



Radioatividade

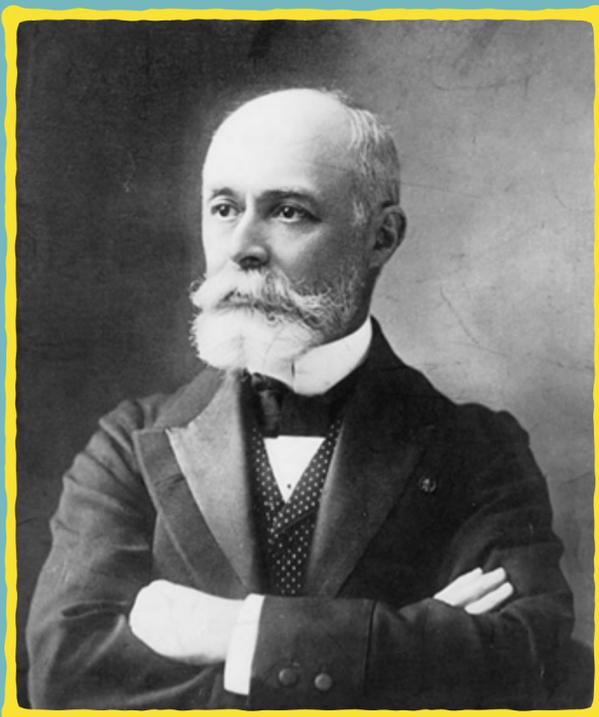


Prof: Alex

ALEXQUIMICA.COM



Breve histórico



- ★ Os fenômenos radioativos começaram a ser descobertos em 1896 pelo cientista francês Antoine Henri Becquerel (1852-1908).

“Como o sol não voltou a aparecer durante vários dias, revelei as chapas fotográficas a 1º de março, na expectativa de encontrar imagens muito deficientes. Ocorreu o oposto: as silhuetas apareceram com grande nitidez. Pensei imediatamente que a ação poderia ocorrer no escuro.”

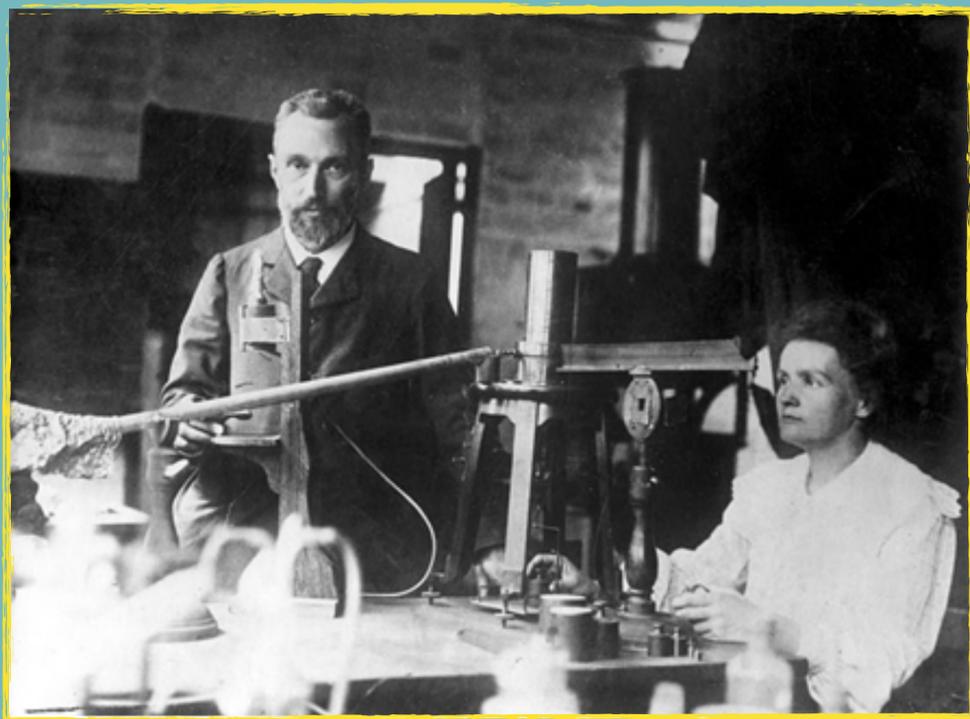


Prof: Alex

ALEXQUIMICA.COM



Breve histórico



★ Os trabalhos do casal Curie tiveram crucial importância na mudança de rumo que tomaria a radioatividade. Em abril de 1898, Marie Curie constatou que havia algum componente mais ativo que o urânio em seus minerais naturais.

Curiosidade: A palavra *Radioatividade* foi usada pela primeira vez, pela polonesa Marie Curie. Esta palavra é derivada do elemento químico *Rádio*, elemento isolado por Marie, juntamente com *Polônio*.

