O princípio da incerteza de Heisenberg afirma não ser possível a determinação simultânea, com certa precisão, da posição e da quantidade de movimento de uma partícula. Essa impossibilidade se deve

a) à imprecisão dos instrumentos atuais usados para a medição de partículas nesse princípio.

b) à pequeníssima massa da partícula utilizada na experimentação pelo cientista Heisenberg.

c) ao fato de o comportamento das partículas ser tratado estatisticamente nessa teoria.

d) ao desinteresse dos cientistas da época pela publicação do requerido princípio em questão.

e) ao comportamento corpuscular e ondulatório presente nas partículas usadas no experimento.