No modelo de Bohr para o átomo de Hidrogênio, o elétron descreve um movimento circular uniforme em torno do núcleo constituído por um único próton. Nesse modelo, a razão EP / EC entre a energia potencial eletrostática (EP) e a energia cinética (EC) do elétron seria:

a) 1;

b) –1;

c) 2;

d) –2;

e) –1/2.