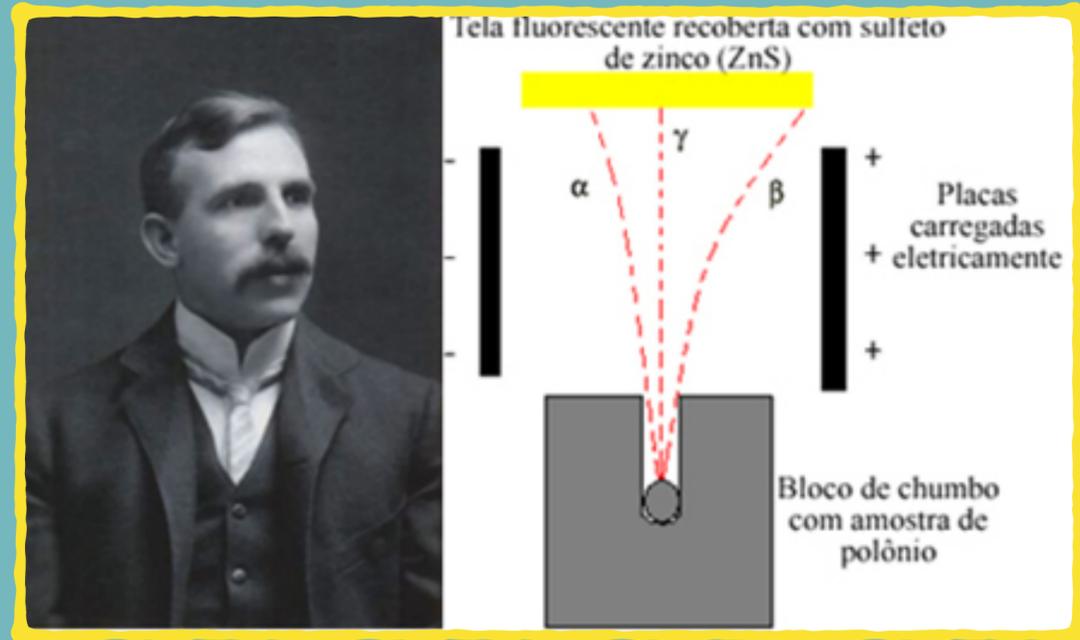


Prof: Alex

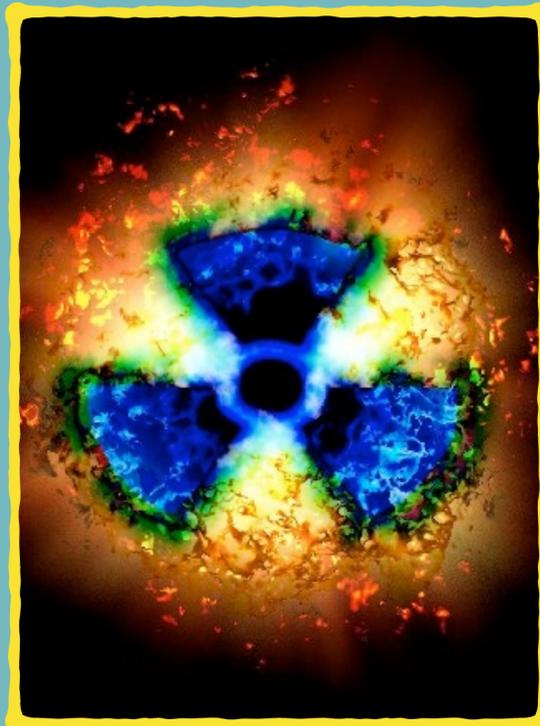
ALEXQUIMICA.COM



Breve histórico



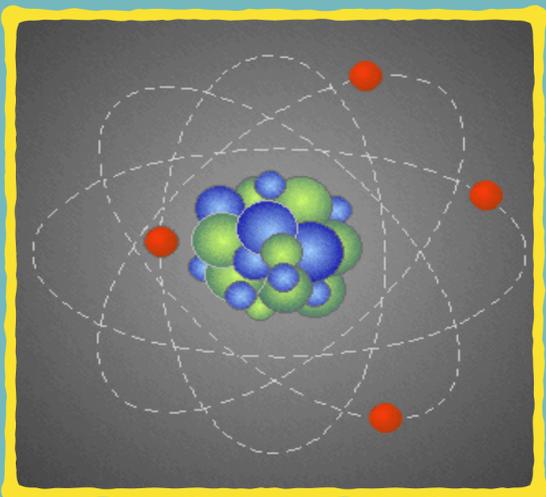
★ O físico neozelandês Ernest Rutherford (1871-1937) realizou um experimento mostrado na figura ao lado, que identificou a natureza da radioatividade, mostrando que ela se originava do núcleo.



Prof: Alex

ALEXQUIMICA.COM

Revisando o átomo



De acordo com o modelo de Rutherford-Bohr, o átomo é composto por duas regiões distintas:

- ★ É a eletrosfera onde giram os elétrons.
- ★ O núcleo onde se localizam os prótons e nêutrons.

De acordo com os físicos, as partículas atômicas elementares estão em três categorias: os **quarks**, **léptons** e **bóson**:

- ★ Os quarks dão origem a partículas pesadas como os prótons e nêutrons. Os léptons são partículas leves como os elétrons.
- ★ Os bósons são "partículas" sem massa que propagam as forças do Universo.



Prof: Alex

ALEXQUIMICA.COM

Características das partículas fundamentais



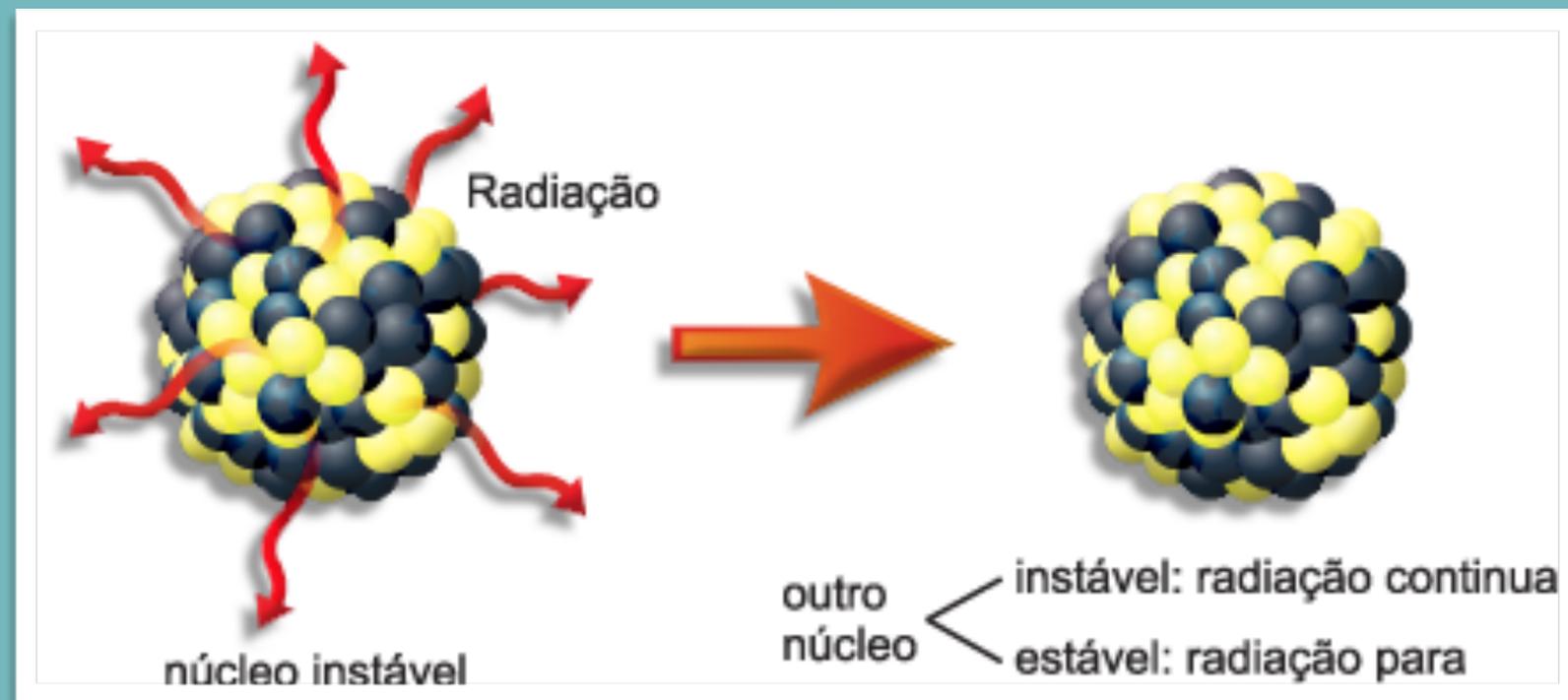
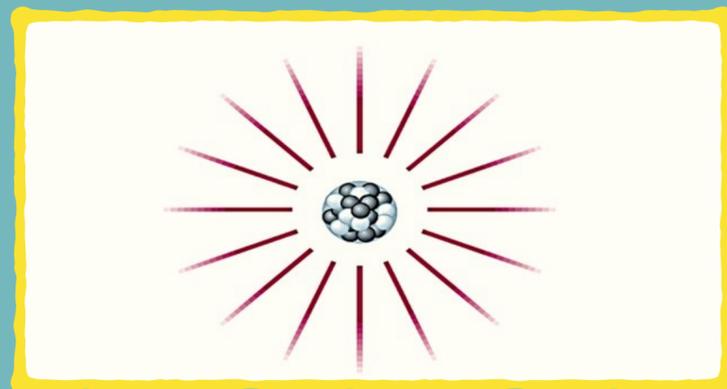
Partículas Fundamentais	Massa relativa	Carga relativa
Próton	1	1
Nêutron	1	0
Elétron	1/1836	-1



Prof: Alex

ALEXQUIMICA.COM

Definição:



Fenômeno natural, pelo qual, núcleos de átomos de certos elementos emitem radiações, de modo a adquirirem estabilidade.



Prof: Alex

ALEXQUIMICA.COM



Considerações Importantes

★ A estabilidade de um núcleo, pode estar ligada a relação entre o número de prótons e neutrões.

★ Chamaremos de radioisótopo, o isótopo de um elemento que possuir atividades radioativas.

★ A intensidade da radiação emitida por um isótopo qualquer, é essencialmente uma propriedade do núcleo do átomo e, portanto, independe de qualquer fator químico ou físico, a que o isótopo esteja submetido, tais como: estado físico, formato, dissolvido ou não, condições de temperatura e pressão, etc...



