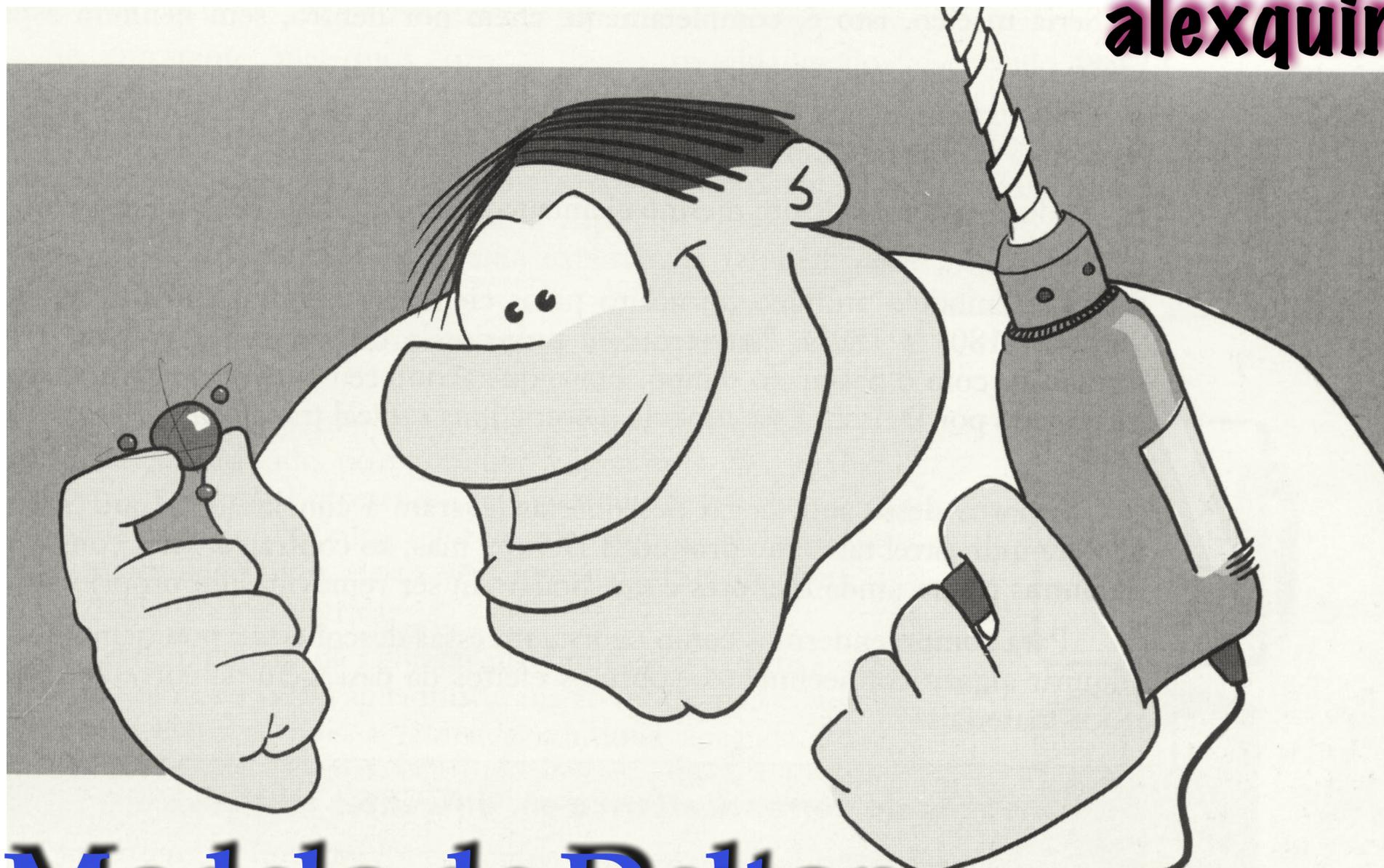


Modelos Atômicos

alexquimica.com



Modelo de Dalton



Prof: Alex

Visões filosóficas:

