



Вопрос 3

Баллов: 1,00 из

Верно

1,00

1,00

Сопоставьте формулу и вид уравнения Шредингера:

$$\frac{\partial^2 \Psi}{\partial x^2} + \frac{2m}{\hbar^2} E \Psi = 0$$
Стационарное уравнение для одномерного ящик
$$-\frac{\hbar 2}{2m} \Delta \Psi + U \Psi = i \hbar \frac{\partial \Psi}{\partial t}$$
Нестационарное трехмерное уравнение
$$\frac{\partial^2 \Psi}{\partial x^2} + \frac{2m}{\hbar^2} \left( E - \frac{k x^2}{2} \right) \Psi = 0$$
Стационарное уравнение для одномерного гармо

Ваш ответ верный.

Вопрос **4**Верно
Частица в очень глубоком потенциальном ящике шириной **L** находится **на 2-м энергетическом уровне**.

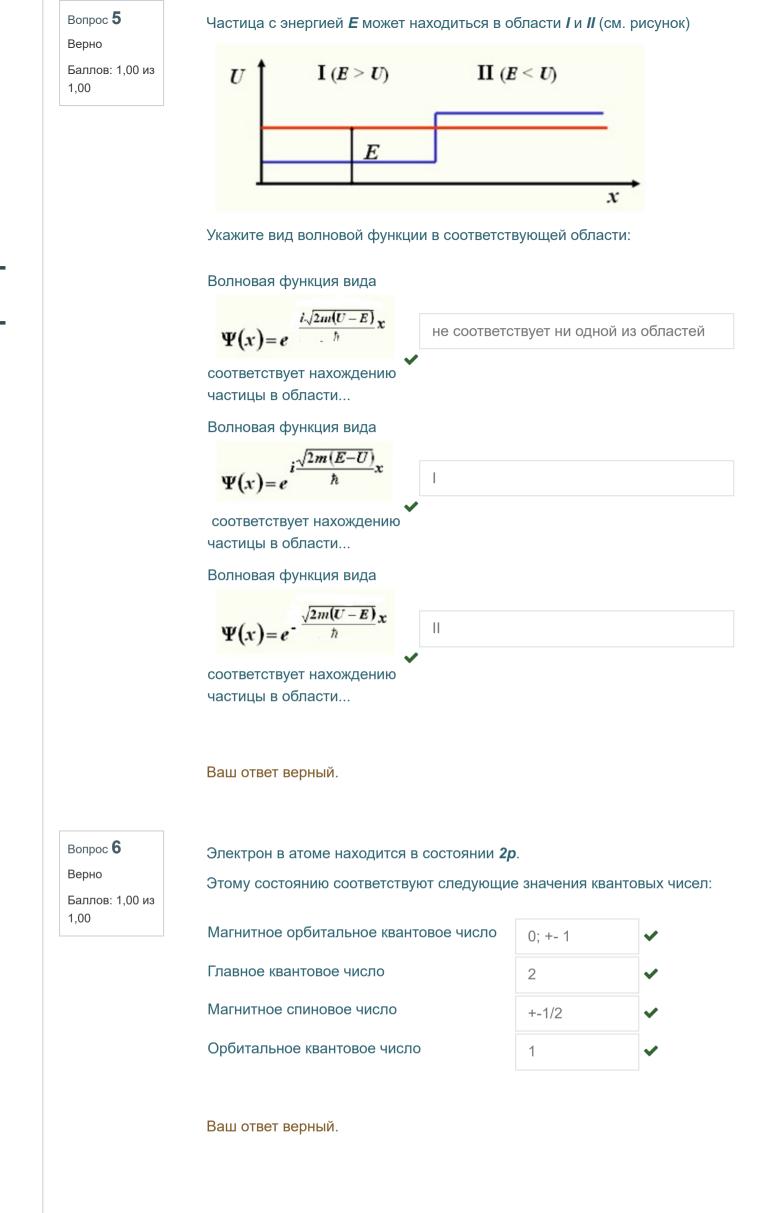
Укажите, вблизи каких точек ящика плотность вероятности нахождения частицы **максимальна**.

Выберите один или несколько ответов:

- ∠ L/4 ✓
- L/2
- 0
- 3L/4 

  ✓
- L/3
- 2L/3

Ваш ответ верный.

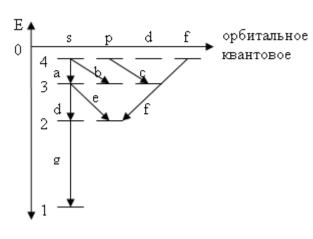




Дана схема состояний электрона в атоме водорода.

