

Тест по химии Строение электронных оболочек атомов для за 8 класса

Готовые материалы для тестирования Тест по химии Строение электронных оболочек атомов для за 8 класса с ответами

1. Атому какого химического элемента соответствует 5 электронных слоев?

- 1) Rb
- 2) Ca
- 3) В

2. Сколько энергетических уровней содержится в ядре атома углерода?

- 1) 1
- 2) 2
- 3) 3

3. Какой из приведенных ниже элементов обладает 2 заполненными электронными слоями?

- 1) Li
- 2) Na
- 3) H

4. Сколько электронов содержится на первом энергетическом уровне?

- 1) 1
- 2) 2
- 3) 3

5. Какое максимальное количество электронов может быть на 2 уровне?

- 1) 6
- 2) 8
- 3) 10

6. Какой элемент имеет завершённый внешний уровень?

- 1) Na
- 2) Pb
- 3) Rn

7. Сколько электронов на внешнем уровне имеет атом натрия?

- 1) 1
- 2) 2
- 3) 3

8. Каким по счёту является внешний энергетический уровень в атоме мышьяка?

- 1) 2
- 2) 3
- 3) 4

9. Каково распределение электронов в атоме аргона?

- 1) 2, 8, 9
- 2) 2, 8, 8
- 3) 2, 6, 8

10. Сколько электронов содержится на внешнем уровне атома серы?

- 1) 4
- 2) 5
- 3) 6

Ответы на тест химии Строение электронных оболочек атомов для 8 класса

- 1-1
- 2-2

3-2
4-2
5-2
6-3
7-1
8-3
9-2
10-3