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

(09.03.04 11 4 сем_о)Физика Раздел 1 "Основы квантовой механики" Тест к лекции №3. Многоэлектронные атомы. Фермионы и бозоны. Принцип Паули.

Тест начат	Воскресенье, 3 Март 2024, 21:21					
Состояние	Завершенные					
Завершен	Воскресенье, 3 Март 2024, 21:23					
Прошло	2 мин. 1 сек.					
времени						
	4,00/4,00					
Оценка	3,00 из 3,00 (100 %)					
Вопрос 1						
Верно						
Баллов: 1,00 из 1,00						
Атом ртути находи	TCG B COCTOGHUM ³ D					
Атом ртути находится в состоянии ³ D.						
	ома может принимать значения от L + S до L - S .					
Укажите <u>все</u> возмо	жные значения квантового числа <u>полного момента</u> атома для этого состояния:					
Выберите один ил	и несколько ответов:					
0						
✓ 1 ✓						
3 🗸						
_						
✓ 2 ✔						
Ваш ответ верный						
ваш ответ верный						
Вопрос 2						
Верно						
Баллов: 1,00 из 1,00						
Волновая функция	я системы при перестановке двух тождественных частиц <i>не изменила</i> свой знак.					
Ответьте на следу	ющие вопросы:					

целым

не выполняется

симметричной

Ваш ответ верный.

Значение спина частиц системы является

Волновая функция такой системы является...

Для этой систем принцип Паули...

Вопрос 3			
Верно			
Баллов: 1,00 из 1,00			
Укажите верные утверждения для фононов (кван Его спиновое квантовое число равно			
го спиновое квантовое число равно	0	✓	
Он относится к классу	бозонов	✓	
Его волновая функция	симметричная	✓	

симметричная

любое количество

Ваш ответ верный.

Вопрос **4** Верно

Баллов: 1,00 из 1,00

На рисунке показаны уровни энергии орбиталей в атомах, а справа - образование периодов как совокупности орбиталей.



В одном квантовом состоянии таких частиц может быть...

Сформируйте верные утверждения:

Максимальное число электронов на 5р - орбитали равно...

Максимальное число электронов на 4d - орбитали равно...

Число химических элементов в 5-м периоде равно...



Ваш ответ верный.