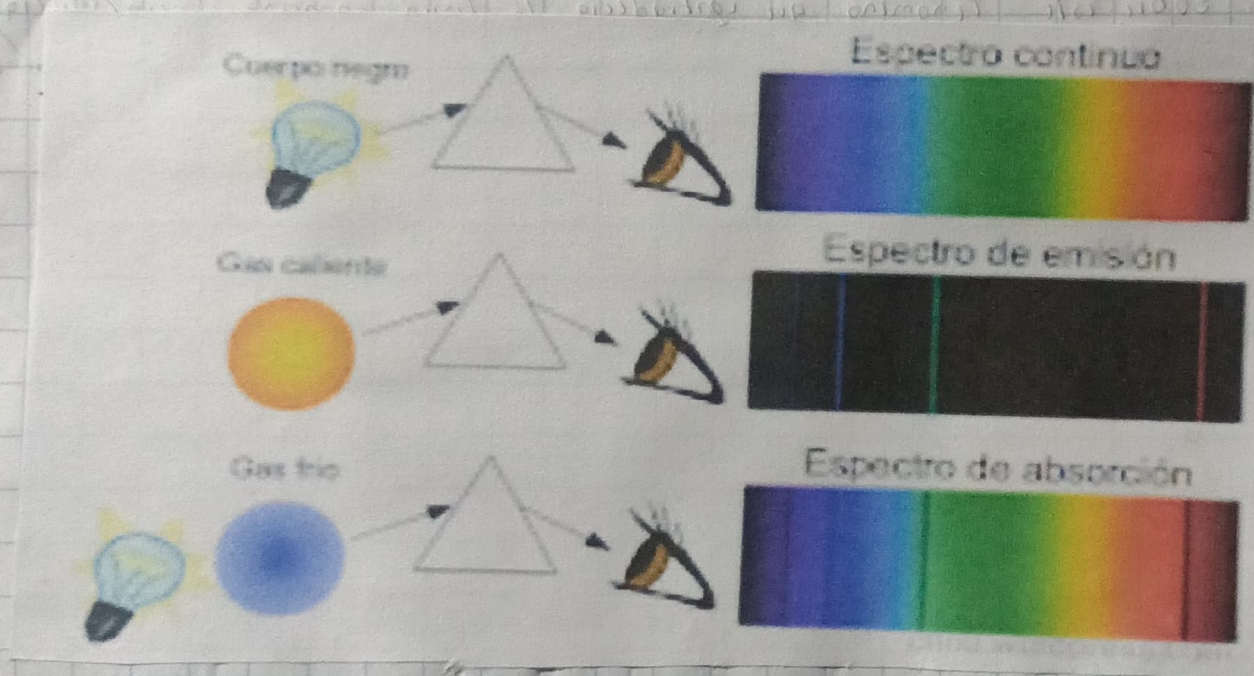


## Espectros de emisión y series espectrales

**Espectros de emisión:** Son aquellos que se obtienen al descomponer las radiaciones emitidas por un cuerpo previamente excitado.

Los espectros de emisión continuos se obtienen al pasar las radiaciones de radiaciones por cualquier sólido incandescentes por un prisma.

La luz blanca produce al descomponerla lo que llamamos un espectro continuo que contiene el conjunto de colores que corresponden a la gama de longitudes de onda que la integran.



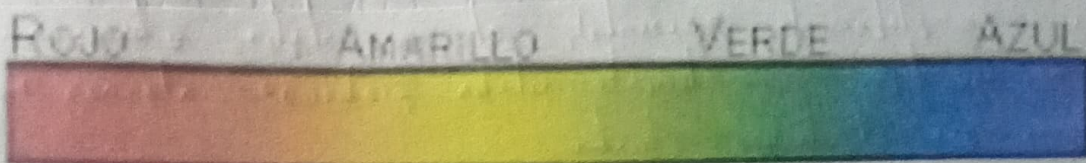
Los espectros de emisión discontinuos se obtienen al pasar la luz de vapor o gas excitado, las radiaciones emitidas son características de los átomos excitados.



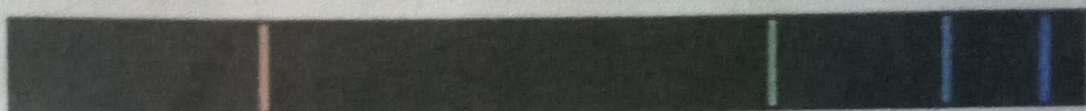
Alexis Israel Miranda Reyes

10/01/2019

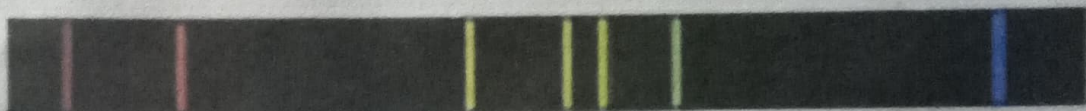
Serie espectrales: Las diferentes líneas que aparecen en el espectro del hidrógeno se podrían agrupar en diferentes series, cuya longitud de ondas es más parecida:



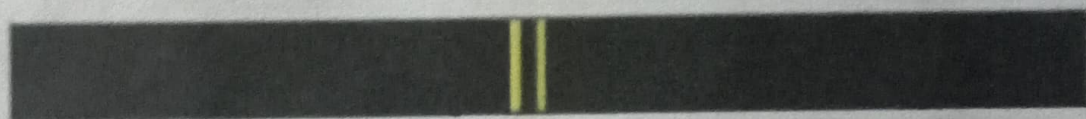
ESPECTRO VISIBLE



ESPECTRO DEL HIDRÓGENO



ESPECTRO DEL MERCURIO



ESPECTRO DEL SODIO

Serie Lyman: Zona ultravioleta del espectro

Serie Balmer: Zona visible del espectro

Serie Paschen: Zona infrarroja del espectro

Serie Brackett: Zona infrarroja del espectro

Serie Pfund: Zona infrarroja del espectro

Serie Pfund: Zona infrarroja del espectro



Alexis Israel Miranda Reyes

18/Sep/2024

Efecto de absorción: Así como muchos importantes descubrimientos científicos las observaciones de Fraunhofer sobre las líneas espectrales del sol fue completamente accidental, él no estaba observando nada de ese tipo; simplemente estaba probando algunos modelos de prismas que él había hecho.

