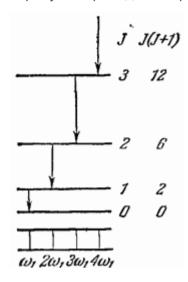
<u>ФИиВТ</u> 11 Разработка программных систем В начало 09.03.04 Программная инженерия(Очная) ПС <u>Курсы</u> Раздел 1 "Основы квантовой механики" Тест к лекции 4 "Многоэлектронные атомы. Спектры молекул" (09.03.04 11 4 сем о)Физика Тест начат Понедельник, 3 Июнь 2024, 17:30 Состояние Завершенные Завершен Понедельник, 3 Июнь 2024, 17:39 **Прошло** 9 мин. 26 сек. времени **Оценка 2,17** из 3,00 (**72**%) Вопрос 1 Верно Баллов: 1,00 из 1,00 Состояние атома ртути имеет такое обозначение:  $6^{3}$ D<sub>3</sub>. Укажите значения соответствующих квантовых чисел: Главное квантовое число -Спин атома -Орбитальное квантовое число -2 Полный момент -3 Ваш ответ верный. Вопрос **2** Частично правильный Баллов: 0,67 из 1,00 В многоэлектронных атомах уровни энергии определяются не только главным квантовым числом, но и **полным моментом атома**, а переходы между ними подчиняются правилам отбора. Атом ртути находился в состояниях  $\mathbf{6}^{3}\mathbf{D_{1}}$  и  $\mathbf{6}^{3}\mathbf{P_{1}}$  . Укажите, верны ли следующие утверждения: Переход из 1-го состояния во 2-е возможен, т.к. орбитальное число изменяется на 1. Нет, этого недостаточно × Переход из 1-го состояния во 2-е невозможен, т.к. главное квантовое число не изменяется. Нет, этого недостаточно Переход из 1-го состояния во 2-е невозможен, т.к. полный момент не изменяется на 1. Нет, этого недостаточно Ваш ответ частично правильный. Вы правильно выбрали 2.

Вопрос 3

Частично правильный

Баллов: 0,50 из 1,00

На рисунке приведен энергетический спектр молекулы и частоты линий спектра излучения .



Этот энергетический спектр соответствует

Спектральная линия с частотой 2ω1 соответствует переходу между уровнями

з-2

Ваш ответ частично правильный.

Вы правильно выбрали 1.