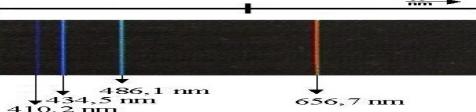
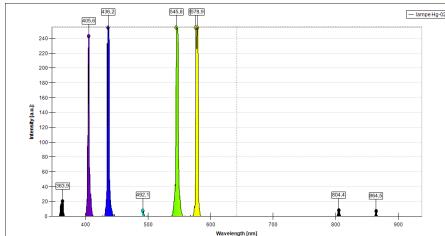
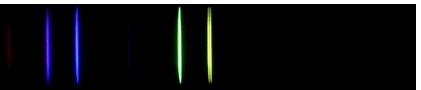
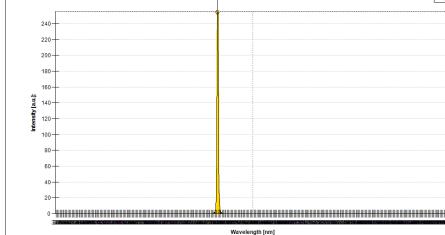
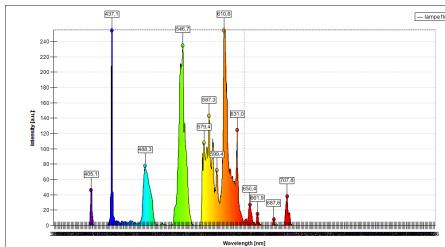
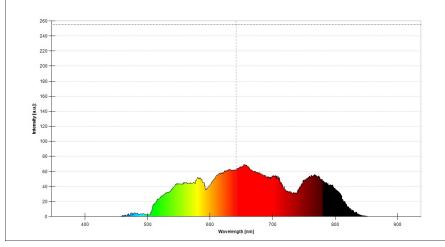
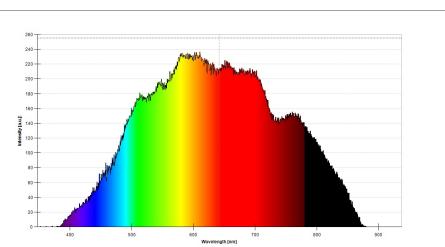




Lampe	Couleur	Profil spectral obtenu avec le spectromètre	Spectre
Emission de lumière par LUMINESCENCE			
Lampe à vapeur d'hydrogène 	rosé		 Spectre d'émission de raies Source de lumière polychromatique
Lampe à vapeur de mercure 	Bleu		 Spectre d'émission de raies Source de lumière polychromatique
Lampe à vapeur de sodium 	Jaune		 Spectre d'émission de raies Source de lumière monochromatique
Lampe fluocompacte 	Blanc		 Spectre d'émission de raies Source de lumière polychromatique
Emission de lumière par INCANDESCENCE			
Lampe à filament température faible 	Rouge-jaune		 Spectre d'émission continu Source de lumière polychromatique
Lampe à filament Température plus élevée 	Blanc		 Spectre d'émission continu Source de lumière polychromatique



Les spectres d'émission de lumière émise par (sources froides) sont des spectres de alors que les spectres obtenus par incandescence (sources chaudes) sont des spectres Les profils spectraux (colonne 2 du tableau) permettent d'avoir plus d'informations que les spectres sur la lumière émise par une lampe. En effet, ils nous informent de l'intensité relative de chaque radiation lumineuse alors qu'un spectre nous informe simplement de la présence de ces radiations.

