



Rys. 41.13. a) Diagram poziomów energetycznych dla jednego elektronu uwięzionego w kwadratowej zagrodzie o boku L . (Energia E wyrażona jest jako wielokrotność $h^2/8mL^2$). Elektron ze spinem w dół zajmuje stan o najniższej energii. b) Dwa elektrony (jeden ze spinem w górę, drugi ze spinem w dół) zajmują najniższy poziom na diagramie energii jednoelektronowych. c) Trzeci elektron obsadza następny poziom energetyczny. d) Konfiguracja stanu podstawowego dla wszystkich siedmiu elektronów. e) Trzy możliwe przejścia rozważane w treści przykładu przy wyznaczaniu pierwszego stanu wzbudzonego. f) Diagram poziomów energetycznych dla trzech najniższych energii rozważanego układu (energie wyrażone jako wielokrotności $h^2/8mL^2$)