Для выполнения заданий 1−3 используйте следующий ряд химических элементов:

1. P;
2. Al;
3. Cl;
4. Zn;
5. H.

Ответом в заданиях 1−3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

1. Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, у каждого из которых разность между значениями их высшей и низшей степеней окисления равна 2. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Для выполнения заданий 1−3 используйте следующий ряд химических элементов:

1. S;
2. V;
3. Mg;
4. Al;
5. H.

Ответом в заданиях 1−3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

2. Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разность между значениями их высшей и низшей степеней окисления. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

Для выполнения заданий 1−3 используйте следующий ряд химических элементов:

1. Cr;
2. Si;
3. Sc;
4. O;
5. N.

Ответом в заданиях 1−3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

3. Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разность между значениями их высшей и низшей степеней окисления. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Для выполнения заданий 1−3 используйте следующий ряд химических элементов:

1. Na;
2. Al;
3. Si;
4. N;
5. V.

Ответом в заданиях 1−3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

4. Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разницу между высшей и низшей степенью окисления. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Для выполнения заданий 1−3 используйте следующий ряд химических элементов:

1. Cs;
2. C;
3. O;
4. Cr;
5. N.

Ответом в заданиях 1−3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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

Для выполнения заданий 1−3 используйте следующий ряд химических элементов:

1. Mg;
2. C;
3. B;
4. Si;
5. Li.

Ответом в заданиях 1−3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

6. Из указанного ряда выберите два элемента, у которых разность между высшей и низшей степенями окисления равна 8. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Для выполнения заданий 1−3 используйте следующий ряд химических элементов:

1. Cr;
2. Si;
3. Cs;
4. O;
5. N.

Ответом в заданиях 1−3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

7. Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разность между значениями их высшей и низшей степеней окисления. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Для выполнения заданий 1−3 используйте следующий ряд химических элементов:

1. Cr;
2. Si;
3. Sc;
4. O;
5. N.

Ответом в заданиях 1−3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

8. Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разность между значениями их высшей и низшей степеней окисления. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Для выполнения заданий 1−3 используйте следующий ряд химических элементов:

1. Mg;
2. O;
3. F;
4. H;
5. V.

Ответом в заданиях 1−3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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

Для выполнения заданий 1−3 используйте следующий ряд химических элементов:

1. H;
2. O;
3. Mg;
4. V;
5. F.

Ответом в заданиях 1−3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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

Для выполнения заданий 1−3 используйте следующий ряд химических элементов:

1. Al;
2. Cr;
3. P;
4. Cl;
5. Mn.

Ответом в заданиях 1−3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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

Для выполнения заданий 1−3 используйте следующий ряд химических элементов:

1. Be;
2. V;
3. Ti;
4. H;
5. S.

Ответом в заданиях 1−3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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

13. Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, у каждого из которых сумма значений их высшей и низшей степеней окисления равна 4.

1) O;
2) Ti;
3) Zn;
4) S;
5) C.

Запишите номера выбранных элементов.

14. Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, у каждого из которых алгебраическая сумма значений их высшей и низшей степеней окисления равна 4.

1) O;
2) Ti;
3) Zn;
4) S;
5) C.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Для выполнения заданий 1−3 используйте следующий ряд химических элементов:

1. F;
2. Mg;
3. Br;
4. Zn;
5. H.

Ответом в заданиях 1−3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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

Запишите номера выбранных элементов.

Для выполнения заданий 1−3 используйте следующий ряд химических элементов:

1. C;
2. S;
3. F;
4. Ti;
5. Mn.

Ответом в заданиях 1−3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

16. Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, у которых разность между высшей и низшей степенями окисления одинакова. Запишите номера выбранных элементов.