No início do século XX, Niels Bohr apresentou um modelo atômico cujos postulados fundamentais descrevem que os elétrons de um átomo situam-se

a) sobre órbitas elípticas com o núcleo atômico ocupando um dos focos e emitindo energia ao completar cada órbita.

b) sobre órbitas estacionárias, emitindo radiação somente quando passam de uma órbita para outra de menor energia.

c) sobre órbitas estacionárias, mantendo-se sempre em níveis energéticos nulos.

d) em orbitais tipo *s*, *p*, *d* e *f* e emitem energia quando ascendem do orbital *s* para o *p*, do *p* para o *d* e do *d* para o *f*.

e) em cascas esféricas concêntricas de raios iguais a *nl*, em que *l* é o raio atômico e *n* é um número inteiro ou semi-inteiro.