1) Os atomistas

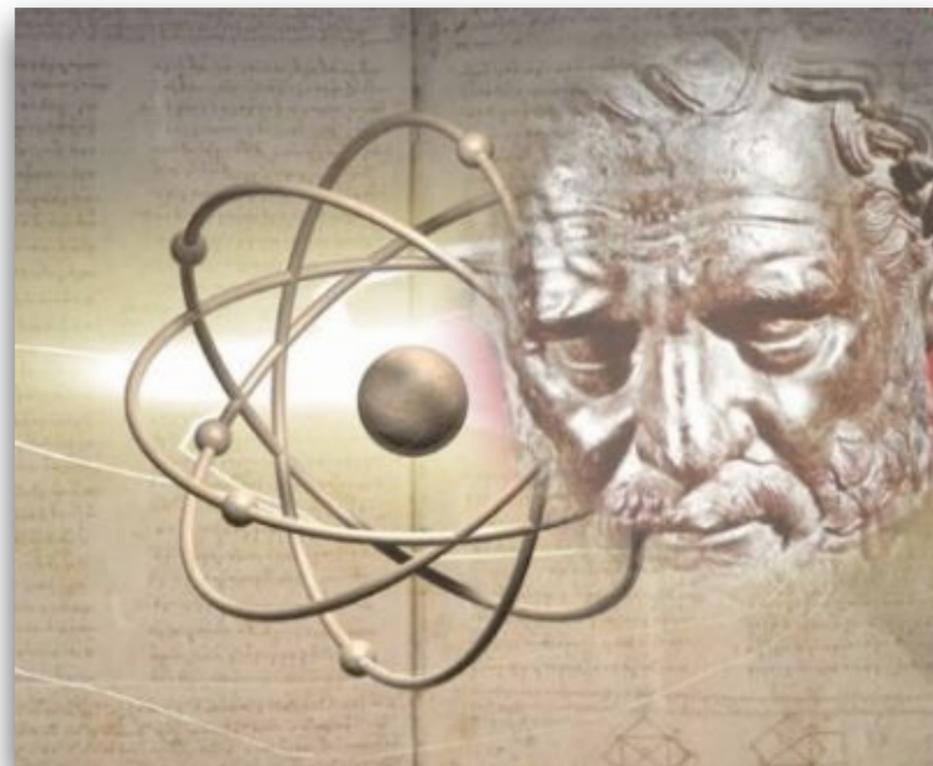
Leucipo e Demócrito (478 a.C)



LEUCIPO



DEMÓCRITO



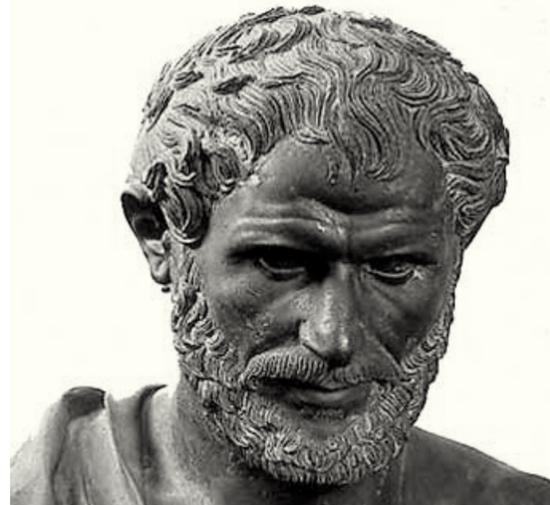
“Toda matéria é constituída por átomos”





2) Teoria dos 4 elementos

Aristóteles (384-322 a.C)



*"Da terra passamos à água pelo frio.
Da água passamos ao ar pela via úmida.
Do ar passamos ao fogo pelo calor.
Do fogo passamos à terra pela via seca."*

