No decaimento radioativo do Chumbo (Pb), com massa 210 e número atômico 82, ocorrem as seguintes transições:



até estabilizar no isótopo Pb com massa atômica 206 e número atômico 82. As letras gregas α e β indicam a emissão de uma partícula alfa ou beta, respectivamente. Com base nessas afirmações, assinale a alternativa **CORRETA**.

a) As partículas alfas ou radiação alfa são caracterizadas pela emissão de dois prótons e dois elétrons.

b) As partículas betas ou radiação beta são caracterizadas pela emissão de dois prótons e dois elétrons.

c) As partículas alfas ou radiação alfa são caracterizadas pela emissão de dois prótons e dois nêutrons.

d) As partículas betas ou radiação beta são caracterizadas pela emissão de dois prótons e dois nêutrons.

e) O decaimento apresentado não é possível, pois viola o princípio de conservação de energia.