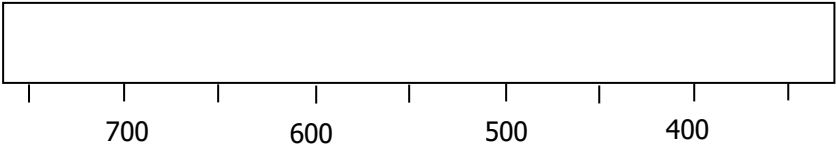


Rapport de laboratoire spectres atomique

Nom : _____
Nom : _____
Date : _____

Remplissez à l'aide de crayons de couleur les spectres suivants. Indiquez en pointillés les raies théoriques non observées. Indiquer à l'aide d'une flèche et d'un petit commentaire les raies supplémentaires observées.
Arrondir les valeurs de longueurs d'onde théoriques aux entiers.

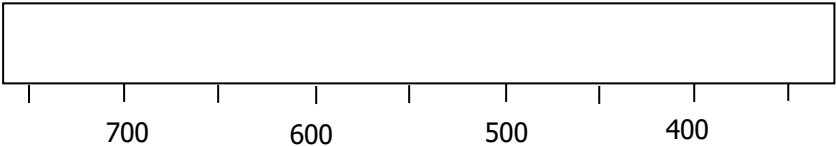
3.1 Spectre visible de l'hydrogène



couleur	longueur d'onde observée (nm)	Longueur d'onde théorique (nm)

4

3.2 Spectre visible de l'hélium (He)



couleur	longueur d'onde observée (nm)	Longueur d'onde théorique (nm)

7

Comment se nomme ce type de spectre?
(Comparez avec le spectre de la lumière blanche)

1

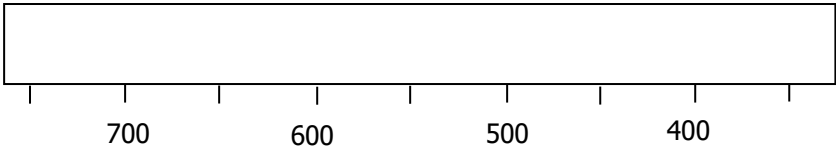
3.3 Spectre visible du mercure (Hg)



couleur	longueur d'onde observée (nm)	Longueur d'onde théorique (nm)

7

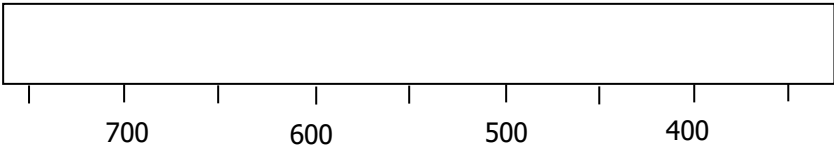
3.4 Spectre visible du sodium (Na)



couleur	longueur d'onde observée (nm)	Longueur d'onde théorique (nm)

1

3.5 Spectre d'une ampoule à filament



1

Comment se nomme ce type de spectre?
(Comparez avec le spectre des éléments) _____

1

Test de flamme

Élément	Symbole chimique de l'élément	Formule chimique du sel utilisé	Couleur observée
Strontium			
Baryum			
Potassium			
Sodium			
Cuivre			
Lithium			

3

15

Questions

2

Français et présentation