

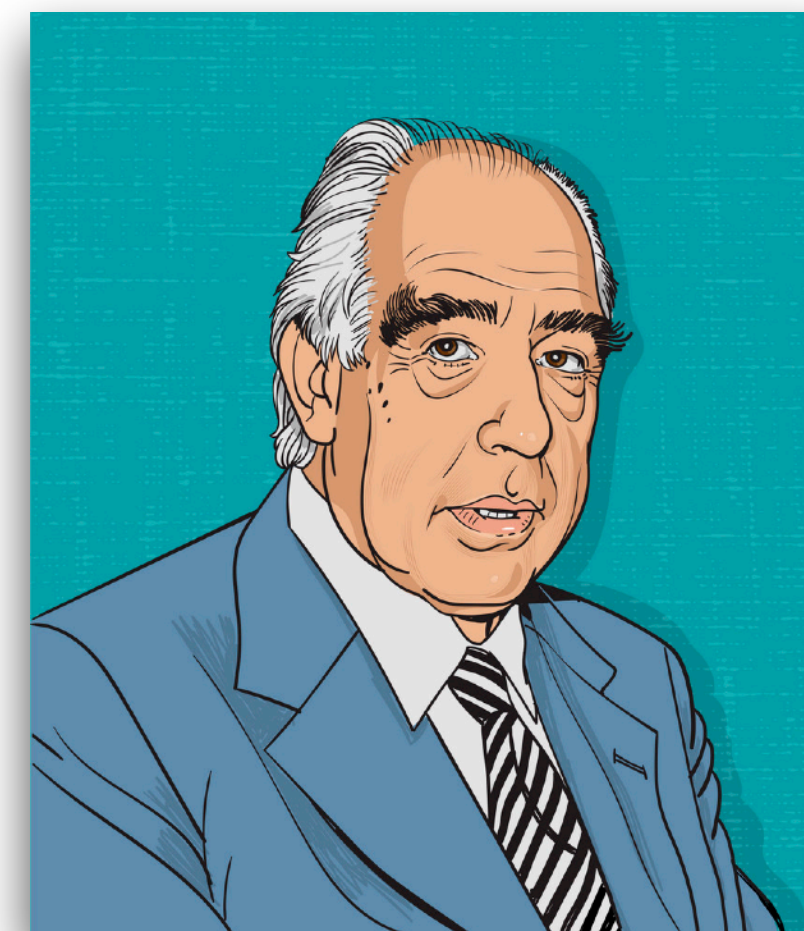
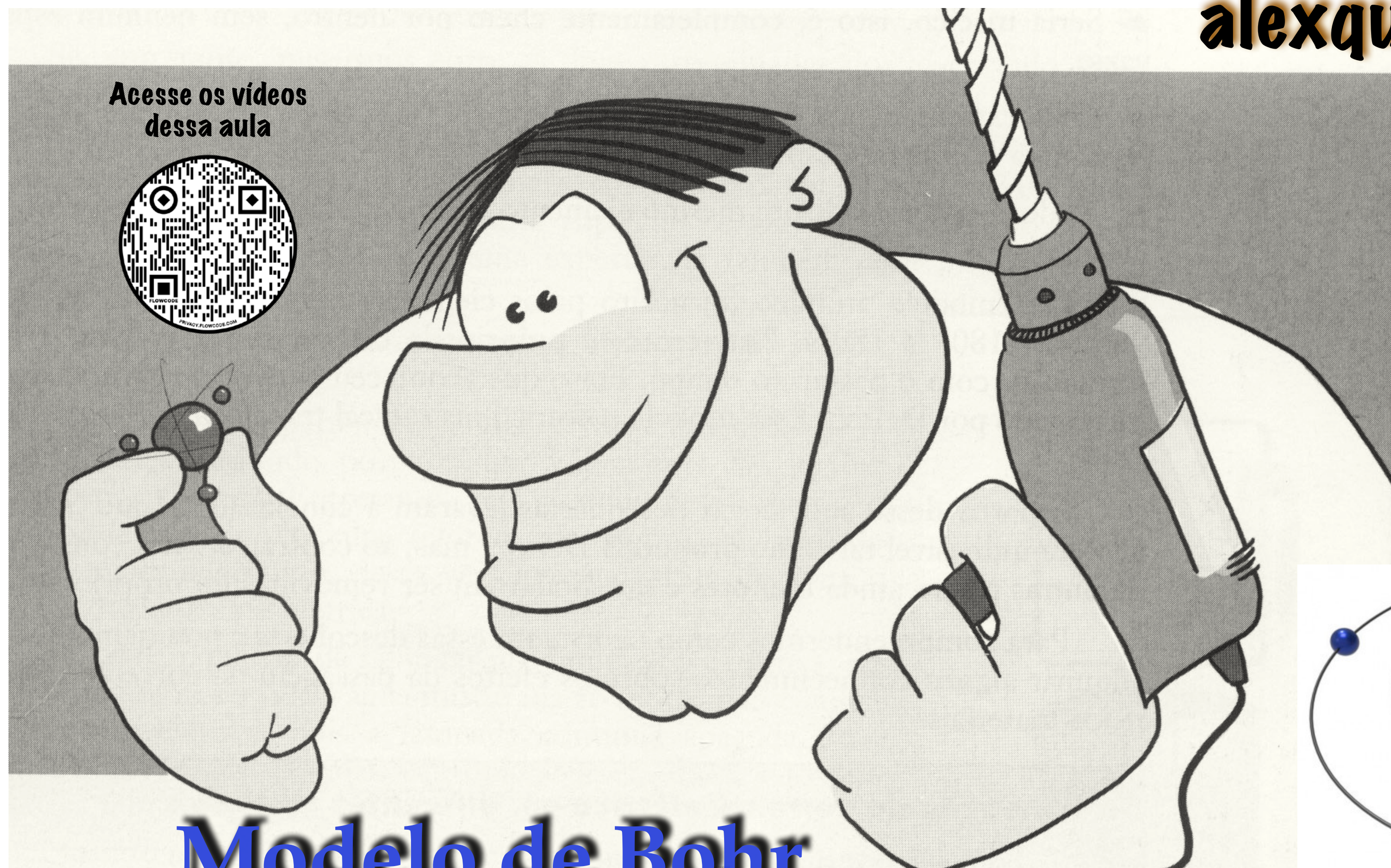
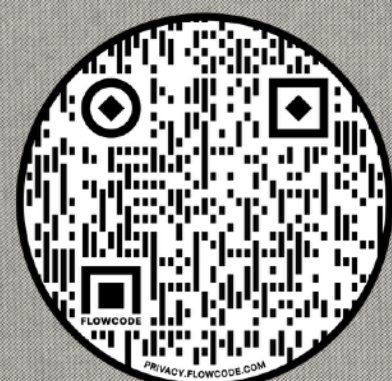
# Modelos Atômicos