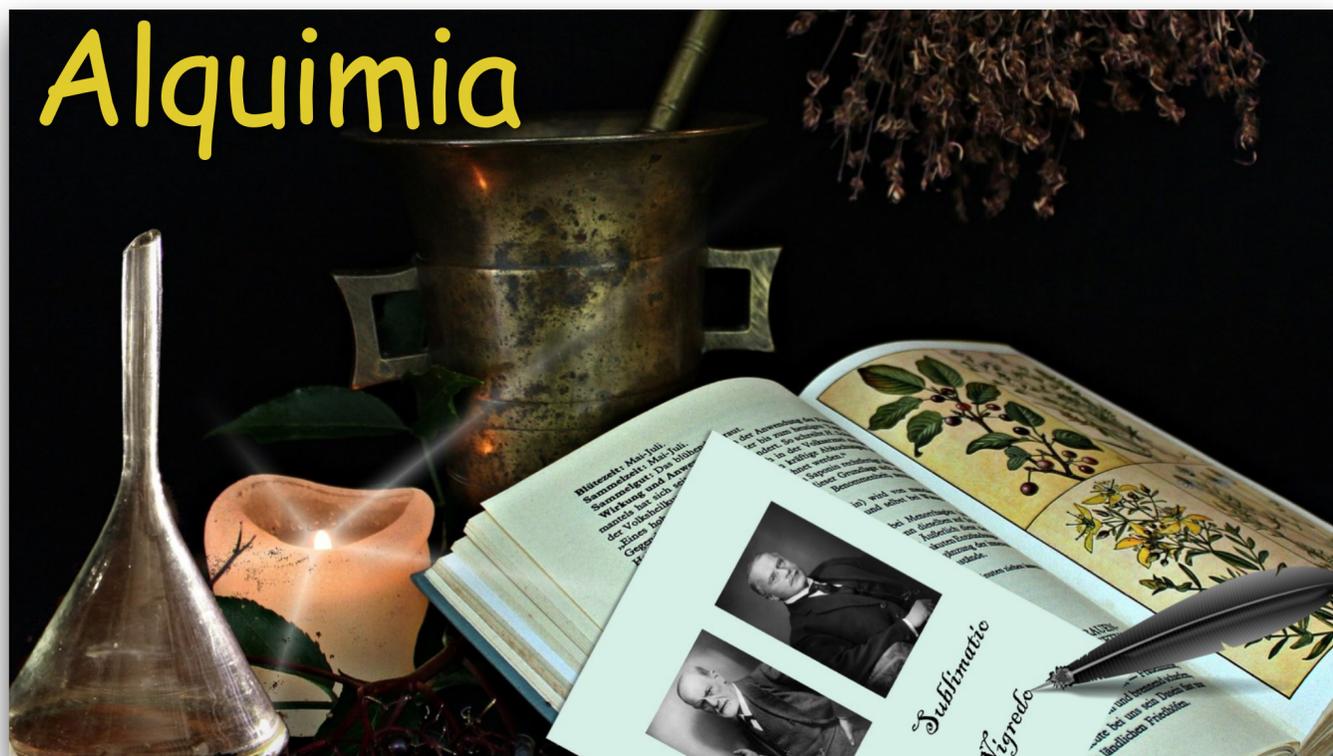


**"A matéria é constituída de quatro elementos :
água, ar, fogo e terra"**



Momento de transição:

“A procura do elixir da juventude e a transmutação de metais a ouro na presença da pedra filosofal.”



“Uma mistura de arte, misticismo, ciência e filosofia”

