

Тест по химии

Строение электронных оболочек атомов для 8 класса

1. Атому какого химического элемента соответствует 5 электронных слоев?
 - 1) Rb
 - 2) Ca
 - 3) B
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 завершенный 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 счету 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