

[9] Выберите два элемента, которые образуют высший гидроксид состава H_2RO_4 .

- 1) Cr 2) P 3) C 4) Se 5) Mn

--	--

[10] Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в водородном соединении проявляют валентность, равную III. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

- 1) P 2) Si 3) Cl 4) Al 5) C

--	--

[11] Выберите два элемента, валентность которых в высшем оксиде совпадает с их валентностью в водородном соединении.

- 1) Si 2) Cl 3) Ca 4) S 5) N

--	--

[12] Выберите два элемента, которые проявляют в соединениях постоянную валентность.

- 1) Na 2) Fe 3) Cu 4) F 5) Br

--	--

[13] Выберите два элемента, валентность которых в высшем оксиде больше, чем в водородном соединении.

- 1) Ba 2) As 3) F 4) Al 5) I

--	--

[14] Выберите два элемента, которые способны образовать оксиды состава как RO , так и R_2O_3 .

- 1) Cr 2) Si 3) Se 4) N 5) Al

--	--

[15] Выберите два элемента, которые способны образовать оксиды состава как RO , так и RO_2 .

- 1) Zn 2) Cl 3) N 4) Ca 5) Mn

--	--

[16] Выберите два элемента, которые способны образовать оксид состава R_2O_5 .

- 1) I 2) Ar 3) Al 4) S 5) As

--	--

[17] Выберите два элемента, которые проявляют в бинарных соединениях переменную валентность.

- 1) Li 2) C 3) Zn 4) F 5) P

--	--

[18] Выберите два элемента, которые в бинарных соединениях способны проявлять валентность, равную III.

- 1) Sb 2) Ca 3) Cl 4) S 5) Zn

--	--

[19] Выберите два элемента, низшая степень окисления которых равна –1.

- 1) Br 2) F 3) N 4) Li 5) S

--	--

[20] Выберите два элемента, которые **не проявляют** отрицательную степень окисления.

- 1) O 2) Zn 3) Cl 4) C 5) Be

--	--

[21] Выберите два элемента, высшая степень окисления которых равна +7.

- 1) F 2) Si 3) Cl 4) Mn 5) S

--	--

[22] Выберите два элемента, которые могут проявлять отрицательную степень окисления.

- 1) Mg 2) Ba 3) C 4) S 5) Ca

--	--

[23] Выберите два элемента, которые могут проявлять степень окисления, равную +6.

- 1) O 2) Se 3) V 4) Zn 5) Mn

--	--

[24] Выберите два элемента, которые могут проявлять только положительную степень окисления.

- 1) O 2) H 3) Mg 4) Na 5) Br

--	--

[25] Выберите два элемента, для которых степень окисления, равная +3, является типичной.

- 1) Se 2) B 3) P 4) O 5) S

--	--

[26] Выберите два элемента, которые в неорганических веществах могут проявлять степень окисления как +2, так и +4.

- 1) O 2) S 3) Al 4) Cu 5) Mn

--	--

[27] Выберите два элемента, высшая степень окисления которых **не совпадает** с номером группы, в которой они расположены.

- 1) F 2) Se 3) Al 4) Cu 5) Mn

--	--

[28] Выберите два элемента, для которых характерны степени окисления как +2, так и +3.

- 1) N 2) Cl 3) Cr 4) Al 5) S

--	--

[29] Выберите два элемента, которые способны проявлять как положительную, так и отрицательную степень окисления.

- 1) Ar 2) As 3) Cu 4) Pb 5) Si

--	--

[30] Выберите два элемента, которые проявляют одинаковую низшую степень окисления.

- 1) Na 2) H 3) C 4) Br 5) S

--	--

[31] Выберите два элемента, которые проявляют постоянную степень окисления в сложных веществах.

- 1) Zn 2) F 3) Cu 4) H 5) Si

--	--

[32] Выберите два элемента, которые проявляют одинаковую высшую степень окисления.

- 1) O 2) S 3) C 4) Br 5) Mg

--	--

[33] Выберите два элемента, для каждого из которых характерна степень окисления, равная как +3, так и +5.

- 1) Sc 2) Cl 3) C 4) S 5) V

--	--

[34] Выберите два элемента, каждый из которых образует водородное соединение состава HR и высший гидроксид состава HRO_4 .

- 1) F 2) Na 3) P 4) Cl 5) Br

--	--

[35] Выберите два элемента, которые в бинарном соединении друг с другом оба проявляют валентность, равную II.

- 1) C 2) Ca 3) P 4) O 5) H

--	--

[36] Выберите два элемента, которые проявляют несколько ненулевых степеней окисления.

- 1) Al 2) Cr 3) H 4) Na 5) F

--	--

[37] Выберите два элемента, которые способны проявлять отрицательную степень окисления.

