

Для выполнения задания используйте представленный в каждом задании ряд химических элементов.

Ответом в задании является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в каждом ряду.

1) Sn 2) Fe 3) C 4) Pb 5) Cr

1. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют валентные электроны как на s-, так и на d-подуровнях.

--	--

1) B 2) Cs 3) Fe 4) Cr 5) Pb

2. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон.

--	--

1) Ca 2) C 3) Fe 4) Pb 5) K

3. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют на внешнем энергетическом уровне ровно два электрона.

--	--

1) Si 2) Br 3) Fe 4) N 5) Al

4. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют на внешнем энергетическом уровне один неспаренный электрон.

--	--

1) Ba 2) Sn 3) Ti 4) S 5) Ca

5. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют на внешнем энергетическом уровне два неспаренных электрона.

--	--

1) V 2) Cl 3) As 4) P 5) Nb

6. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют электронную формулу внешнего энергетического уровня ns^2np^3 .

--	--

1) Ca 2) F 3) S 4) N 5) Fe

7. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов образуют положительный или отрицательный ион с электронной конфигурацией аргона.

--	--

1) Al 2) Ca 3) He 4) H 5) F

8. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов образуют положительный или отрицательный ион с электронной конфигурацией неона.

--	--

1) Cr 2) Br 3) F 4) S 5) Li

9. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют электронную формулу внешнего энергетического уровня ns^1 .

--	--

1) Sc 2) F 3) Br 4) Sr 5) Cl

10. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют восемь электронов на предвнешнем энергетическом уровне.

--	--

1) H 2) Cl 3) Cs 4) F 5) Na

11. Определите, атомам каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии не хватает одного электрона для полного заполнения внешнего энергетического уровня.

--	--

1) O 2) Se 3) F 4) S 5) Na

12. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов образуют устойчивый отрицательный ион, содержащий 10 электронов.

--	--

1) S 2) Ti 3) Sc 4) Se 5) Cu

13. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном энергетическом состоянии не содержат неспаренные электроны на внешнем энергетическом уровне.

--	--

1) Y 2) V 3) Al 4) Be 5) Ar

14. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном энергетическом состоянии содержат 6 s-электронов.

--	--

1) Sr 2) Ti 3) Ge 4) Si 5) Zr

15. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном энергетическом состоянии содержат два p-электрона на внешнем энергетическом уровне.

--	--

1) Mn 2) Cr 3) Al 4) F 5) Ba

16. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном энергетическом состоянии содержат одинаковое количество электронов на внешнем энергетическом уровне.

--	--

1) Fe 2) F 3) Se 4) Sr 5) C

17. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном энергетическом состоянии имеют одинаковое количество неспаренных электронов на внешнем энергетическом уровне.

--	--

Ответы:

1. 25	6. 34	11. 14	16. 15
2. 24	7. 13	12. 13	17. 35
3. 13	8. 15	13. 23	
4. 25	9. 15	14. 35	
5. 24	10. 45	15. 34	