Etude d'une lampe : la lampe à hydrogène

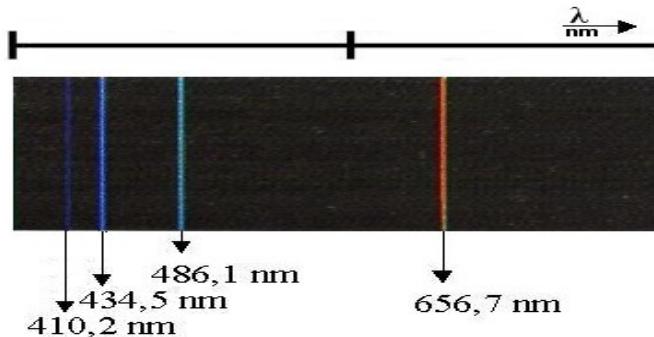


Figure 1 : spectre de la lampe à hydrogène

1. Quel est le nom de la particule qui transporte la lumière (capsule n°3_Partie_2) ?
 2. Combien de radiations visibles sont présentes dans le spectre de la lampe à hydrogène (figure 1) ?
 3. Calculer l'énergie en Joule des photons associée à ces radiations (attention : vous devez rédiger chaque calcul sur votre cahier). Utiliser la relation dans votre cours.
 4. Sachant que 1 electron Volt (eV) représente $1,60 \times 10^{-19}$ Joule (J), calculer l'énergie de chaque photon précédent en eV.
 5. Compléter les 3 premières lignes du tableau page 3 à partir de vos résultats.
 6. Visionner la capsule n°3 Partie 3 avec votre smartphone.
 7. Dans une lampe à hydrogène, les atomes d'hydrogènes reçoivent de l'énergie lorsqu'ils sont excités par des décharges électriques. Puis lorsqu'ils se désexcitent, ils libèrent cette énergie sous forme de photon.
- Représenter par une flèche rouge, sur la figure 2, la désexcitation de l'atome du niveau 3 vers le niveau 2. Puis avec 3 autres couleurs, les désexcitations des niveaux 4 à 2 ; 5 à 2 et 6 à 2.

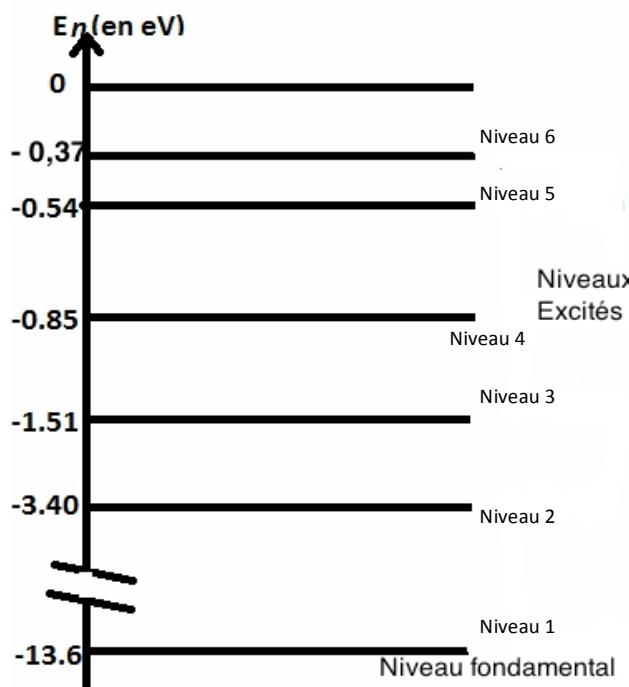


Figure 2 : Diagramme d'énergie de l'atome d'hydrogène



8. Calculer la variation d'énergie (en electronvolt (eV)) de l'atome, notée $\Delta E_{3-2} = E_2 - E_3$ (le symbole Δ signifie variation en physique) lors de la désexcitation de l'atome d'hydrogène du niveau **d'énergie E_3 vers celui d'énergie E_2** , faire de même pour les niveaux 4 à 2 ; 5 à 2 et 6 à 2.
9. Transformer ces valeurs en une autre unité d'énergie : le joule sachant que $1 \text{ eV} = 1,60 \times 10^{-19} \text{ J}$
10. En déduire les valeurs des énergies (en Joule) des 4 photons émis lors ces 4 désexcitations.
11. En déduire, à l'aide des résultats du tableau, à quelle raie du spectre correspond chacune des désexcitations de l'atome. Compléter alors la dernière du tableau correspondante.

	Raie n°1 (à gauche)	Raie n°2	Raie n°3	Raie n°4
Longueur d'onde de la radiation : λ (en nm)				
Energie du photon correspondant : E_{photon} (en J)				
E_{photon} (en eV)				
Variation d'énergie de l'atome correspondante : ΔE (en eV)				
Transition énergétique de l'atome d'hydrogène	du niveau au niveau			

12. Ouvrir l'animation de la lampe à hydrogène « lampeadecharge.jar » à partir du site (Observer/chapitre 2).

- Cocher Spectromètre et Cocher continue,
- Observer le diagramme d'énergie de l'hydrogène à droite et le spectre.

