P5. Lumière, onde ou particule ? Exercices

Exercice 1. Déterminer une longueur d'onde à l'aide d'une figure de diffraction

Une fente de largeur a est éclairée avec une lumière monochromatique de longueur d'onde dans le vide λ . Sur un écran situé à une distance D de la fente, on visualise la figure de diffraction obtenue dont la tache centrale a une largeur L.

- 1. Donner la relation entre la longueur d'onde λ , la demi-largeur angulaire θ de la tache centrale et la largeur a de la fente
- 2. A l'aide d'un schéma, exprimer en justifiant la demi-largeur angulaire θ de la tache centrale en fonction des caractéristiques de la figure de diffraction observée L et D.
- 3. En déduire l'expression du rapport λ / L et montrer que ce rapport est constant, quelque soit la longueur d'onde λ utilisée.

En lumière rouge, à une longueur d'onde λ_1 = 633 nm, la tache centrale a une largeur L_1 = 8,0 cm. Pour une lumière jaune de longueur d'onde λ_2 , on mesure une largeur de tache centrale L_2 = 7,5 cm.

4. A l'aide du rapport λ / L exprimé à la question précédente, déterminer la valeur de la longueur d'onde λ_2 .

Exercice 2. Diffraction par une ouverture circulaire

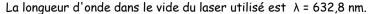
La figure ci-contre représente, à l'échelle $\frac{1}{2}$, la figure de diffraction obtenue avec un faisceau parallèle de lumière émis par un laser et traversant un trou de diamètre a. L'écran est situé à une distance L = 2,0 m du trou.

Dans le cas d'une ouverture circulaire, la demi-largeur angulaire de la tache

$$\theta = \frac{1.22 \,\lambda}{a}$$

centrale de diffraction est donnée par la formule :

1. Quelle relation existe-t-il entre la demi-largeur angulaire θ de la tache centrale, le diamètre D de la tache centrale et la distance L séparant l'écran du trou ?



2. A partir du document ci-contre, calculer le diamètre a du trou.



Exercice 3. Couleur d'un maillot de bain

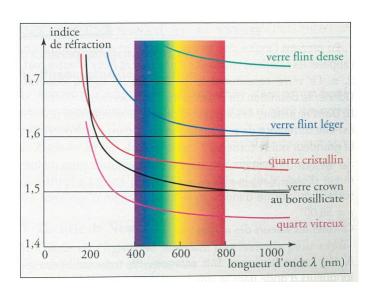
Un maillot de bain rouge éclairé à la lumière du jour émet principalement une radiation de longueur d'onde λ_{air} = 630 nm dans l'air.

- 1. Quelle est la longueur d'onde de cette radiation dans l'eau d'indice n_E = 1,324 ?
- 2. Voit-on le maillot de bain de la même couleur dans l'eau ?
- 3. Quelle est la fréquence de cette radiation?
- 4. Quelle serait la couleur d'une radiation dont la longueur d'onde dans l'eau serait λ_E = 400 nm ?

Exercice 4. Etudier les milieux dispersifs

Le document ci-contre représente les variations de l'indice de réfraction de différents milieux en fonction de la longueur d'onde dans le vide des ondes lumineuses.

- 1. Situer sur le document le domaine des UV et des IR.
- 2. Définir (expliquer) le phénomène de dispersion pour des ondes lumineuses.
- 3. Dans le domaine visible, quel est le matériau le plus dispersif?
- 4. Citer 2 expériences de la vie quotidienne qui mettent en évidence le phénomène de dispersion.
- 5. Calculer les célérités d'une lumière jaune dans un quartz vitreux et dans un verre en flint léger.



Un faisceau parallèle constitué de 2 radiations (une rouge et une violette) arrive sur un dioptre air-verre crown avec un angle de 60,0° par rapport à la surface du dioptre.

- 6. Faire un schéma et montrer que dans le verre crown, il se propage 2 rayons colorés séparés d'un angle θ.
- 7. Calculer la valeur de l'angle θ .

Exercice 5. Aspect particulaire de la lumière

C'est notamment pour expliquer l'effet photoélectrique qu'Einstein a postulé l'existence des photons : pour extraire un électron d'un métal, il faut apporter une énergie appelée travail d'extraction. Il y effet photoélectrique si le photon qui frappe le métal apporte une énergie égale ou supérieure au travail d'extraction.

L'énergie nécessaire à l'extraction d'un électron d'une électrode de tungstène est de 4,49 eV (voir donnée en haut de page).

- 1. Calculer la longueur d'onde dans le vide d'un photon d'énergie 4,49 eV. Cette longueur d'onde est appelée longueur d'onde seuil du tungstène.
- 2. Pour observer l'effet photoélectrique avec le tungstène, doit-on utiliser des photons de longueur d'onde supérieure ou inférieure à la longueur d'onde seuil ? Justifier.

Donnée: 1 électron-volt = 1,6. 10-19 J

Exercice 6. Science in English

In the photoelectric effect, electron excitation is achieved by absorption of a photon. The work function is the minimum energy that must be given to an electron to liberate it from the surface of a particular substance. If the photon's energy is greater than the substance's work function, photoelectric emission occurs and the electron is liberated from the surface. Excess photon energy results in a liberated electron with on-zero kinetic energy.

Element	Ag	Ва	Al	Ве
Work function (eV)	4,74	2,70	4,26	4,98

- 1. A partir du texte, proposer une définition de « work function ».
- 2. La lumière est-elle décrite sous son aspect ondulatoire ou particulaire?
- 3. Parmi ceux qui sont proposés dans ce document, quel(s) matériaux faut-il choisir pour qu'il y ait émission d'électrons lorsque les photons incidents ont une fréquence de 1,1 . 10¹⁵ Hz ?

Donnée: 1 électron-volt = 1,6. 10-19 J