

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

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

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

**1.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне четыре электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Na.
2. K.
3. Al.
4. Mg.
5. C.

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

**2.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. P.
2. N.
3. S.
4. Al.
5. O.

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

**3.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне пять электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Be.
2. Mg.
3. Si.
4. Cl.
5. F.

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

**4.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. F.
2. Ga.
3. O.
4. B.
5. Se.

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

**5.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне три электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Br.
2. I.
3. K.
4. As.
5. P.

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

**6.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне семь электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. K.
2. Br.
3. Li.
4. Ca.
5. Ba.

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

**7.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Cs.
2. Ca.
3. Bi.
4. N.
5. Ba.

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

**8.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Sr.
2. F.
3. C.
4. I.
5. Sn.

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

**9.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне семь электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. F.
2. S.
3. Ba.
4. Be.
5. O.

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

**10.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Cl.
2. Si.
3. As.
4. Br.
5. P.

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

**11.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне семь электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. C.
2. Al.
3. Mg.
4. Si.
5. Be.

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

**12.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Pb.
2. Si.
3. I.
4. At.
5. Bi.

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

**13.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне четыре электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. C.
2. N.
3. Pb.
4. Cs.
5. Bi.

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

**14.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне четыре электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Cs.
2. Rb.
3. Sr.
4. Ba.
5. Tl.

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

**15.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Be.
2. S.
3. Bi.
4. Ba.
5. Po.

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

**16.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне шесть электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. As.
2. Sb.
3. Si.
4. Sn.
5. Sr.

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

**17.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне 5 электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. O.
2. Si.
3. Ga.
4. Ge.
5. Se.

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

**18.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне 6 электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. S.
2. C.
3. O.
4. N.
5. P.

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

**19.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне 6 электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. K.
2. H.
3. Ca.
4. Br.
5. F.

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

**20.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. P.
2. Bi.
3. Be.
4. At.
5. Ba.

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

**21.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Cl.
2. S.
3. Li.
4. At.
5. Al.

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

**22.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне семь электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Cs.
2. H.
3. Sr.
4. Sb.
5. Te.

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

**23.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Ge.
2. Al.
3. Ca.
4. Br.
5. Ba.

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

**24.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Cl.
2. Rb.
3. Te.
4. F.
5. Sn.

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

**25.** Определите, двум атомам каких из указанных элементов до завершения внешнего уровня не хватает одного электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Ba.
2. At.
3. Bi.
4. Mg.
5. Rb.

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

**26.** Определите, двум атомам каких из указанных элементов до завершения внешнего уровня не хватает шести электронов.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. I.
2. S.
3. Al.
4. Na.
5. At.

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

**27.** Определите, двум атомам каких из указанных элементов до завершения внешнего уровня не хватает одного электрона.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. C.
2. Ca.
3. As.
4. Be.
5. Ga.

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

**28.** Определите, двум атомам каких из указанных элементов до завершения внешнего уровня не хватает шести электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Ва.
2. In.
3. РЬ.
4. Si.
5. Cs.

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

**29.** Определите, двум атомам каких из указанных элементов до завершения внешнего уровня не хватает четырех электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. РЬ.
2. Ge.
3. Cs.
4. He.
5. At.

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

**30.** Определите, двум атомам каких из указанных элементов до завершения внешнего уровня не хватает четырех электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. К.
2. I.
3. Se.
4. Rb.
5. Sb.

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

**31.** Определите, двум атомам каких из указанных элементов до завершения внешнего уровня не хватает семи электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. К.
2. Se.
3. Ge.
4. О.
5. Р.

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

**32.** Определите, двум атомам каких из указанных элементов до завершения внешнего уровня не хватает двух электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Cl.
2. Pb.
3. Ca.
4. Si.
5. Mg.

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

**33.** Определите, двум атомам каких из указанных элементов до завершения внешнего уровня не хватает четырех электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Na.
2. F.
3. H.
4. Mg.
5. Si.

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

**34.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Sr.
2. N.
3. Li.
4. Bi.
5. F.

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

**35.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне пять электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Ca.
2. C.
3. Ba.
4. F.
5. O.

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

**36.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Be.
2. O.
3. B.
4. Al.
5. H.

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

**37.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне три электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Br.
2. Ca.
3. F.
4. Al.
5. K.

