

Auxiliar 10+1

Profesor: Francisco Brieva.
Auxiliares: Felipe Alarcón y Enrique Navarro.
Ayudante: Santiago Ocampo.
Fecha: 22/08/2022

P1. Cuando se hace incidir luz monocromática ultravioleta con $\lambda = 300nm$ sobre una muestra de potasio, se emiten electrones con energía cinética máxima de $2,03eV$.

1. ¿Cual es la energía de un foton incidente?
2. ¿Cual es la función trabajo del Potasio?
3. ¿Cual seria la energía cinética máxima de los electrones si la luz incidente tuviese longitud de onda $\lambda = 430nm$?
4. ¿Cual es la máxima longitud de onda de la radiación incidente que produce emisión fotoeléctrica en la muestra de potasio?



Figura 1: platanito

P2. Determine la longitud de onda de 4 líneas del visible del espectro de emisión del H, sabiendo que la energía del electrón en los distintos niveles energéticos es: para $n=2$, $-3,4eV$. para $n=3$, $-1,51eV$. para $n=4$, $-0,85eV$, para $n=5$, $-0,54eV$. para $n=6$, $-0,38eV$. Luego haga el diagrama de transición de Balmer.

Tómame una foto así como que todo me es relativo.

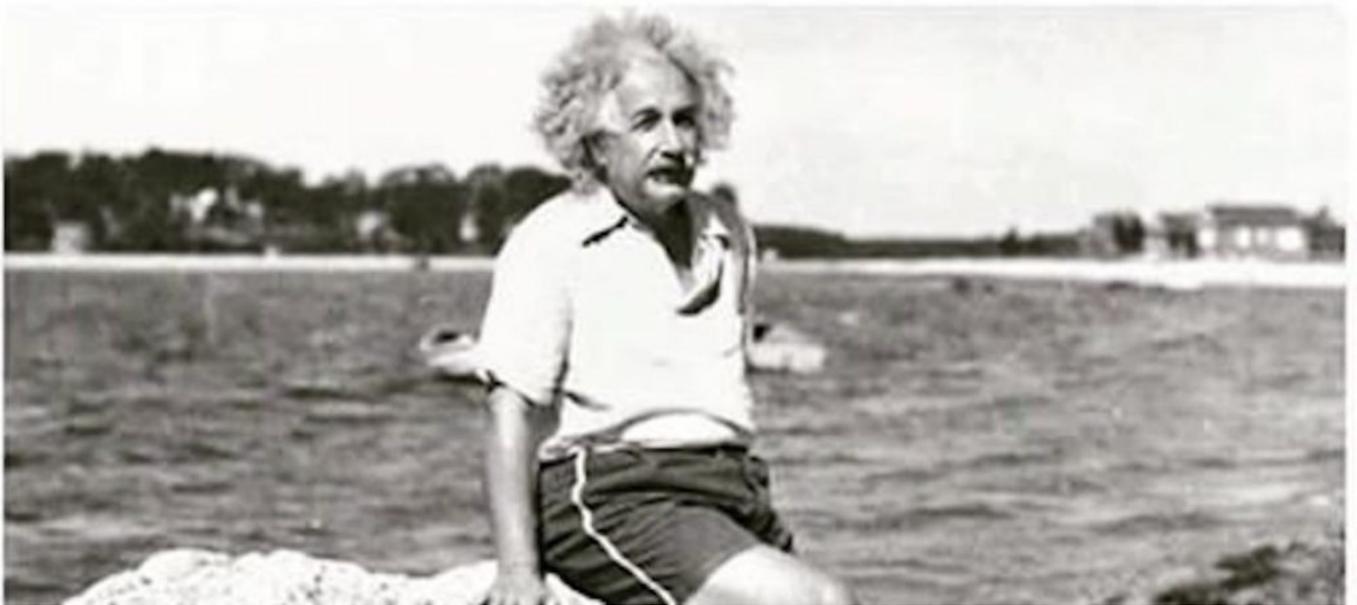


Figura 2: