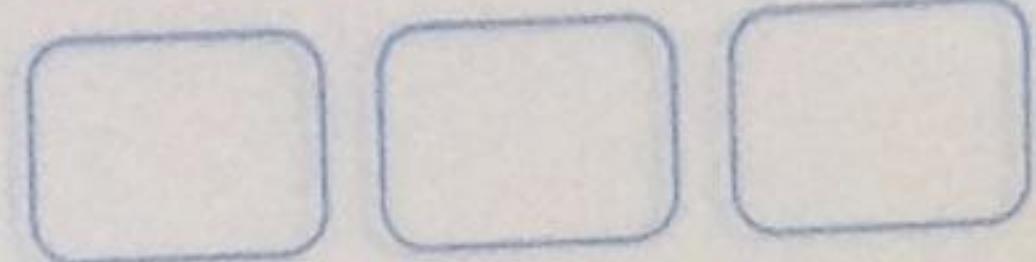


| | | | | | | |
|------------|------------|------------|------------|------------|------------|------------|
| DOM DOM | SEG LUN | TER MAR | QUA MIÉ | QUI JUE | SEX VIE | SÁB SÁB |
|------------|------------|------------|------------|------------|------------|------------|



Química

Semana 1 / PETI

1- Os modelos de Dalton e Bohr foram propostos em forma fe postulado. Já os modelos propostos por Thomson e Rutherford foram baseados em observações experimentais específicas. Considerando os modelos atómicos, responda o que se pede.

a) Explique as evidências experimentais que J.J. Thomson usou para elaborar seu modelo.

Os fatos fe que:

"os raios que possuem massa", e "que os raios possuem cargas negativas."

b) Quais melhorias Bohr propôs ao modelo anterior ao dele? Bohr adicionou a teoria de que o elétron move-se em órbita ao redor do núcleo e que tem níveis magnéticos definidos.

2- (UFB) (UFPA) A realização de experiências como com descargas



elétricas, em tubos de vidro fechados contendo gás a baixa pressão produz raios catódicos. Esses raios são constituidos por um feixe de.

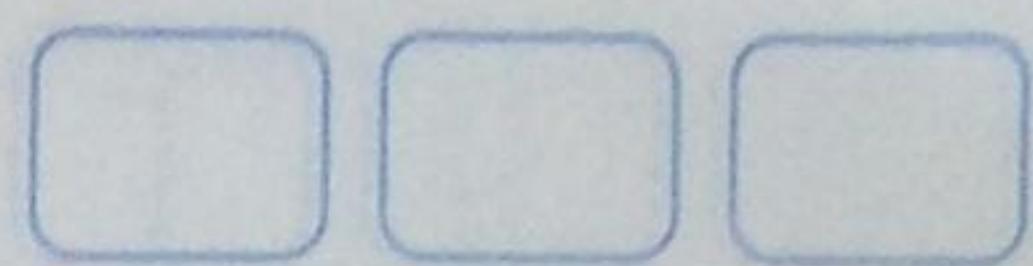
- a) Nêutrons
- b) partículas
- c) Raios X
- d) prótons
- e) Eletrôns

3 - O experimento que Rutherford elaborou com sua equipe tinha um objetivo completamente diferente. Os estudiosos consideravam o modelo de (Thompson) Thomson para prever os resultados se moléculas no (ar) vácuo. Pensando nisso, quais eram as expectativas de Rutherford quanto ao experimento? Explique se tiveradeamente.

Na verdade o que Rutherford esperava que as partículas alpha não sofresssem nenhum tipo de desvio.

4 - (Você - modificado) Cada elemento químico apresenta um espectro (químico) característico, e não há dois espectros iguais. O espectro é o

| | | | | | | |
|------------|------------|------------|------------|------------|------------|------------|
| DOM DOM | SEG LUN | TER MAR | QUA MIÉ | QUI JUE | SEX VIE | SÁB SÁB |
|------------|------------|------------|------------|------------|------------|------------|



retrato interno do átomo. Bohr utilizou o espetro de linhas para representar seu modelo atômico, assentado em postulações, cuja verdadeiro é:

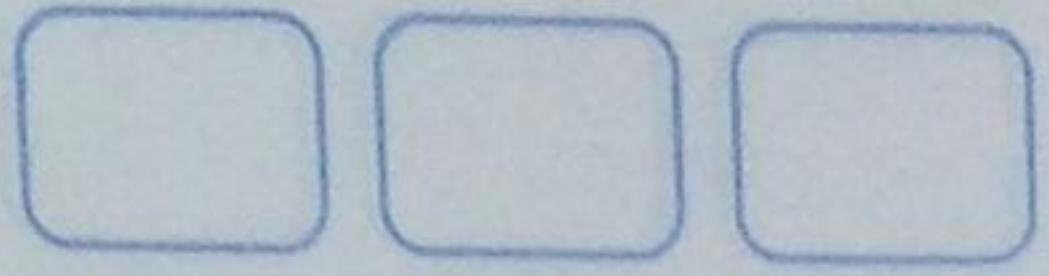
a) Ao mudar de órbita ao nível, o elétron emite ou absorve energia superior à diferença de energia entre as órbitas ou níveis onde ocorreu essa mudança.

b) Todo átomo possui um certo número de órbitas com energia constante chamadas estados estacionários nos quais o elétron (pote) pode se movimentar sem perder nem ganhar energia.

* Os elétrons ficassem, ao redor do núcleo, órbitas elípticas com energia variada.

d) O átomo é uma (esp) esfera positiva que, para tornar-se neutra, apresenta elétrons (partículas negativas) incrustados em sua superfície.





| DOM DOM | SEG LUN | TER MAR | QUA MIÉ | QUI JUE | SEX VIE | SÁB SÁB |
|------------|------------|------------|------------|------------|------------|------------|
| | | | | | | |

5 - Associe as afirmações ao seus respectivos responsáveis:

- I. O átomo possui propriedades elétricas em sua configuração.
- II. O átomo é uma partícula indivisível.
- III. O átomo possui sub-partículas: prótons, neutrons e elétrons.

a) I - Dalton, II - Rutherford e III - Thomson

~~b)~~ I - Thomson, II - Dalton e III - Bohr.

~~c)~~ I - Dalton, II - Thomson e III - Rutherford

~~d)~~ I - Rutherford, II - Bohr e III - Dalton

e) I - Thomson, II - Rutherford, e III - Bohr.