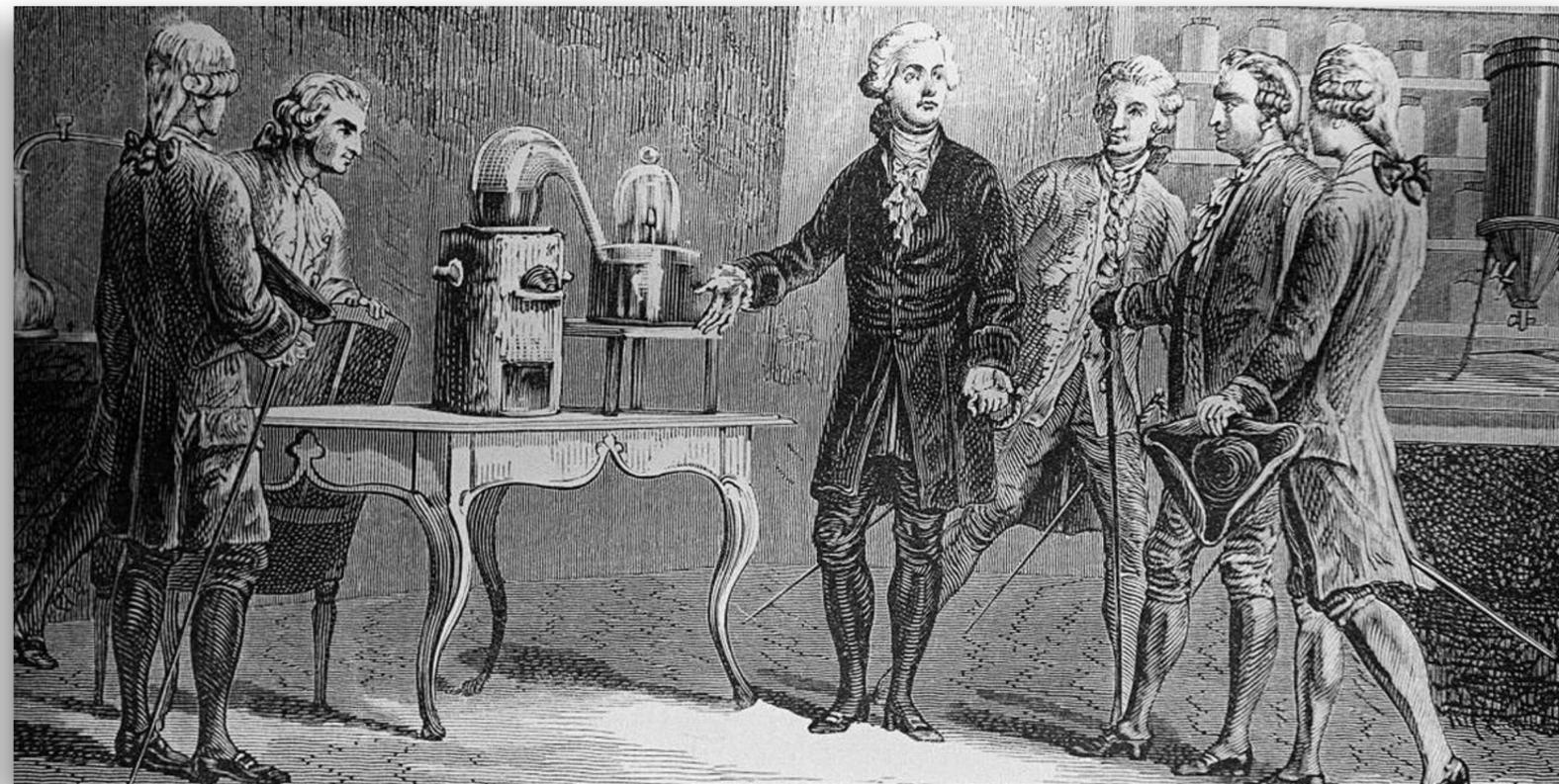


Visão científica:

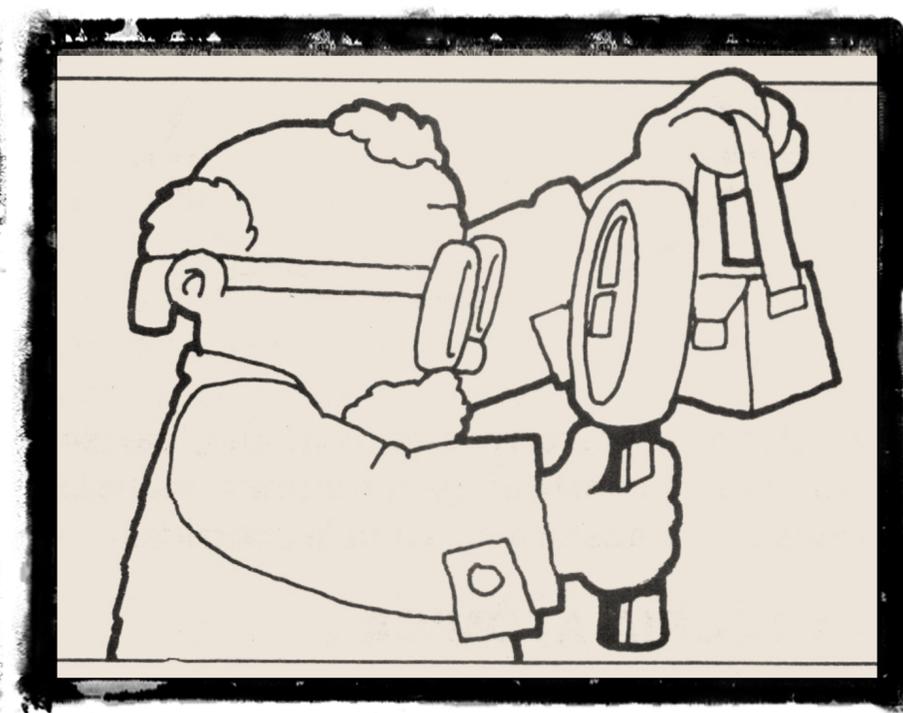