Le photon émis lors de la transition du niveau 2 vers le niveau 1 est-il dans le domaine visible ? Oui Non

- Augmenter l'énergie des décharges électriques en augmentant la tension à 27,00 V.
- Cocher Passer au ralenti

Préciser la transition du diagramme d'énergie de l'atome d'hydrogène permettant alors d'obtenir une longueur d'onde dans le domaine du visible ? niveau 3 à niveau 1 Niveau 3 à niveau 2 Niveau 1 à niveau 3 Niveau 2 à niveau 3

- Passer alors à l'onglet Atomes Multiples,
- Cocher spectromètre
- Augmenter la tension à 30 V
- Observer les différentes transitions possibles et les radiations obtenues sur le spectre.

Les raies de ce spectre correspondent-elles à celles du spectre de cette lampe à hydrogène de la page 1 ? Oui Non



Le spectre de la lampe à hydrogène ne comporte que quelques L'atome d'hydrogène est excité par des décharges électriques dans la lampe et lorsqu'il se désexcite, il émet un photon. Les photons ont des énergies bien précises qui sont égales à la d'énergie entre 2 niveaux d'énergie de l'atome d'hydrogène. L'atome d'hydrogène ne possédant que quelques niveaux d'énergie on ne peut avoir que quelques photons d'énergie différentes et donc seulement quelques sur le spectre de la lumière émise.

- Revenir à l'onglet « Un atome »
- Changer d'atome (Mercure par exemple), décocher Ralenti, et observer le spectre se construire.



Le spectre de l'atome de mercure est de celui de l'atome d'hydrogène, car les d'énergie du diagramme du mercure sont différents de ceux de l'hydrogène. Les photons émis n'ont donc pas les mêmes énergies, les d'ondes des raies sur le spectre sont donc différentes.



CORRECTION



Les spectres d'émission de lumière émise par **luminescence** (sources froides) sont des spectres de **de raies** alors que les spectres obtenus par incandescence (sources chaudes) sont des spectres **continus**. Les profils spectraux (colonne 2 du tableau) permettent d'avoir plus d'informations que les spectres sur la lumière émise par une lampe. En effet, ils nous informent de l'intensité relative de chaque radiation lumineuse alors qu'un spectre nous informe simplement de la présence de ces radiations.

1. Quelle est le nom de la particule qui transporte la lumière (capsule n°3_Partie_2) ?
La particule qui transporte la lumière est le photon.
2. Combien de radiations visibles sont présentes dans le spectre de la lampe à hydrogène (figure 1) ?
Il y en a 4.
3. Calculer l'énergie en Joule des photons associée à ces radiations (attention : vous devez rédiger chaque calcul sur votre cahier). Utiliser la relation dans votre cours.

Raie n°1 :

$$E_{photon1} = \frac{hc}{\lambda_1}$$

$$E_{photon1} = \frac{6,63 \cdot 10^{-34} \cdot 3,00 \cdot 10^8}{410,2 \cdot 10^{-9}} = 4,85 \cdot 10^{-19} J$$

#IG : On calcule l'énergie de 4 photons différents donc il faut donner un nom différent aux 4 énergies et 4 longueurs d'onde

#CS : 3 chiffres significatifs au résultat

Raie n°2 :

$$E_{photon2} = \frac{hc}{\lambda_2}$$

$$E_{photon2} = \frac{6,63 \cdot 10^{-34} \cdot 3,00 \cdot 10^8}{434,5 \cdot 10^{-9}} = 4,58 \cdot 10^{-19} J$$

Raie n°3 :

$$E_{photon3} = \frac{hc}{\lambda_3}$$

$$E_{photon3} = \frac{6,63 \cdot 10^{-34} \cdot 3,00 \cdot 10^8}{486,1 \cdot 10^{-9}} = 4,09 \cdot 10^{-19} J$$

Raie n°4 :

$$E_{photon4} = \frac{hc}{\lambda_4}$$

$$E_{photon4} = \frac{6,63 \cdot 10^{-34} \cdot 3,00 \cdot 10^8}{656,7 \cdot 10^{-9}} = 3,03 \cdot 10^{-19} J$$

