

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

1. Cl;
2. Sr;
3. Se;
4. P;
5. K.

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

**1.** Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, степень окисления которых в кислородсодержащих анионах может быть одинаковой. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов.

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

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 в составе образованных ими анионов с общей формулой  $\mathcal{E}O_x^{2-}$  могут иметь одинаковую степень окисления. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. S;
2. Na;
3. Al;
4. O;
5. Cr.

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 в составе образованных ими анионов с общей формулой  $\mathcal{E}O_4^{2-}$  могут иметь одинаковую степень окисления. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. Al;
2. Se;
3. Cr;
4. As;
5. O.

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 в составе образованных ими анионов с общей формулой  $\mathcal{E}O_x^{2-}$  могут иметь одинаковую степень окисления. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. Na;
2. N;
3. C;
4. F;
5. V.

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

**5.** Из указанного ряда выберите два элемента, которые способны образовывать ион  $\text{EO}_3^-$ . Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. K;
2. Mg;
3. N;
4. F;
5. Fe.

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

**6.** Из указанного ряда выберите два элемента, которые могут входить в состав как катионов, так и анионов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. C;
2. F;
3. Fe;
4. P;
5. Be.

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

**7.** Из указанного ряда выберите два элемента, которые образуют анион состава  $\text{XO}_4^{\text{n}^-}$ . Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Mg;
2. Cr;
3. Cl;
4. P;
5. K.

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

**8.** Из указанного ряда выберите два элемента, которые образуют анион состава  $\text{X}_2\text{O}_7^{\text{n}^-}$ . Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. N;
2. Fe;
3. P;
4. Sb;
5. Mn.

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

**9.** Из указанного ряда выберите два элемента, которые в соединениях образуют катион  $X^{2+}$ . Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. O;
2. Fe;
3. S;
4. Te;
5. V.

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

**10.** Из указанного ряда выберите два элемента, которые в соединениях образуют катион  $X^{3+}$ . Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. C;
2. Cu;
3. K;
4. Se;
5. I.

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

**11.** Из числа указанных в ряду элементов выберите два, которые в анионе  $\mathcal{E}O_3^{2-}$ , проявляют одинаковую степень окисления. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. Ca;
2. S;
3. Cr;
4. P;
5. Si.

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 в образованных ими анионов с общей формулой  $\mathcal{E}O_4^{x-}$  могут иметь одинаковую степень окисления. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. Be;
2. Si;
3. Cl;
4. Al;
5. V.

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

**13.** Из указанного ряда выберите два элемента, которые способны образовывать трехзарядный катион в водном растворе. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Na;
2. Cr;
3. P;
4. Mg;
5. H.

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

**14.** Из указанного ряда выберите два элемента, которые способны образовывать двухзарядный катион в водном растворе. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. Tl;
2. Fe;
3. Al;
4. Ga;
5. S.

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

**15.** Из указанного ряда выберите два элемента, которые способны образовывать анион  $\text{ЭO}_4^{2-}$  в щелочной среде. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. Al;
2. As;
3. Co;
4. N;
5. P.

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

**16.** Из указанного ряда выберите два элемента, которые способны образовывать катион  $\text{Э}^{3+}$  в кислой среде. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. N;
2. H;
3. Al;
4. O;
5. Li.

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

**17.** Из указанного ряда выберите два элемента, которые способны образовывать анион  $\text{ЭO}_2^-$  в твердых соединениях. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. N;
2. Ca;
3. F;
4. V;
5. Li.

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

**18.** Из указанного ряда выберите два элемента, которые способны образовывать катион  $\text{ЭO}_2^+$ . Запишите номера выбранных элементов.

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

1. S;
2. N;
3. Zn;
4. Cl;
5. Mg.

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

**19.** Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в образованных ими кислородсодержащих анионах могут иметь степень окисления +5. Запишите номера выбранных элементов.

**20.** Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, способных образовывать кислородсодержащие анионы вида  $\text{ЭO}_4^{n-}$ :

- 1) N;
- 2) Be;
- 3) Cl;
- 4) Cr;
- 5) C.

Запишите номера выбранных элементов.

**21.** Из предложенного перечня химических элементов выберите два элемента, находящихся в одном периоде Периодической системы, которые могут иметь одинаковую степень окисления в образованных ими анионах с общей формулой  $\mathcal{E}O_2^-$  :

- 1) Se;
- 2) Br;
- 3) S;
- 4) Al;
- 5) Cl.

Запишите номера выбранных элементов.

**22.** Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в составе образованных ими анионов с общей формулой  $\mathcal{E}O_3^{2-}$  могут иметь одинаковую степень окисления.

- 1) Si;
- 2) Mg;
- 3) S;
- 4) P;
- 5) Ar.

Запишите номера выбранных элементов.

**23.** Из числа указанных в ряду химических элементов выберите два элемента, в водородных соединениях которых атомное соотношение между элементами равно 1:3.

- 1) Ca;
- 2) P;
- 3) Al;
- 4) Xe;
- 5) Rb.

Запишите номера выбранных элементов.

**24.** Из предложенного перечня химических элементов выберите два элемента, которые могут иметь одинаковую степень окисления в образованных ими анионах с общей формулой  $\mathcal{E}O_x^-$ .

- 1) C;
- 2) N;
- 3) I;
- 4) Ti;
- 5) K.

Запишите номера выбранных элементов.

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

1. Mg;
2. Ar;
3. Si;
4. P;
5. S.

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

**25.** Из предложенного перечня элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять степень окисления +4 в составе кислородсодержащего иона.

**26.** Из предложенного перечня химических элементов выберите два таких, которые могут образовывать кислородсодержащие анионы вида  $\mathcal{E}O_2^-$ .

- 1) C;
- 2) F;
- 3) Ti;
- 4) Al;
- 5) N.

Запишите номера выбранных элементов.

**27.** Из предложенного перечня химических элементов выберите два таких, которые могут иметь одинаковые степени окисления в образованных ими анионах с общей формулой  $\mathcal{E}O_x^-$ :

- 1) Se;
- 2) Fe;
- 3) Cs;
- 4) Cr;
- 5) Sr.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Cl;
2. Mg;
3. Be;
4. Na;
5. Ge.

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

**28.** Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые образуют твёрдые соединения, содержащие ион  $\mathcal{E}O_2^n$ . Запишите номера выбранных элементов.

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

1. Na;
2. Be;
3. Al;
4. Sn;
5. P.

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

**29.** Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые входят в состав анионов  $\text{ЭO}_2^{n-}$ . Запишите номера выбранных элементов.

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

1. H;
2. Mg;
3. Si;
4. Li;
5. Cl.

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

**30.** Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые входят в состав анионов  $\text{ЭO}_3^{n-}$ . Запишите номера выбранных элементов.