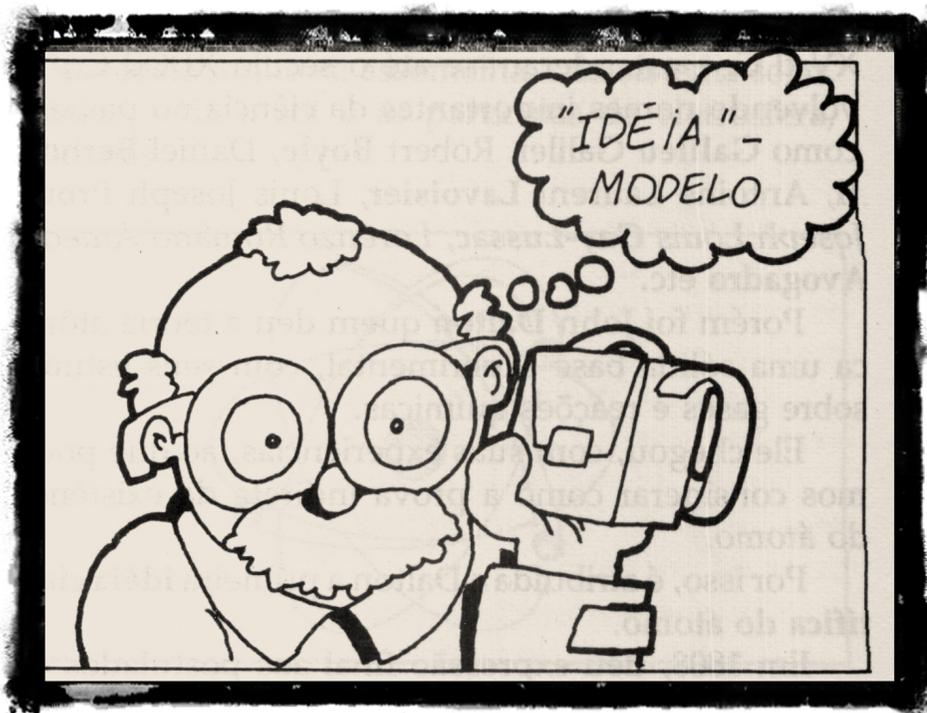
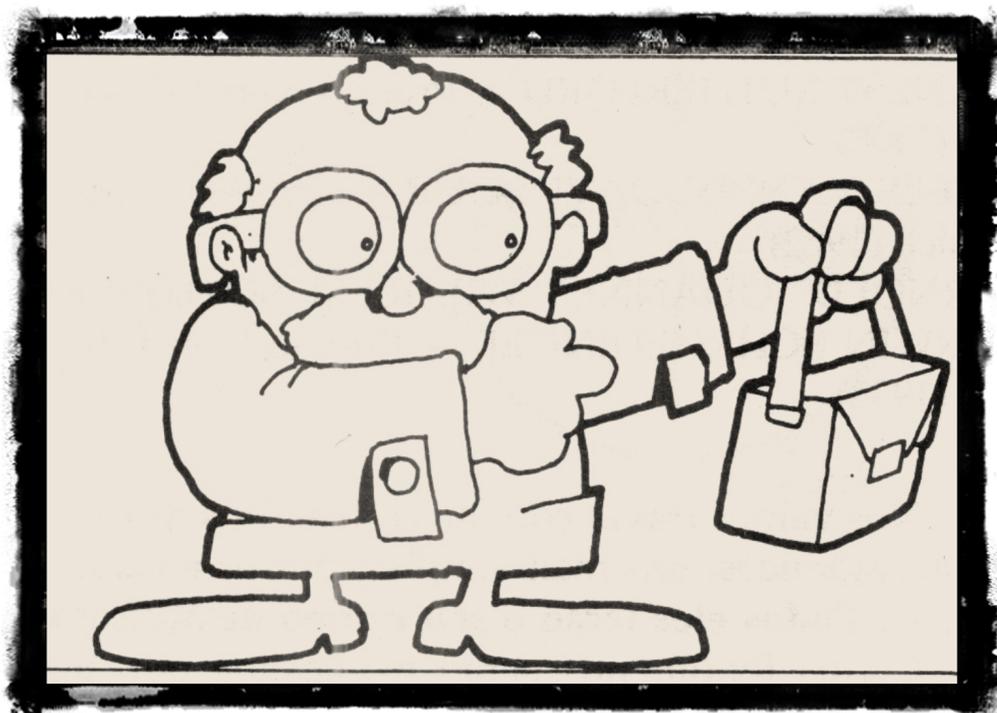
Química Clássica (XVIII)