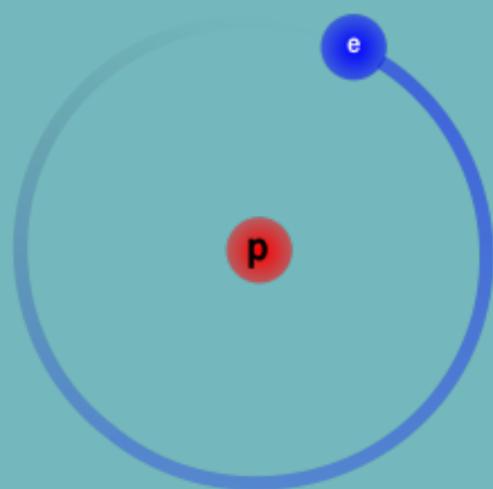
Prof: Alex

ALEXQUIMICA.COM

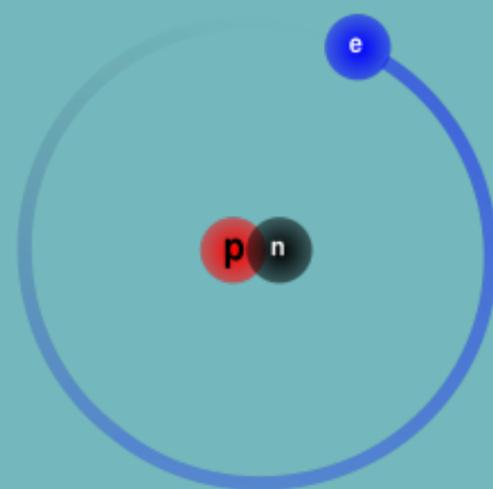


Considerações Importantes

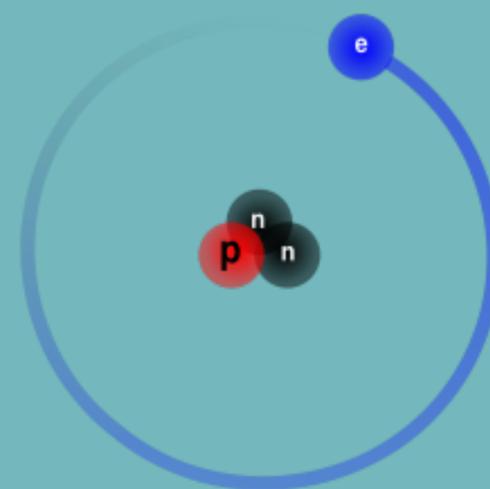
★ Todo elemento possui isótopos radioativos, no entanto, só será considerado radioativo, aquele elemento que possuir o isótopo mais abundante radioativo.



${}^1_1\text{H}$
Prótio



${}^2_1\text{H}$
Deutério



${}^3_1\text{H}$
Trítio



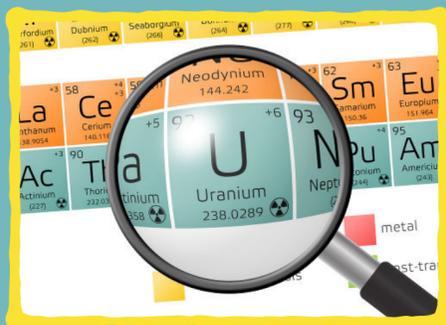
Prof: Alex

ALEXQUIMICA.COM

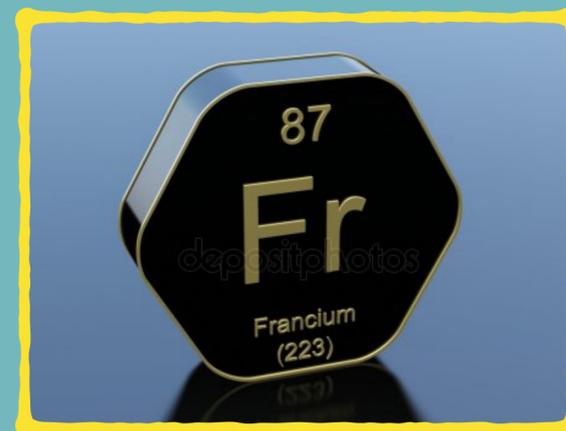
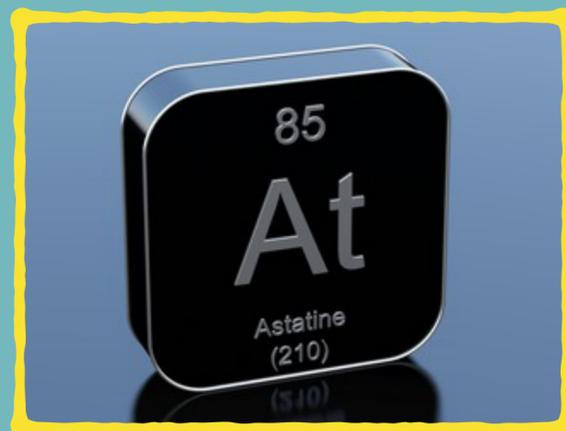
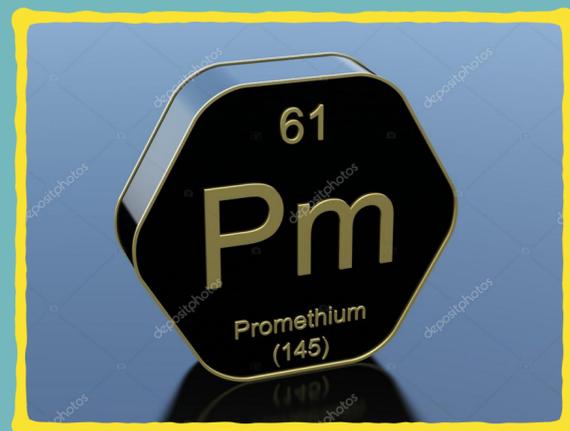


Considerações Importantes

★ Em química, elemento **transurânico** são os elementos químicos artificiais com número atômico maior do que 92, o número atômico do urânio, vindo depois deste na tabela periódica. Todos estes átomos são instáveis devido aos seus grandes núcleos, portanto são radioativos.



★ Em química, elementos **cisurânicos** são os elementos químicos artificiais com número atômico menor ou igual à 92. Os únicos cisurânicos são: Tecnécio; Promécio; Astatato e Frâncio.



Prof: Alex

Emissões naturais



Radiação Alfa: ${}^2\alpha^4$

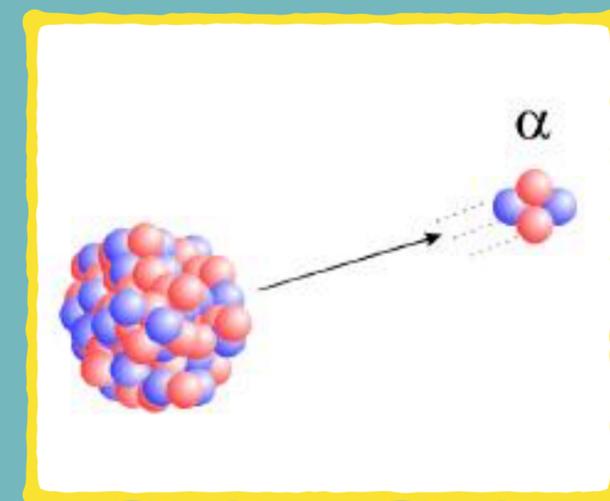
★ Partícula radioativa formada por dois prótons e 2 nêutrons.

★ Partícula de caráter positivo.

★ Velocidade média : 15.000 km/s (5% da velocidade da luz)

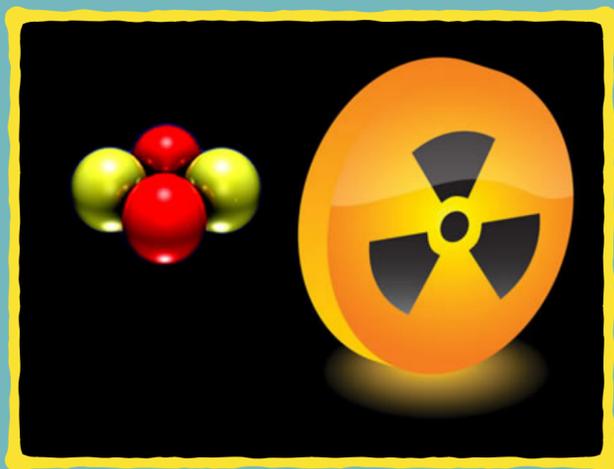
★ Baixo poder de penetração em materiais. (pode ser retida por uma folha de papel ou uma camada de 7 cm de ar)

★ Pequenos danos a saúde humana. (pode no máximo causar queimaduras).

