

**1ª
SÉRIE**

CANAL SEDUC-PI1



PROFESSOR (A):

**FELIPE
ROSAL**



DISCIPLINA:

QUÍMICA



CONTEÚDO:

**MODELOS
ATÔMICOS**



TEMA GERADOR:

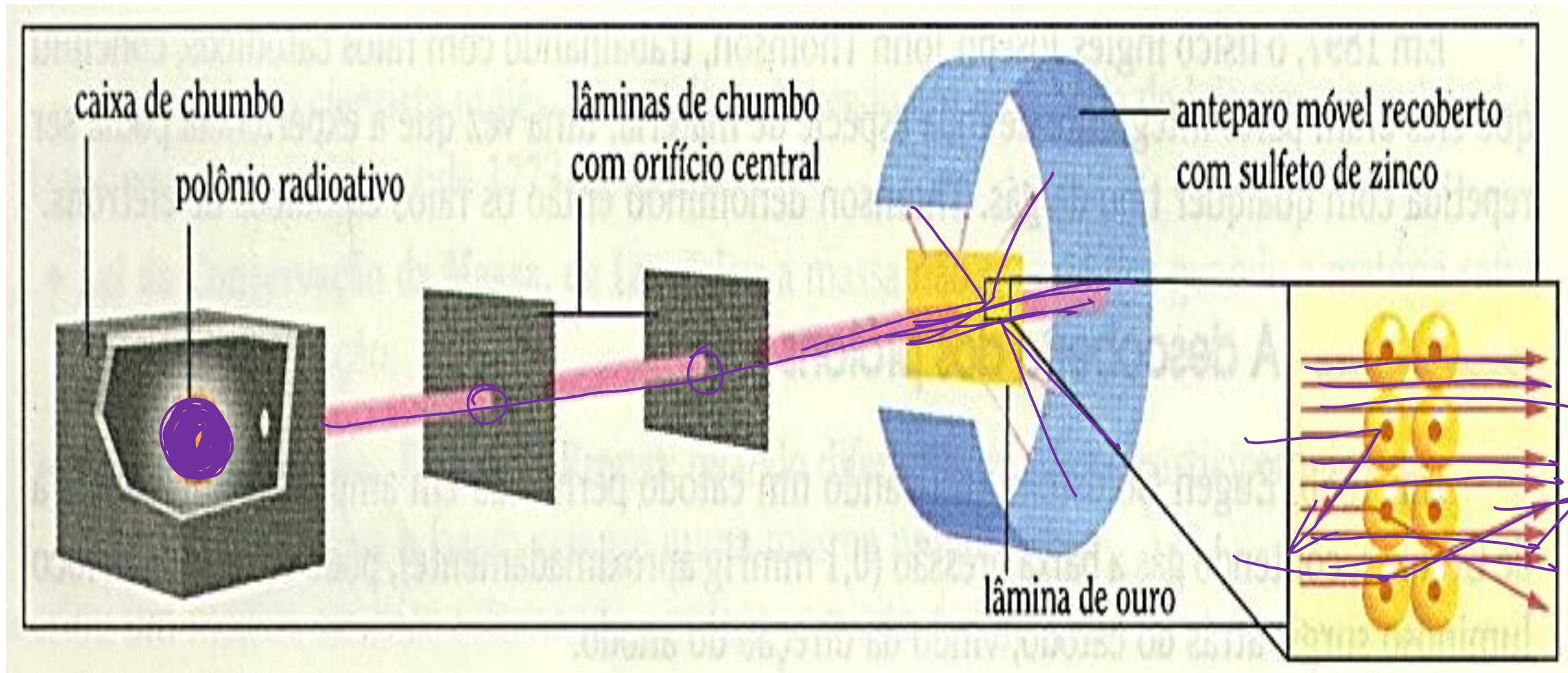
**SAÚDE NA
ESCOLA**

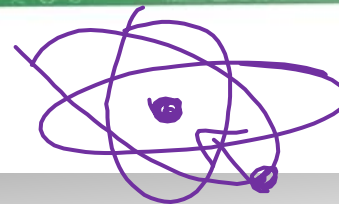


DATA:

06.06.2019

EXPERIMENTO DE RUTHERFORD





Principais conclusões da experiência

- 1- O átomo é formado por grandes espaços vazios, tendo em vista que a maioria das partículas atravessaram a lâmina sem sofrer desvios.
- 2- O átomo é formado por duas regiões distintas: o núcleo e a eletrosfera.
- 3 - As partículas positivas do átomo estão concentradas numa região extremamente pequena (núcleo).
- 4 - As cargas negativas estão dispersas numa região periférica cerca de 10^4 a 10^5 vezes maior que o núcleo do átomo (eletrosfera).
- 5 - Os elétrons giram ao redor do núcleo em órbitas circulares. (BOHR).
- 6 - Ficou conhecido como modelo do sistema planetário.



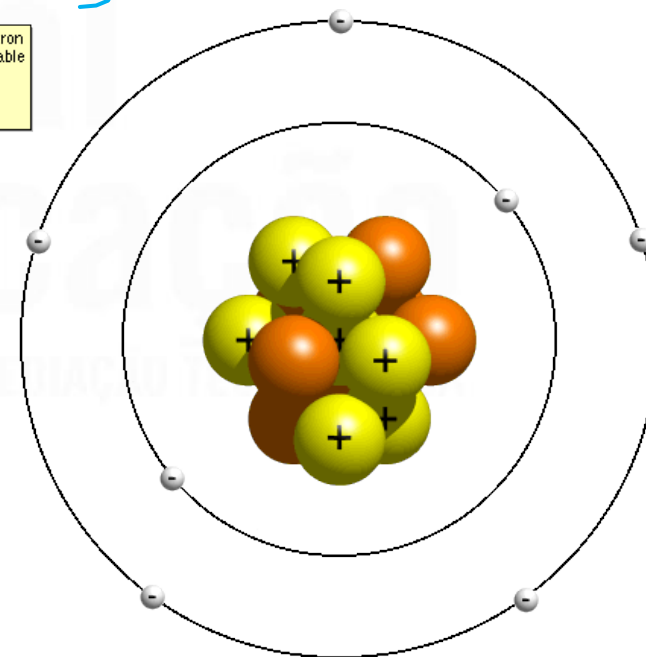
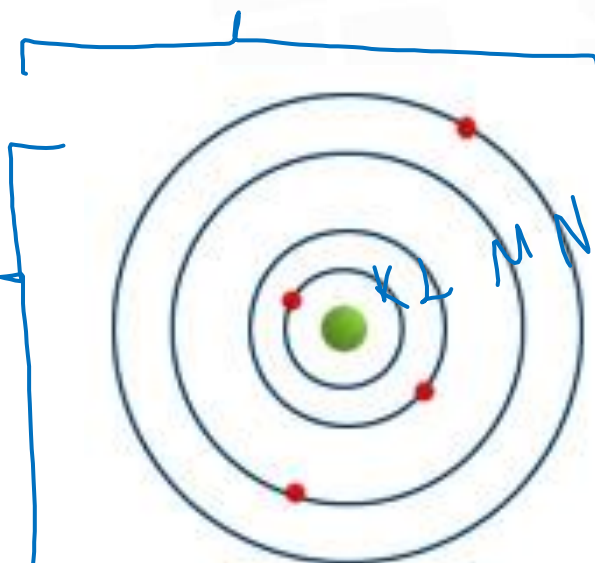
NIELS BÖHR