4. Sachant que 1 électronVolt (eV) représente $1,60 \times 10^{-19}$ Joule (J), calculer l'énergie de chaque photon précédent en eV.

$$E_{photon1} = \frac{4,85 \cdot 10^{-19}}{1,60 \cdot 10^{-19}} = 3,03 \text{ eV}$$

$$E_{photon2} = \frac{4,58 \cdot 10^{-19}}{1,60 \cdot 10^{-19}} = 2,86 \text{ eV}$$

$$E_{photon3} = \frac{4,09 \cdot 10^{-19}}{1,60 \cdot 10^{-19}} = 2,56 \text{ eV}$$

$$E_{photon4} = \frac{3,03 \cdot 10^{-19}}{1,60 \cdot 10^{-19}} = 1,89 \text{ eV}$$



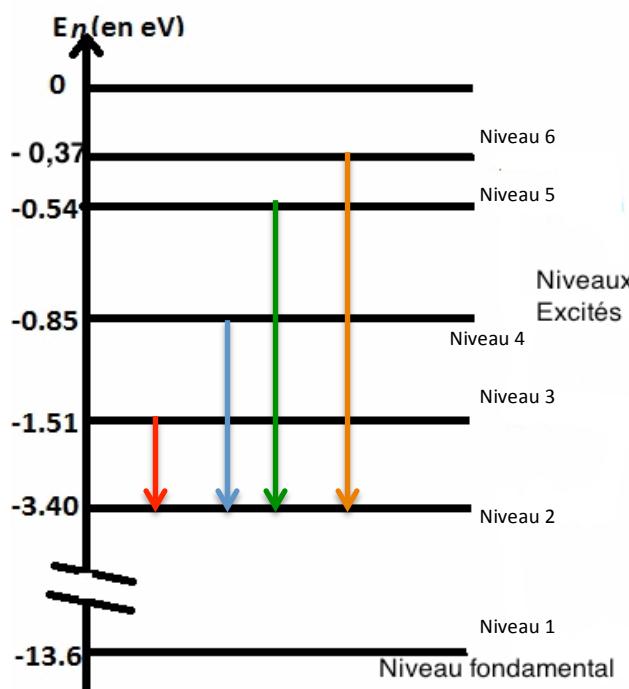
5. Compléter les 3 premières lignes du tableau page 3 à partir de vos résultats.

	Raie n°1 (à gauche)	Raie n°2	Raie n°3	Raie n°4
Longueur d'onde de la radiation : λ (en nm)	410,2	434,5	486,1	656,7
Energie du photon correspondant : E_{photon} (en J)	4,85. 10 ⁻¹⁹	4,58. 10 ⁻¹⁹	4,09. 10 ⁻¹⁹	3,03. 10 ⁻¹⁹
E_{photon} (en eV)	3,03	2,86	2,56	1,89

6. Visionner la capsule n°3 Partie 3 avec votre smartphone.

7. Dans une lampe à hydrogène, les atomes d'hydrogènes reçoivent de l'énergie lorsqu'ils sont excités par des décharges électriques. Puis lorsqu'ils se désexcitent, ils libèrent cette énergie sous forme de photon.

Représenter par une flèche rouge, sur la figure 2, la désexcitation de l'atome du niveau 3 vers le niveau 2. Puis avec 3 autres couleurs, les désexcitations des niveaux 6 à 2 ; 5 à 2 et 4 à 2.



8. Calculer la variation d'énergie (en électronvolt (eV)) de l'atome, notée $\Delta E_{3-2} = E_2 - E_3$ (le symbole Δ signifie variation en physique) lors de la désexcitation de l'atome d'hydrogène du niveau d'énergie E_3 vers celui d'énergie E_2 , faire de même pour les niveaux 4 à 2 ; 5 à 2 et 6 à 2.

