В начало Курсы ФИи	3Т 09.03.04 Программная инженерия(Оч	нная) ПС <u>11 Разработка программных систем</u>	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.		<u>едингера. Атом водорода.</u>	

Тест начат	Суббота, 23 Март 2024, 12:18
Состояние	Завершенные
Завершен	Суббота, 23 Март 2024, 12:27
Прошло	9 мин. 34 сек.
времени	
Оценка	4,00 из 4,00 (100 %)
Вопрос 1	
Верно	
Баллов: 1,00 из 1,00	

Частица в очень глубоком потенциальном ящике шириной \boldsymbol{L} находится **на 2-м энергетическом уровне**.

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

Выберите один или несколько ответов:

3L/4

✓

0

L/3

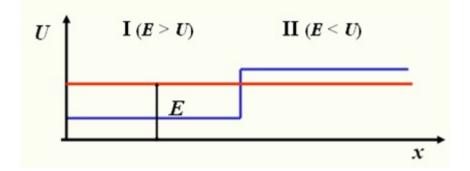
✓ L/4 ✓

2L/3

Ваш ответ верный.

Баллов: 1,00 из 1,00

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



Укажите вид волнового числа в соответствующей области:

Волновое число вида частицы в области...

Волновое число вида

частицы в области...

$$k = \frac{p}{\hbar} = \frac{\sqrt{2m(E-U)}}{\hbar}$$
 cootbeto

соответствует нахождению

$$k = \frac{i\sqrt{2m(U-E)}}{2m(U-E)}$$

соответствует нахождению

Ваш ответ верный.

Вопрос 3

Верно

Баллов: 1,00 из 1,00

Электрон в атоме находится в состоянии 3р.

Этому состоянию соответствуют следующие значения квантовых чисел:

Главное квантовое число

3

Орбитальное квантовое число

Магнитное спиновое число

+-1/2

Магнитное орбитальное квантовое число

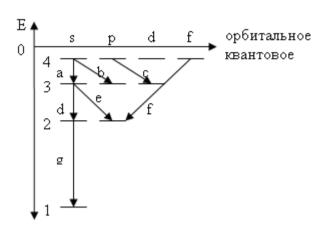
0; +- 1

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 переходы, запрещенные правилами отбора.

Выберите один или несколько ответов:

- ✓ d **✓**
- е
- ✓ f ✓
- h
- ✓ a
- ✓ g **✓**

Ваш ответ верный.