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 Воскресенье, 2 Июнь 2024, 11:36

Состояние Завершенные

Завершен Воскресенье, 2 Июнь 2024, 11:43

Прошло 7 мин. 27 сек.
времени

Оценка 2,92 из 4,00 (73%)

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:

2S 
 ✓

\_\_\_\_2d

**2**f

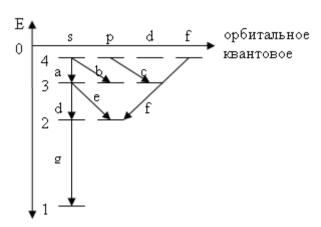
✓ 2p ✓

Ваш ответ верный.

Вопрос **2**Частично правильный
Баллов: 0,25 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, разрешенные правилами отбора.

Выберите один или несколько ответов:

- ✓ e ✓
- ✓ a X
- ✓ d X
- ✓ h ✓
- ✓ c **✓**
- f

Ваш ответ частично правильный.

Вы выбрали слишком много вариантов.

Вопрос 3

Верно

Баллов: 1,00 из 1,00

Атом ртути находится в состоянии  $\,^3$ D.

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:

- 2 🗸
- **7** 1 •
- **3**  ✓

Ваш ответ верный.

Вопрос 4
Частично правильный
Баллов: 0,67 из 1,00

Укажите разрешен или запрещен данный переход в атоме ртути и его причину.

8 <sup>3</sup>S<sub>1</sub> - 7 <sup>1</sup>S<sub>0</sub> запрещен, т.к. орбитальное квантовое число не изменилось
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> запрещен, т.к. главное квантовое число не изменилось

Ваш ответ частично правильный.
Вы правильно выбрали 2.