**Pré Teste**

1.

Dadas as seguintes afirmações:

1. Quando o elétron absorve energia, salta para um nível mais energético.
2. O elétron devolve energia na forma de ondas eletromagnéticas quando ele passa de um estado menos energético para outro mais energético.
3. Se o elétron passa de um estado A para um estado B e absorve X unidades de energia, quando retornar de B para A devolverá X unidades de energia na forma de ondas eletromagnéticas.
4. Quando o núcleo recebe energia, salta para um nível mais externo.

Qual ou quais delas representam o modelo atômico de Rutherford-Bohr?

A.

IV;

B.

I e III;

C.

II e III.

2.

Sobre o modelo atômico de Rutherford-Bohr, é correto afirmar que:

A.

no átomo, o elétron pode assumir qualquer valor de energia;

B.

o elétron pode assumir qualquer nível de energia permitido sem absorver ou emitir radiação;

C.

no átomo, somente é permitido ao elétron estar em certos níveis de energia, e cada um desses níveis possui uma energia fixa e definida.

3.

Neste experimento, o \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ é um utensílio de laboratório utilizado para produzir a chama que excita os elétrons dos átomos, emitindo radiação eletromagnética.

Escolha, dentre as alternativas, aquela que fornece a palavra correta para preencher a lacuna do enunciado.

A.

borrifador;

B.

bico de Bunsen;

C.

Erlenmeyer.

4.

O erlenmeyer é uma vidraria de laboratório que não é utilizada neste experimento.

A.

é uma análise qualitativa das cores geradas na região do espectro visível;

B.

é uma análise quantitativa das cores geradas na região do espectro visível;

C.

nenhuma das alternativas.

5.

Identifique abaixo os equipamentos de proteção individual utilizados neste experimento.

A.

Jaleco, luvas, máscara e protetor auricular;

B.

Jaleco, máscara, luvas e capacete;

C.

Jaleco, luvas, máscara e óculos.