

Тест по химии
Периодический закон.
Распределение электронов в атомах элементов малых периодов
11 класс

1. Числа электронных уровней у атомов брома и алюминия равны соответственно
 - 1) 1
 - 2) 2
 - 3) 3
 - 4) 4
 - 5) 5
2. Максимальные числа электронов на *p*-и *d*-подуровнях равны
 - 1) 2
 - 2) 6
 - 3) 8
 - 4) 10
 - 5) 14
3. Гантелеобразная и сферическая формы характерны для
 - 1) *s*-орбиталей
 - 2) *p*-орбиталей
 - 3) *d*-орбиталей
 - 4) *f*-орбиталей
 - 5) *sp*³-орбиталей
4. Электронные формулы внешнего уровня $2s^22p^1$ и $3s^23p^4$ соответствуют атомам
 - 1) лития
 - 2) бора
 - 3) кислорода
 - 4) кремния
 - 5) серы
5. Наборы, включающие только *p*-элементы
 - 1) C, S, Ar
 - 2) O, P, He
 - 3) N, H, Al
 - 4) B, F, Mg
 - 5) Cl, Ga, As
6. Подуровни $2s$ и $3p$ характеризуются наборами двух квантовых чисел *n* и *l*
 - 1) 2 и 1
 - 2) 3 и 2
 - 3) 3 и 1
 - 4) 2 и 0
 - 5) 3 и 0
7. Наборы квантовых чисел а) $n = 4$ и $l = 2$, б) $n = 3$ и $l = 0$ характеризуют подуровни
 - 1) $3s$
 - 2) $4d$
 - 3) $4p$
 - 4) $3d$
 - 5) $3p$
8. Атомы, на внешних уровнях которых в основном состоянии нет неспаренных электронов
 - 1) магний
 - 2) бор
 - 3) гелий
 - 4) кислород
 - 5) хлор
9. Атомы, на внешних уровнях которых в основном состоянии имеется один неспаренный электрон
 - 1) кальций
 - 2) алюминий
 - 3) аргон
 - 4) сера
 - 5) фтор
10. Атомы, на внешних уровнях которых в основном состоянии имеется три неспаренных электрона
 - 1) алюминий
 - 2) бор
 - 3) азот
 - 4) фосфор
 - 5) сера

*Ответы на тест по химии
Периодический закон.
Распределение электронов в атомах элементов малых периодов
11 класс*

1-43
2-24
3-21
4-25
5-15
6-43
7-21
8-13
9-25
10-34