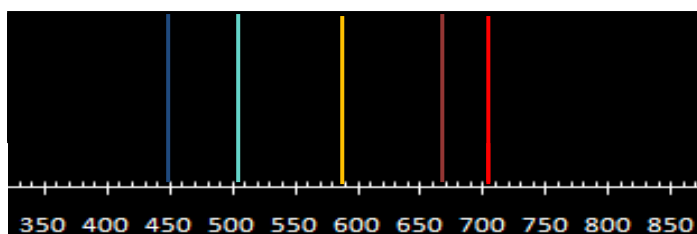


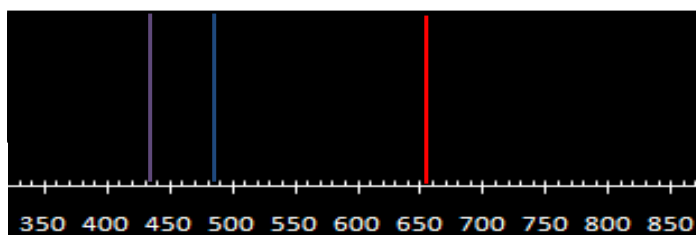
Le tableau suivant donne les principales radiations émises ou absorbée par quelques éléments

Elément chimique	Longueurs d'onde en nm
Hydrogène	434 ; 486 ; 656
Sodium	589
Lithium	549 ; 610 ; 670
Hélium	447 ; 501 ; 588 ; 668 ; 706
Mercure	404 ; 435 ; 491 ; 546 ; 579

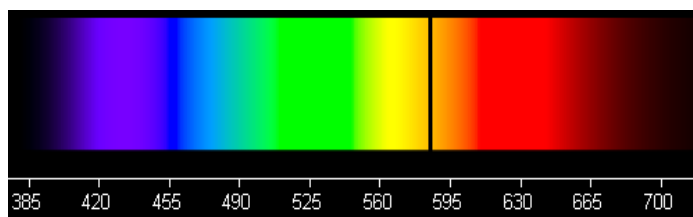
Identifier pour chacun des spectres suivants l'élément ou les éléments chimiques mis en jeu. Préciser si l'élément émet ou absorbe.



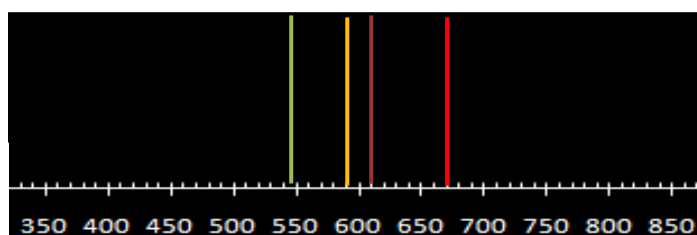
Spectre n°1



Spectre n°2



Spectre n°3



Spectre n°4

Spectre n°1	Hélium. Emission car raies colorées sur fond noir
Spectre n°2	Hydrogène Emission car raies colorées sur fond noir
Spectre n°3	Sodium Absorption car raie noire sur fond coloré
Spectre n°4	Lithium + sodium Emission car raies colorées sur fond noir