

Suplemento S1

Leite, L R., Rodrigues, A. P., Aragão, F. M Lima, M. S. L., Moura, F. N. S., Firmino, N. C. S., do Nascimento, F. J., & Castro, E. R. (2020). O uso de seqüências didáticas no ensino de Química: Proposta para o estudo de modelos atômicos. *Revista Brasileira de Extensão Universitária*, 11(2), 177-188. <https://periodicos.uffs.edu.br/index.php/RBEU/article/view/11429/pdf>



**CENTRO DE CIÊNCIAS EXATAS E TECNOLOGIA
COORDENAÇÃO DO CURSO DE QUÍMICA
PROJETO: A QUÍMICA NOSSA DE CADA DIA**



**SEQUÊNCIA DIDÁTICA MODELOS ATÔMICOS
QUESTIONÁRIO**

SEXO: () Feminino () Masculino IDADE: _____ DATA: _____
ENDEREÇO: () Sobral () Outro município. Qual? _____

AULAS ANALISADAS:

AULA 01: Peça teatral “História atômica”
AULA 02: Linha do tempo “Evolução dos modelos atômicos”
AULA 03: Jogo “Trilha atômica”
AULA 04: “O atomismo em cordel” e lista de questões

✓ ASPECTOS GERAIS

Assinale com um **X** para responder a esses questionamentos:

| ASPECTOS ANALISADOS | ATIVIDADES | | | |
|--|------------|----------------|---------------------|--------|
| | TEATRO | LINHA DO TEMPO | JOGO TRILHA ATÔMICA | CORDEL |
| Qual das atividades desenvolvidas pelos bolsistas mais lhe chamou atenção? | | | | |
| Qual das atividades desenvolvidas lhe possibilitou mais aprendizagem? | | | | |

✓ ASPECTOS ESPECÍFICOS

Baseado nos aprendizados adquiridos durante as aulas, responda:

1. Relacione as descrições dos seguintes modelos atômicos aos seus respectivos criadores:

- I. Dalton () Uma esfera de carga positiva incrustada de elétrons, como um pudim de passas
II. Thomson () É uma adaptação do modelo de Rutheford, com os elétrons em orbitais
III. Rutheford () O átomo possui um núcleo de carregado positivamente e localizado no centro do átomo, enquanto os elétrons de carga negativa giram ao redor do núcleo
IV. Bohr () Bolinha maciça, indivisível e indestrutível. Conhecido por modelo da bola de bilhar.

2. Que partículas fundamentais compõem a estrutura dos átomos?

- a) prótons, elétrons, cátions
b) prótons, elétrons, nêutrons
c) cátions, isótopos, nêutrons
d) elétrons, isóbaros, a
e) íons, isótonos, prótons

3. Caracterize com suas palavras o que é um átomo e apresente características dos modelos atômicos estudados.

CRÍTICAS, DÚVIDAS E/OU SUGESTÕES: _____
