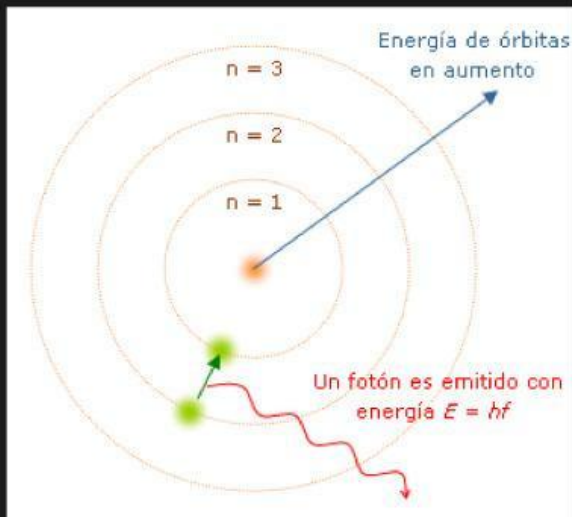




Los niveles atómicos ($n=1,2,3\dots$) tienen energías dadas por $e=n \cdot h \cdot f$ (Recuerden la fórmula $e=h \cdot f$ que calcula la energía que tiene una partícula considerando que se está comportando como una onda).

El siguiente programa calcula la energía de los electrones en los niveles del 1 al 4.

Completá el código y después probalo con el celular utilizando como frecuencia el valor $4e14$, que corresponde a un átomo irradiando el color rojo !

```
f=float(input("ingrese la frecuencia: "))
H=6.62e-34
for i in range(1,5):
    e=
    print("la energía del nivel", i, "es", e, "Joules")
```