alexquimica.com



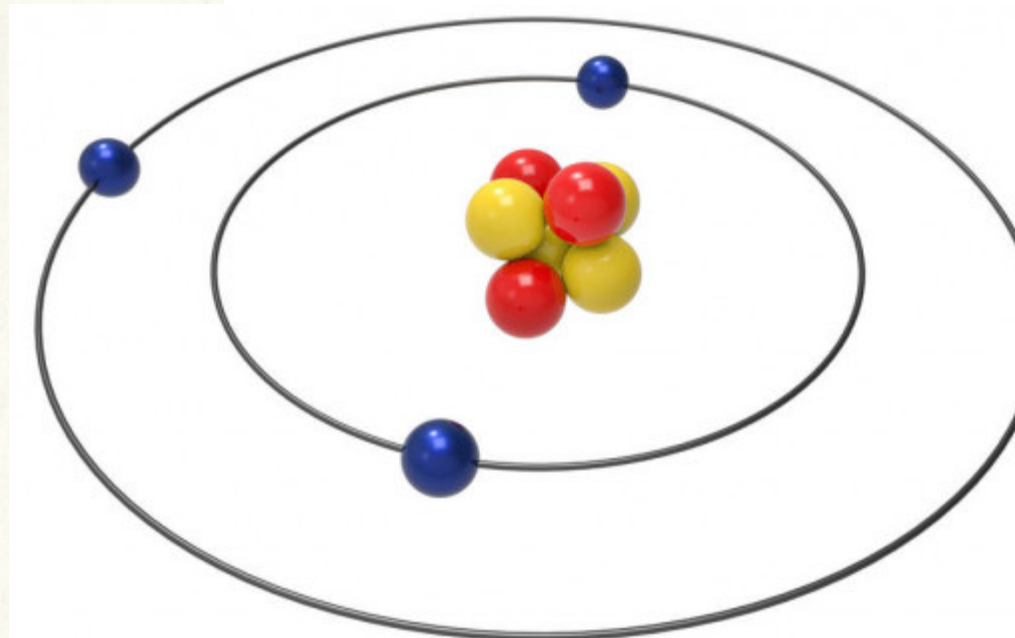
 alexdiniz1402

Acesse os vídeos  
dessa aula



acesse o canal

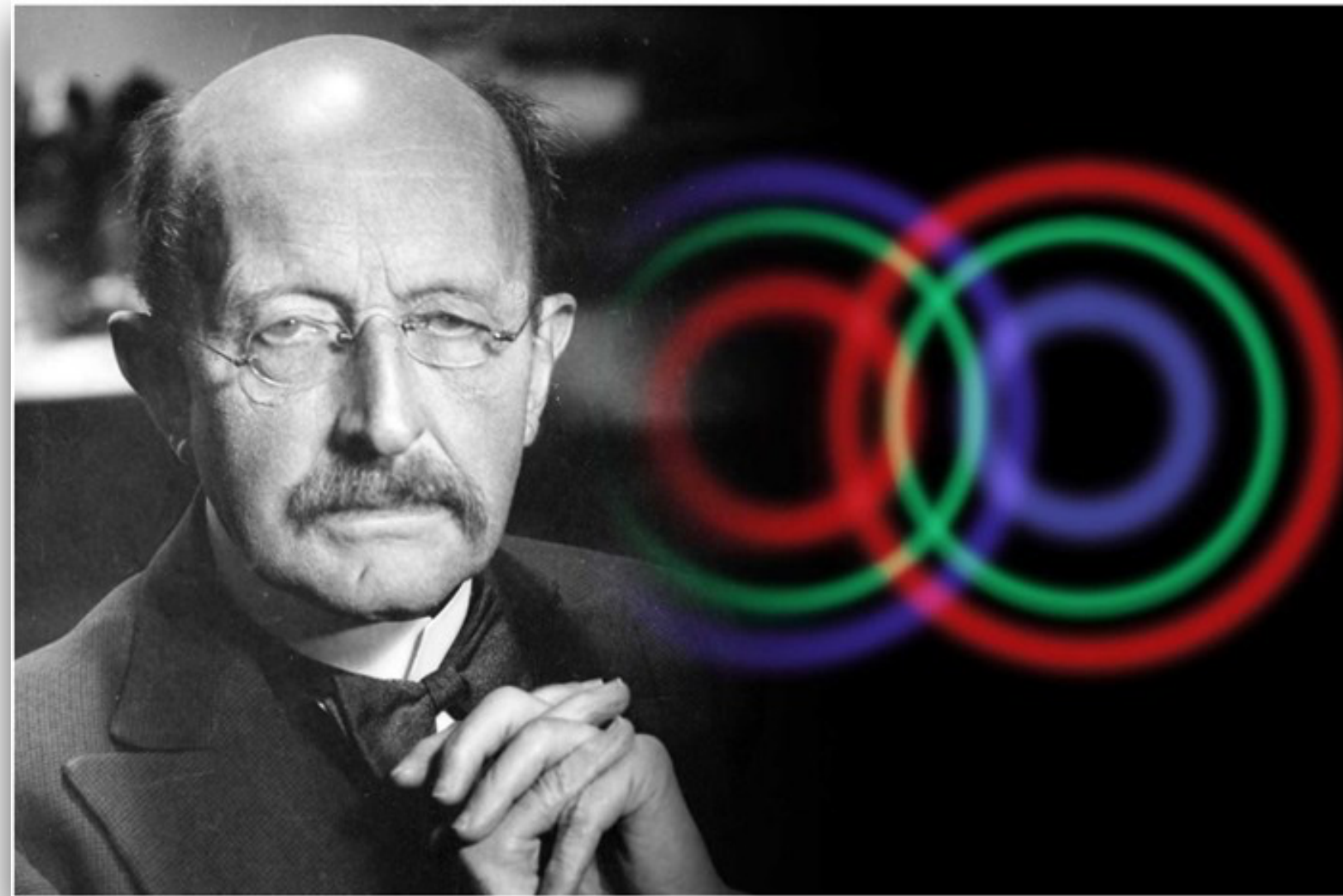
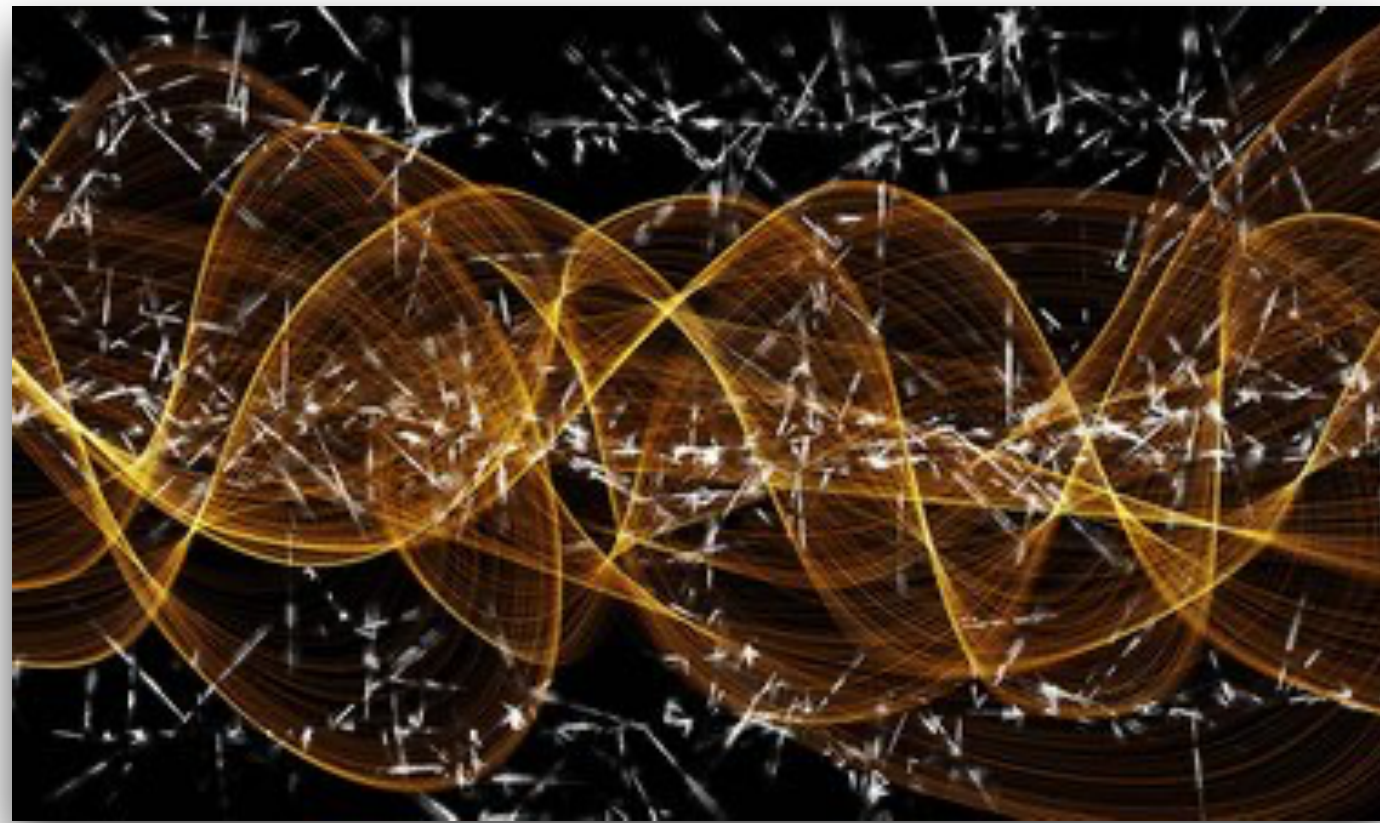
## Modelo de Bohr



Prof: Alex

# Teoria dos Quanta

Max Plank (1900)



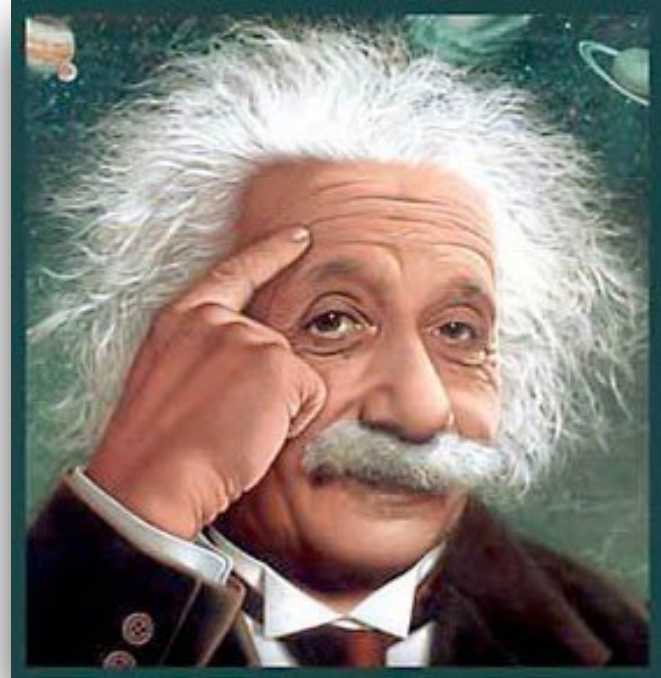
$$E=h.f$$

"A energia perdida ou recebida por um sistema seria sempre um múltiplo inteiro de uma unidade fundamental denominada **QUANTUM**."



