

3 задание (ЕГЭ по химии)

1) Al 2) Si 3) Mg 4) C 5) N

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях проявляют постоянную степень окисления.

1) B 2) Al 3) F 4) Fe 5) N

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые проявляют в оксидах степень окисления как +2, так и +3.

1) P 2) Se 3) Si 4) Cr 5) S

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, степень окисления которых в оксидах может принимать значение +3.

1) S 2) Na 3) Al 4) C 5) Mg

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые могут проявлять степень окисления +4.

1) P 2) C 3) Si 4) Cr 5) S

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, степень окисления которых в оксидах может принимать значение +3.

1) C 2) N 3) F 4) Be 5) Ne

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые **не проявляют** положительной степени окисления.

1) Na 2) Cl 3) Si 4) Mn 5) Cr

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять валентность I.

1) Al 2) S 3) Cr 4) P 5) Si

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, степень окисления которых в высших оксидах равна +6.

1) S 2) Na 3) Al 4) Si 5) Mg

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединении с кислородом проявляют степень окисления +4.

1) H 2) S 3) F 4) Na 5) Mg

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях **не проявляют** отрицательной степени окисления.

vk.com/examtop

1) O 2) H 3) Be 4) Cu 5) N

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях **не проявляют** отрицательной степени окисления.

1) C 2) H 3) O 4) Mg 5) N

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявляют степень окисления +4.

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

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявляют степень окисления +6.

1) Na 2) N 3) F 4) Cu 5) Be

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях проявляют переменную степень окисления.

1) Li 2) F 3) N 4) As 5) Br

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, проявляющих во всех соединениях валентность I.

1) Na 2) P 3) Br 4) Mn 5) Cl

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, проявляющих во всех соединениях только положительную степень окисления.

1) O 2) P 3) Si 4) Cr 5) S

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, степень окисления которых в оксидах может принимать значение +3.

1) N 2) He 3) C 4) F 5) Be

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые **не проявляют** отрицательной степени окисления.

1) Ba 2) Si 3) Mn 4) Na 5) Cl

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять отрицательную степень окисления.

1) Na 2) K 3) Si 4) Mg 5) C

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые проявляют низшую степень окисления, равную -4.

1) V 2) Br 3) S 4) As 5) I

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях проявляют валентность I.

vk.com/examtop

1) Cr 2) P 3) Na 4) Si 5) N

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые **не проявляют** отрицательной степени окисления.

1) Mn 2) Fe 3) Al 4) Si 5) P

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в оксидах проявляют степень окисления +4.

1) Cr 2) O 3) Mg 4) Se 5) C

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, для которых наименьшая степень окисления равна -2.

1) Cs 2) Be 3) B 4) Cr 5) N

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях проявляют постоянную степень окисления.

1) Sc 2) F 3) N 4) C 5) Ca

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять степень окисления +4.

1) Fe 2) Mg 3) S 4) P 5) Cu

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях проявляют степень окисления +6.

1) S 2) Cu 3) Cl 4) Si 5) Mg

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять валентность I.

1) Sr 2) Br 3) Rb 4) As 5) Se

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях проявляют постоянную степень окисления.

1) Na 2) Al 3) Br 4) Cu 5) Se

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях проявляют постоянную степень окисления.

1) P 2) Cu 3) B 4) Mg 5) Si

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях **не проявляют** отрицательной степени окисления.

1) Mg 2) P 3) N 4) O 5) Ti

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые **не проявляют** валентности, равной номеру группы.

vk.com/examtop

1) K 2) Na 3) Se 4) Mg 5) S

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединении с водородом проявляют отрицательную степень окисления.

1) O 2) Cu 3) Al 4) Cl 5) Na

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять степень окисления, равную -1 .

1) V 2) B 3) Li 4) C 5) He

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, степень окисления которых в соединениях может принимать отрицательное значение.

1) Al 2) V 3) P 4) H 5) Cl

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять степень окисления, равную -1 .

1) Si 2) Se 3) Mg 4) C 5) S

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, для которых наименьшая степень окисления равна -2 .

1) Zn 2) S 3) Si 4) Fe 5) Mg

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях проявляют постоянную степень окисления.

1) He 2) Ba 3) Si 4) S 5) F

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях **не проявляют** отрицательной степени окисления.

1) Fe 2) Mg 3) S 4) P 5) Cu

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, степень окисления которых в соединениях может принимать отрицательное значение.

1) Sn 2) Ca 3) C 4) K 5) B

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять степень окисления, равную $+4$.

1) Mn 2) B 3) F 4) Cl 5) N

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять степень окисления $+7$.

1) Mn 2) B 3) F 4) Cl 5) N

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые **не проявляют** валентности, равной номеру группы.

vk.com/examtop

1) K 2) Na 3) Se 4) Mg 5) S

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединении с водородом проявляют степень окисления +1.

1) Na 2) Cl 3) As 4) Ca 5) Ge

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять степень окисления +5.

1) Li 2) P 3) B 4) Cu 5) N

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, степень окисления которых в оксидах может принимать значение +2.

1) Ne 2) Be 3) N 4) C 5) O

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые могут проявлять валентность, равную номеру группы.

1) Na 2) K 3) Al 4) N 5) Rb

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять степень окисления +3.

1) K 2) Br 3) Se 4) Si 5) S

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять степень окисления -2.

1) S 2) P 3) Ar 4) Si 5) Mg

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях **не проявляют** отрицательной степени окисления.

1) P 2) Cl 3) B 4) Ca 5) He

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять степень окисления +5.

1) Ar 2) Mg 3) Cu 4) Zn 5) P

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях проявляют переменную степень окисления.