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

**38.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне семь электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Cs.
2. Cl.
3. Tl.
4. Li.
5. Ba.

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

**39.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. C.
2. Ca.
3. Br.
4. As.
5. Mg.

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

**40.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. I.
2. Rb.
3. F.
4. Ca.
5. Sr.

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

**41.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне семь электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Ba.
2. F.
3. Se.
4. Ca.
5. Ga.

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

**42.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Cl.
2. Si.
3. As.
4. Br.
5. K.

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

**43.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне семь электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Cl.
2. Ba.
3. O.
4. Mg.
5. Si.

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

**44.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Pb.
2. At.
3. C.
4. Al.
5. Ba.

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

**45.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне четыре электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Si.
2. P.
3. Ge.
4. Ca.
5. Al.

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

**46.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне четыре электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Br.
2. Na.
3. Rb.
4. In.
5. Te.

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

**47.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Al.
2. S.
3. Se.
4. Bi.
5. Na.

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

**48.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне шесть электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. N.
2. Si.
3. Li.
4. As.
5. F.

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

**49.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне пять электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. S.
2. Te.
3. Si.
4. F.
5. Na.

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

**50.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне шесть электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Po.
2. Cl.
3. Na.
4. O.
5. P.

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

**51.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне шесть электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Li.
2. C.
3. B.
4. H.
5. Al.

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

**52.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Ba.
2. Po.
3. Bi.
4. Sr.
5. I.

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

**53.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Na.
2. C.
3. F.
4. Sn.
5. O.

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

**54.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне четыре электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Cs.
2. P.
3. Al.
4. Li.
5. S.

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

**55.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. As.
2. Sr.
3. P.
4. Al.
5. Mg.

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

**56.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне пять электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Tl.
2. At.
3. Li.
4. Al.
5. Ba.

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

**57.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне три электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Ga.
2. Ca.
3. Kr.
4. In.
5. H.

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

**58.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне три электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Cl.
2. Sn.
3. Sb.
4. I.
5. Ba.

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

**59.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне семь электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. H.
2. O.
3. B.
4. Li.
5. Se.

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

**60.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Ne.
2. Sr.
3. Ba.
4. F.
5. N.

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

**61.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Br.
2. Bi.
3. Pb.
4. At.
5. Sn.

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

**62.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне семь электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. B.
2. Rb.
3. Sb.
4. In.
5. Ge.

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

**63.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне три электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Se.
2. N.
3. Ba.
4. Cs.
5. Po.

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

**64.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне шесть электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. К.
2. Cl.
3. Mg.
4. Be.
5. Si.

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

**65.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют в основном состоянии один неспаренный электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Ga.
2. Pb.
3. H.
4. Ge.
5. As.

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

**66.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне четыре электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Ga.
2. Be.
3. B.
4. C.
5. Cl.

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

**67.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне три электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. B.
2. Na.
3. As.
4. Li.
5. F.

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

**68.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. S.
2. Al.
3. Be.
4. O.
5. Mg.

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

**69.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне шесть электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Bi.
2. As.
3. At.
4. K.
5. Se.

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

**70.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне пять электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. K.
2. Sn.
3. Se.
4. Ca.
5. Rb.

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

**71.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Cs.
2. Sr.
3. In.
4. Mg.
5. Sn.

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

**72.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. F.
2. Al.
3. P.
4. At.
5. Na.

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

**73.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне семь электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Ga.
2. Te.
3. Rb.
4. P.
5. In.

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

**74.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне три электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Tl.
2. Te.
3. Ba.
4. As.
5. Po.

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

**75.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне шесть электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Ca.
2. Pb.
3. Li.
4. Ba.
5. Cs.

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

**76.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. N.
2. В.
3. С.
4. Н.
5. Ge.

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

**77.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне четыре электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Ga.
2. O.
3. Na.
4. В.
5. Be.

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

**78.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне три электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Bi.
2. Na.
3. At.
4. Po.
5. H.

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

**79.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. S.
2. Al.
3. В.
4. Po.
5. Si.

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

**80.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне шесть электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Se.
2. Sb.
3. Ga.
4. As.
5. Li.

