

LAVOISIER PROPÔS UM PLANO DE TRABALHO PARA A QUÍMICA: DESCOBRIR OS ELEMENTOS, AS SUAS MASSAS E REGRAS DE COMBINAÇÃO. DEPOIS, PERDEU A CABEÇA COM A REVOLUÇÃO FRANCESA E O PLANO, TAL COMO A SUA CABEÇA, TEVE DE SER EXECUTADO POR OUTROS.



Ciência aos Quadrinhos



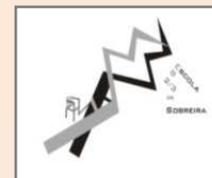
Desafio ...

Apaga velas



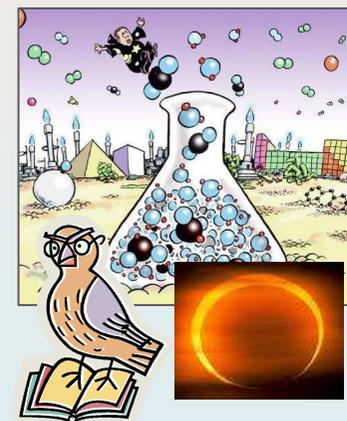
Se colocar uma vela dentro de um recipiente fechado, ela apaga-se devido a falta de oxigénio mas... e se colocar duas velas com alturas diferentes dentro de um recipiente fechado qual delas se apagará primeiro?

Nota: Podes deixar a tua sugestão numa caixinha que se encontra com a D. Rosa. A solução a este desafio será apresentada no próximo boletim. (Não esqueças de indicar o teu nome, o número e a turma)



AGRUPAMENTO VERTICAL DE ESCOLAS DE SOBREIRA
ESCOLA EB 2/3 DE SOBREIRA

Boletim informativo de CFQ



Núcleo de Estágio de Ciências Físico-Químicas
Fevereiro de 2009

Mentes brilhantes



Antoine-Laurent de Lavoisier
(26-08-1743/8-05-1794)

Químico francês, considerado o criador da Química moderna. Nasceu a 26 de Agosto de 1743, numa família nobre francesa. Teve uma excelente educação, formando-se em direito. Nunca chegou a exercer advocacia, optando pela ciência. Talvez o direito tenha perdido um bom advogado, mas a química ganhou um dos seus mais célebres cientistas.

Foi ele quem descobriu que a água é uma substância composta, formada por dois átomos de hidrogénio e um de oxigénio. Descoberta esta, na época, surpreendente, pois a água era tida como substância simples, ou seja, impossível de se decompor. A ele se deve também a Lei da Conservação da Massa.

Em 16 de Dezembro de 1771 casou com uma jovem aristocrata, Marie-Anne Pierrette Paulze, tornando-se a sua principal colaboradora.

A ligação de Lavoisier com a *Ferme Générale* e seu envolvimento com o governo monárquico eram muito malvistas pela população. Essa associação acabaria por custar-lhe a vida. Foi preso e acusado de peculato. Julgado culpado, foi conduzido à guilhotina e executado em 8 de maio de 1794. A este respeito dissera Joseph-Louis de Lagrange, importante matemático, contemporâneo de Lavoisier: "Não bastará um século para produzir uma cabeça igual à que se fez cair num segundo".

http://pt.wikipedia.org/wiki/Antoine_Lavoisier



Palavra de cientista!

"Na Natureza nada se cria, nada se perde, tudo se transforma." Lavoisier



Ciência em casa...

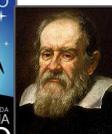
Queres obter uma explosão de espuma?
Então procede da seguinte maneira:

1. Coloca num copo uma colher de chá de detergente da roupa e outra de bicarbonato de sódio (fermento).
2. Adiciona umas gotas de corante alimentar.
3. Por fim junta um pouco de vinagre.

Explicação Científica:

Quando adicionamos vinagre a mistura, colocamos em contacto o vinagre que é uma substância ácida, com o bicarbonato de sódio, que é uma substância alcalina.

A reacção entre eles dá origem a milhões de bolhinhas de dióxido de carbono que arrastam consigo a "lava" do vulcão...



Sabias que...?

A ONU declarou oficialmente o ano de 2009 como o Ano Internacional da Astronomia, pois em 2009 celebram-se 400 anos em que pela primeira vez uma luneta foi utilizada para a observação dos astros. As observações de Galileu Galilei, físico italiano, foram as que mais impacto tiveram, revolucionando a nossa forma de perceber o Universo.

Podes consultar o vídeo de apresentação do AIA 2009 no seguinte site:
<http://br.youtube.com/watch?v=68086NwHo1M>