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 Дополнительные виды работ Спектр ртути (защита)

Тест начат Вторник, 21 Май 2024, 13:07

Состояние Завершенные

Завершен Вторник, 21 Май 2024, 13:11

Прошло з мин. 45 сек.

времени

Оценка 4,00 из 4,00 (100%)

Вопрос 1
Верно
Баллов: 1,00 из 1,00

## *Главное квантовое число* электрона в атоме равно **2**.

Укажите все возможные состояния электрона.

Выберите один или несколько ответов:

**2**f

2S **✓** 

✓ 2p **✓** 

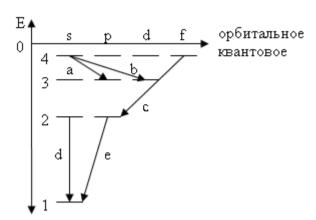
2d

Ваш ответ верный.

Вопрос **2** 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 <u>разрешенные</u> переходы.

Выберите один или несколько ответов:

✓ e ✓

b

✓ a ✓

d

Ваш ответ верный.

**В**опрос **3** 

Верно

Баллов: 1,00 из 1,00

Атом ртути находится в состоянии  $^{3}$ F.

Полный момент атома может принимать значения от |L + S| до |L - S|.

Укажите все возможные значения квантового числа полного момента атома для этого состояния:

Выберите один или несколько ответов:

1

✓ 2 🗸

✓ 3 ✓

Ваш ответ верный.

Зерно Баллов: 1,00 из 1,00		
Укажите разреше	ен или запрещен данный переход в атоме ртути и его причину.	
6 <sup>3</sup> D <sub>3</sub> - 6 <sup>3</sup> P <sub>2</sub>		
	разрешен, т.к. орбитальное квантовое число изменилось на 1	
7 <sup>3</sup> S <sub>1</sub> - 6 <sup>1</sup> P <sub>1</sub>	разрешен, т.к. орбитальное квантовое число изменилось на 1	✓
8 <sup>3</sup> S <sub>1</sub> - 7 <sup>1</sup> S <sub>0</sub>	запрещен, т.к. орбитальное квантовое число не изменилось	<b>✓</b>