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

**81.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне пять электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Te.
2. S.
3. Ca.
4. Cl.
5. Na.

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

**82.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне шесть электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Se.
2. In.
3. Ba.
4. Te.
5. I.

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

**83.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне шесть электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Rb.
2. At.
3. Sr.
4. Pb.
5. Cs.

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

**84.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. P.
2. Mg.
3. Cs.
4. Sr.
5. Cl.

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

**85.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Na.
2. Ga.
3. Ca.
4. In.
5. Se.

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

**86.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне три электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Na.
2. Si.
3. At.
4. Cs.
5. Po.

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

**87.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. B.
2. N.
3. O.
4. P.
5. Sr.

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

**88.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне пять электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Sr.
2. Ca.
3. Te.
4. Ga.
5. In.

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

**89.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. S.
2. Cs.
3. In.
4. Al.
5. Cl.

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

**90.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне три электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. O.
2. C.
3. F.
4. S.
5. Na.

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

**91.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне шесть электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Ca.
2. Ba.
3. Se.
4. S.
5. As.

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

**92.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне шесть электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Rb.
2. O.
3. F.
4. H.
5. Be.

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

**93.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Po.
2. Ca.
3. Cs.
4. Sr.
5. Tl.

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

**94.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. C.
2. Na.
3. Pb.
4. Mg.
5. Al.

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

**95.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне четыре электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Li.
2. Cl.
3. Cs.
4. Mg.
5. P.

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

**96.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Bi.
2. S.
3. P.
4. Na.
5. Be.

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

**97.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне пять электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Sr.
2. Li.
3. F.
4. Be.
5. As.

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

**98.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Al.
2. Pb.
3. Po.
4. Ga.
5. At.

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

**99.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне три электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Cl.
2. Br.
3. K.
4. As.
5. Na.

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

**100.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне семь электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. K.
2. Ca.
3. Al.
4. Li.
5. Se.

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

**101.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. P.
2. Be.
3. Mg.
4. Br.
5. Na.

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

**102.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Se.
2. I.
3. Sb.
4. Cl.
5. Sr.

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

**103.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне семь электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Ba.
2. Sr.
3. Sn.
4. Si.
5. Rb.

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

**104.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. I.
2. Bi.
3. Si.
4. At.
5. Po.

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

**105.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне семь электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Pb.
2. В.
3. O.
4. Tl.
5. Bi.

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

**106.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне три электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Pb.
2. K.
3. Al.
4. Ge.
5. Ga.

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

**107.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне четыре электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Se.
2. Li.
3. Sb.
4. N.
5. F.

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

**108.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют в основном состоянии один неспаренный электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Br.
2. Li.
3. Se.
4. Rb.
5. As.

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

**109.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Tl.
2. O.
3. Bi.
4. Te.
5. At.

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

**110.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне шесть электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. P.
2. Cs.
3. Rn.
4. Sb.
5. At.

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

**111.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне пять электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Se.
2. Si.
3. Cl.
4. Po.
5. Mg.

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

**112.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне шесть электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Te.
2. Ca.
3. Br.
4. O.
5. As.

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

**113.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне шесть электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Rb.
2. Ca.
3. Na.
4. In.
5. Xe.

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

**114.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Ba.
2. P.
3. Ca.
4. Al.
5. S.

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

**115.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. C.
2. Ca.
3. Na.
4. Si.
5. Ar.

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

**116.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне четыре электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Cs.
2. K.
3. As.
4. At.
5. Ga.

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

**117.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне один электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Bi.
2. Be.
3. N.
4. Te.
5. O.

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

**118.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне пять электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Tl.
2. Ga.
3. Po.
4. K.
5. Se.

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

**119.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне три электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Ga.
2. H.
3. Ge.
4. Br.
5. Tl.

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

**120.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне три электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Cs.
2. Br.
3. As.
4. I.
5. Ca.

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

**121.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне семь электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

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

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

**122.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат один неспаренный электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. S.
2. Mg.
3. C.
4. B.
5. Li.

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

**123.** Определите, атомы каких двух из указанных элементов имеют в основном состоянии два неспаренных электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Li.
2. Si.
3. Be.
4. Cl.
5. O.