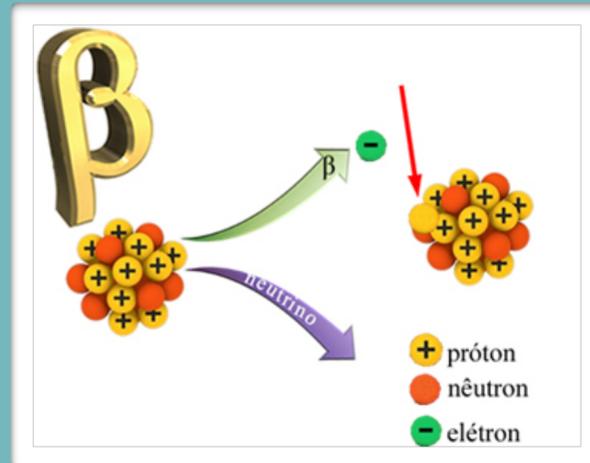


Prof: Alex

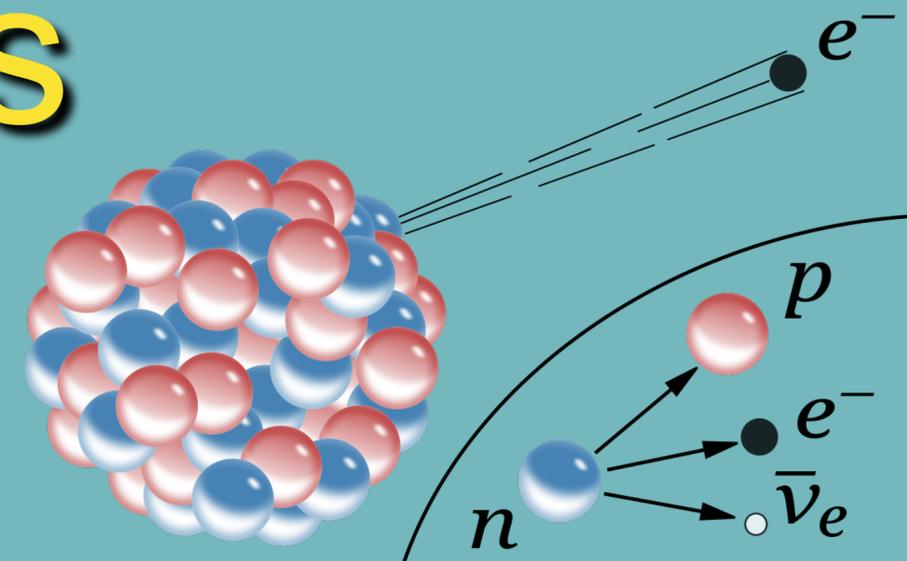
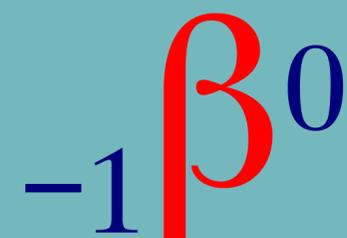
ALEXQUIMICA.COM



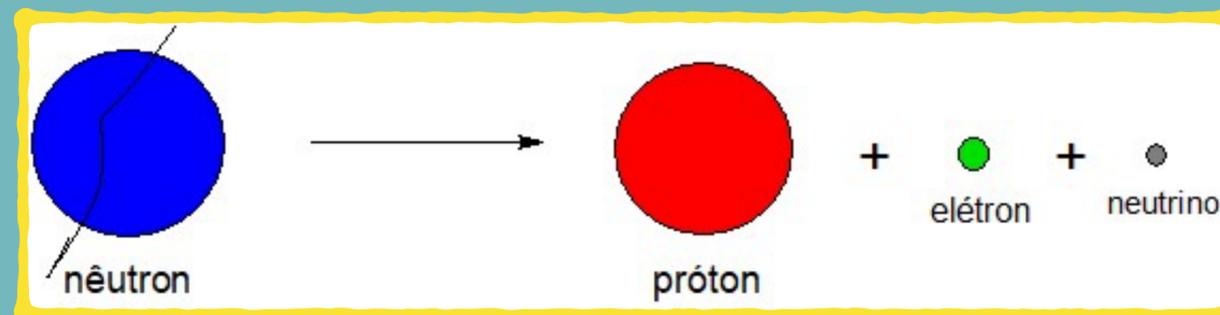
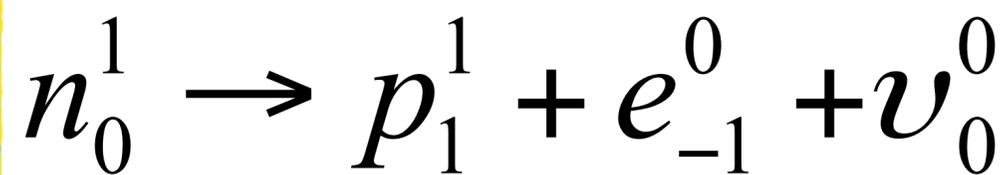
Emissões naturais



Radiação Beta:



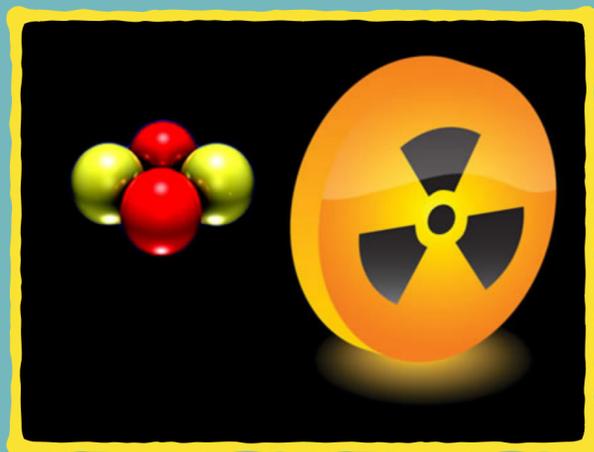
- ★ Partícula radioativa formada pela desintegração ou quebra de um nêutron.



- ★ Partícula de caráter negativo.
- ★ Velocidade média : 285.000 km/s (até 95% da velocidade da luz)
- ★ Médio poder de penetração em materiais. (pode ser retida por chapa de alumínio de 1 cm ou uma de chumbo de 2mm)
- ★ Pode causar sérios danos, pois podem penetrar até 2 cm na pele.

