

Тест по теме  
«Строение атома»

Структура периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева»

- Изотопы одного и того же элемента отличаются друг от друга
  - числом нейтронов
  - числом электронов
  - числом протонов
  - зарядом ядра
- Ядра атомов изотопов различаются числом
  - протонов
  - нейтронов
  - протонов и нейтронов
  - протонов и электронов
- Одинаковое число протонов и нейтронов содержится в атоме
  - железа-56
  - иода-127
  - кобальта-59
  - углерода-12
- Наибольший радиус имеет атом
  - брома
  - мышьяка
  - бария
  - олова
- Число энергетических уровней и число внешних электронов атома хлора равны соответственно
  - 4, 6
  - 2, 5
  - 3, 7
  - 4, 5
- В порядке возрастания атомного радиуса химические элементы расположены в ряду
  - Be, B, C, N
  - Rb, K, Na, Li
  - O, S, Se, Te
  - Mg, Al, Si, P
- Из приведенных химических элементов самый большой радиус атома имеет
  - Bi
  - N
  - As
  - P
- В каком ряду химические элементы расположены в порядке возрастания их атомного радиуса?
  - Na, Mg, Al, Si
  - Li, Be, B, C
  - P, S, Cl, Ar
  - F, O, N, C
- В ряду  $Mg \rightarrow Ca \rightarrow Sr \rightarrow Ba$  способность металлов отдавать электроны
  - ослабевает
  - возрастает
  - не изменяется
  - изменяется периодически
- Легче всего присоединяет электроны атом
  - серы
  - хлора
  - селена
  - брома
- В ряду  $Li \rightarrow Na \rightarrow K \rightarrow Rb$  способность металлов отдавать электроны
  - Возрастает
  - ослабевает
  - не изменяется
  - изменяется периодически
- Наибольший радиус имеет атом
  - олова
  - кремния
  - свинца
  - углерода
- Распределению электронов по энергетическим уровням в атоме элемента соответствует ряд чисел: 2, 8, 6. В Периодической системе этот элемент расположен в группе
  - VA
  - VIA
  - VB
  - VIB
- В каком ряду простые вещества расположены в порядке усиления металлических свойств?
  - Mg, Ca, Ba
  - Na, Mg, Al
  - K, Ca, Fe
  - Sc, Ca, Mg
- Неметаллические свойства элементов усиливаются в ряду:
  - Cl—S—P—Si
  - N—P—As—Se
  - B—C—N—O
  - C—Si—P—N

16. Установите соответствие:

<i>элемент</i>	<i>число занятых электронами энергетических уровней в атоме</i>
А) кремний	1) один
Б) кислород	2) четыре
В) гелий	3) три
Г) калий	4) два

17. Установите соответствие:

<i>элемент</i>	<i>число протонов в ядре атома</i>
А) фосфор	1) 19
Б) бор	2) 10
В) неон	3) 15
Г) калий	4) 5

18. Установите соответствие:

<i>элемент</i>	<i>Электронная схема атома</i>
А) бериллий	1) $2\bar{e} 8\bar{e}$
Б) магний	2) $2\bar{e} 8\bar{e} 7\bar{e}$
В) неон	3) $2\bar{e} 2\bar{e}$
Г) хлор	4) $2\bar{e} 8\bar{e} 2\bar{e}$

19. Установите соответствие:

<i>элемент</i>	<i>Электронная схема атома</i>
А) фтор	1) $2\bar{e} 8\bar{e} 3\bar{e}$
Б) алюминий	2) $2\bar{e} 8\bar{e} 8\bar{e}$
В) аргон	3) $2\bar{e} 8\bar{e} 8\bar{e} 1\bar{e}$
Г) калий	4) $2\bar{e} 7\bar{e}$

Тест по теме  
«Строение атома»

Структура периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева»

- Изотопы одного и того же элемента отличаются друг от друга
  - числом нейтронов
  - числом электронов
  - числом протонов
  - зарядом ядра
- Ядра атомов изотопов различаются числом
  - протонов
  - нейтронов
  - протонов и нейтронов
  - протонов и электронов
- Одинаковое число протонов и нейтронов содержится в атоме
  - железа-56
  - иода-127
  - кобальта-59
  - углерода-12
- Наибольший радиус имеет атом
  - брома
  - мышьяка
  - бария
  - олова
- Число энергетических уровней и число внешних электронов атома хлора равны соответственно
  - 4, 6
  - 2, 5
  - 3, 7
  - 4, 5
- В порядке возрастания атомного радиуса химические элементы расположены в ряду
  - Be, B, C, N
  - Rb, K, Na, Li
  - O, S, Se, Te
  - Mg, Al, Si, P
- Из приведенных химических элементов самый большой радиус атома имеет
  - Bi
  - N
  - As
  - P
- В каком ряду химические элементы расположены в порядке возрастания их атомного радиуса?
  - Na, Mg, Al, Si
  - Li, Be, B, C
  - P, S, Cl, Ar
  - F, O, N, C
- В ряду Mg → Ca → Sr → Ba способность металлов отдавать электроны
  - ослабевает
  - возрастает
  - не изменяется
  - изменяется периодически
- Легче всего присоединяет электроны атом
  - серы
  - хлора
  - селена
  - брома
- В ряду Li → Na → K → Rb способность металлов отдавать электроны
  - Возрастает
  - ослабевает
  - не изменяется
  - изменяется периодически
- Наибольший радиус имеет атом
  - олова
  - кремния
  - свинца
  - углерода
- Распределению электронов по энергетическим уровням в атоме элемента соответствует ряд чисел: 2, 8, 6. В Периодической системе этот элемент расположен в группе
  - VA
  - VIA
  - VB
  - VIB
- В каком ряду простые вещества расположены в порядке усиления металлических свойств?
  - Mg, Ca, Ba
  - Na, Mg, Al
  - K, Ca, Fe
  - Sc, Ca, Mg
- Неметаллические свойства элементов усиливаются в ряду:
  - Cl—S—P—Si
  - N—P—As—Se
  - B—C—N—O
  - C—Si—P—N

16. Установите соответствие:

<i>элемент</i>	<i>число занятых электронами энергетических уровней в атоме</i>
А) кремний	1) один
Б) кислород	2) четыре
В) гелий	3) три
Г) калий	4) два

17. Установите соответствие:

<i>элемент</i>	<i>число протонов в ядре атома</i>
А) фосфор	1) 19
Б) бор	2) 10
В) неон	3) 15
Г) калий	4) 5

18. Установите соответствие:

<i>элемент</i>	<i>Электронная схема атома</i>
А) бериллий	1) 2ē 8ē
Б) магний	2) 2ē 8ē 7ē
В) неон	3) 2ē 2ē
Г) хлор	4) 2ē 8ē 2ē

19. Установите соответствие:

<i>элемент</i>	<i>Электронная схема атома</i>
А) фтор	1) 2ē 8ē 3ē
Б) алюминий	2) 2ē 8ē 8ē
В) аргон	3) 2ē 8ē 8ē 1ē
Г) калий	4) 2ē 7ē

Бланк ответов

1.	1
2.	2
3.	4
4.	3
5.	3
6.	3
7.	1
8.	4
9.	2
10.	2
11.	1
12.	3
13.	2
14.	1
15.	3

На установление соответствия

	А	Б	В	Г
16	3	4	1	2
17	3	4	2	1
18	3	2	1	4
19	4	1	2	3