

Escola/Colégio:	
Disciplina: QUÍMICA	Ano/Série:
Estudante:	nº:

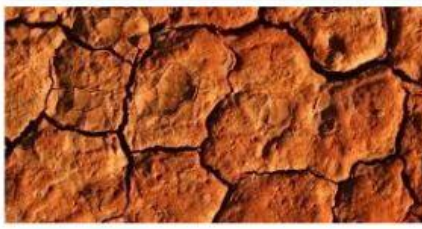
Aula 1 - A LINHA DO TEMPO DOS MODELOS ATÔMICOS - DALTON E THOMSON.

01. O que é um modelo?

é que uma representação abstrata, conceitual, gráfica ou visual, de fenômenos, sistemas ou processos com o propósito de analisar, descrever, explicar, simular, explorar, controlar e prever fenômenos ou processos.

é uma representação, reprodução ou imitação da forma de uma pessoa ou de um objeto.
aspecto particular pelo qual um ser ou um objeto é percebido; cena, quadro.

02. Quais eram os 4 elementos fundamentais da teoria de Aristóteles?



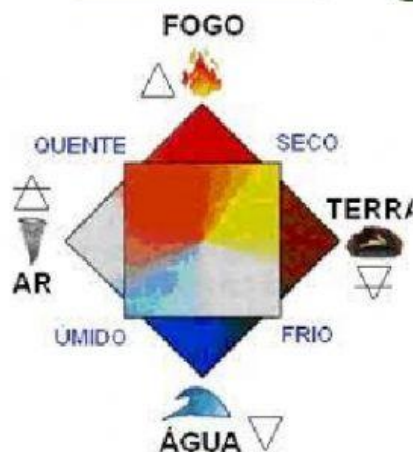
03. Relacione o modelo atômico com o cientista/filósofo que o descobriu:

Aristóteles

Thomson

Leucipo/Demócrito

Dalton



04. O primeiro modelo científico para o átomo foi proposto por Dalton em 1808. Este modelo foi comparado a:

- a) bola de tênis
- b) bola de futebol
- c) bola de pingue-pongue
- d) bola de bilhar



05. Relacione as características atômicas com os cientistas que as propôs:

I. Dalton

II. Thomson

III. Demócrito

- () Seu modelo atômico era semelhante a um “pudim de passas”.
- () Seu modelo atômico era semelhante a uma bola de bilhar.
- () a matéria era composta por pequenas partículas que receberam a denominação de átomo (do grego átomo = indivisível)

06. (PUC-RS) O átomo, na visão de Thomson, é constituído de:

- a) Grandes espaços vazios.
- b) Núcleo e eletrosfera.
- c) Níveis e subníveis de energia.
- d) Cargas positivas e negativas.

07. (PUC-MG) Assinale a afirmativa que descreve ADEQUADAMENTE a teoria atômica de Dalton.

Toda matéria é constituída de átomos:

- a) os quais são formados por partículas positivas e negativas.
- b) os quais são formados por um núcleo positivo e por elétrons que gravitam livremente em torno desse núcleo.
- c) os quais são formados por um núcleo positivo e por elétrons que gravitam em diferentes camadas eletrônicas.
- d) e todos os átomos de um mesmo elemento são idênticos.