“A química firma-se como ciência a partir das Leis Ponderais.”

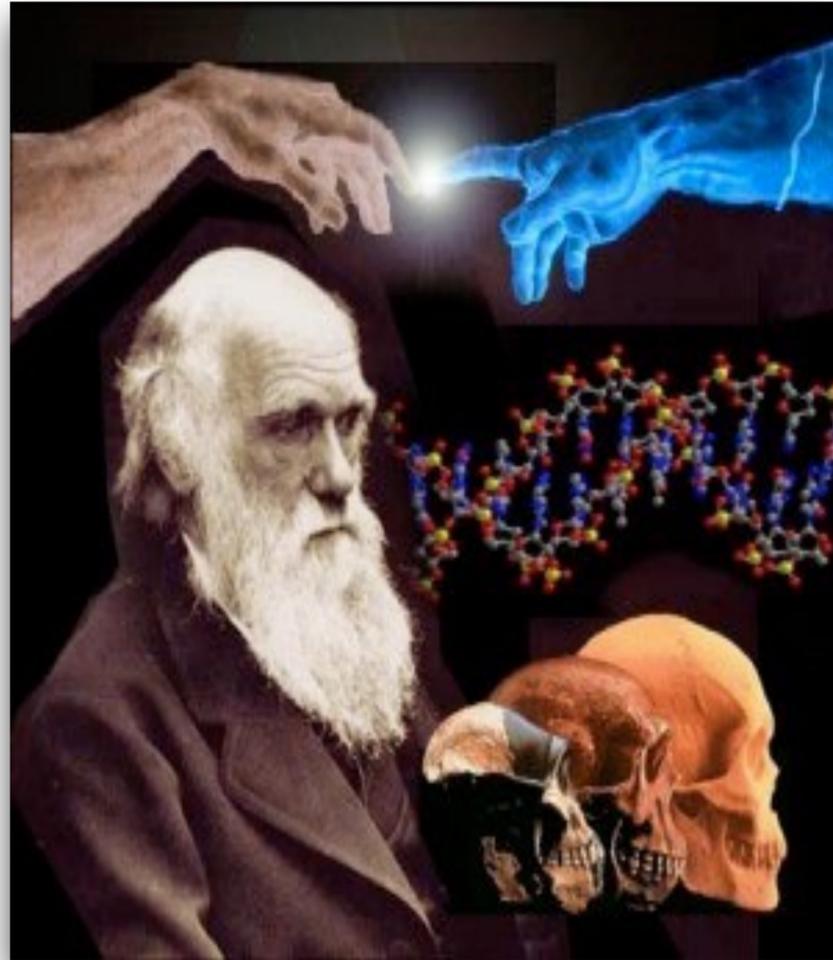


Modelo Científico



O que efetivamente tem dentro da bolsa?

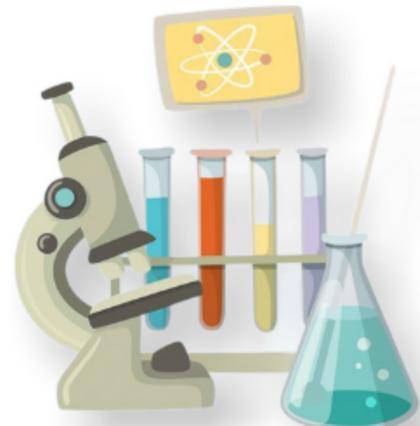




“O que tem dentro da bolsa?”

As experiências bem idealizadas, bem realizadas, bem organizadas e bem interpretadas vão gerar uma boa idéia de como é o sistema.

Vamos então criar uma imagem de como é o sistema estudado através das observações experimentais. Isto é o que chamamos de **“MODELO CIENTIFICO”**



Modelo de Dalton

(1808)

A bola de bilhar



“O átomo é uma esfera maciça e indivisível”

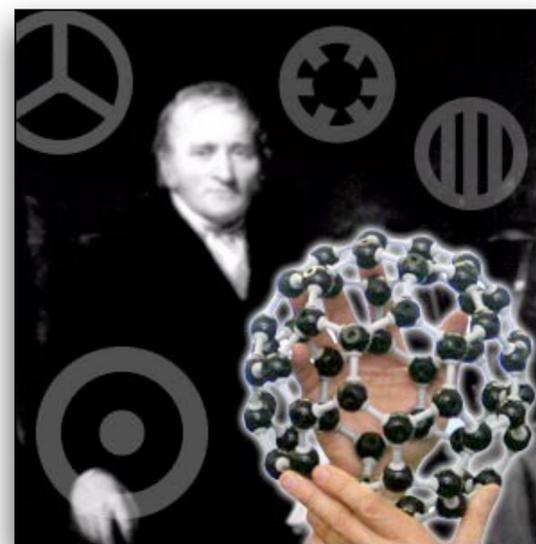
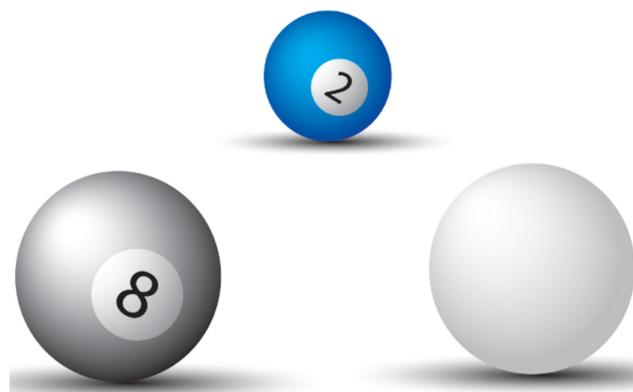


John Dalton, químico por formação, nasceu no condado de Cumbria, Inglaterra, em 1766 e faleceu na cidade de Manchester, em 1844. Sua vida foi destinada desde cedo à pesquisa científica e ao magistério, tanto que lecionou ou contribuiu para o desenvolvimento de diversas áreas do conhecimento.

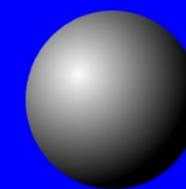


Prof: Alex

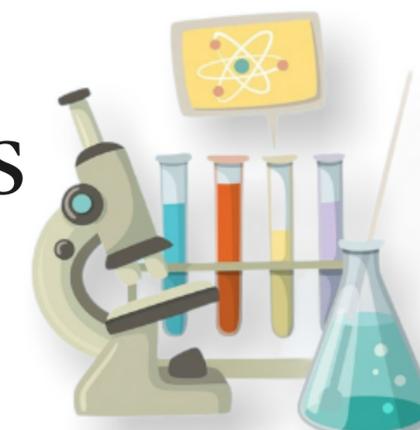
Postulados:



MODELO ATÓMICO DE DALTON



- As substâncias são formadas por pequenas partículas denominadas átomos.
- Os átomos de um mesmo elemento químico são idênticos em forma, tamanho e massa.
- Os átomos dos elementos permanecem inalterados nas reações químicas, nestas há apenas um rearranjo dos átomos.





