Fiche N°3-1-1 Ondes et information

Travaux dirigés Ondes lumineuses

A savoir:

Relation entre Période et Longueur d'onde.

La longueur d'onde c'est la distance parcourue par une onde en une période.

$$\lambda = c.T = c/f$$

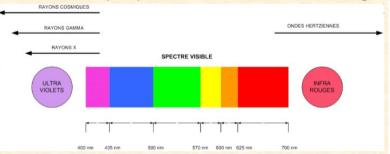
- λ longueur d'onde en mètre (m)
- c célérité de l'onde en m.s-1
- T période du mouvement de la source en seconde (s)
- f fréquence en Hertz (Hz)

A savoir:

LE SPECTRE VISIBLE

400nm <λ< 800 nm (1nm=1nanomètre=10-9m)

Comme pour l'oreille humaine qui ne peut percevoir toutes les ondes sonores, l'œil humain ne peut percevoir toutes les ondes électromagnétiques.



La couleur perçue par l'œil dépend de la longueur d'onde λ de l'onde lumineuse. Ainsi lorsque λ passe de 0,4 μ m à 0,8 μ m, les couleurs perçues sont respectivement : violet, indigo, bleu, vert, jaune, orange, rouge.

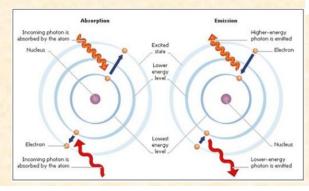
h: constante de Planck = 6,62 × 10⁻³⁴ m² kg / s

c : vitesse de la lumière

$$E = \frac{h.c}{\lambda} = h.f$$

L'énergie se mesure en joule (J) pour se ramener à l'échelle de l'atome, on utilise l'électron-volt (eV)

1eV=1,6x10⁻¹⁹ J



Fiche N°3-1-1 Ondes et information

Travaux dirigés Ondes lumineuses

Exercice N°1

Lectra-System est un appareil muni d'un rayon laser permettant la découpe précise de nombreux matériaux. Le rayon laser a une fréquence ν = 4,6.10¹⁴ Hz.

- 1) Calculer, en mètres, la longueur d'onde λ de ce rayon laser sachant que $\lambda = \frac{c}{\nu}$ avec $c = 3.10^8$ m/s. Donner ce résultat sous la forme $a.10^{-7}$ m avec a arrondi au dixième.
- 2) Exprimer cette longueur d'onde en nm (nanomètre).
- 3) En utilisant le tableau ci-dessous, donner la couleur du rayon laser émis.

Longueur	Entre	Entre	Entre	Entre 565 et 595	Entre	Entre
d'onde dans	400 et	440 et	490 et		595 et	620 et
l'air λ en nm	440	490	565		620	750
Couleur dominante	Violet	Bleu	Vert	Jaune	Orange	Rouge

Exercice N°2

Des essais réalisés en laboratoire permettent de déterminer les caractéristiques d'une matière plastique et du colorant qui la recouvre.

La matière plastique est exposée à la lumière.

	Longueur d'onde dominante	Résultats (résistance du colorant à la lumière)
Essai 1	$\lambda_1 = 480 \text{ nm}$	Moyenne
Essai 2	$\lambda_2 = 700 \text{ nm}$	Très bonne

Déterminer les fréquences v1 et v2 des radiations utilisées lors de ces deux tests.

On donne
$$\lambda = \frac{c}{v}$$
 avec $c = 3.0 \times 10^8$ m/s.

En vous aidant du tableau ci-dessous, déterminer la couleur associée aux longueurs d'onde λ_1 et λ_2 .

Longueur d'onde en nm	couleur	
400 < λ ≤ 500	violet	
500 < λ ≤ 550	bleu	
550 < λ ≤ 600	vert	
600 < <i>λ</i> ≤ 650	jaune	
650 < \(\lambda \le 800\)	rouge	

Fiche N°3-1-1 Ondes et information

Travaux dirigés Ondes lumineuses

Exercice N°3

Une cabine à rayons ultraviolets émet principalement deux types de radiations :

- radiation 1 de longueur d'onde 310 nanomètres soit 3.1×10^{-7} mètres.
- radiation 2 de longueur d'onde 370 nanomètres soit 3.7×10^{-7} mètres.
- 1) Calculer la fréquence dans l'air de : a) la radiation 1 b) la radiation 2
- 2) En déduire le type d'U.V émis par chaque radiation d'après le tableau suivant :

Type de radiation	X	U.V.C	U.V.B	U.V.A	Violet
Fréquence f en Hz	- 15	×10 ¹⁴ 11>	<10 ¹⁴ 9,4	×10 ¹⁴ 7,5	×10 ¹⁴

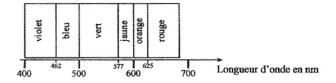
 $c = 3 \times 10^8$ m/s célérité de la lumière dans l'air.

Exercice N° 4

L'éclairage dans le bâtiment est assuré par des lampes au sodium. La radiation monochromatique émise par chaque lampe est caractérisée par une longue

La radiation monochromatique émise par chaque lampe est caractérisée par une longueur d'onde $\lambda = 580$ nm (1 nm = 10^{-9} m).

- 1. Déterminer en utilisant le schéma ci-dessous et en justifiant votre réponse :
 - a) la couleur de la radiation,
 - b) la période puis sa fréquence.



Exercice N° 5

Les micro-ondes, comme celles qu'utilisent les radars et les fours à micro-ondes, ont des longueurs d'onde supérieures à 3 mm. Quelle est leur fréquence ?

Exercice N°6

Lorsqu'un faisceau d'électrons frappe un bloc de cuivre, des rayons X de fréquence 2.0 . 10¹⁸ Hz sont émis. Quelle est la longueur d'onde (en pm) de ces rayons X ?

Exercice N° 7

Les lampes à vapeur de sodium utilisées pour l'éclairage public émettent une lumière jaune à 589 nm. Quelle est l'énergie véhiculée par cette onde ?