- 1) Cu 2) K 3) Ag 4) Se 5) S

--	--

[38] Выберите два элемента, низшая степень окисления которых равна -3.

- 1) V 2) P 3) Al 4) Cl 5) As

--	--

[39] Выберите два элемента, каждый из которых проявляет степень окисления, равную +2.

- 1) Mg 2) Al 3) S 4) F 5) Li

--	--

[40] Выберите два элемента, низшая степень окисления которых равна -1.

- 1) Mn 2) H 3) F 4) S 5) Si

--	--

[41] Выберите два элемента, которые в сложных веществах проявляют постоянную степень окисления.

- 1) Al 2) Cr 3) Se 4) Na 5) Br

--	--

[42] Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента с наибольшей разностью между значениями высшей и низшей степени окисления.

- 1) Mn 2) Al 3) Ti 4) Si 5) Se

--	--

[43] Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в кислородсодержащем анионе состава RO_x^{2-} способны проявлять одинаковую степень окисления.

- 1) Cl 2) Ca 3) Mg 4) S 5) Mn

--	--

[44] Выберите два элемента, у каждого из которых значение высшей степени окисления численно совпадает со значением низшей степени окисления.

- 1) O 2) Si 3) Cr 4) Sc 5) Cl

--	--

[45] Выберите два элемента, которые образуют кислородсодержащий анион состава ЭO_3^{2-} .

- 1) Be 2) Si 3) Zn 4) S 5) Mg

--	--

[46] Выберите два элемента, у которых разность между значениями высшей и низшей степеней окисления принимает наименьшее значение.

- 1) Mg 2) Cl 3) O 4) P 5) F

--	--

[47] Выберите два элемента, которые способны проявлять несколько различных положительных степеней окисления.

- 1) Zn 2) K 3) Mg 4) Cr 5) Cl

--	--

[48] Выберите два элемента, которые способны проявлять несколько различных отрицательных степеней окисления.

- 1) Mn 2) N 3) I 4) Mg 5) O

--	--

[49] Выберите два элемента, у которых сумма высшей и низшей степеней окисления равна 6.

- 1) Cr 2) S 3) Br 4) P 5) B

--	--

[50] Выберите два элемента, у которых разность между высшей и низшей степенями окисления равна двум.

- 1) H 2) Al 3) O 4) N 5) Mg

--	--

[51] Выберите два элемента, которые в кислородсодержащем анионе состава RO_x^- проявляют одинаковую степень окисления.

- 1) Si 2) P 3) Zn 4) I 5) F

--	--

[52] Выберите два элемента, которые в простом бескислородном анионе проявляют одинаковую степень окисления.

- 1) H 2) Mn 3) Br 4) P 5) Ca

--	--

[53] Выберите два элемента, у которых разность между высшей и низшей степенями окисления принимает наибольшее значение.

- 1) He 2) V 3) Se 4) Br 5) O

--	--

[54] Выберите два элемента, которые **не образуют** кислородсодержащий анион состава RO_4^{x-} .

- 1) Fe 2) S 3) Ca 4) F 5) P

--	--

[55] Выберите два элемента, для которых **не характерно** образование иона состава RO_x^- .

- 1) Mg 2) Al 3) S 4) Mn 5) Br

--	--

[56] Выберите два элемента, которые в кислородсодержащем анионе состава RO_x^{2-} проявляют одинаковую степень окисления.

- 1) C 2) Cl 3) Al 4) Te 5) Sr

--	--

[57] Выберите два элемента, которые проявляют положительную степень окисления в водородном соединении.

- 1) Si 2) Ca 3) I 4) S 5) Br

--	--

[58] Выберите два элемента, в бинарных соединениях с которыми фосфор проявляет отрицательную степень окисления.

- 1) F 2) Rb 3) S 4) H 5) Cl

--	--

Ответы:

[1]	[2]	[3]	[4]	[5]	[6]	[7]	[8]	[9]	[10]
35	13	24	14	14	12	15	15	14	14
[11]	[12]	[13]	[14]	[15]	[16]	[17]	[18]	[19]	[20]
13	14	25	14	35	15	25	13	12	25
[21]	[22]	[23]	[24]	[25]	[26]	[27]	[28]	[29]	[30]
34	34	25	34	23	25	14	13	25	24
[31]	[32]	[33]	[34]	[35]	[36]	[37]	[38]	[39]	[40]
12	15	25	45	24	23	45	25	13	23
[41]	[42]	[43]	[44]	[45]	[46]	[47]	[48]	[49]	[50]
14	45	45	12	24	15	45	25	13	15
[51]	[52]	[53]	[54]	[55]	[56]	[57]	[58]		
24	13	34	34	13	14	12	24		