Em 1913, o físico dinamarquês Niels Bohr, ao estudar espectros de emissão de determinadas substâncias, propôs um novo modelo para o átomo. A respeito desse modelo atômico, assinale a(s) alternativa(s) correta(s).

01. Os elétrons não se encontram em qualquer posição dentro do átomo, eles giram ao redor do núcleo em órbitas fixas e com energia definida.

02. Os elétrons, ao se movimentarem numa órbita fixa, não absorvem nem emitem energia.

04. Elétrons e prótons encontram-se igualmente distribuídos uniformemente ao longo de uma esfera.

08. Os elétrons movem-se em torno do núcleo numa órbita circular, sob a influência da atração coulombiana entre elétrons e núcleo.

16. Quando um elétron salta de uma órbita mais energética para uma órbita menos energética, ele não emite energia.