# Física clássica ou quântica?

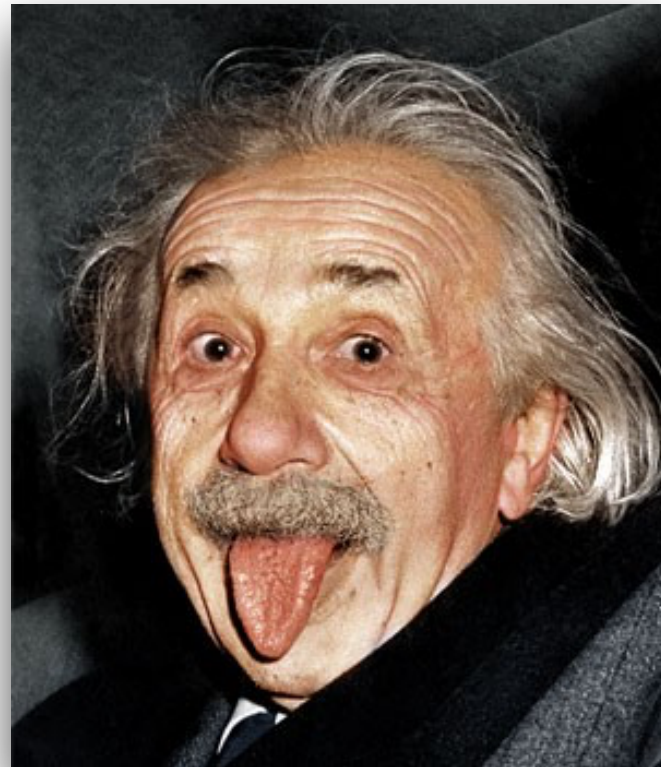
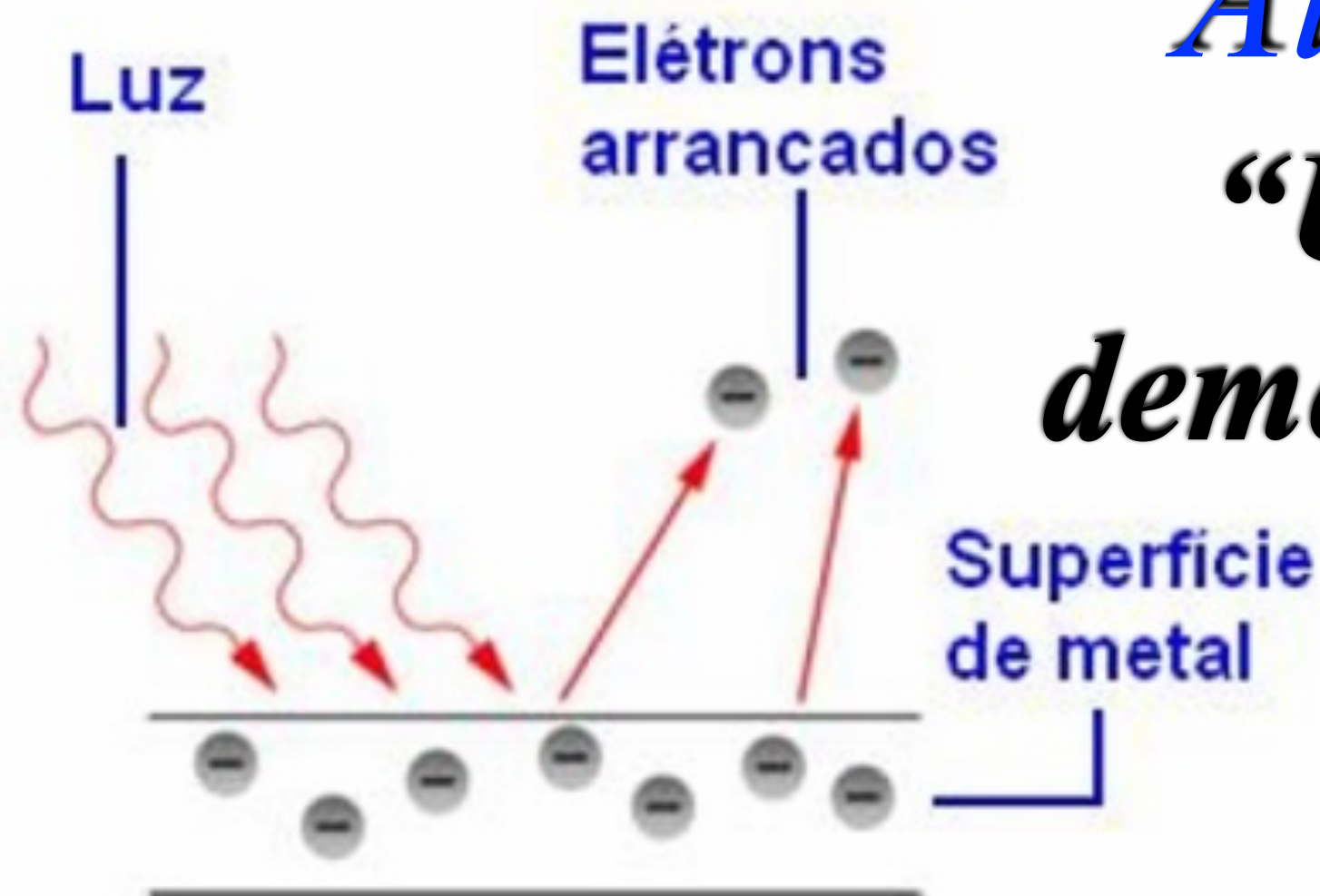




# Efeito fotoelétrico

*Albert Einstein (1905)*

***“Usa a teoria quântica para demonstrar o efeito fotoelétrico.”***



O efeito fotoelétrico é a emissão de elétrons por um material, geralmente metálico, quando exposto a uma radiação eletromagnética (como a luz) de frequência suficientemente alta, que depende do material. Ele pode ser observado quando a luz incide numa placa de metal, literalmente arrancando elétrons da placa.





