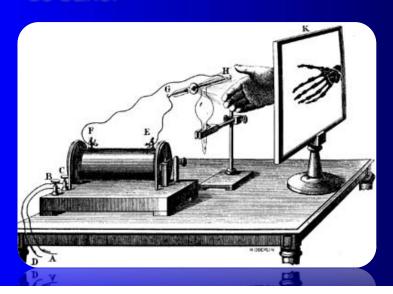
Wilhelm Röntgen

08 de novembro de 1895 ALEMANHA

Fazendo experiências com descargas elétricas em ampola de CROOKES-HITTORF, observou que a radiação emanada do tubo tornava fluorescente uma placa de platino cianeto de bário.





Dr.Otto Walkhoff

1° Rx Dental 22/11/1895



Produção dos Raios X

Raios X: Natureza e Produção

- Conceitos atômicos
- Radiações Eletromagnéticas
- Conceito de Onda
- Produção dos Raios X

Átomo

- É a menor partícula de um elemento que possui as propriedades características daquele elemento.
- Núcleo:

Próton: partícula dotada de carga positiva.

Neutrôn: sem carga.

Orbital:

É a região do espaço que o elétron ocupa a maior parte do tempo, ou a região do espaço de máxima probabilidade de encontrar o elétron.

Elétron: partícula dotada de carga negativa.

Partículas:

- Pósitron
- Méson
- Neutrinos

Átomo

Número Atômico (Z):

Número de Prótons existentes no núcleo.

Varia entre 1 (Hidrogênio) e 105 (Hânio).

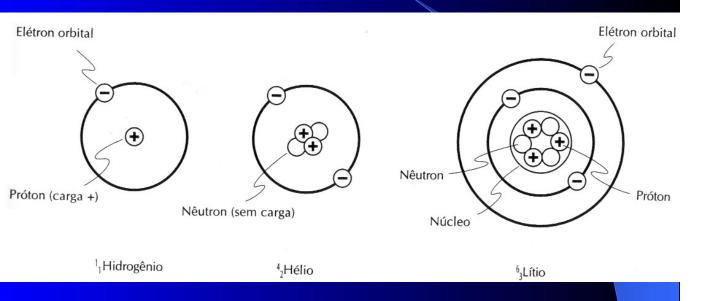
Determina as propriedades químicas dos átomos.

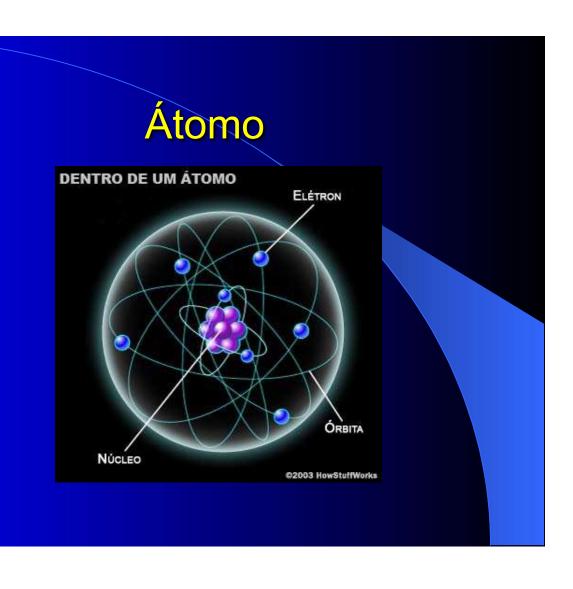
Número de Massa (A)

A = Prótons + Nêutrons

A massa do Próton (= Nêutron) é cerca de 1840 vezes maior que a massa do elétron.

