

1.	<p>1) Se 2) K 3) Al 4) C 5) Ca</p> <p>Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в составе образованных ими анионов с общей формулой ЭO_x^{2-} могут иметь одинаковую степень окисления.</p>
2.	<p>1) S 2) V 3) Mg 4) Al 5) H</p> <p>Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разность между значениями их высшей и низшей степеней окисления.</p>
3.	<p>1) F 2) Al 3) Br 4) Zn 5) H</p> <p>Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, у каждого из которых разность между значениями их высшей и низшей степеней окисления равна 2.</p>
4.	<p>1) Cl 2) Sr 3) Se 4) P 5) K</p> <p>Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в составе образованных ими кислородсодержащих анионов могут иметь одинаковую степень окисления.</p>
5.	<p>1) S 2) Ca 3) Mn 4) Al 5) Cl</p> <p>Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в высших оксидах проявляют одинаковую степень окисления.</p>
6.	<p>1) C 2) Cr 3) Mg 4) F 5) Na</p> <p>Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разность между значениями их высшей и низшей степеней окисления.</p>
7.	<p>1) B 2) Mg 3) Cl 4) S 5) V</p> <p>Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разность между значениями степеней окисления в высшем оксиде и летучем водородном соединении.</p>
8.	<p>1) K 2) Na 3) Cr 4) Mg 5) Se</p> <p>Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые могут иметь одинаковую степень окисления в составе образованных ими кислородсодержащих анионов.</p>
9.	<p>1) Li 2) N 3) F 4) Cr 5) Ar</p> <p>Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях проявляют степень окисления +3.</p>

10	<p style="text-align: center;">1) Ti 2) P 3) N 4) Al 5) O</p> <p>Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, валентность которых в молекулах летучих водородных соединений равна III.</p>
11	<p style="text-align: center;">1) Cr 2) Al 3) Ti 4) P 5) S</p> <p>Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в высших оксидах проявляют одинаковую степень окисления.</p>
12	<p style="text-align: center;">1) Cs 2) C 3) O 4) Cr 5) N</p> <p>Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разность между значениями их высшей и низшей степени окисления.</p>
13	<p style="text-align: center;">1) Cr 2) P 3) Al 4) Be 5) S</p> <p>Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в составе образованных ими анионов с общей формулой ЭO_x^{2-} могут иметь одинаковую степень окисления.</p>