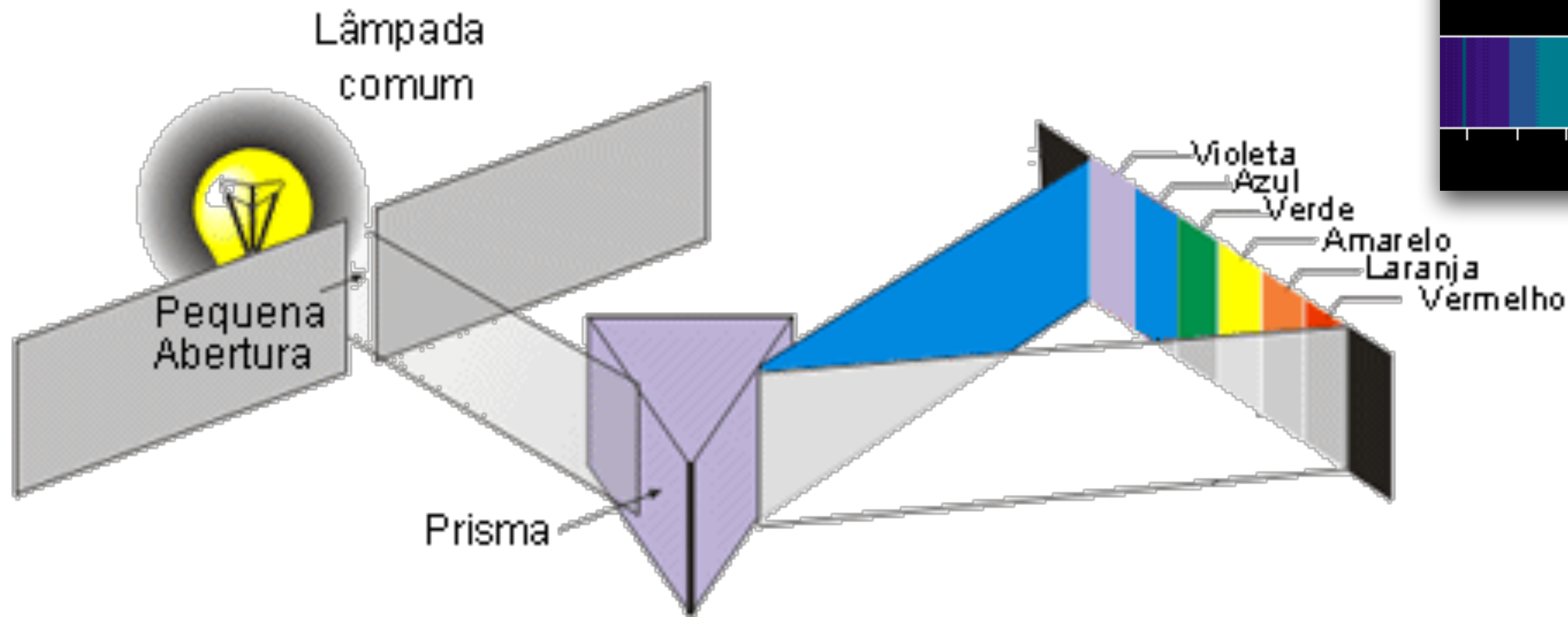
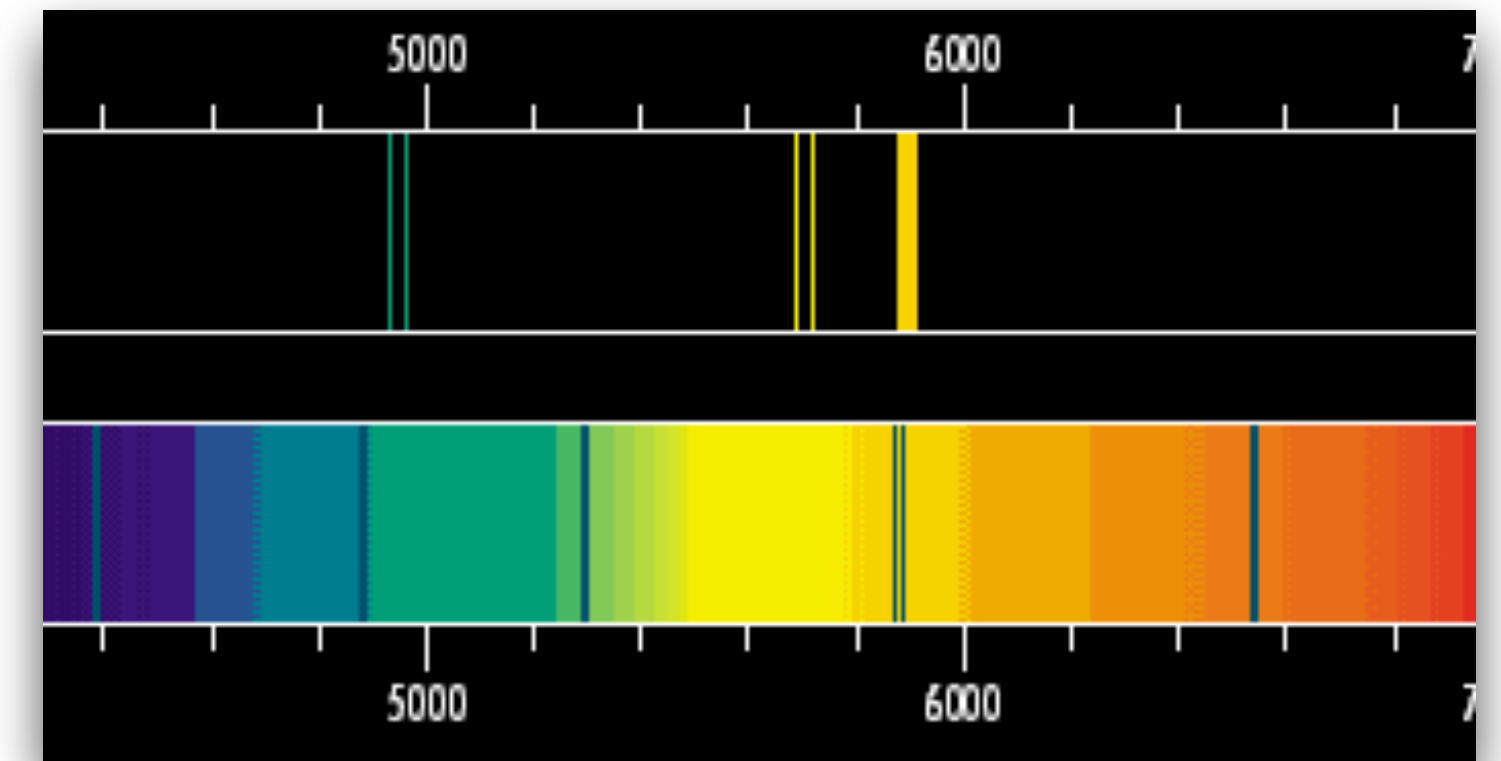
# O trabalho de Niels Bohr

Usando como base a teoria quântica, Bohr estudando o espectro descontínuo do hidrogênio, propôs a existência dos níveis eletrônicos.

