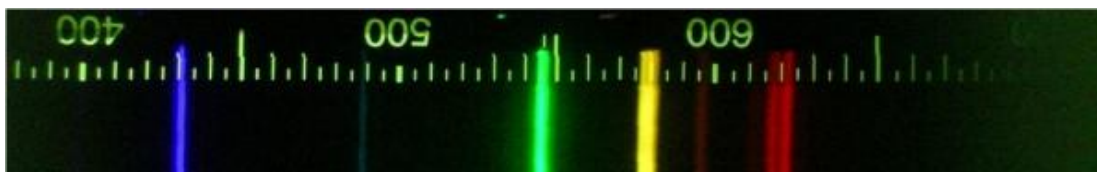
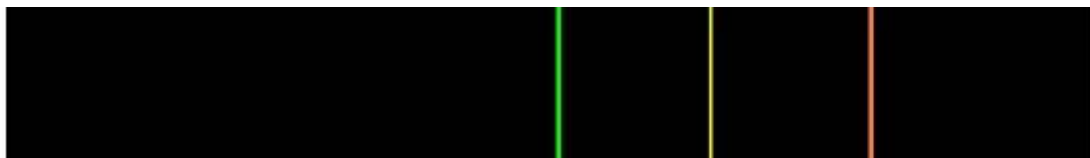


Espectro de diferentes elementos: De menor longitud de onda (violeta) a mayor (rojo)

Mercurio



Neón



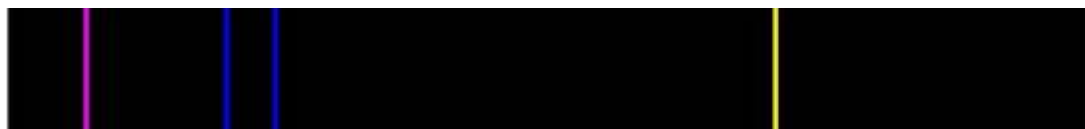
Sodio



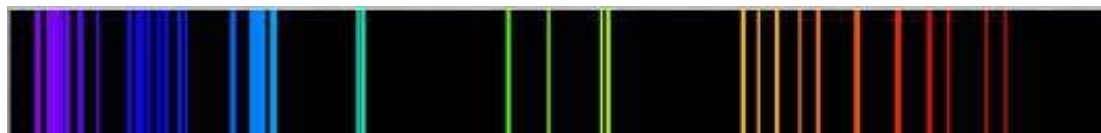
Hidrógeno



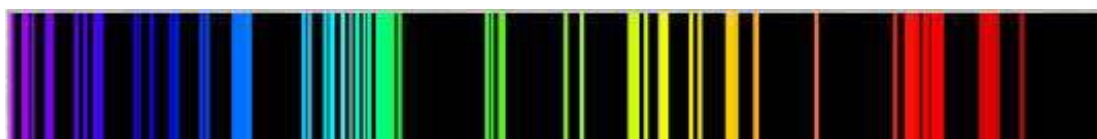
Calcio



Oxígeno



Nitrógeno

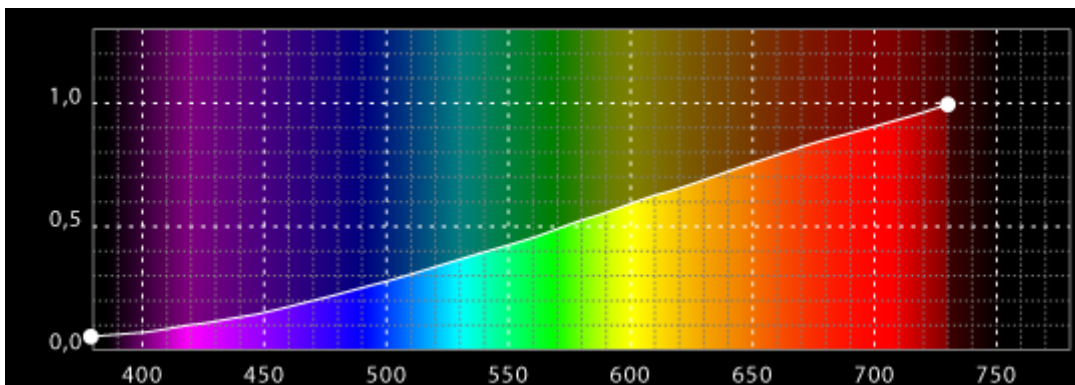


Helio

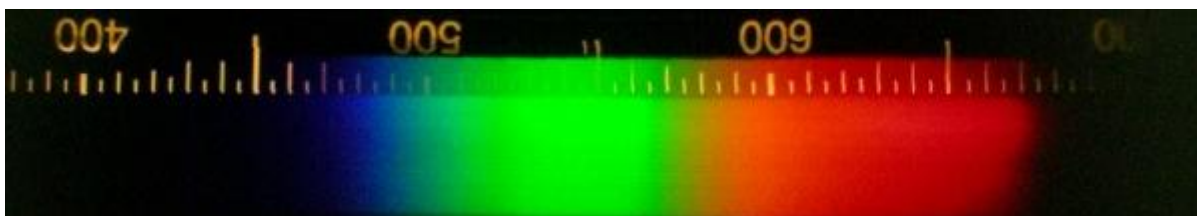


Espectros de algunas lámparas de uso corriente y de la luz solar:

