

**1ª
SÉRIE**

CANAL SEDUC-PI1



PROFESSOR (A):

**FELIPE
ROSAL**



DISCIPLINA:

QUÍMICA



CONTEÚDO:

**MODELOS
ATÔMICOS**



TEMA GERADOR:

**SAÚDE NA
ESCOLA**



DATA:

02.05.2019

ROTEIRO DE AULA

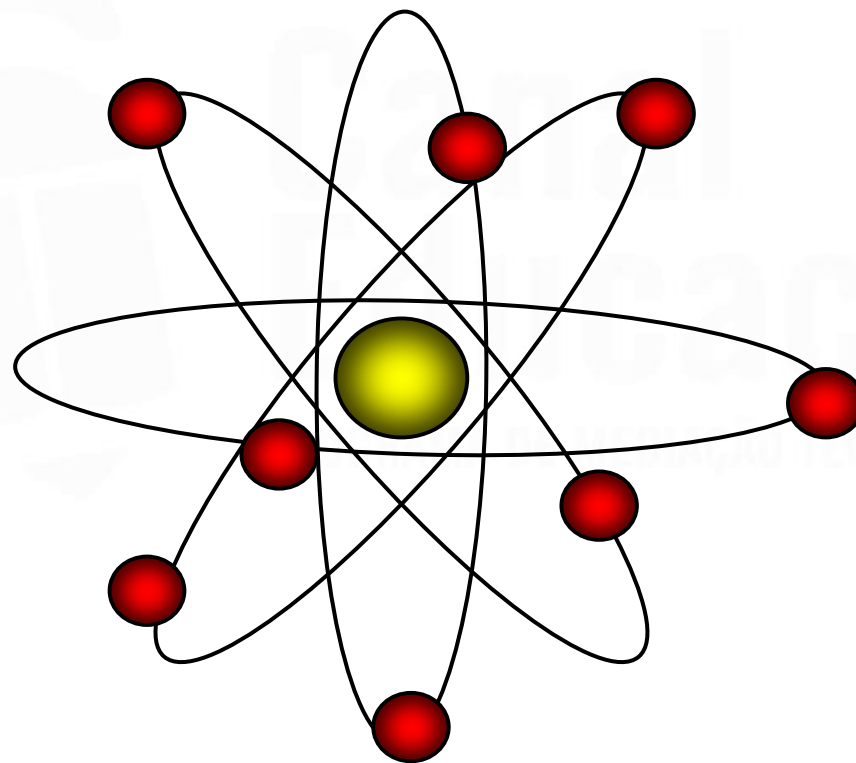
Conteúdos:

- Modelos atômicos

OBJETIVO da aula:

- Apresentar a importância dos Modelos Atômicos e correlaciona-los com o cotidiano do aluno.

MODELOS ATÔMICOS



ESTRUTURA ATÔMICA

➤ LEUCIPO E DEMÓCRITO – 470 a.C.

(FILÓSOFOS)

- propuseram idéias filosóficas a respeito dos Átomos;
- átomo: menor porção ou partícula de qualquer classe de substância;
- átomo **indivisível**.

Propuseram o nome ÁTOMO para a partícula fundamental da matéria.



Demócrito
(460 – 370 A.C.)



Leucipo de mileto
(440 A.C.)

Leucipo e Demócrito (400 a.C)

A matéria é descontínua e formada por partículas indivisíveis os átomos.

(**A** = não ; **tomo** = parte).

ÁTOMO = não + divisível

Modelo baseado apenas na intuição e na lógica.



Átomo

MODELO ATÔMICO DE DALTON

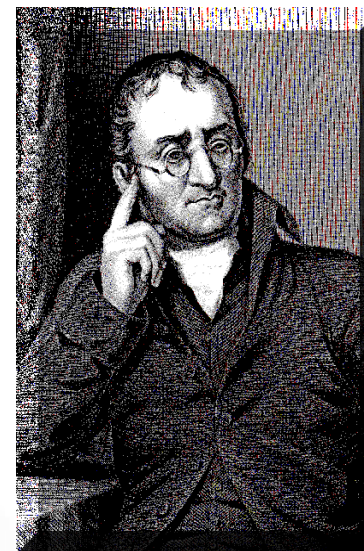
➤ átomo caracterizado como uma esfera maciça, indivisível e indestrutível

→ Esfera maciça;

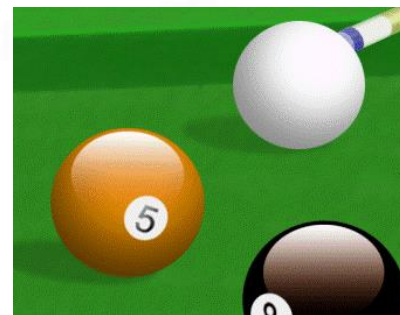
→ Indivisível;

→ Indestrutível;

→ Sem carga elétrica;



JOHN DALTON



Baseado nas “Leis Ponderais”

“Bola de bilhar