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

**124.** Определите, атомы каких двух из указанных элементов имеют в основном состоянии один неспаренный электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Н.
2. N.
3. F.
4. Li.
5. P.

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

**125.** Определите, атомы каких двух из указанных элементов имеют 5 валентных электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. С.
2. Si.
3. O.
4. Be.
5. S.

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

**126.** Определите, двум атомам каких из указанных элементов до завершения внешнего уровня не хватает двух электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Mg.
2. Cl.
3. N.
4. Si.
5. He.

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

**127.** Определите, в атомах каких двух из указанных элементов (в основном состоянии) общее число *p*-электронов превосходит общее число *s*-электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. С.
2. F.
3. S.
4. Li.
5. Cl.

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

**128.** Определите, в атомах каких двух из указанных элементов (в основном состоянии) общее число *s*-электронов превосходит общее число *p*-электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Н.
2. Li.
3. F.
4. Al.
5. N.

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

**129.** Определите, атомы каких из указанных элементов имеют один валентный электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. N.
2. В.
3. Si.
4. O.
5. Al.

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

**130.** Определите, атомы каких из указанных элементов имеют три валентных электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

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

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

**131.** Определите элементы, атомы которых в основном состоянии содержат два неспаренных электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Li.
2. F.
3. N.
4. P.
5. Cl.

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

**132.** Определите, атомы каких из указанных элементов имеют в основном состоянии четыре s-электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Si.
2. Na.
3. Ne.
4. P.
5. B.

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

**133.** Определите, атомы каких из указанных элементов имеют в основном состоянии шесть р-электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Br.
2. O.
3. Se.
4. F.
5. Li.

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

**134.** Определите, атомам каких из указанных элементов до завершения внешнего уровня не хватает двух электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. C.
2. P.
3. Si.
4. As.
5. Al.

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

**135.** Определите, атомам каких из указанных элементов до завершения внешнего уровня не хватает трех электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. N.
2. F.
3. B.
4. As.
5. P.

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

**136.** Определите, атомы каких из указанных элементов имеют в основном состоянии один неспаренный электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. O.
2. S.
3. Ne.
4. Se.
5. Mg.

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

**137.** Определите, атомы каких из указанных элементов в основном состоянии не имеют неспаренных электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Al.
2. B.
3. N.
4. P.
5. F.

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

**138.** Определите, атомы каких из указанных элементов имеют в основном состоянии три р-электрона на внешнем уровне. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. H.
2. Na.
3. Ba.
4. N.
5. K.

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

**139.** Определите, атомы каких из указанных элементов имеют в основном состоянии два s-электрона на внешнем уровне. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. C.
2. Be.
3. Mg.
4. S.
5. P.

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

**140.** Определите, атомы каких из указанных элементов имеют в основном состоянии два неспаренных электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. В.
2. Р.
3. Li.
4. N.
5. Al.

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

**141.** Определите, атомы каких из указанных элементов имеют в основном состоянии три неспаренных электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Mg.
2. S.
3. O.
4. Si.
5. C.

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

**142.** Определите, какие из указанных элементов в основном состоянии содержат на внешнем уровне два р-электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания

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

1. H.
2. Ca.
3. O.
4. Be.
5. Mg.

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

**143.** Определите, какие из указанных элементов в основном состоянии не имеют р-электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

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

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

**144.** Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют электронную формулу внешнего энергетического уровня  $ns^1$ . Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Н.
2. С.
3. F.
4. Be.
5. P.

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

**145.** Определите, какие из указанных элементов на внешнем уровне содержат больше s-электронов, чем р-электронов (в основном состоянии). Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

1. Li.
2. С.
3. Cl.
4. Mg.
5. P.

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

**146.** Определите, какие из указанных элементов на внешнем уровне содержат больше р-электронов, чем s-электронов (в основном состоянии). Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

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

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

**147.** Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют одинаковое количество электронов на внешнем энергетическом уровне. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Li.
2. P.
3. В.
4. Cu.
5. N.

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

**148.** Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют электронную формулу внешнего энергетического уровня  $ns^1$ . Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Na.
2. Be.
3. F.
4. O.
5. He.