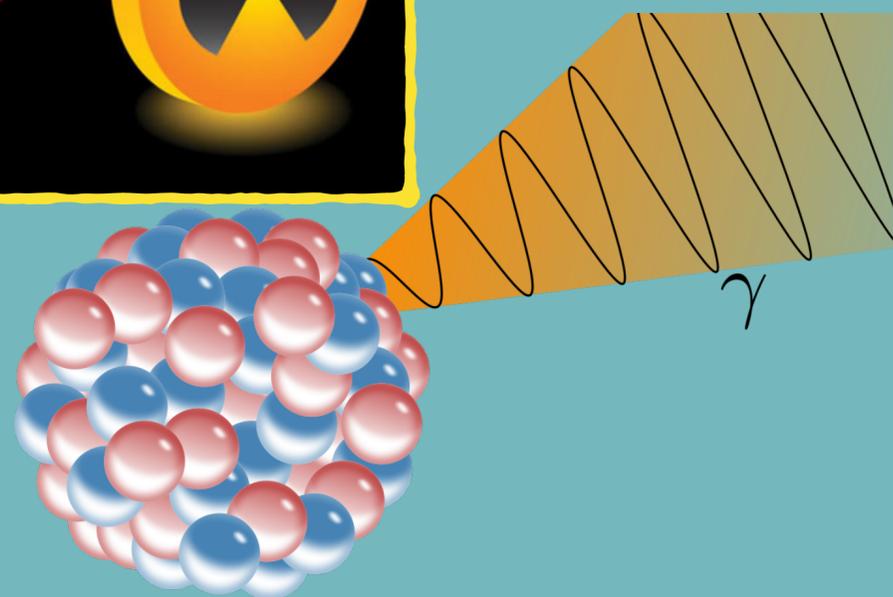


Prof: Alex



Emissões naturais

Radiação Gama: ${}^0\gamma^0$

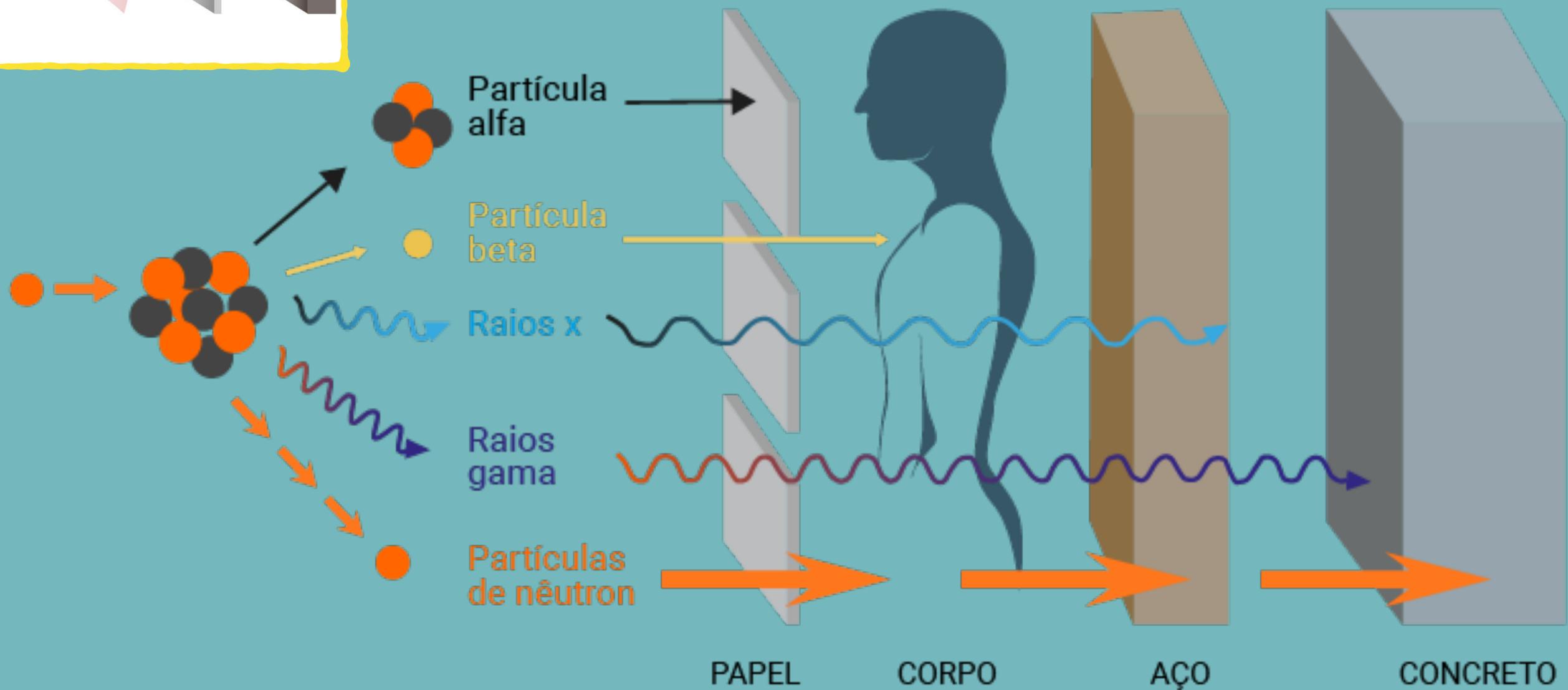
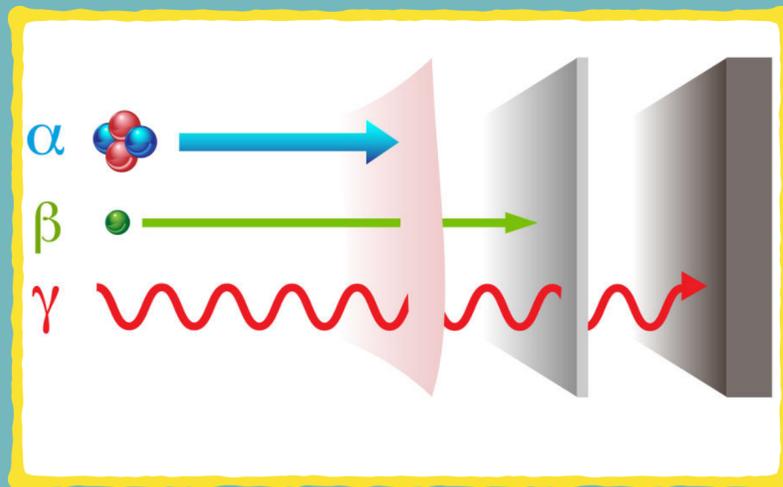


- ★ São ondas eletromagnéticas, semelhantes ao raio X.
- ★ Não possui carga elétrica e nem massa.
- ★ Velocidade igual a da luz. (300.000 km/s)
- ★ Alto poder de penetração. (são detidas por placas de chumbo com mais de 5 cm ou grossas placas de concreto)
- ★ Seríssimos danos a saúde humana. (pode atravessar por completo o corpo humano, causando danos irreparáveis)



