

QUESTÃO 5 - OBJETIVA

PERGUNTA:

Gostaria de saber qual afirmação está correta na questão 5. Pois diante dos meus estudos e análises, todas estariam falsas...

RESPOSTA

Prezado(a) aluno(a)

A questão 5 é a que está escrita, em vermelho, a seguir não é? Então, conforme publicado a resposta correta é a letra (b), ou seja, apenas uma (01) das afirmações é correta e essa afirmação é a (II)!

Entendo a sua dúvida pois você ainda é estudante,...a concepção teórica de órbita estável foi proposta por Bohr, através de postulados, para explicar os resultados experimentais obtidos por Rutherford!

A partir de experimentos com partículas alfa, Rutherford propôs que os elétrons (partículas negativas) giravam em torno do núcleo (onde estavam os prótons, partículas positivas), mas não conseguiu explicar porque os elétrons, partículas carregadas eletricamente, movimentavam-se mas não perdiam energia e não caíam no núcleo. Foi Bohr quem propôs, através de postulado, a idéia de órbitas estáveis, ou seja, órbitas nas quais os elétrons giravam mas não perdiam energia durante o seu movimento. Esse postulado é a base do modelo de Rutherford-Bohr!