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

**149.** Определите, атомы каких из указанных элементов не имеют в основном состоянии неспаренных электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

1. Na.
2. N.
3. Al.
4. Ne.
5. Si.

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

**150.** Определите, атомы каких из указанных элементов имеют в основном состоянии один неспаренный электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

1. Li.
2. Al.
3. P.
4. Cl.
5. V.

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

**151.** Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов имеют в основном состоянии три неспаренных электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

1. He.
2. Be.
3. O.
4. Ti.
5. N.

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

**152.** Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов имеют в основном состоянии два неспаренных электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

1. Sn.
2. K.
3. V.
4. C.
5. Ca.

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

**153.** Определите элементы, атомы которых в основном состоянии содержат два неспаренных электрона. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. V.
2. Sn.
3. Cr.
4. N.
5. C.

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

**154.** Определите элементы, атомы которых в основном состоянии на внешнем энергетическом уровне содержат один неспаренный электрон. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. As.
2. Cl.
3. Mn.
4. Si.
5. Cr.

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

**155.** Определите, у каких из указанных элементов число неспаренных электронов в основном состоянии превышает номер периода. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

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

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

**156.** Определите, какие из указанных элементов в основном состоянии имеют на внешнем уровне один s-электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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**.

**157.** Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии не содержат неспаренных электронов. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. Be;
2. P;
3. Cl;
4. Co;
5. S.

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

**158.** Определите, какие из указанных элементов имеют в основном состоянии три неспаренных электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

1. Ca;
2. S;
3. Br;
4. Cu;
5. N.

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

**159.** Определите, какие из указанных элементов имеют в основном состоянии один неспаренный электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

1. Li;
2. Si;
3. S;
4. Al;
5. F.

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

**160.** Какие из указанных элементов в основном состоянии имеют на внешнем уровне больше *s*-электронов, чем *p*-электронов? Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

1. Na;
2. N;
3. C;
4. S;
5. Si.

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

**161.** Какие из указанных элементов в основном состоянии имеют на внешнем уровне больше *p*-электронов, чем *s*-электронов? Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

1. O;
2. F;
3. Mn;
4. Se;
5. B.

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

**162.** Какие из указанных элементов в основном состоянии имеют четыре *p*-электрона на внешнем уровне? Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

1. N;
2. C;
3. Cl;
4. Be;
5. Ge.

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

**163.** Какие из указанных элементов в основном состоянии имеют два *p*-электрона на внешнем уровне? Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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**.

**164.** Определите элементы, у атомов которых в основном состоянии все валентные электроны находятся только на *s*-подуровнях. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

1. Mg;
2. Cl;
3. Cr;
4. Si;
5. Ni.

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

**165.** Какие из указанных элементов имеют в основном состоянии 2 неспаренных электрона? 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**.

**166.** Определите, какие элементы имеют в основном состоянии одинаковое количество неспаренных электронов. 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**.

**167.** Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат одинаковое число валентных электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Mg;
2. S;
3. Si;
4. Fe;
5. F.

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

**168.** Определите, какие из указанных элементов имеют на внешнем уровне больше *s*-электронов, чем *p*-электронов (в основном состоянии)? Запишите номера выбранных элементов.

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

1. H;
2. Ge;
3. C;
4. Cl;
5. V.

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

**169.** Определите, какие из указанных элементов имеют на внешнем уровне одинаковое число *s*-электронов и *p*-электронов (в основном состоянии)? Запишите 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**.

**170.** Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют одинаковое число неспаренных электронов. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. O;
2. S;
3. Sc;
4. Cu;
5. Te.

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

**171.** Какие из указанных элементов имеют в основном состоянии нечетное число неспаренных электронов? Запишите номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

1. Mg;
2. N;
3. Sb;
4. Ar;
5. As.

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

**172.** Какие из указанных элементов не имеют в основном состоянии неспаренных электронов? Запишите номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

1. К;
2. Cl;
3. Li;
4. Be;
5. P.

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

**173.** У каких из указанных элементов ровно треть от общего числа электронов находится на внешнем уровне (в основном состоянии)? Запишите номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

1. Ca;
2. O;
3. F;
4. Cr;
5. S.

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

**174.** У каких из указанных элементов число электронов на внешнем уровне (в основном состоянии) больше числа внутренних электронов? Запишите номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

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

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

**175.** У каких из указанных элементов на внешнем уровне имеется один неспаренный электрон (в основном состоянии)? Запишите номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

1. C;
2. Ca;
3. S;
4. Mn;
5. B.

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

**176.** У каких из указанных элементов на внешнем уровне есть два неспаренных электрона в основном состоянии? Запишите номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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**.