Существуют *правила отбора переходов* электрона между с

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:



## Ваш ответ верный.

Вопрос **8**Верно
Баллов: 1,00 из
1,00

Вопрос **7** 

Баллов: 1,00 из

Верно

1,00

Энергетический уровень в атоме ртути имеет обозначение 6  $^3S_1$  Укажите значения квантовых числе для этого состояния:

Главное квантовое число равно

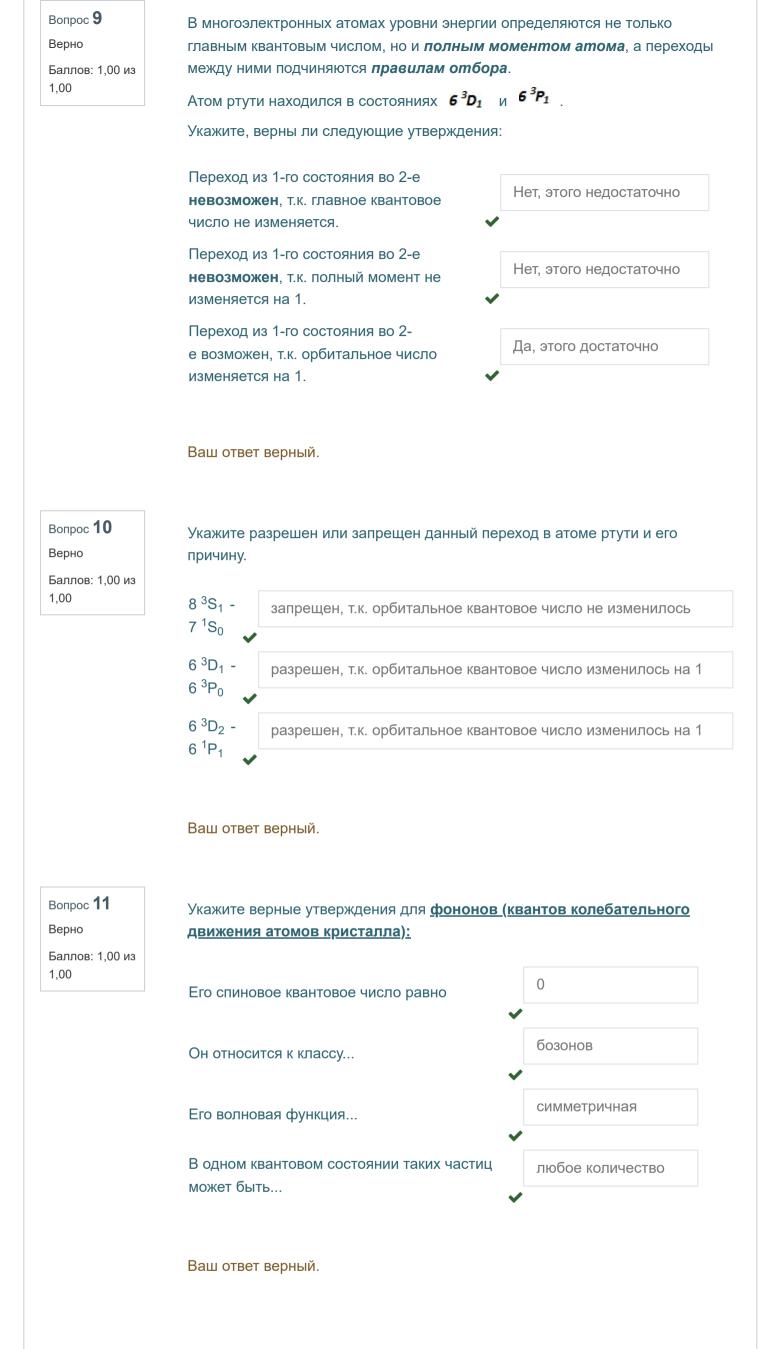
Квантовое число полного момента равно

Спиновое квантовое число равно

Орбитальное квантовое число равно

0

Ваш ответ верный.



На рисунке показаны уровни энергии орбиталей в атомах, а справа -Верно образование периодов как совокупности орбиталей. Баллов: 1,00 из Энергетическая последовательность орбиталей в изолированных атомах Правило Клечковского: орбитальная энергия последовательно повышается по мере увеличения суммы (*n*+1), при одном и том же значении этой суммы относительно меньшей энергией обладает атомная орбиталь с меньшим значением главного квантового числа *n*. 1,00 Атомные орбитали 15 1 период 2 период 3 3 период 7p 6a 11111 4 период 5 период 55 4p 3a 6 период 4s | 4p | 3s | 3p 7 период 7*p* Начало 8 периода 8 0 85 Сформируйте верные утверждения: Максимальное число электронов на 5f - орбитали 14 равно... Максимальное число электронов на 6d - орбитали 10 равно... Число химических элементов в 7-м периоде 22 равно... Ваш ответ верный. Вопрос 13 Атом ртути находится в состоянии <sup>3</sup>Р. Верно Полный момент атома может принимать значения от |L + S| до |L - S|. Баллов: 1,00 из Укажите все возможные значения квантового числа полного момента атома 1,00 для этого состояния: Выберите один или несколько ответов: **~** 0 🗸 3 **~ ~** 2 🗸 Ваш ответ верный.

Вопрос 12