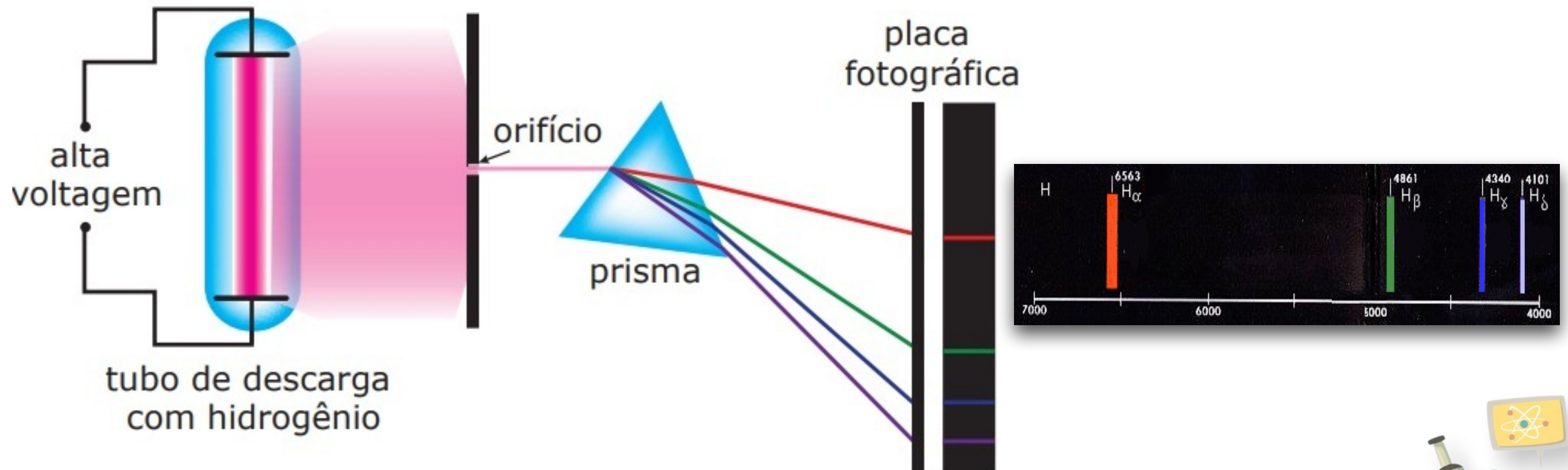




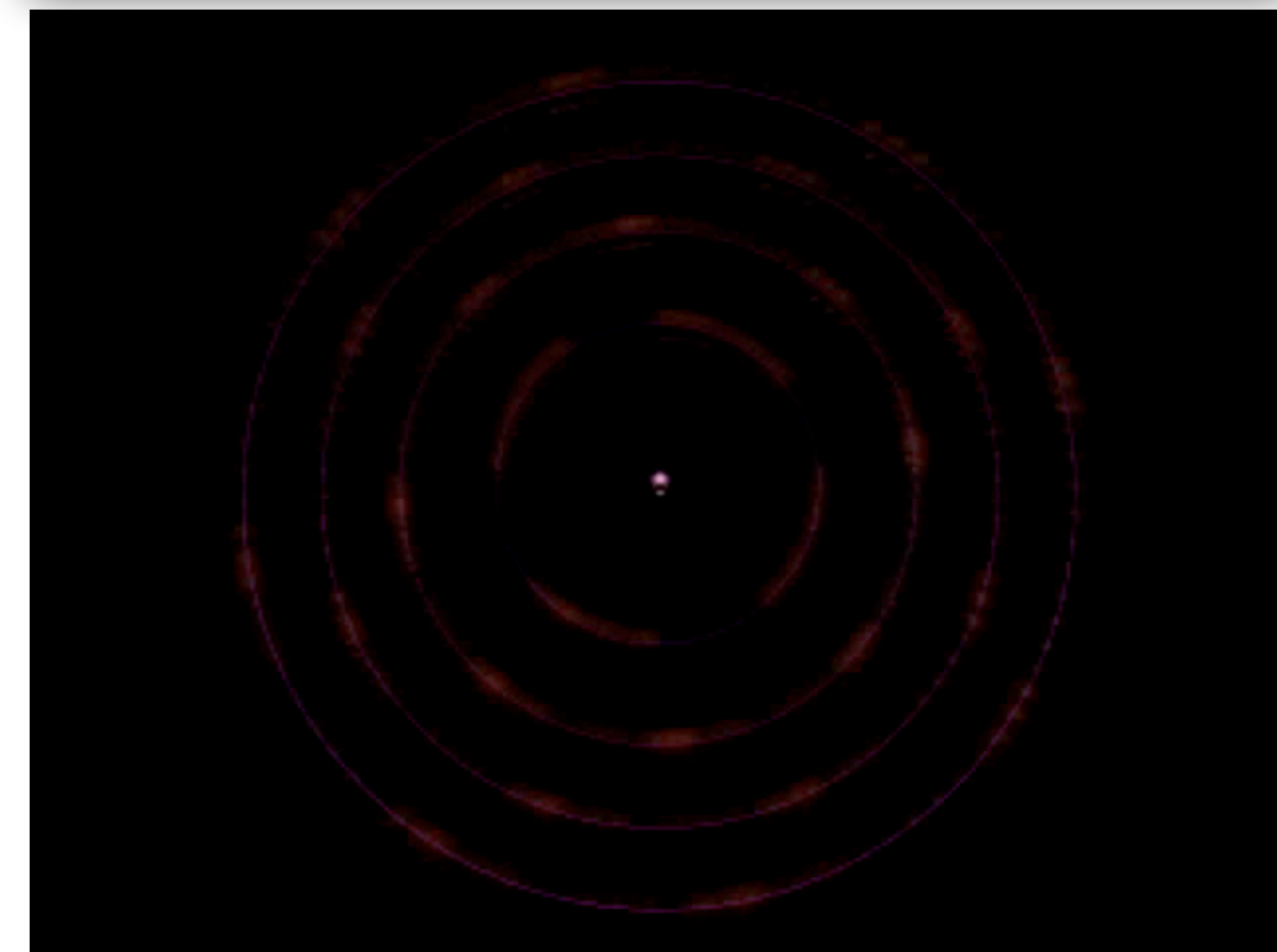
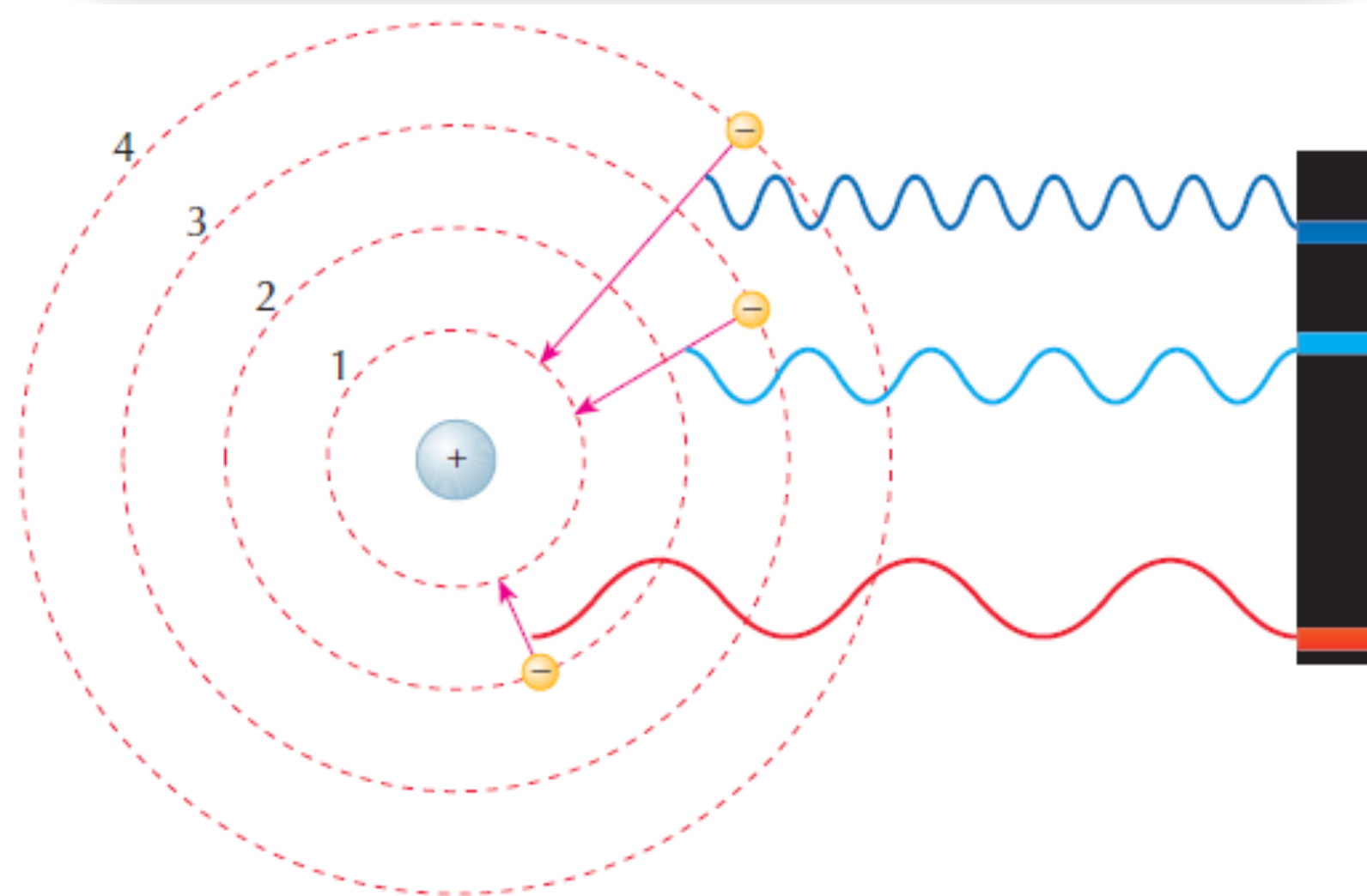
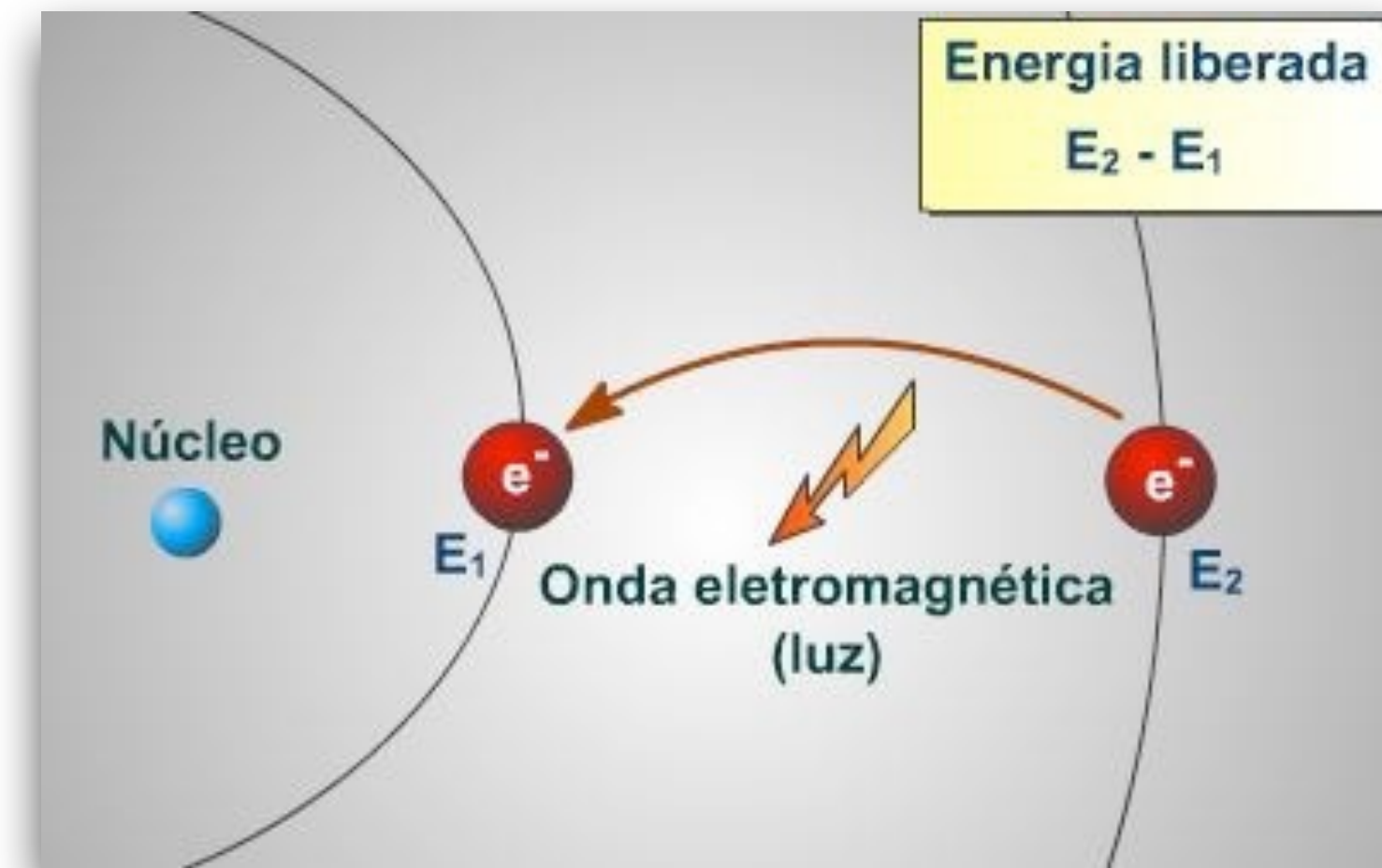
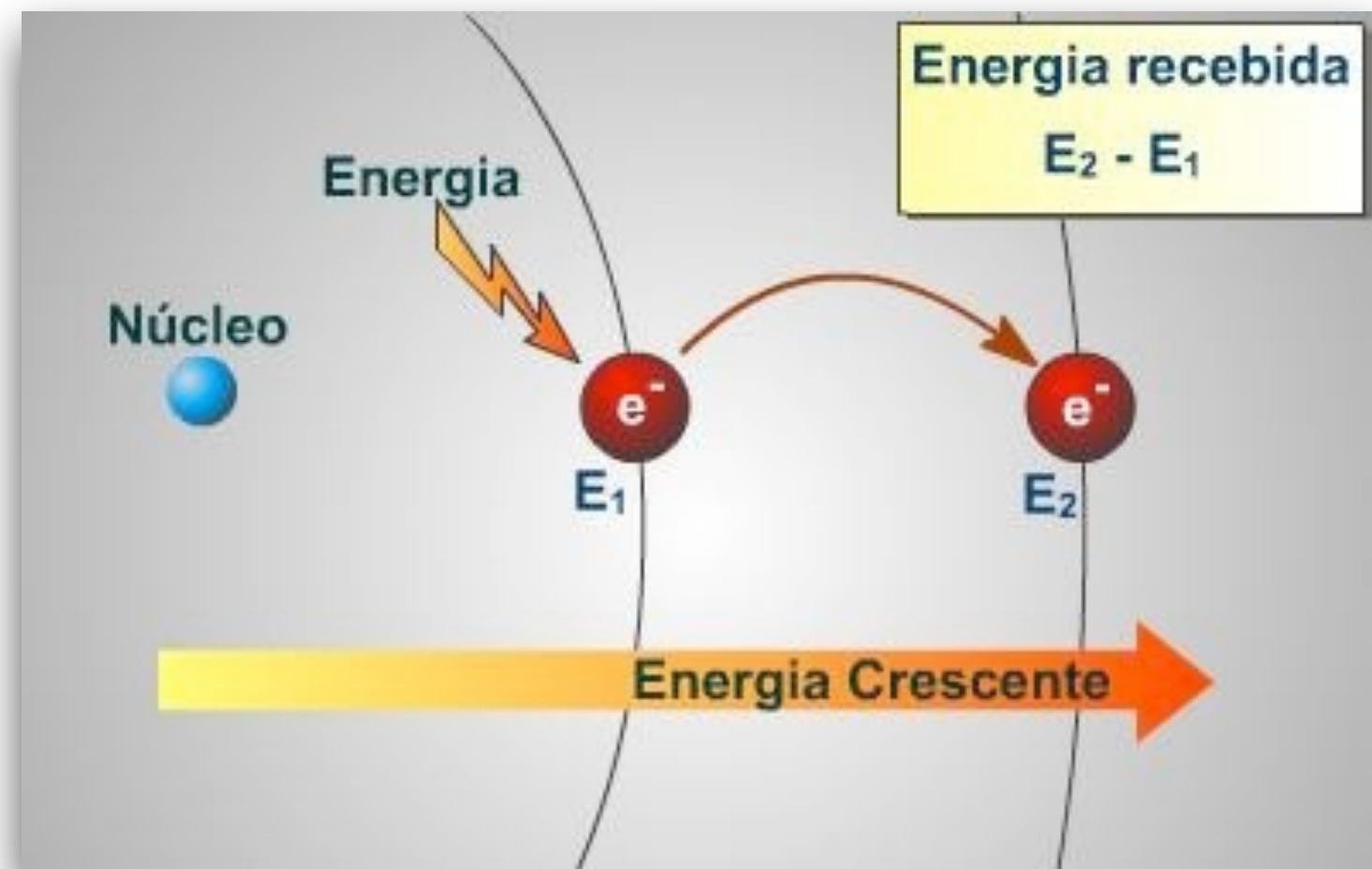
# Espectro contínuo