**177.** Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат одинаковое число *s*-электронов. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. Cl;
2. Mn;
3. F;
4. Br;
5. Fe.

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

**178.** Какие из указанных элементов имеют в возбужденном состоянии конфигурацию внешнего уровня  $ns^2np^4nd^1$ ? Запишите номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

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

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

**179.** Какие из указанных элементов имеют в возбужденном состоянии конфигурацию внешнего уровня  $ns^2np^3nd^1$ ? Запишите номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

1. K;
2. Cl;
3. N;
4. Al;
5. S.

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

**180.** Какие из указанных элементов образуют отрицательный ион, имеющий электронную конфигурацию атома аргона? Запишите номера выбранных элементов.

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

1. Ca;
2. Si;
3. N;
4. Sc;
5. S.

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

**181.** Какие из указанных элементов образуют положительный ион, имеющий электронную конфигурацию атома аргона? Запишите номера выбранных элементов.

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

1. Ca;
2. N;
3. Cu;
4. S;
5. Zn.

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

**182.** Какие из указанных элементов не имеют неспаренных электронов в основном состоянии? Запишите номера выбранных элементов.

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

1. Si;
2. Ca;
3. Ni;
4. N;
5. P.

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

**183.** Какие из указанных элементов имеют два неспаренных электрона в основном состоянии? Запишите номера выбранных элементов.

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

1. Ca;
2. N;
3. Mn;
4. Br;
5. B.

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

**184.** Какие из указанных элементов имеют в основном состоянии наполовину заполненный подуровень? Запишите номера выбранных элементов.

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

1. Cr;
2. F;
3. Cu;
4. Mn;
5. Cl.

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

**185.** Какие из указанных элементов имеют в основном состоянии наполовину заполненный  $d$ -подуровень? Запишите номера выбранных элементов.

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**.

**186.** Какие из указанных элементов имеют в первом возбужденном состоянии конфигурацию внешнего уровня  $ns^1np^3$ ?

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

1. Na;
2. O;
3. Ar;
4. B;
5. Al.

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

**187.** Какие из указанных элементов имеют в первом возбужденном состоянии конфигурацию внешнего уровня  $ns^1np^2$ ?

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

1. Na;
2. Mn;
3. Cr;
4. K;
5. Li.

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

**188.** Определите, в атомах каких из указанных в ряду элементов одинаковая электронная конфигурация предвнешнего энергетического уровня. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. N;
2. Al;
3. As;
4. Cl;
5. S.

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

**189.** Определите два элемента, анионы которых содержат такое же число *p*-электронов, что и катион кальция. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. Cu;
2. Li;
3. Cl;
4. Fe;
5. F.

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

**190.** Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов имеют одинаковую электронную конфигурацию предвнешнего слоя. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. Be;
2. Cr;
3. Ca;
4. Cl;
5. Cs.

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

**191.** Какие из указанных элементов в основном состоянии имеют на внешнем уровне только один *s*-электрон? Запишите номера выбранных элементов.

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

1. N;
2. O;
3. V;
4. K;
5. F.

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

**192.** Какие из указанных элементов в основном состоянии имеют три неспаренных электрона? Запишите 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**.

**193.** Определите, какие элементы имеют в основном состоянии одинаковое количество неспаренных электронов. 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**.

**194.** Определите, какие элементы имеют в основном состоянии одинаковое количество неспаренных электронов. Запишите в поле ответа 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**.

**195.** Определите два элемента, атомы которых в основном состоянии на внешнем энергетическом уровне содержат только один неспаренный электрон. 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**.

**196.** Определите два элемента, у которых в основном состоянии число электронов на внешнем уровне меньше, чем число внутренних электронов. Запишите 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**.

**197.** Определите два элемента, у которых в основном состоянии на внешнем уровне только два электрона. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. В;
2. Р;
3. Ti;
4. Al;
5. Cl.

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

**198.** Определите два элемента, которые в возбуждённом состоянии имеют электронную конфигурацию  $ns^1 np^2$ . Запишите номера выбранных элементов.

