



Professora: Tâmara Santos

Aluno(a): _____ **Disciplina: Ciências** **Série: 1^o (A/B)**

Lista de Exercícios- Átomo e Modelos Atômicos

Instruções: Consulte a apostila sobre Átomo e Modelos Atômico, bem como assista aos vídeos para realizar esta atividade. Pode ser respondida no caderno. Caso haja dúvidas podem enviá-las pelo SIGAA.

1) Sobre o modelo atômico de Dalton, responda:

a) Em linhas gerais, como era esse modelo?

b) Identifique o modelo que pode ser comparado ao sistema solar. Justifique.

b) Que mudanças ocorreram no modelo de Dalton depois das novas descobertas?

3) Assinale as afirmativas verdadeiras sobre a estrutura do átomo e sublinhe o que estiver de errado na demais afirmativas.

a) No átomo há duas regiões: o núcleo e a eletrosfera.

b) Para Dalton o átomo era uma partícula indivisível.

c) O átomo é a menor parte da matéria.

d) Os prótons, núcleos e elétrons se localizam no núcleo do átomo.

e) Prótons e elétrons estão localizados na eletrosfera.

2) Devido a suas características, os diferentes modelos atômicos são comumente comparados a estruturas ou objetos.

a) Identifique o modelo que pode ser comparado a um pudim de passas, ou a um panetone. Justifique.

4) Um experimento que colaborou para o desenvolvimento atômico de Rutherford consistia em bombardear com partículas de cargas elétrica positiva uma finíssima camada de ouro.



**MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
UNIVERSIDADE FEDERAL DE SERGIPE
COLÉGIO DE APLICAÇÃO**

**Av. Marechal Rondon S/N, Rosa Elze. CEP: 49100-000
(79) 3194-6930/6931 – direcao.codap@gmail.com –**



a) O que acontecia com essas partículas?

b) O que foi possível concluir sobre as cargas positivas dos átomos nesse experimento?