$$\Delta E_{3-2} = E_2 - E_3 = -3,40 - (-1,51) = -1,89 \text{ eV}$$

$$\Delta E_{4-2} = E_2 - E_4 = -3,40 - (-0,85) = -2,55 \text{ eV}$$

$$\Delta E_{5-2} = E_2 - E_5 = -3,40 - (-0,54) = -2,86 \text{ eV}$$

$$\Delta E_{6-2} = E_2 - E_6 = -3,40 - (-0,37) = -3,03 \text{ eV}$$

9. En déduire les valeurs des énergies (en Joule) des 4 photons émis lors ces 4 désexcitations.

Les photons émis pour chaque transition énergétique de l'atome (désexcitation) ont une énergie exactement égale à celle de la transition (mais en valeur absolue):

$$E_{photon} = |\Delta E_{3-2}| = 1,89 \text{ eV}$$

$$E_{photon} = |\Delta E_{4-2}| = 2,55 \text{ eV}$$

$$E_{photon} = |\Delta E_{5-2}| = 2,86 \text{ eV}$$

$$E_{photon} = |\Delta E_{6-2}| = 3,03 \text{ eV}$$



- 10.** En déduire, à l'aide des résultats du tableau, à quelle raie du spectre correspond chaque désexcitation de l'atome.
Compléter alors la dernière du tableau correspondante.

$$E_{\text{photon}} = |\Delta E_{3-2}| = 1,89 \text{ eV} \text{ correspond au photon de la raie n°4}$$

$$E_{\text{photon}} = |\Delta E_{4-2}| = 2,55 \text{ eV} \text{ correspond au photon de la raie n°3}$$

$$E_{\text{photon}} = |\Delta E_{5-2}| = 2,86 \text{ eV} \text{ correspond au photon de la raie n°2}$$

$$E_{\text{photon}} = |\Delta E_{6-2}| = 3,03 \text{ eV} \text{ correspond au photon de la raie n°1}$$

	Raie n°1 (à gauche)	Raie n°2	Raie n°3	Raie n°4
Longueur d'onde de la radiation : λ (en nm)	410,2	434,5	486,1	656,7
Energie du photon correspondant : E_{photon} (en J)	$4,85 \cdot 10^{-19}$	$4,58 \cdot 10^{-19}$	$4,09 \cdot 10^{-19}$	$3,03 \cdot 10^{-19}$
E_{photon} (en eV)	3,03	2,86	2,56	1,89
Variation d'énergie de l'atome correspondante : ΔE (en eV)	-3,03	-2,86	-2,56	-1,89
Transition énergétique de l'atome d'hydrogène	du niveau 6 au niveau 2	du niveau 5 au niveau 2	du niveau 4 au niveau 2	du niveau 3 au niveau 2

- 13.** Ouvrir l'animation de la lampe à hydrogène « lampeadecharge.jar » dans vos documents en consultation sur le réseau.
- Cocher Spectromètre et Cocher continue,
 - Observer le diagramme d'énergie de l'hydrogène à droite et le spectre.

Le photon émis lors de la transition du niveau 2 vers le niveau 1 est-il dans le domaine visible ? Non

- Augmenter l'énergie des décharges électriques en augmentant la tension à 27,00 V.
- Cocher Passer au ralenti

Préciser la transition du diagramme d'énergie de l'atome d'hydrogène permettant alors d'obtenir une longueur d'onde dans le domaine du visible ? Niveau 3 à niveau 2

- Augmenter la tension à 30 V
- Observer les différentes transitions possibles et les radiations obtenues sur le spectre.
- Passer alors à l'onglet Atomes Multiples, cocher spectromètre pour obtenir le spectre se construire plus rapidement.

Les raies de ce spectre correspondent-elles à celles du spectre de cette lampe à hydrogène de la page 1 ? Oui



Le spectre de la lampe à hydrogène ne comporte que quelques **raies**. L'atome d'hydrogène est excité par des décharges électriques dans la lampe et lorsqu'il se désexcite, il émet un photon. Les photons ont des énergies bien précises qui sont égales à la **différence** d'énergie entre 2 niveaux d'énergie de l'atome d'hydrogène. L'atome d'hydrogène ne possède que quelques niveaux d'énergie on ne peut avoir que quelques photons d'énergie différentes et donc seulement quelques **raies** sur le spectre de la lumière émise.

- Revenir à l'onglet « Un atome »
- Changer d'atome (Mercure par exemple), décocher Ralenti, et observer le spectre se construire.



Le spectre de l'atome de mercure est **différent** de celui de l'atome d'hydrogène, car les **niveaux** d'énergie du diagramme du mercure sont différents de ceux de l'hydrogène. Les photons émis n'ont donc pas les mêmes énergies, les **longueurs** d'ondes des raies sur le spectre sont donc différentes.