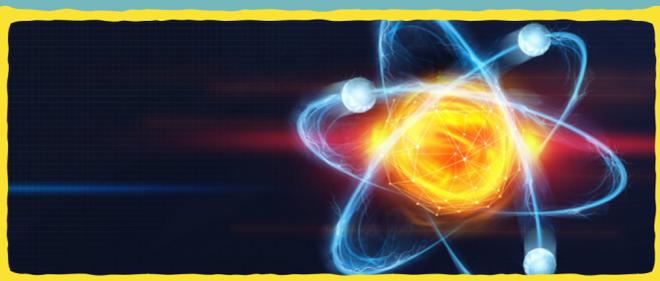
Prof: Alex

Poder de penetração



- elétrons
- prótons
- nêutrons

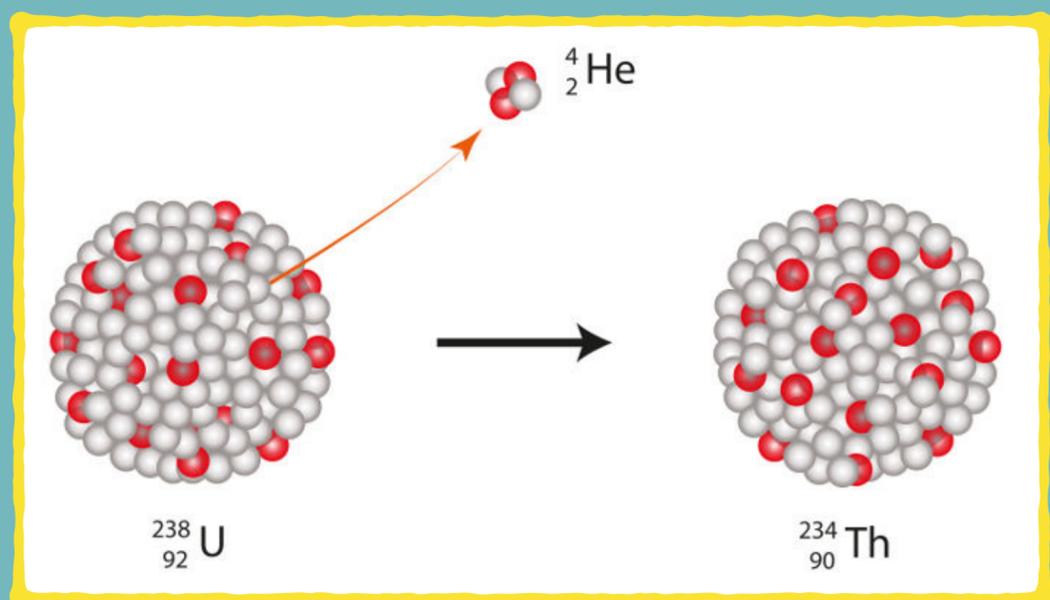
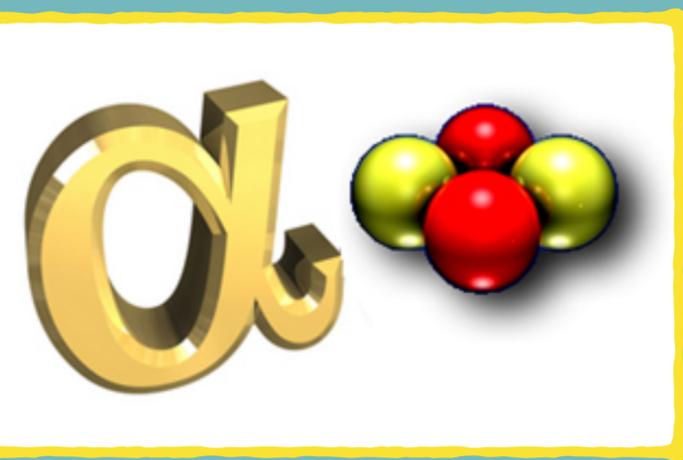
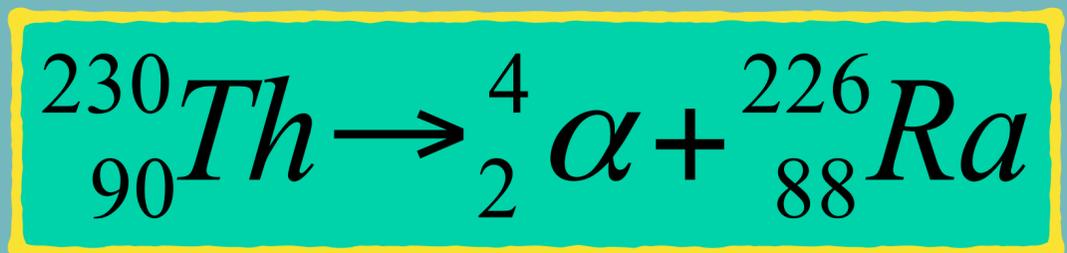
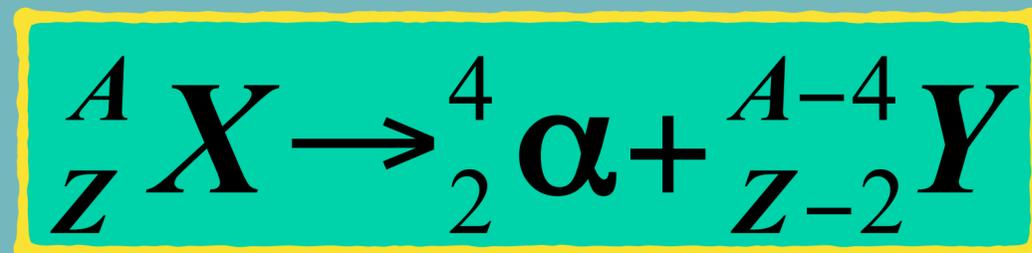
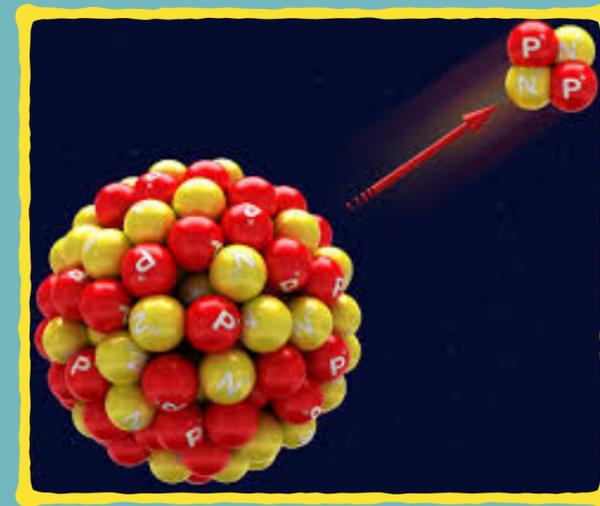




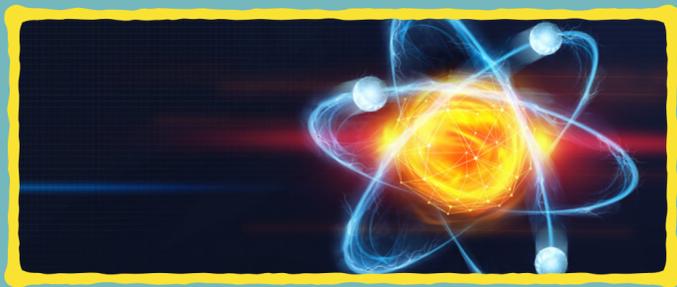
Leis da radioatividade

1ª Lei da Radioatividade: (Lei de Soddy)

Quando um nuclídeo emite uma partícula alfa seu número de massa diminui de 4 unidades e seu número atômico diminui de duas unidades.