Átomo





Radiação

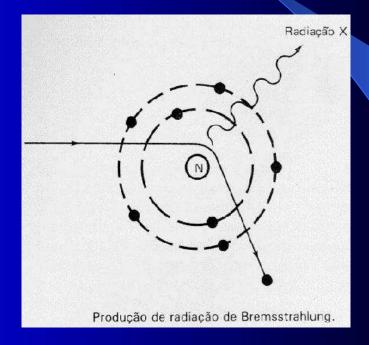
- É a emissão e transmissão de energia através do espaço e da matéria.
- Corpusculares: partículas, tem carga e massa. Ex: Alfa, Beta, Raios Catódicos, Nêutrons.
- Eletromagnéticas: energia sem massa, com diferentes comprimentos de onda(x)e propriedades diferentes.Ex: Raios X e Gama (instabilidade nuclear)

Produção dos Raios X

Radiação Bremsstrahlung

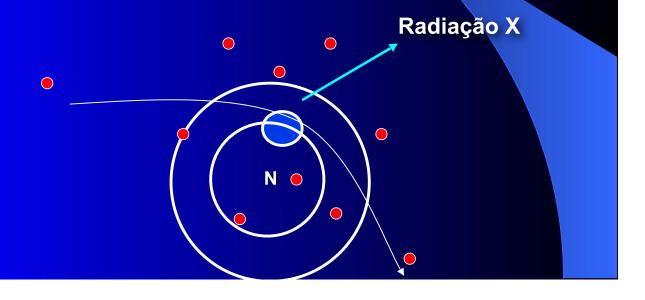
Radiação Característica

Radiação Bremsstrahlung



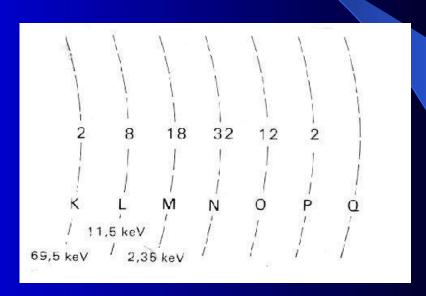
Radiação Bremsstrahlung

É produzida quando elétrons acelerados são freados bruscamente no alvo ou anteparo.



Radiação Característica

Ocorre quando um elétron acelerado remove um elétron da camada do átomo, que constitui o alvo.

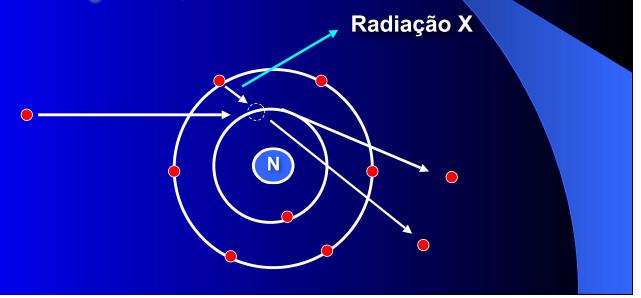


Tungstênio Z= 74

- K = 2
- L = 8
- M = 18
- N = 32
- O = 12
- P = 2
- Q = 0

Radiação Característica

É produzida quando um elétron acelerado choca-se com um elétron do átomo de Tungstênio, removendo-o de seu orbital.



Propriedades dos Raios X

- Caminham em linha reta
- Policromáticos
- Velocidade da luz no vácuo (300.000 km/s)
- Divergentes
- Não são desviados por campos elétricos e magnéticos

Propriedades dos Raios X

- Podem sensibilizar chapas fotográficas e radiográficas
- Podem penetrar corpos opacos
- Produzem ionizações nos sistemas biológicos
- Produzem fluorescência em várias substâncias

Radiação Ionizante

- Radiação Ionizante: tem a propriedade de remover elétrons orbitais de um átomo.
- <u>lonização</u>: quando um átomo ganha ou perde elétrons(íon negativo ou positivo)
- Excitação ou Ativação: Os elétrons se elevam as camadas mais externas às que ocupam no chamado estado fundamental.



Produção de Raios X

- Ampola:
 - Gerador de elétrons
 - 2. Acelerador de elétrons
 - 3. Alvo ou Anteparo

