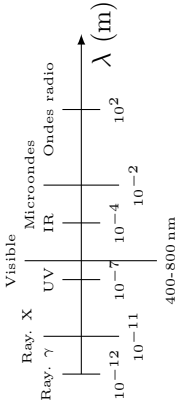


<p>COURS</p> <p>Quelle est la célérité des ondes électromagnétiques ?</p> <p>CHAPITRE 18</p>	<p>COURS</p> <p>Qu'est-ce qu'une onde électromagnétique ? Peuvent-elles se propager dans le vide ?</p> <p>CHAPITRE 18</p>	<p>COURS</p> <p>Quelle est la relation entre célérité, longueur d'onde et fréquence ?</p> <p>CHAPITRE 18</p>	<p>COURS</p> <p>Quelle est l'ordre de grandeur de la longueur d'onde des rayons <math>\gamma</math>, rayons X, UV, spectre visible, IR, micro-onde et des ondes radio ?</p> <p>CHAPITRE 18</p>
<p>COURS</p> <p>Donner la formule de l'énergie transportée par un photon (en fonction de la longueur d'onde), avec les unités associées.</p> <p>CHAPITRE 18</p>	<p>COURS</p> <p>Donner la formule de l'énergie transportée par un photon (en fonction de la fréquence), avec les unités associées.</p> <p>CHAPITRE 18</p>	<p>COURS</p> <p>Quel est le symbole de la fréquence ? Et son unité ?</p> <p>CHAPITRE 18</p>	<p>COURS</p> <p>Quelle est la longueur d'onde du rouge ?</p> <p>CHAPITRE 18</p>
<p>COURS</p> <p>Quelle est la longueur d'onde du violet ?</p> <p>CHAPITRE 18</p>	<p>COURS</p> <p>Quelle est l'autre unité d'énergie plus adaptée à ce chapitre ? Quel est son symbole ?</p> <p>CHAPITRE 18</p>	<p>COURS</p> <p>Pourquoi peut-on dire que l'énergie d'un atome est quantifiée ?</p> <p>CHAPITRE 18</p>	<p>COURS</p> <p>Dans un diagramme énergétique, qu'est-ce que le niveau fondamental ?</p> <p>CHAPITRE 18</p>
<p>COURS</p> <p>Comment symbolise-t-on l'absorption d'un photon sur un diagramme énergétique ?</p> <p>CHAPITRE 18</p>	<p>COURS</p> <p>L'atome perd-il ou gagne-t-il de l'énergie lorsqu'il absorbe un photon ?</p> <p>CHAPITRE 18</p>	<p>COURS</p> <p>L'atome perd-il ou gagne-t-il de l'énergie lorsqu'il cède un photon ?</p> <p>CHAPITRE 18</p>	<p>COURS</p> <p>Comment symbolise-t-on l'émission d'un photon sur un diagramme énergétique ?</p> <p>CHAPITRE 18</p>

 <p>A logarithmic scale of wavelength <math>\lambda</math> in meters (m) from <math>10^{-12}</math> to <math>10^2</math>. Regions include Ray. <math>\gamma</math>, X, UV, Visible (400-800 nm), IR, Microondes, and Ondes radio.</p>	<p> <math display="block">c = \lambda \nu</math> </p> <p>       Vitesse de la lumière en <math>m \cdot s^{-1}</math>        Fréquence en Hz        Longueur d'onde en m     </p>	<p>Une onde électromagnétique (la lumière !) est une perturbation du champ électrique <math>\vec{E}</math> et du champ magnétique <math>\vec{B}</math> qui se propage de proche en proche. C'est une onde transversale qui peut se propager dans le vide.</p>	<p>La vitesse de la lumière:  <math>c = 3.00 \times 10^8 m \cdot s^{-1}</math>.</p>
<p>800 nm</p>	<p>La lettre grecque <math>\nu</math> (nu).        Unité: le hertz (Hz).</p>	<p> <math display="block">\Delta E = h \times \nu</math> </p> <p>       Énergie transportée en J        Constante de Planck en <math>J \cdot s</math>        Fréquence en Hz     </p>	<p> <math display="block">\Delta E = \frac{h \times c}{\lambda}</math> </p> <p>       Énergie transportée en J        Constante de Planck en <math>J \cdot s</math>        Vitesse de la lumière en <math>m \cdot s^{-1}</math>        Longueur d'onde en m     </p>
<p>L'état de plus basse énergie d'un atome.</p>	<p>Elle ne peut prendre qu'un nombre discret de valeurs.</p>	<p>L'électronvolt (eV).</p>	<p>400 nm</p>
<p>Par une flèche orientée vers le bas entre deux niveaux d'énergie.</p>	<p>Il perd de l'énergie.</p>	<p>Il gagne de l'énergie.</p>	<p>Par une flèche orientée vers le haut entre deux niveaux d'énergie.</p>