O *princípio da incerteza de Heisenberg* é uma das características mais marcantes do comportamento de um sistema quântico. Considerando as restrições impostas por ele, pode-se afirmar que

a) é impossível o conhecimento simultâneo, com precisão arbitrária, da posição e da quantidade de movimento de uma partícula.

b) o raio da trajetória do elétron em torno do núcleo atômico não pode apresentar qualquer valor, sendo incertas determinadas órbitas.

c) a simultaneidade de dois eventos para um observador em dado referencial inercial é incerta para outro observador em outro referencial inercial.

d) em um sistema no qual estão atuando forças não-conservativas, é incerta a quantidade de energia dissipada.

e) quando as radiações eletromagnéticas incidem sobre uma placa metálica, é incerto o número de elétrons que escapa dela após absorverem energia suficiente.