Gerador de Elétrons

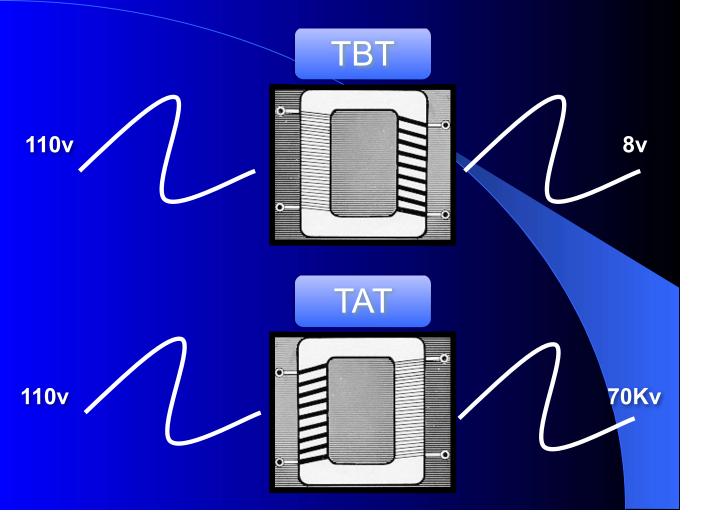
Emissão termo-iônico: Coolidge 1913 (G.E.)

Em todo filamento metálico atravessado por uma corrente elétrica no vácuo, é produzido ao seu redor uma carga espacial de elétrons (nuvem de elétrons).



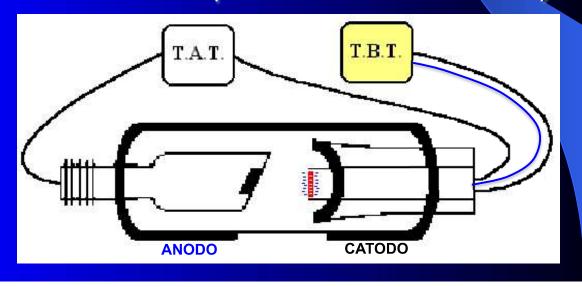
Transformadores

- Transformador Elevador de Tensão ou de Alta Tensão (TAT) Nº de espiras da bobina primária é **MENOR** do que a bobina
- secundária.
 - Transforma a corrente de 110v para 60 a 70Kv.
- Função: prover o campo elétrico para a aceleração dos elétrons.
- Transformador Abaixador de Tensão ou de Baixa Tensão (TBT)
 - Nº de espiras dà bobina primária é MAIOR do que a bobina secundária.
 - Transforma a corrente de 110v para 8 a 10v. Função: aquecer o filamento do cátodo.



Geração de Elétrons

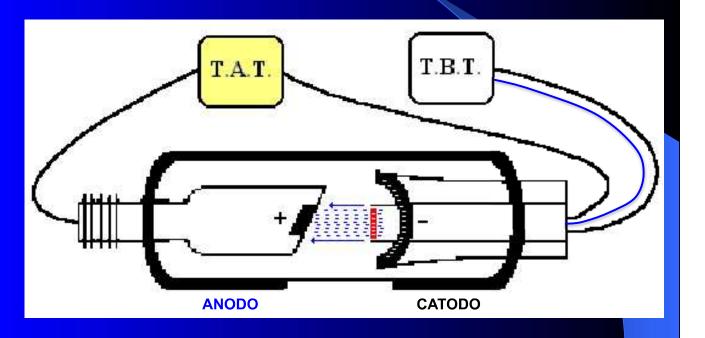
- Filamento aquece (Efeito Joule)
- Produção de núvem de elétrons ao redor do filamento (Efeito Edson-Richardson)



Acelerador de Elétrons

- Fenômeno de indução eletromagnética:
 Passagem de uma corrente elétrica através de uma bobina gerando um campo magnético
- Ao se apertar o botão do disparador, entra em ação o circuito que passa a corrente pelo TAT aumentando de 110 v para 60 a 70 Kv
- O circuito está ligado no catodo e ao anodo.
- A diferença de potencial (ddp) entre anodo e catodo faz com que os elétrons se desloquem em alta velocidade (Efeito Forest)

Acelerador de Elétrons



Alvo ou Anteparo

- Alto número atômico
- Alto ponto de fusão
- Bom condutor térmico

Alvo ou Anteparo

- É a placa de Tungstênio do anodo
- Sofre a colisão dos elétrons do catodo
- Produção de 99% calor e 1% Raios X
- Por quê o Tungstênio?
- ✓ Elevado N° Atômico (Z=74)
 - √ Elevado ponto de fusão (3370°C)
 - ✓ Pouca condutibilidade térmica (bloco de Cobre)
 - √Faixa de variação de incandescência (1700°C a 2300°C)

Alvo ou Anteparo