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

1. O;
2. Mn;
3. Ag;
4. Ge;
5. Cr.

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

**199.** Определите два элемента, которые в основном состоянии имеют более трех неспаренных электронов. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. O;
2. P;
3. Cr;
4. Se;
5. Ti.

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

**200.** Определите два элемента, у которых в основном состоянии предвнешний энергетический уровень не завершён. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. N;
2. Zn;
3. V;
4. As;
5. Cu.

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

**201.** Определите элемент(-ы), у которого(-ых) в основном состоянии на предвнешнем энергетическом уровне есть неспаренные электроны. Запишите номер(-а) выбранного(-ых) элемента(-ов).

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

1. С;
2. F;
3. Fe;
4. P;
5. Be.

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

**202.** Определите два элемента, у которых в основном состоянии на внешнем уровне находится ровно 2 электрона. Запишите 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**.

**203.** Определите два элемента, у которых в основном состоянии на внешнем уровне находится ровно 1 электрон. Запишите 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**.

**204.** Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат одинаковое количество электронов на внешней электронной оболочке. 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**.

**205.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат во внешнем электронном слое одинаковое количество электронов. Запишите 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**.

**206.** Определите два элемента, у которых число неспаренных электронов в основном состоянии превышает номер периода.

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**.

**207.** Определите два элемента, у которых число неспаренных электронов в основном состоянии равно номеру периода. Запишите 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**.

**208.** Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов содержат в основном состоянии десять *d*-электронов. 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**.

**209.** Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов содержат в основном состоянии одинаковое количество электронов на третьем энергетическом уровне. 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**.

**210.** Определите два элемента, атомы которых в основном состоянии содержат одинаковое число *p*-электронов. 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**.

**211.** Определите два элемента, у которых в основном состоянии общее число *p*-электронов превышает 10. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. O;
2. Na;
3. Te;
4. Ca;
5. S.

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

**212.** Определите два элемента, у которых в основном состоянии общее число *s*-электронов меньше 6. Запишите 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**.

**213.** Определите два элемента, у которых в основном состоянии валентные электроны находятся на разных подуровнях. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. Cl;
2. Al;
3. Ca;
4. Si;
5. H.

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

**214.** Определите два элемента, у которых в основном состоянии все валентные электроны находятся на одном подуровне. 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**.

**215.** Определите два элемента, у которых в основном состоянии  $4s$ -электронов больше, чем  $4p$ -электронов. 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**.

**216.** Определите два элемента, у которых в основном состоянии  $4s$ -электронов меньше, чем  $3d$ -электронов. 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**.

**217.** Определите два элемента, у которых в основном состоянии на внешнем уровне есть вакантные орбитали. 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**.

**218.** Определите два элемента, у которых в основном состоянии на внешнем уровне нет вакантных орбиталей. 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**.

**219.** Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат два неспаренных электрона. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. P;
2. Mg;
3. O;
4. S;
5. C.

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

**220.** Определите два элемента, у которых на внешнем уровне в основном состоянии есть ровно две заполненные орбитали. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. F;
2. Mg;
3. B;
4. Li;
5. S.

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

**221.** Определите два элемента, у которых в основном состоянии на внешнем уровне есть только одна заполненная орбиталь. Запишите номера выбранных элементов.

**222.** Из указанных в ряду химических элементов выберите два элемента, атомы которых в возбужденном состоянии содержат три неспаренных электрона:

- 1) P;
- 2) Ti;
- 3) As;
- 4) Al;
- 5) B.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**223.** Из указанных в ряду химических элементов выберите два элемента, атомы которых в основном состоянии содержат одинаковое число спаренных *s*-электронов и спаренных *p*-электронов:

- 1) O;
- 2) F;
- 3) Li;
- 4) N;
- 5) Mg.

Запишите в поле ответа 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**.

**224.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют одинаковое число электронов во внешнем слое. Запишите номера выбранных элементов.

**225.** Из указанных в ряду химических элементов выберите два элемента, атомам которых в основном состоянии до завершения внешнего электронного слоя не хватает одного электрона.

- 1) Cr;
- 2) O;
- 3) K;
- 4) F;
- 5) H.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**226.** Определите, атомы каких элементов на  $3d$ –подуровне содержат 5 электронов.