Características e destaques do Modelo de Dalton

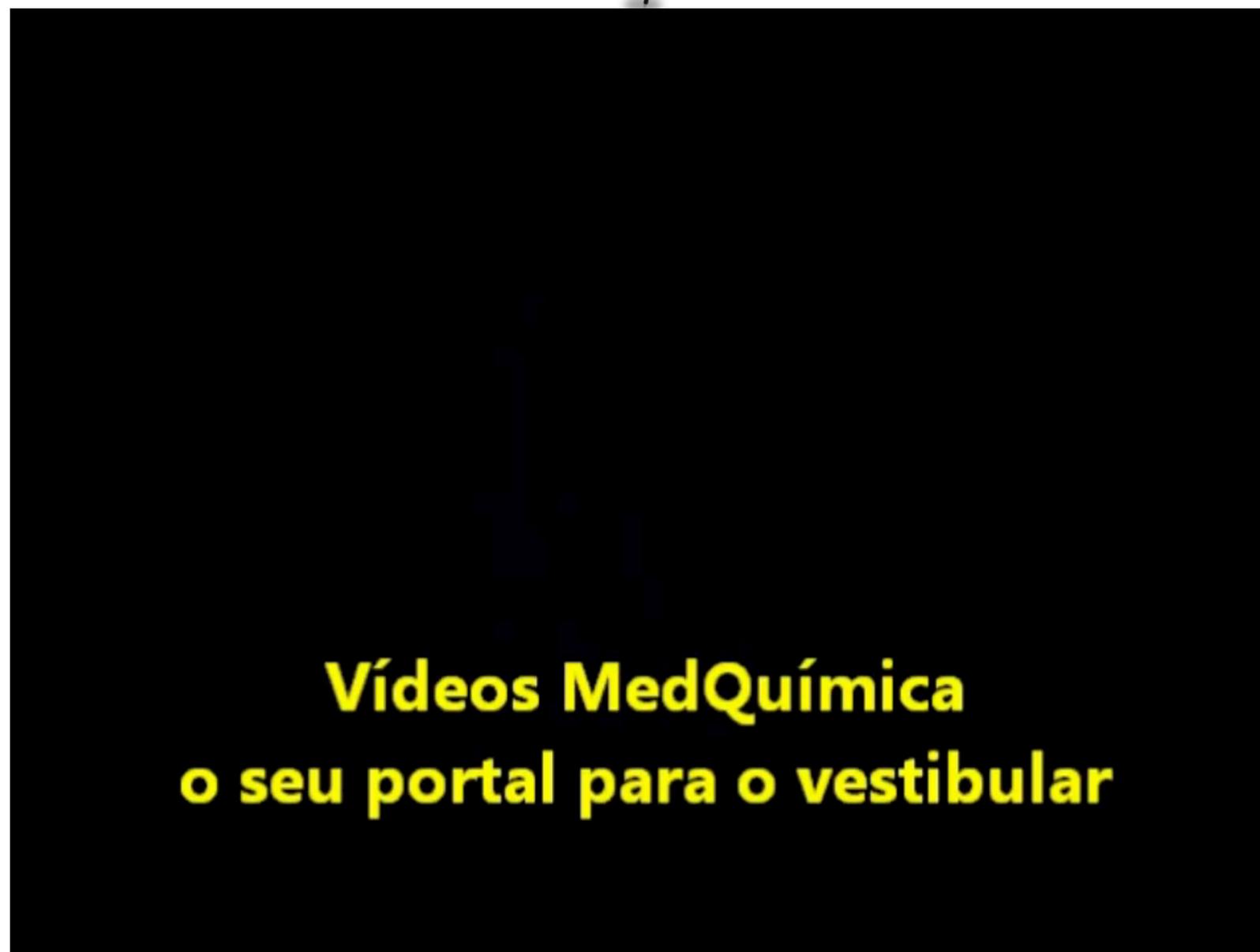


- A Indivisibilidade, sendo portanto o átomo a menor parte da matéria.
- O resgate científico da teoria atômica “adormecida” desde os filósofos gregos atomistas.
- O átomo é colocado como uma estrutura contínua e homogêneo.