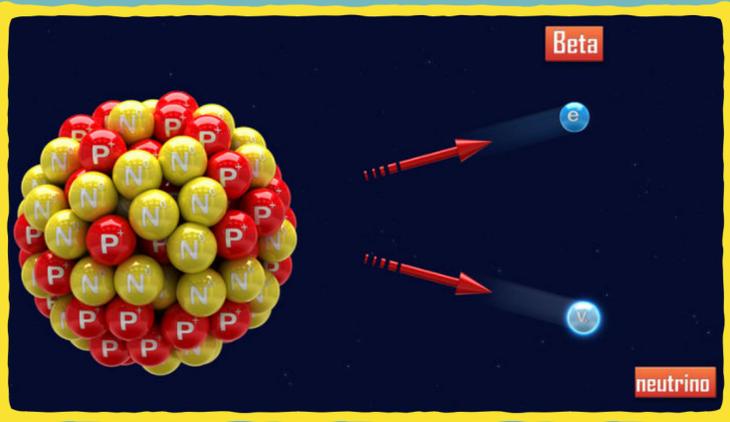


Prof: Alex
ALEXQUIMICA.COM

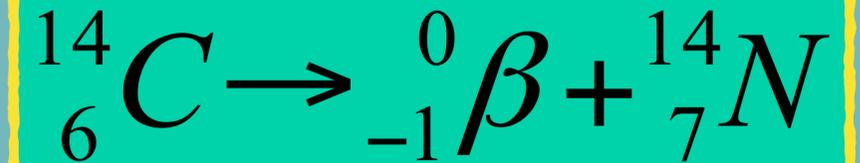
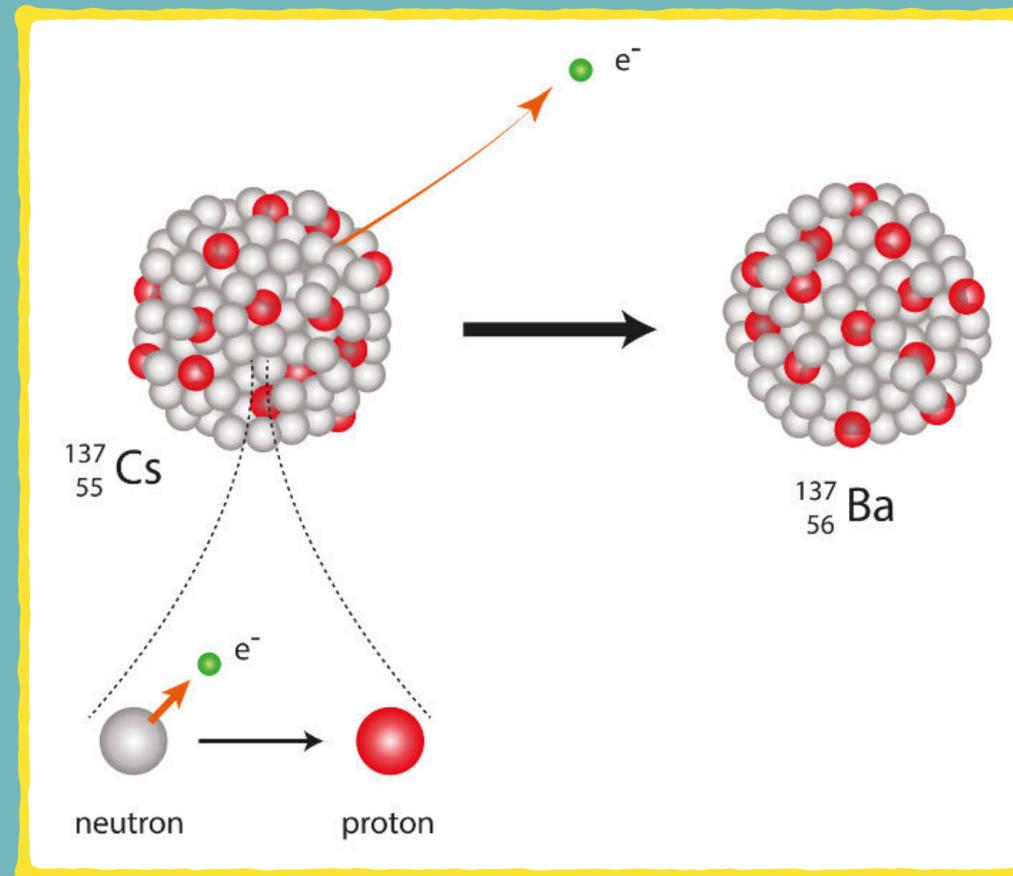
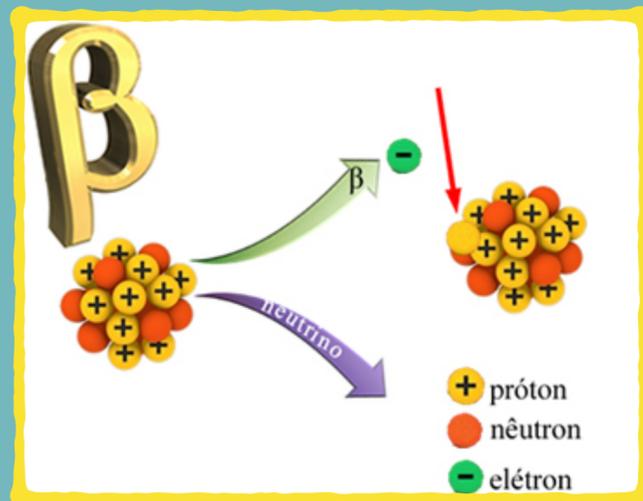
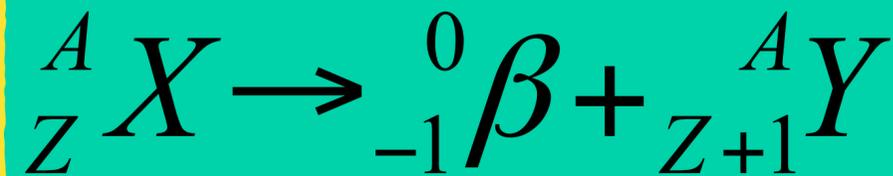


Leis da radioatividade

2ª Lei da Radioatividade: (Lei de Soddy)

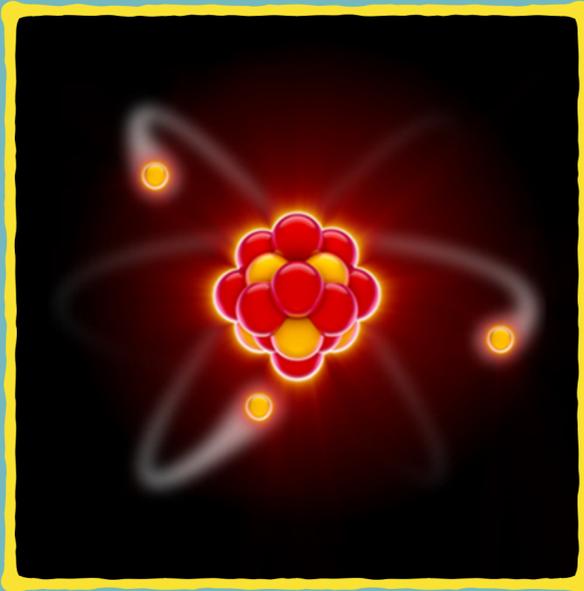


Quando um nuclídeo emite uma partícula beta seu número de massa não se altera e seu número atômico aumenta uma unidade.

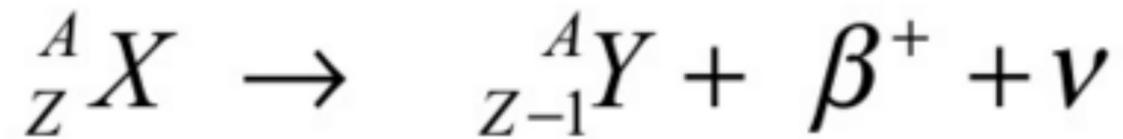
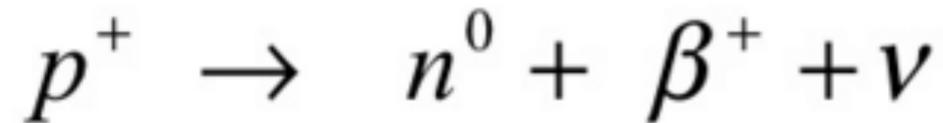


Prof: Alex

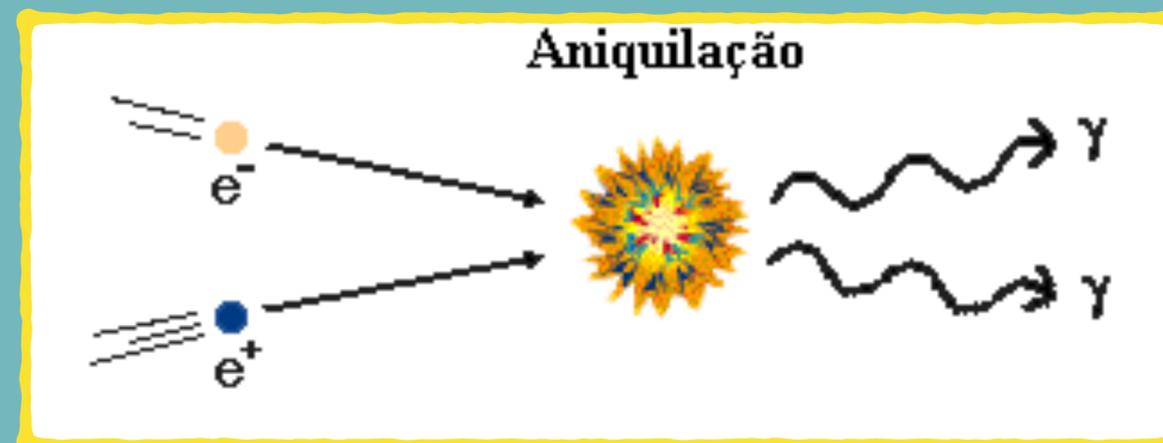
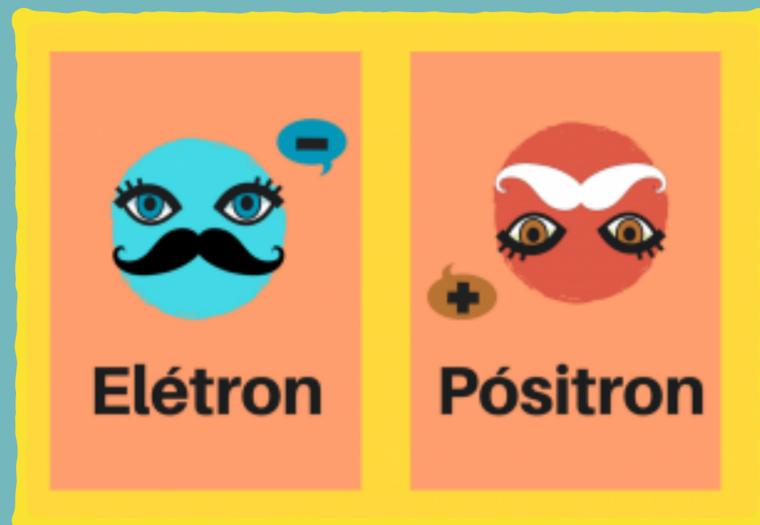
Radiação Pósitron:



- As emissões denominadas de pósitrons são partículas que têm a mesma massa do elétron, porém, possuem carga positiva. Elas são simbolizadas da seguinte forma: $+1e^0$, β^+ ou $+1\beta^0$.