MODELO ATÔMICO DE BOHR - 1913

ÓRBITAS CIRCULARES

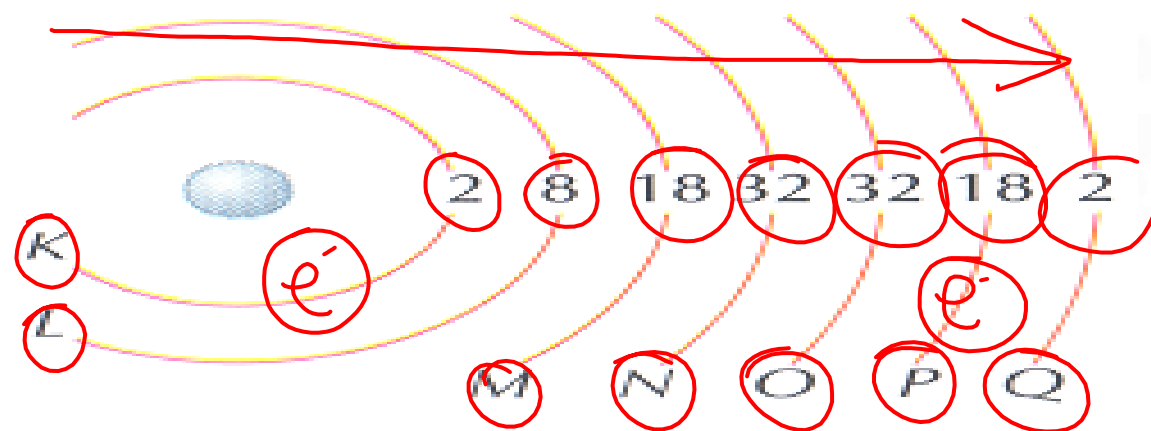
Nitrogen's Electron Configuration Table
 $1s^2$
 $2s^2 2p^3$

7 NÍVEIS
 K L M N O P Q
 1 2 3 4 5 6 7



Principais Postulados

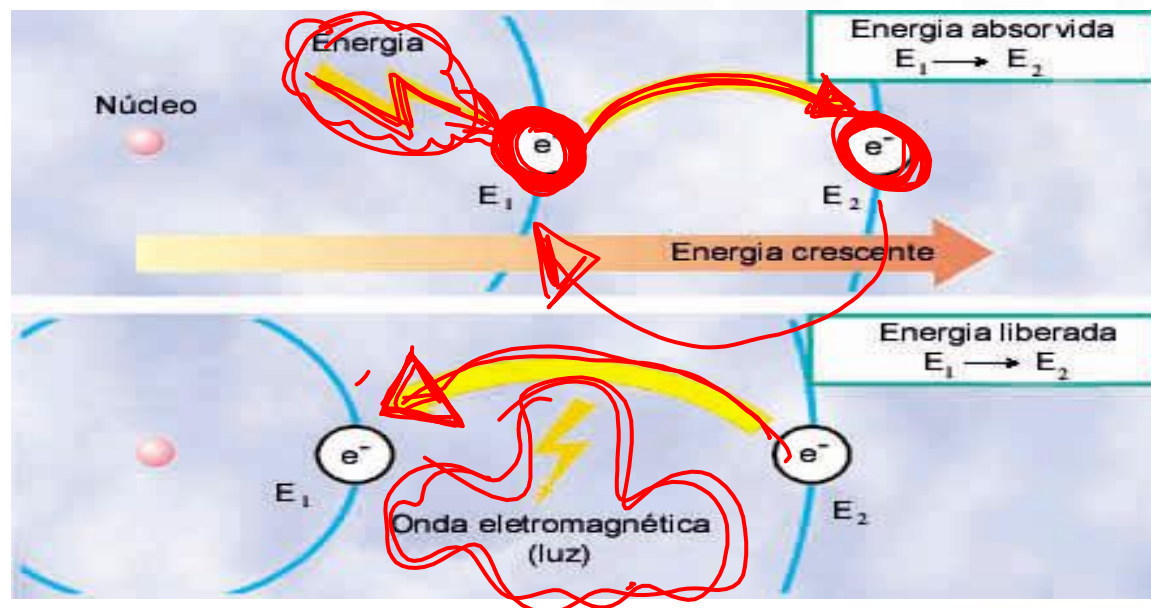
- 1- Os elétrons giram ao redor do núcleo em órbitas circulares de modo a ter uma energia constante. (órbitas estacionárias).
- 2 – Os elétrons estão situados em níveis ou camadas onde cada nível possui um valor determinado de energia.



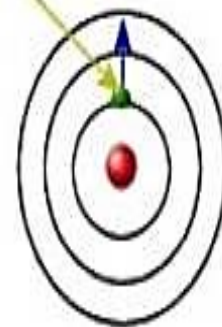
➤ energia do elétron aumenta à medida que ele se afasta do núcleo;

3- Um elétron ao absorver energia fica excitado e salta para uma camada posterior, só que a tendência natural deste elétron é voltar para a sua camada de origem devolvendo toda a energia que recebeu em forma de luz radiante (luz visível).

Salto Quântico



Energia



Energia