1) Ca 2) Cl 3) Si 4) S 5) Mn

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, степень окисления которых в высших гидроксидах равна +7.

1) H 2) S 3) Si 4) Mg 5) Mn

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях **не проявляют** степени окисления +4.

vk.com/examtop

1) O 2) C 3) Al 4) Si 5) P

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, степень окисления которых в оксидах может принимать значение +3.

1) P 2) Na 3) Cl 4) Mn 5) S

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях с водородом проявляют валентность I.

1) Al 2) N 3) P 4) B 5) S

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, степень окисления которых в высших оксидах равна +3.

1) O 2) Se 3) Si 4) C 5) N

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, у каждого из которых валентность в высших оксидах и в летучих водородных соединениях одинаковая.

1) Cr 2) Na 3) P 4) As 5) N

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, степень окисления которых в оксидах может принимать значение +2.

1) Al 2) Na 3) C 4) Mg 5) S

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединении с водородом проявляют отрицательную степень окисления.

1) Na 2) Si 3) Mg 4) C 5) O

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, проявляющих во всех соединениях только положительную степень окисления.

1) As 2) P 3) Al 4) B 5) Na

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, степень окисления которых в высших гидроксидах равна +3.

1) Al 2) O 3) Na 4) Mg 5) Si

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять отрицательную степень окисления.

1) S 2) Si 3) Ne 4) Al 5) Mg

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять отрицательную степень окисления.

vk.com/examtop

1) Cu 2) Cl 3) Zn 4) Si 5) P

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях **не проявляют** отрицательной степени окисления.

1) N 2) C 3) B 4) Na 5) Al

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, степень окисления которых в оксидах может принимать значение +1.

1) Cl 2) Zn 3) N 4) S 5) Mg

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях проявляют постоянную степень окисления.

1) Zn 2) Si 3) Cu 4) S 5) P

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, степень окисления которых в оксидах может принимать значение +4.

1) Cl 2) Sn 3) Ge 4) Mg 5) Na

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в высших оксидах проявляют степень окисления +4.

1) C 2) Cr 3) Cu 4) Be 5) N

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в оксидах проявляют степень окисления +1.

1) Be 2) O 3) Cl 4) Mn 5) N

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые **не проявляют** валентности, равной номеру группы.

1) F 2) O 3) N 4) S 5) Cl

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые **не проявляют** степени окисления, равной номеру группы.

1) C 2) Rb 3) Sr 4) Be 5) Si

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в оксидах проявляют валентность IV.

1) O 2) S 3) Cr 4) C 5) N

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, для которых наибольшая степень окисления равна +6.

vk.com/examtop

1) P 2) S 3) Ba 4) Ti 5) F

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в составе образованных ими кислородсодержащих анионов могут иметь одинаковую степень окисления.

1) Be 2) V 3) Ti 4) H 5) S

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разность между максимальной и минимальной степенями окисления.

1) Si 2) S 3) F 4) Zn 5) Ar

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.

1) Cs 2) C 3) O 4) Cr 5) N

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разность между значениями их высшей и низшей степени окисления.

1) B 2) Sn 3) Cr 4) N 5) C

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, степень окисления которых в высших оксидах равна +4.

1) Cr 2) P 3) Al 4) Be 5) S

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.

1) Ca 2) P 3) N 4) O 5) Ti

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, у каждого из которых разность между значениями их высшей и низшей степеней окисления равна 4.

1) Zn 2) C 3) Al 4) Cl 5) Ti

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в составе образованных ими анионов с общей формулой ЭO_x^- могут иметь одинаковую степень окисления.

vk.com/examtop

1) F 2) Al 3) Br 4) Zn 5) H

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, у каждого из которых разность между значениями их высшей и низшей степеней окисления равна 2.

1) Cl 2) Sr 3) Se 4) P 5) K

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в составе образованных ими кислородсодержащих анионов могут иметь одинаковую степень окисления.

1) C 2) Mg 3) Mn 4) P 5) Cl

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в высших оксидах проявляют одинаковую степень окисления.

1) C 2) Mg 3) Sc 4) Pb 5) Si

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в кислотных оксидах проявляют одинаковую степень окисления.

1) Li 2) N 3) F 4) Cr 5) Ar

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях проявляют степень окисления +3.

1) Cr 2) Al 3) Ti 4) P 5) S

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в высших оксидах проявляют одинаковую степень окисления.

1) Al 2) Se 3) Cr 4) As 5) O

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.

1) S 2) V 3) Mg 4) Al 5) H

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разность между значениями их высшей и низшей степеней окисления.

1) Mn 2) Sc 3) F 4) Si 5) P

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разность между значениями их высшей и низшей степеней окисления.

vk.com/examtop

1) Se 2) K 3) Al 4) C 5) Ca

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.

1) C 2) Cr 3) Mg 4) F 5) Na

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разность между значениями их высшей и низшей степеней окисления.

1) Be 2) P 3) Ti 4) S 5) Cl

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в составе образованных ими анионов с общей формулой ЭO_x^- могут иметь одинаковую степень окисления.

1) K 2) Na 3) Cr 4) Mg 5) Se

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые могут иметь одинаковую степень окисления в составе образованных ими кислородсодержащих анионов.

1) B 2) Mg 3) Cl 4) S 5) V

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разность между значениями степеней окисления в высшем оксиде и летучем водородном соединении.

1) S 2) Ca 3) Mn 4) Al 5) Cl

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в высших оксидах проявляют одинаковую степень окисления.

1) Ti 2) P 3) N 4) Al 5) O

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, валентность которых в молекулах летучих водородных соединений равна III.