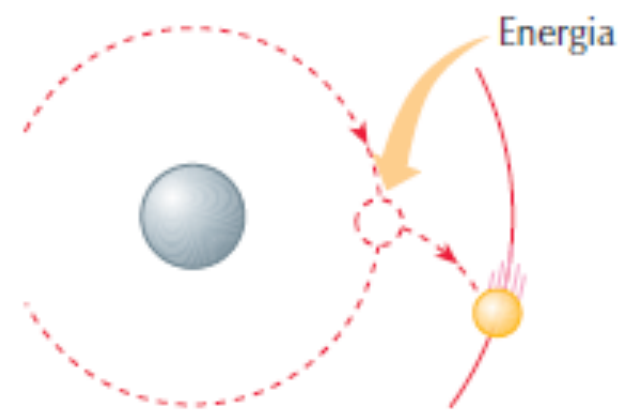
# Espectro descontínuo



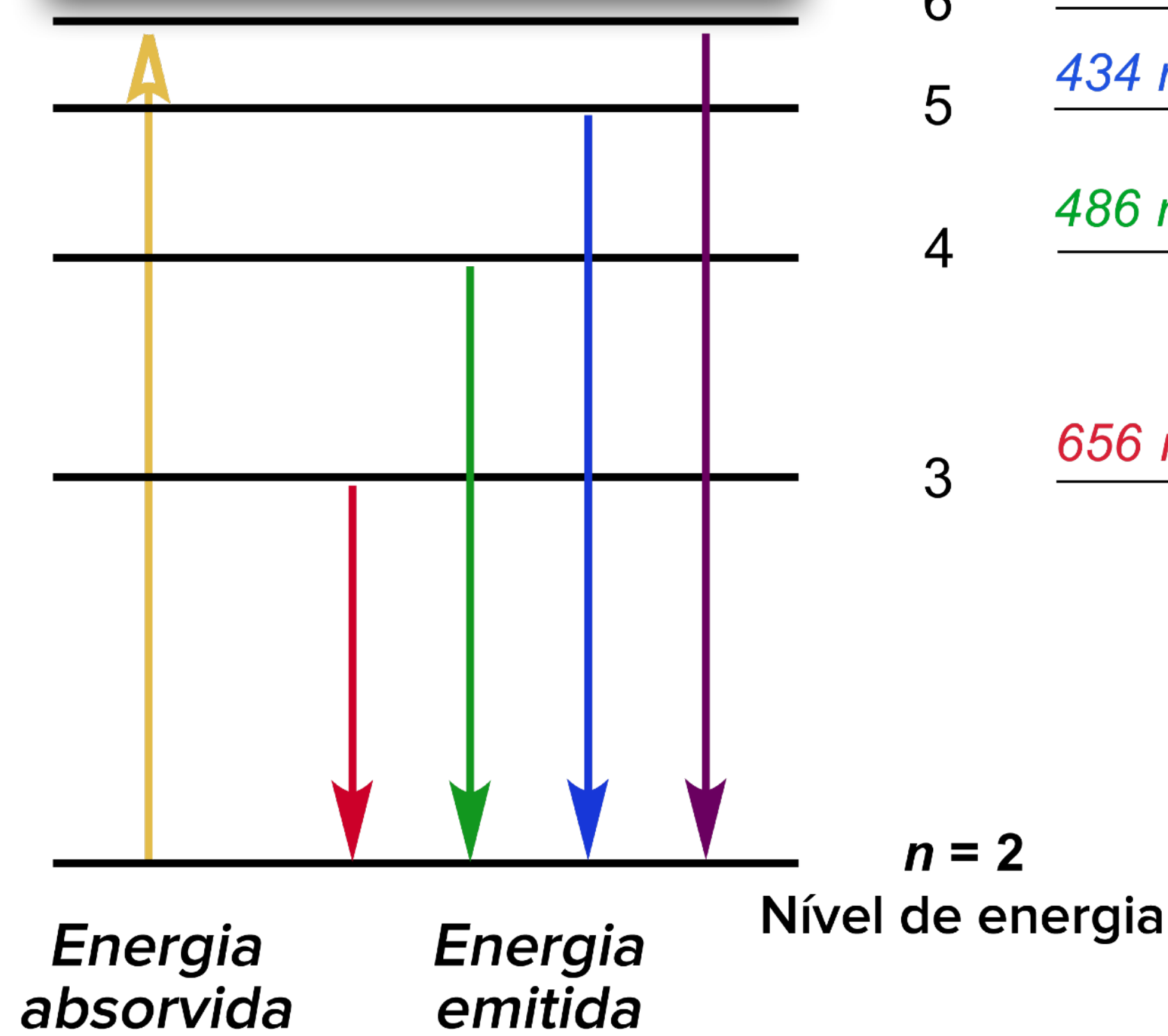
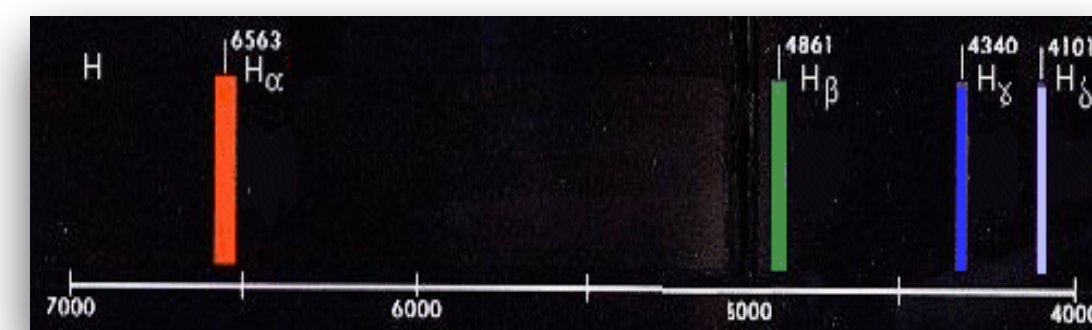
# Salto Quântico