- 1) Ga;
- 2) Cr;
- 3) As;
- 4) Mn;
- 5) V.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**227.** Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии не содержат неспаренных электронов.

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

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**228.** Из указанных в ряду химических элементов выберите два элемента, атомы которых в возбужденном состоянии не содержат валентных электронов на трех подуровнях:

- 1) I;
- 2) Ge;
- 3) S;
- 4) Tl;
- 5) Sb.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**229.** Из указанных в ряду химических элементов выберите два элемента, атомы которых в основном состоянии имеют одинаковую конфигурацию третьего энергетического уровня:

- 1) Ti;
- 2) Mn;
- 3) Zn;
- 4) Cr;
- 5) Sc.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**230.** Определите, наиболее распространенные изотопы каких элементов содержат одинаковое число нейтронов:

- 1) Ti;
- 2) Mg;
- 3) Si;
- 4) Al;
- 5) V.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**231.** Определите химические элементы, анионы которых имеют конфигурацию внешнего электронного слоя  $2s^2 2p^6$  :

- 1) Na;
- 2) Cl;
- 3) Mg;
- 4) F;
- 5) O.

Запишите в поле ответа 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**.

**232.** Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии не содержат неспаренных электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**233.** Определите, какие из представленных элементов являются *d*-элементами.

- 1) Cs;
- 2) As;
- 3) Mn;
- 4) Te;
- 5) Zn.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**234.** Определите, атомы каких элементов в основном состоянии содержат одинаковое количество неспаренных электронов.

- 1) S;
- 2) Br;
- 3) P;
- 4) B;
- 5) Zn.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**235.** Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют одинаковое число валентных неспаренных электронов на внешнем энергетическом уровне:

- 1) S;
- 2) Sb;
- 3) Br;
- 4) Fe;
- 5) Cr.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**236.** Из указанных в ряду химических элементов выберите два элемента, атомы которых в основном состоянии содержат общее число *p*-электронов в 2 раза больше числа *s*-электронов:

- 1) Ar;
- 2) Br;
- 3) Al;
- 4) Se;
- 5) Na.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**237.** Из указанных в ряду химических элементов выберите два элемента, анионы которых имеют конфигурацию катиона кальция:

- 1) S;
- 2) K;
- 3) Cl;
- 4) Fe;
- 5) Br.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**238.** Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат неспаренные электроны только на одном подуровне:

- 1) Sr;
- 2) Sn;
- 3) Kr;
- 4) Cr;
- 5) Sc.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**239.** Из указанных в ряду химических элементов выберите два элемента, число валентных электронов у которых совпадает с числом полностью заполненных подуровней:

- 1) S;
- 2) Al;
- 3) Br;
- 4) Fe;
- 5) Si.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. N;
2. C;
3. Al;
4. O;
5. Ga.

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

**240.** Определите два элемента из указанного ряда, которые в первом возбужденном состоянии имеют конфигурацию внешнего уровня  $ns^1np^2$ . Запишите 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**.

**241.** Определите два элемента из указанного ряда, которые в первом возбужденном состоянии имеют конфигурацию внешнего уровня  $ns^1np^1$ . Запишите номера выбранных элементов.

**242.** Из указанных в ряду химических элементов выберите два элемента, атомы которых в возбужденном состоянии содержат три неспаренных электрона:

- 1) P;
- 2) Ti;
- 3) As;
- 4) Al;
- 5) B.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**243.** Из указанных в ряду химических элементов выберите два элемента, атомы которых в основном состоянии содержат одинаковое число спаренных  $s$ -электронов и спаренных  $p$ -электронов:

- 1) O;
- 2) F;
- 3) Li;
- 4) N;
- 5) Mg.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**244.** Из указанных в ряду химических элементов выберите два элемента, атомам которых в основном состоянии до завершения внешнего электронного слоя не хватает одного электрона.

- 1) Cr;
- 2) O;
- 3) K;
- 4) Cl;
- 5) H.

Запишите в поле ответа 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**.

**245.** Определите два элемента, у которых число электронов на внешнем уровне совпадает с номером периода. 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**.

**246.** Определите два элемента, у которых число электронов на внешнем уровне меньше номера периода. Запишите номера выбранных элементов.