
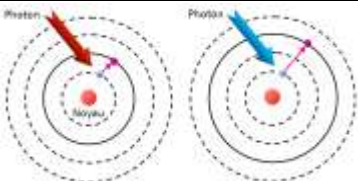
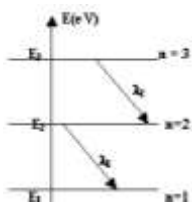


### Ch 3b Évaluation formative

Entourez en rouge les zones à retravailler.

Connaissances	Je sais	Je croyais savoir	Je ne sais pas
La lumière a un aspect : <input type="checkbox"/> corpusculaire <input type="checkbox"/> ondulatoire 			
Tous les photons transportent la même valeur d'énergie. <input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux			
L'expression de l'énergie d'un photon peut se noter : <input type="checkbox"/> $E = h \nu$ <input type="checkbox"/> $\Delta E = h \nu$ <input type="checkbox"/> $E = h \times c / \lambda$ <input type="checkbox"/> $E = h \times \lambda / c$			
L'unité légale d'énergie de l'expression précédente est : <input type="checkbox"/> le Joule (J) <input type="checkbox"/> l'électronvolt (eV)			
Un atome : <input type="checkbox"/> conserve toujours le même niveau d'énergie <input type="checkbox"/> peut avoir son niveau d'énergie qui augmente <input type="checkbox"/> peut avoir son niveau d'énergie qui diminue <input type="checkbox"/> présente des niveaux d'énergie quelconques, indépendant de sa nature <input type="checkbox"/> présente des niveaux d'énergie particuliers, dépendant de sa nature			
L'atome est dans son état fondamental quand son énergie est : <input type="checkbox"/> la plus faible <input type="checkbox"/> la plus grande <input type="checkbox"/> est nulle  Quand l'atome est excité, par rapport à celle de son niveau fondamental, il a une énergie : <input type="checkbox"/> plus faible <input type="checkbox"/> plus grande			
Le niveau d'énergie d'un atome augmente quand il : <input type="checkbox"/> absorbe un photon <input type="checkbox"/> émet un photon			
L'unité d'un diagramme d'énergie est : <input type="checkbox"/> le Joule (J) <input type="checkbox"/> l'électronvolt (eV)			
Pour convertir les eV en J, il faut utiliser la relation : <input type="checkbox"/> $E (J) = E (eV) / 1,6 \cdot 10^{-19}$ <input type="checkbox"/> $E (J) = E (eV) \times 1,6 \cdot 10^{-19}$			
$\Delta E$ représente : <input type="checkbox"/> une énergie <input type="checkbox"/> une variation d'énergie			
Une variation d'énergie s'exprime : <input type="checkbox"/> $\Delta E = E_f - E_i$ <input type="checkbox"/> $\Delta E = E_i - E_f$ 			
La variation d'énergie peut-être : <input type="checkbox"/> positive <input type="checkbox"/> négative			
Dans le cas de l'absorption d'un photon : <input type="checkbox"/> $E = \Delta E$ <input type="checkbox"/> $E =  \Delta E $ 			
Dans le cas de l'émission d'un photon : <input type="checkbox"/> $E = \Delta E$ <input type="checkbox"/> $E =  \Delta E $			
Un atome absorbe et émet des photons transportant la même énergie <input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux			
<b>Bilan</b>	/ 21	/ 21	