“Vale destacar que o Modelo de Dalton não era capaz de explicar fenômenos já observados por cientistas, relacionados à natureza elétrica da matéria”



Vídeo: Alquimistas Medievais

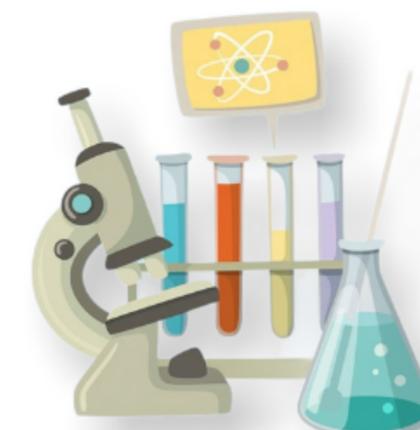


Me sigam no Instagram:

@alexdiniz1402q

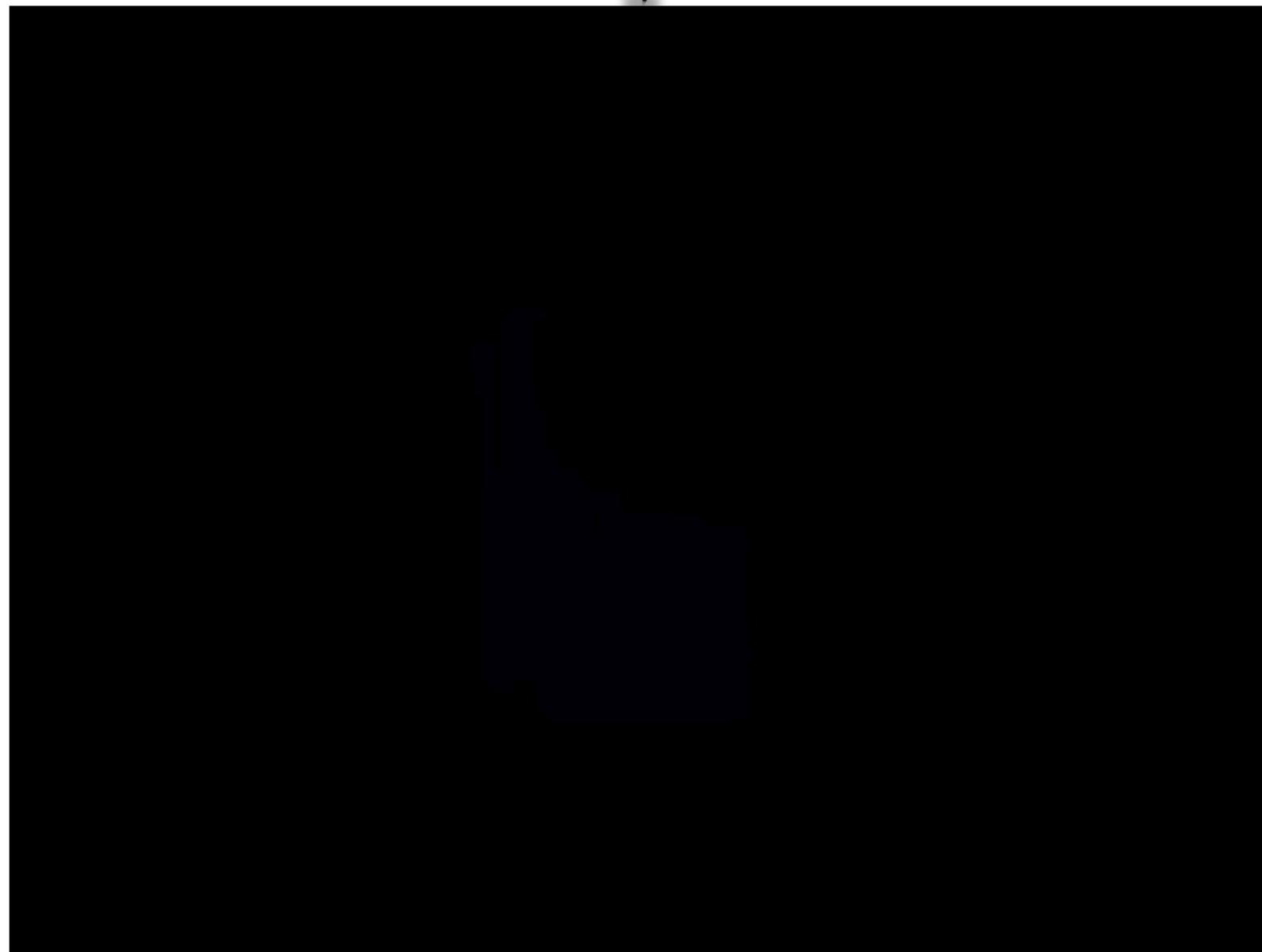


Meu site



Prof: Alex

Vídeo: **Modelo de Dalton**



Me sigam no Instagram:

@alexdiniz1402q



Meu site



Prof: Alex