

Eu Génio?

Núcleo de Estágio de Ciências Físico-Químicas 2005/2006

Mentes Brilhantes!



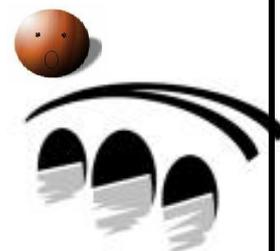
Joseph Thomson
(1856-1940)

Nascido em Manchester, na Inglaterra, Joseph Thomson estudou em Cambridge onde se tornou num professor popular e influente.

Em 1897, quando realizava experiências com raios catódicos, Thomson tornou-se na primeira pessoa a identificar a existência de partículas sub-atómicas. Descobriu partículas 2000 vezes mais pequenas do que o átomo mais pequeno, que começou por chamar corpúsculos. Mais tarde ficaram conhecidas como electrões. Galardoado com o Prémio Nobel da Física em 1906, Thomson foi um professor dedicado que viveria para ver o filho, George (1882-1975) e sete dos seus assistentes de investigação, entre os quais, Ernest Rutherford também ganhar este prémio.

Anedota Química

- Como é que um átomo se suicida?
- Salta da ponte de Hidrogénio...



Ficheiros Químicos

Carbono



O Carbono é um elemento químico que pertence ao XIV grupo da Tabela Periódica. Foi descoberto na pré-história. Apresenta-se na Natureza numa das substâncias mais frágeis a grafite, ou numa das mais duras, o diamante. À temperatura e pressão ambiente apresenta-se sob a forma de grafite. Apresenta grande afinidade para se combinar com outros átomos de carbono formando longas cadeias, os hidrocarbonetos.

É um dos pilares básicos da estrutura dos seres vivos. As suas principais aplicações são os combustíveis fósseis, petróleo, gasolinas, óleos, plásticos e gás natural. A grafite é usada no lápis. O diamante é usado no fabrico de jóias. O Carbono é um componente da liga metálica conhecida por aço.



Já sabias que...?

O planeta Marte recebeu o seu nome em homenagem ao deus da guerra romano. A cor vermelha do planeta estava associada ao sangue derramado em combate.

Quando, em 1976, as sondas Viking aterraram sobre a superfície de Marte, as primeiras análises mostraram que a cor vermelha se devia ao facto da superfície do planeta possuir uma enorme quantidade de óxido de ferro (III) na sua composição: Marte era um planeta ferrugento. Como se terá formado esta ferrugem é uma das questões que permanece por responder.



Os Metais e o Zodiaco



Ferro



Cobre e Bronze



Mercúrio



Prata



Ouro



Níquel e Platina



Bronze e Cobre



Aço e Ferro



Estanho



Chumbo



Alumínio e Urânio



Estanho

NotiCiências

Nobel da Física 2005



O prémio Nobel da Física foi atribuído a três cientistas com importantes contribuições no domínio da óptica quântica, premiando relevantes contributos tanto teóricos como tecnológicos que ocorreram nos últimos 20 anos.

Roy J. Glauber (EUA), da Universidade de Harvard destacou-se pelo desenvolvimento da teoria quântica da coerência óptica.

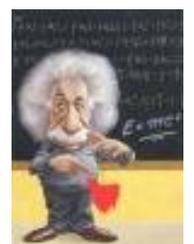
John N. Hall (EUA), da Universidade do Colorado e Theodor W. Hänsch (Alemanha) do Max Planck Institut für Quantenoptik (Alemanha), destacaram-se na sequência do desenvolvimento da espectroscopia laser de alta resolução.

O prémio, no valor de 10 milhões de coroas suecas (1,07 milhões de euros), será repartido em dois, ficando uma parte para Roy J. Glauber e a outra para John N. Hall e Theodor W. Hänsch.

Arte & Ciência

Einstein

*E igual a mc dois
abriu as portas do ignoto:
o que há-de vir depois
é o frio: aqui o noto.*



Eugénio Lisboa

$$E = mc^2$$