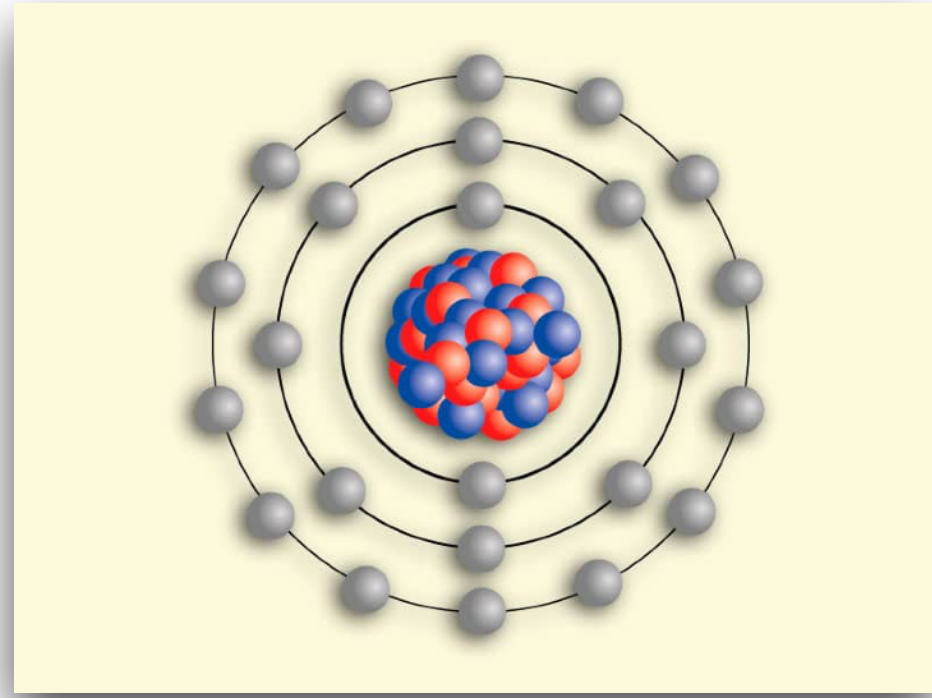


# Espectro do hidrogênio



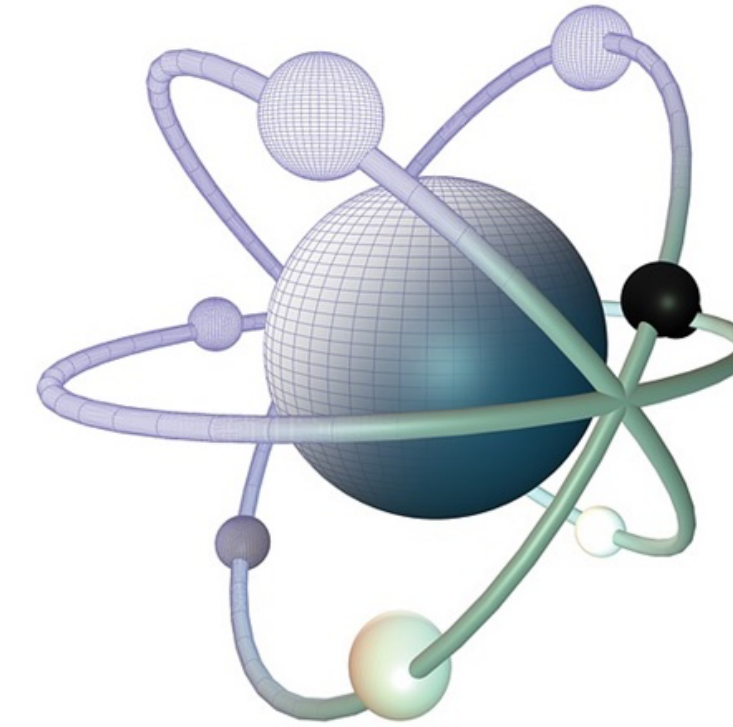
Estado excitado		Estado fundamental
6	$\xrightarrow{410 \text{ nm}}$	2
5	$\xrightarrow{434 \text{ nm}}$	2
4	$\xrightarrow{486 \text{ nm}}$	2
3	$\xrightarrow{656 \text{ nm}}$	2





# Modelo de Böhr

## (1913)



## Postulados:

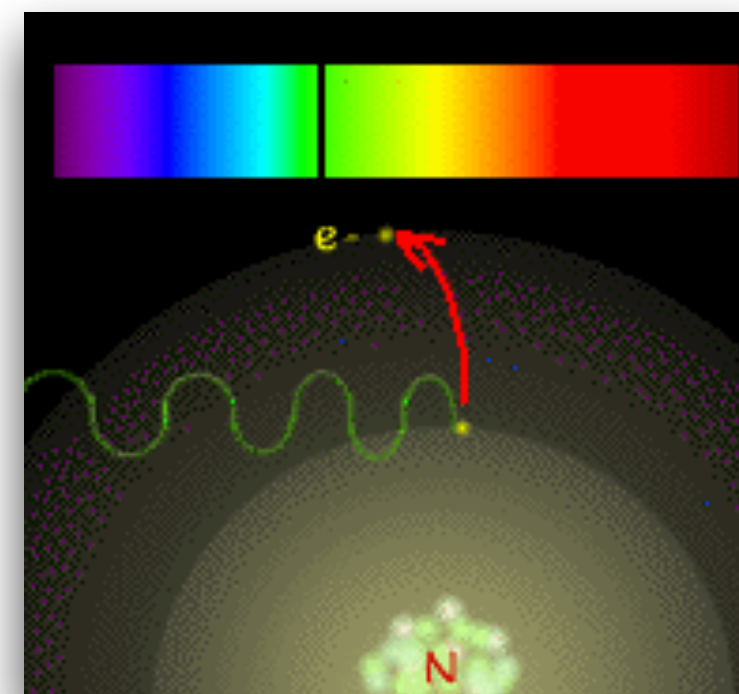
Os elétrons giram em órbitas circulares , sendo que em cada órbita o elétron apresenta energia constante.

O elétron não pode assumir qualquer valor de energia. Depende da órbita em que está localizado. (níveis de energia)





# Postulados:



O elétron não pode ganhar ou perder energia espontaneamente, ele assume um estado energético estacionário.

