

Тест. Строение электронных оболочек атомов.

Матюшина Т.Н.

Тест строение электронных оболочек атомов предложен для тематического контроля по теме «Строение атома».

Система оценки: 5 балльная

Список вопросов теста

Вопрос 1

Число энергетических уровней по которым распределены электроны в атоме равно

Варианты ответов

- номеру элемента
- номеру группы
- номеру периода
- числу валентных электронов

Вопрос 2

Номер группы в Периодической системе определяет число

Варианты ответов

- электронов в атоме
- валентных электронов
- внешних электронов
- уровней в атоме

Вопрос 3

Число полностью заполненных электронных уровней и число неспаренных электронов в атоме хлора равно

Варианты ответов

- 2 и 7
- 2 и 1
- 3 и 1
- 3 и 7

Вопрос 4

В атоме кальция число полностью заполненных энергетических подуровней равно

Варианты ответов

- 4
- 5

- 6
- 7

Вопрос 5

Число неспаренных электронов в атоме углерода в возбужденном состоянии равно

Варианты ответов

- 1
- 2
- 3
- 4

Вопрос 6

Валентными электронами атома серы в основном состоянии являются

- | | |
|--------------------|------------------|
| 1) $..4s^2 4p^4$; | 2) $..6s^2 6p^1$ |
| 3) $..3s^2 3p^4$; | 4) $...3p^6$ |

Варианты ответов

- 1
- 2
- 3
- 4

Вопрос 7

Атом, какого химического элемента в основном состоянии имеет электронную конфигурацию $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

Варианты ответов

- магния
- натрия
- калия
- меди

Вопрос 8

Высший оксид R_2O_3 образует элемент атом которого имеет следующее распределение электронов по энергетическим уровням

Варианты ответов

- 2,8,5
- 2,8,3
- 2,8,18,5
- 8,8,13,2