В начало Курсы ФИиВТ 09.03.04 Программная инженерия(Очная) ПС 11 Разработка программных систем 4 семестр

(09.03.04 11 4 сем о)Физика Раздел 1 "Основы квантовой механики" Тест к лекции 2. Частные решения уравнения Шредингера. Атом водорода.

Тест начат	Воскресенье, 3 Март 2024, 21:16
Состояние	Завершенные
Завершен	Воскресенье, 3 Март 2024, 21:19
Прошло	3 мин. 7 сек.
времени	
Оценка	<b>3,67</b> из 4,00 ( <b>92</b> %)
Вопрос 1	
Верно	
Баллов: 1,00 из 1,00	

Частица в очень глубоком потенциальном ящике шириной *L* находится **на 3-м энергетическом уровне**.

Укажите, вблизи каких точек ящика плотность вероятности нахождения частицы <u>минимальна</u>.

Выберите один или несколько ответов:

- ∠ L/3 **✓**
- ✓ 2L/3 **✓**
- L/2
- L/6
- ✓ 0 ✓
- ✓ **L** ✓
- 5L/6

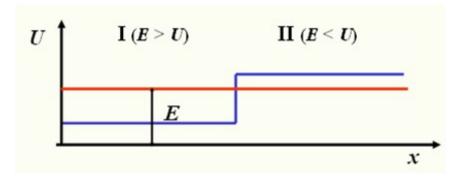
Ваш ответ верный.

**В**опрос **2** 

Частично правильный

Баллов: 0,67 из 1,00

Частица с энергией *Е* может находиться в области *I* и *II* (см. рисунок)



Укажите вид волновой функции в соответствующей области:

Волновая функция вида частицы в области...



 $\Psi(x) = e^{-\frac{\sqrt{2m(U-E)}}{\hbar}}$ 

соответствует нахождению 🗸

Волновая функция вида частицы в области...

$$\Psi(x) = e^{i\frac{\sqrt{2m(E-U)}}{\hbar}x}$$

соответствует нахождению

Волновая функция вида частицы в области...

Ваш ответ частично правильный.

Вы правильно выбрали 2.

Вопрос 3

Верно

Баллов: 1,00 из 1,00

Электрон в атоме находится в состоянии 3р.

Этому состоянию соответствуют следующие значения квантовых чисел:

Магнитное орбитальное квантовое число

0; +- 1

Орбитальное квантовое число

1

Главное квантовое число

3

Магнитное спиновое число

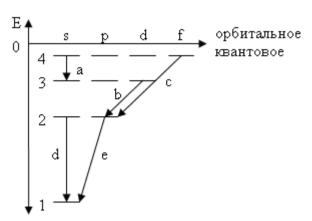
+-1/2

Ваш ответ верный.

Вопрос **4** Верно Баллов: 1,00 из 1,00

Дана схема состояний электрона в атоме водорода.

Существуют <u>правила отбора переходов</u> электрона между состояниями, т.к. должны выполняться законы <u>сохранения энергии и момента импульса</u>.



Укажите разрешенные переходы.

Выберите один или несколько ответов:

- d
- ✓ b **✓**
- ✓ e ✓
- \_\_\_\_\_C

Ваш ответ верный.