(pósitron)

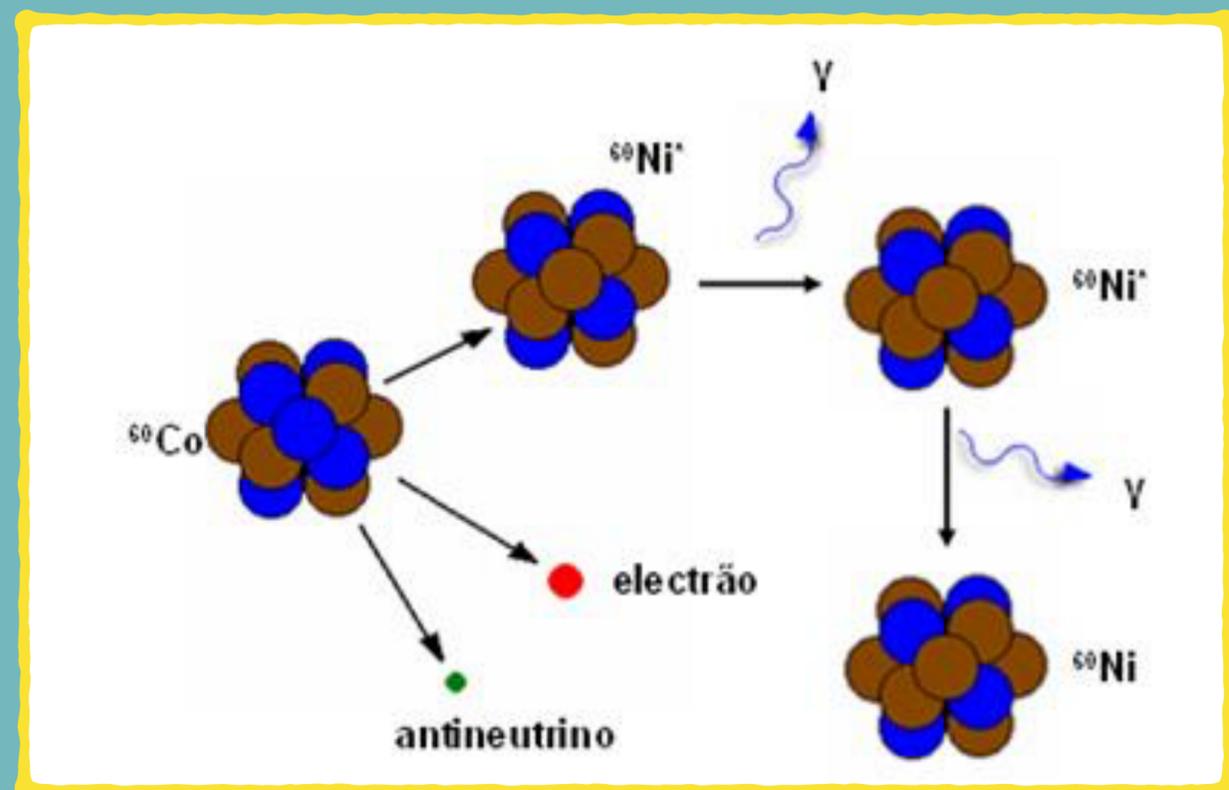


Prof: Alex



Metaestabilidade

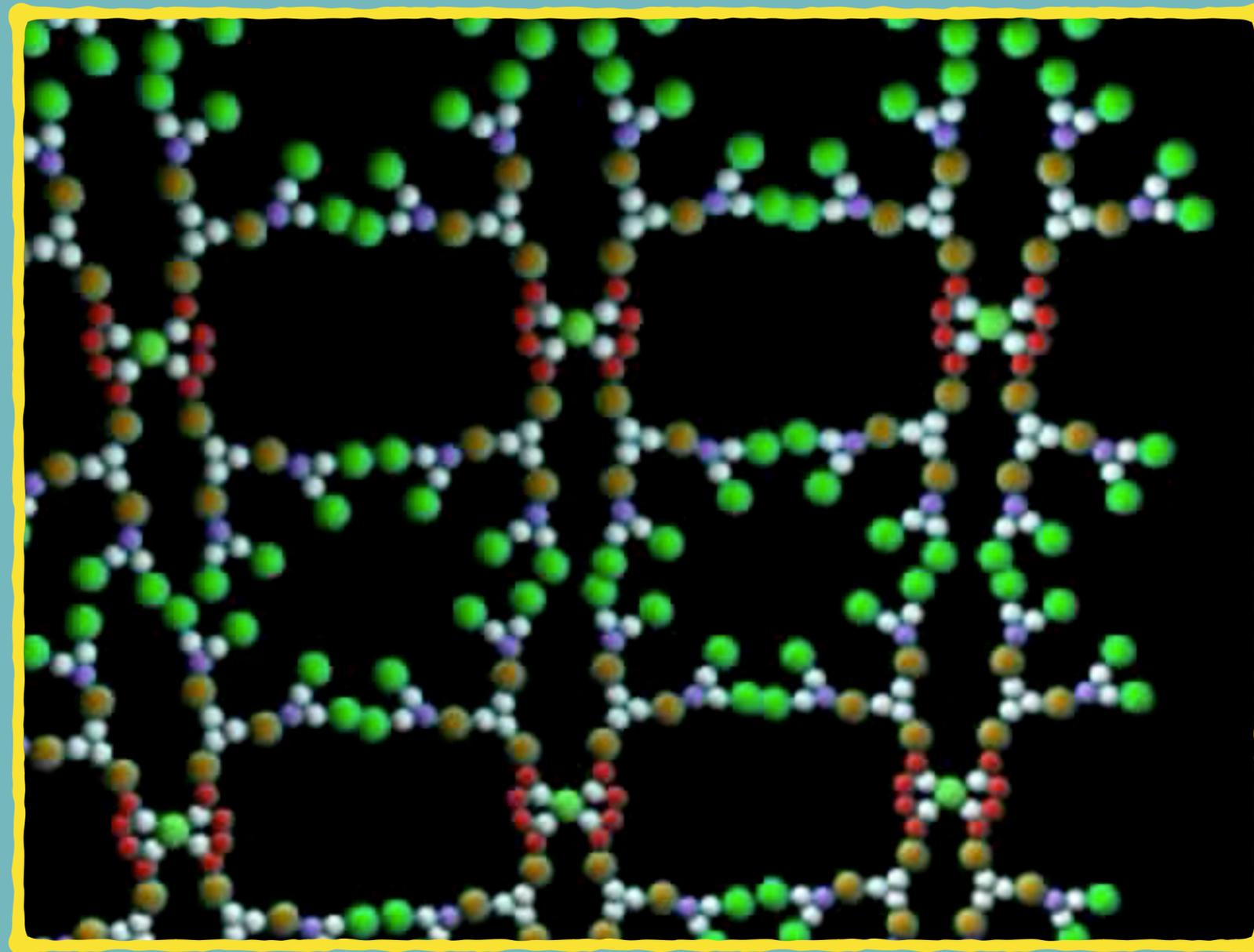
Nesse caso, a estabilidade é alcançada apenas com a emissão de radiação gama.



Prof: Alex

ALEXQUIMICA.COM

Composição do átomo



Prof: Alex

ALEXQUIMICA.COM