Bombilla incandescente



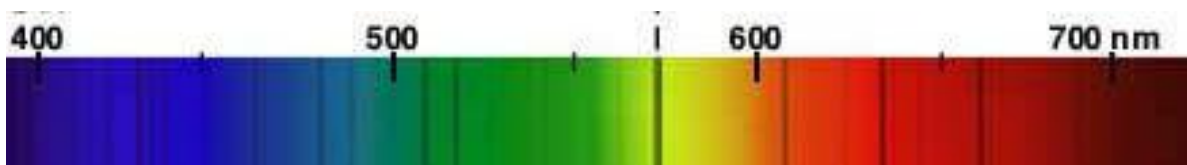
Bombilla halógena (filamento incandescente a alta temperatura que emite espectro continuo).



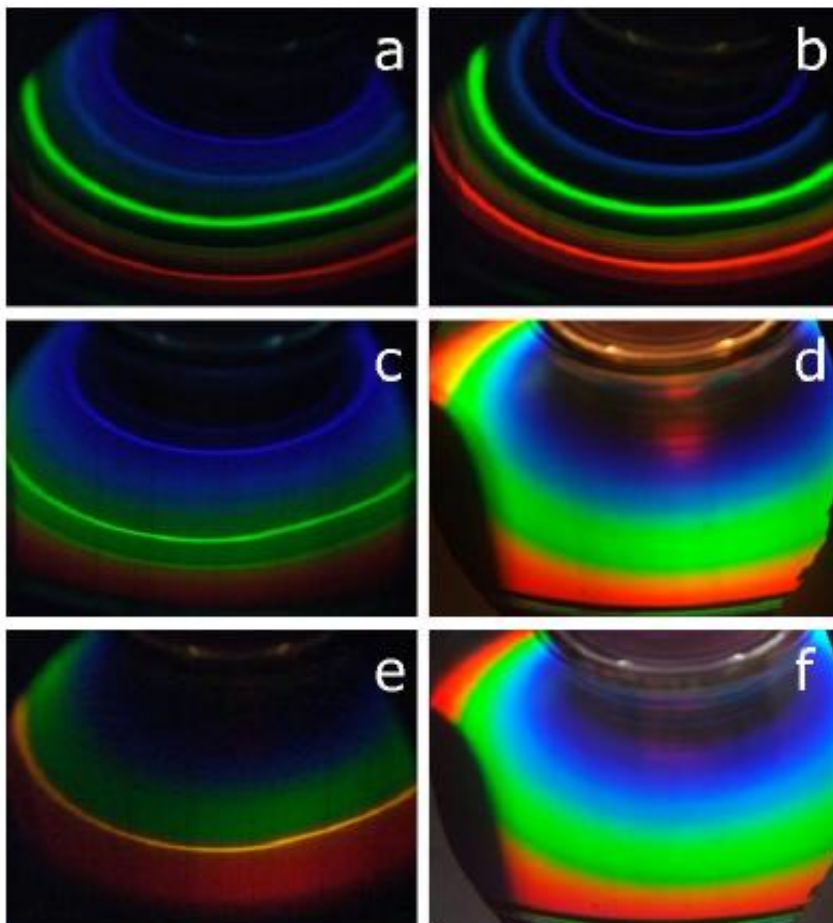
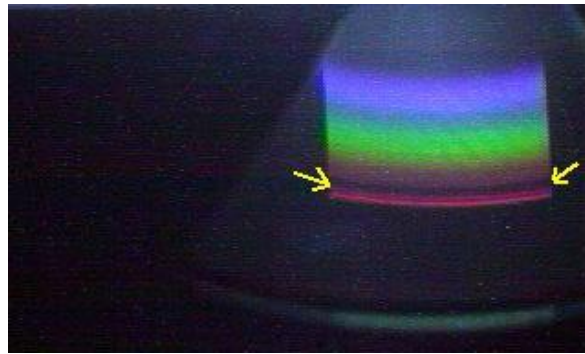
Tubo o bombilla fluorescente. Las bandas más brillantes corresponden a los vapores de mercurio calentados por la corriente eléctrica.



Espectro solar: Las rayas negras corresponden a los gases fríos que absorben luz en la atmósfera del sol (corona) y nuestra atmósfera. No mires al Sol directamente, sino a una hoja de papel blanca.



Espectro de una pantalla de ordenador. La banda oscura corresponde a la absorción del fósforo que recubre la pantalla.



**Figura 3.** - *Espectros obtenidos para diferentes fuentes luminosas: (a) CFL color blanco frío, (b) CFL color blanco cálido, (c) tubo fluorescente, (d) bombilla, (e) llama de vela con sal y (f) Sol.*