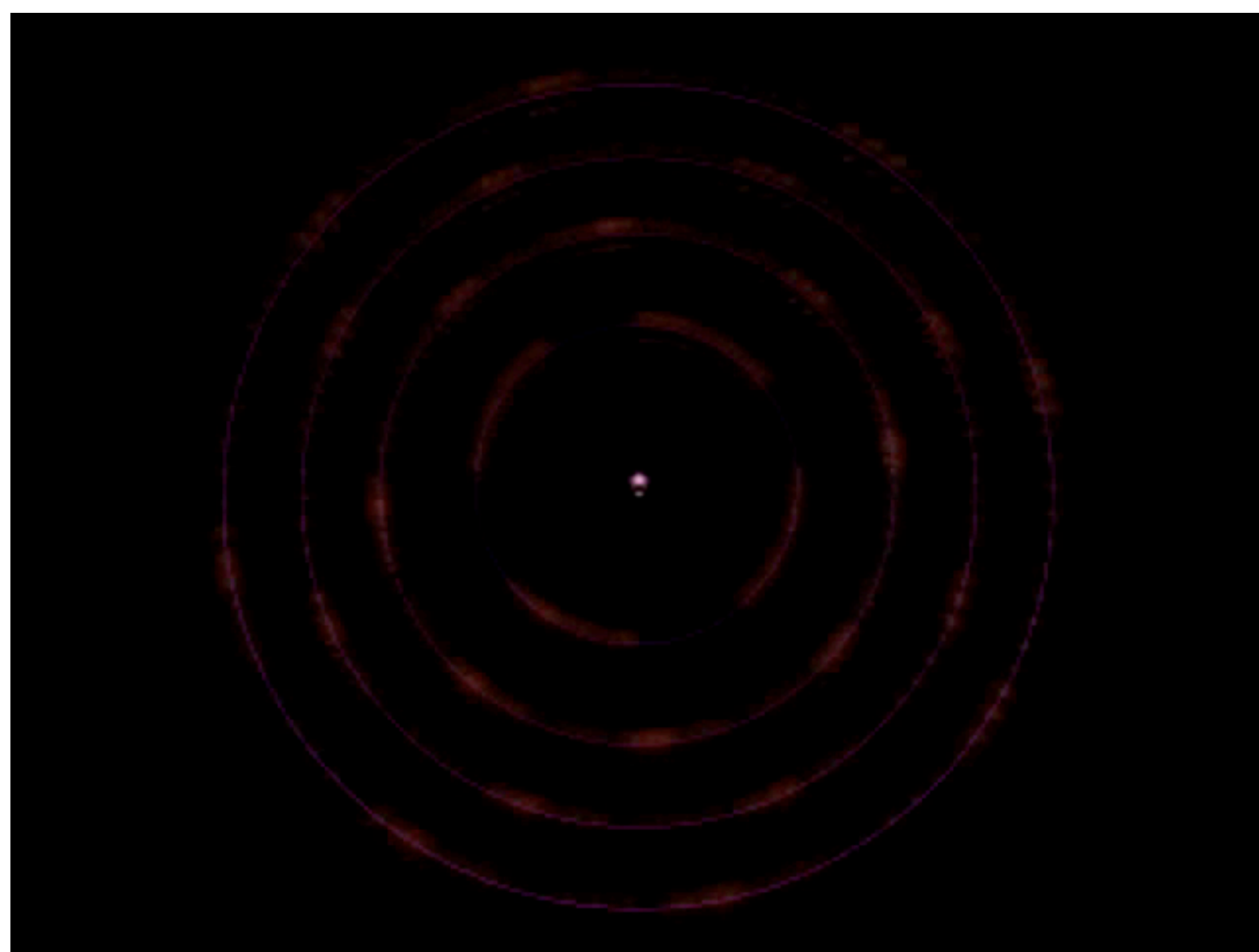
Ao receber energia (**quantum**), o elétron salta para uma camada mais externa.





# Postulados:

☑ Ao retornar, este elétron libera esta energia recebida, na forma de luz. (fóton)



# Características e destaques



☑ O átomo passa a ter características quânticas.

☑ A idéia do "salto quântico" que explica a maioria dos fenômenos luminosos.

**Cuidado!** O Modelo matemático desse modelo atômico, não explicava os espectros dos elementos poli-eletrônicos. Era perfeito apenas para o espectro dos hidrogenóides.



# Consequências e curiosidades



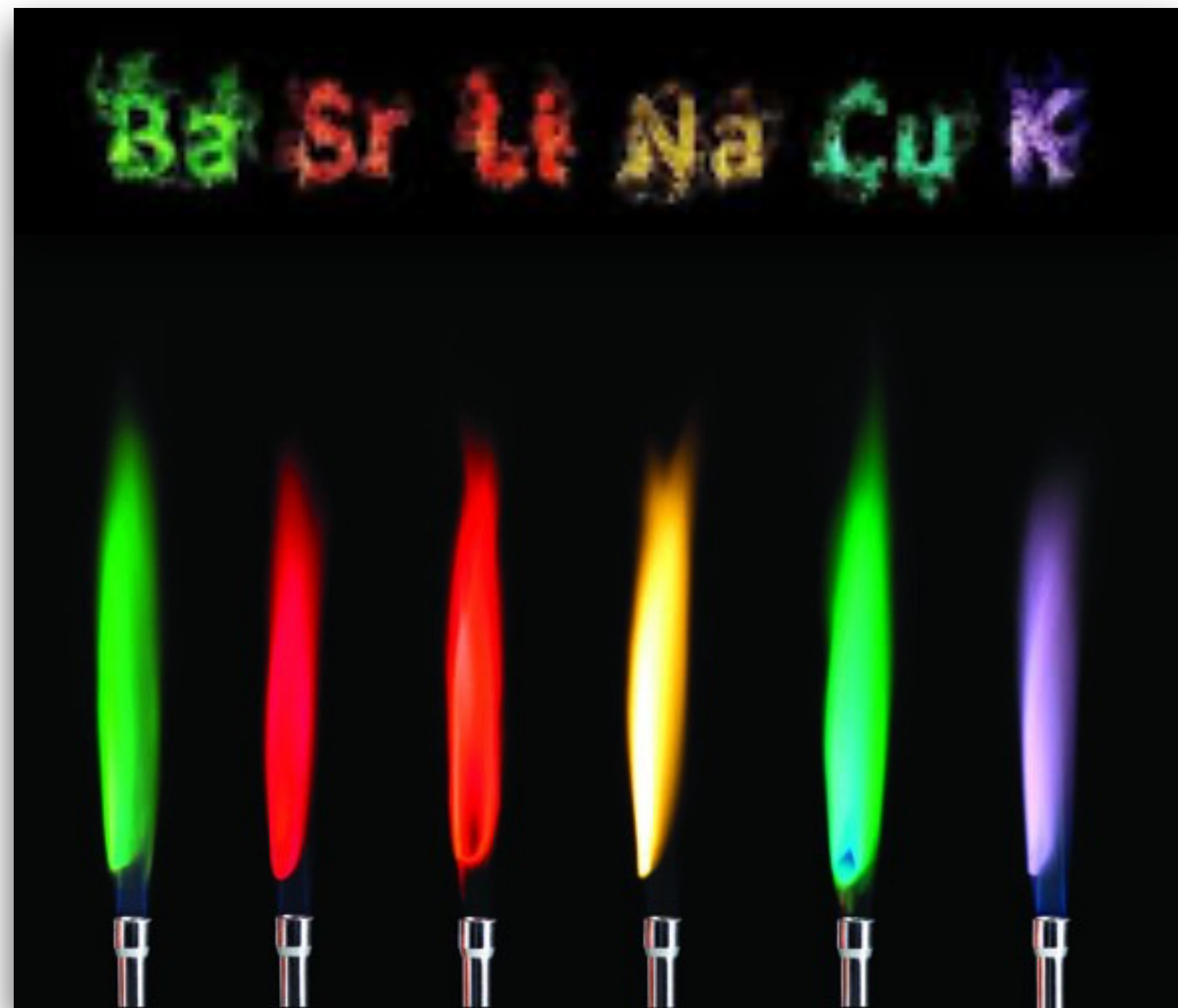
***NaCl jogado na chama***



Prof: Alex



# Teste da chama



# Consequências e curiosidades



## FOGOS DE ARTIFÍCIO

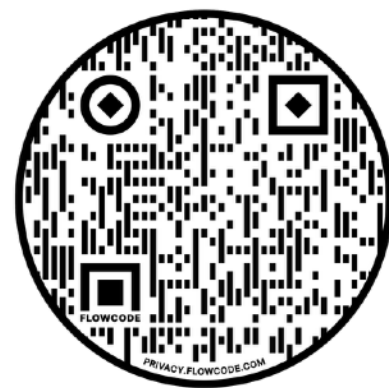




# Vídeo: *Mundos invisíveis*



Acesse os vídeos  
dessa aula



Prof: Alex