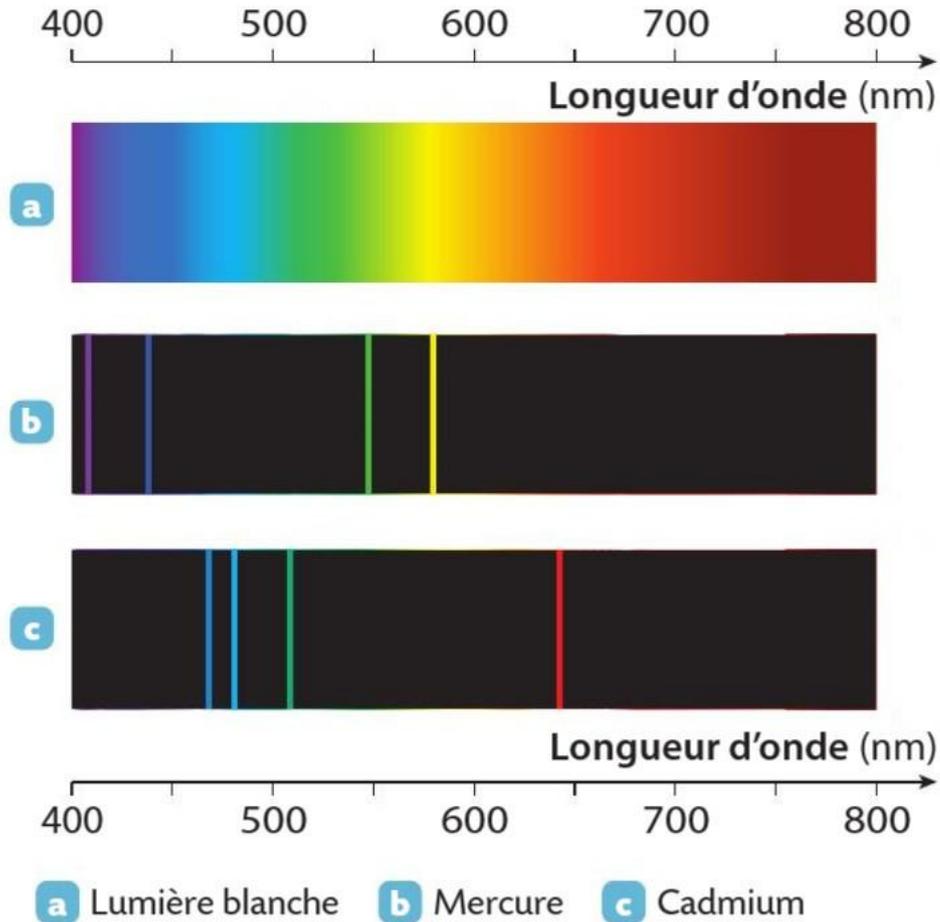
Les radiations colorées, correspondant chacune à des raies du spectre, sont repérées par leur longueur d'onde λ .

Elles sont caractéristiques de l'entité qui les émet.

Entité chimique	Longueurs d'onde λ (nm)
Gaz mercure	405, 436, 546, 579
Gaz cadmium	468, 480, 508, 643

Travail à faire :

Montrer en appliquant la méthode ci-dessus que les raies d'émissions des spectres b et c correspondent assez précisément aux longueurs d'onde émises par le mercure et le cadmium.



Application de la méthode :

1. On mesure la distance entre les graduations extrêmes : ici, entre et on mesure
2. On mesure pour chacun des spectres **a** et **b** la distance d_i entre la première graduation et la raie i :

Spectre b

Numéro de la raie	1	2	3	4
Distance entre 400 nm et la raie (cm)				

3. On utilise une table de proportionnalité pour calculer l'écart de longueur d'onde entre 400 nm et le pic considéré .

Par exemple, pour calculer $\Delta\lambda_1$

	Ecart entre les graduations maximales	$\Delta\lambda_1$
Sur le spectre (nm)		
Sur l'image (mm)		

On répète le même tableau de proportionnalité pour les raies 2, 3 et 4, puis on complète le tableau ci-dessous.

Numéro de la raie	1	2	3	4
Ecart de longueur d'onde $\Delta\lambda_i$				

4. Enfin (étape 4), on calcule la longueur d'onde de chaque raie en utilisant la formule :

$$\lambda_{cherchee} = 400nm + \Delta \lambda$$

On complète ainsi le tableau :

Numéro de la raie	1	2	3	4
Longueur d'onde de la raie i : λ_i (nm)				

- On conclue en comparant les résultats aux longueurs d'ondes caractéristiques données dans le document.
- Conclusion : le spectre b correspond aux radiations émises par le car les longueurs d'ondes caractéristiques du correspondent aux valeurs trouvées dans le tableau ci-dessus.

Refaire le même travail, sur feuille pour le spectre c.