

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

1. Al;
2. Cl;
3. S;
4. F;
5. I.

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

1. Определите, какие два из указанных элементов образуют устойчивый отрицательный ион, содержащий 18 электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Na;
2. K;
3. N;
4. Li;
5. Al.

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

2. Определите, какие два из указанных элементов образуют устойчивый положительный ион, содержащий 10 электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Li;
2. Ca;
3. Cs;
4. N;
5. K.

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

3. Определите, атомы каких из указанных элементов образуют устойчивый положительный ион, содержащий 18 электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

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

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

4. Определите, какие из указанных элементов образуют устойчивый положительный ион, содержащий 10 электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. O;
2. Se;
3. F;
4. S;
5. Na.

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

5. Определите, какие из указанных элементов образуют устойчивый отрицательный ион, содержащий 10 электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

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

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

6. Определите, какие из указанных элементов образуют устойчивый отрицательный ион, содержащий 18 электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Be;
2. S;
3. Mg;
4. C;
5. Ca.

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

7. Определите, какие из указанных элементов образуют положительный или отрицательный ион с электронной конфигурацией аргона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

1. Be;
2. F;
3. Mg;
4. Cl;
5. Li.

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

8. Определите, какие из указанных элементов образуют положительный или отрицательный ион с электронной конфигурацией неона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

1. Al;
2. S;
3. Ca;
4. N;
5. Na.

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

9. Определите, какие из указанных элементов образуют положительные ионы с электронной конфигурацией неона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

1. B;
2. Cl;
3. S;
4. Al;
5. Ca.

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

10. Определите, какие из указанных элементов образуют отрицательные ионы с электронной конфигурацией аргона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

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

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

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

11. Определите, ионы каких из указанных в ряду химических элементов имеют электронную конфигурацию атома аргона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

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

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

12. Определите два элемента, электронные конфигурации ионов которых соответствуют электронной конфигурации атома криптона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Na;
2. N;
3. Mn;
4. Cu;
5. Cl.

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

13. Какие из указанных элементов образуют ион с зарядом +1, не имеющий неспаренных 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. Ca;
2. O;
3. Zn;
4. Fe;
5. Xe.

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

14. Какие из указанных элементов образуют ион с зарядом +2, не имеющий неспаренных 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. O;
2. Al;
3. Mg;
4. P;
5. Zn.

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

15. У каких из указанных элементов двухзарядный катион не имеет 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. F;
2. Mg;
3. Br;
4. Zn;
5. H.

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

16. Определите два элемента, которым соответствуют ионы, имеющие столько же *s*-электронов, сколько и атом неона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

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

1. Ca;
2. N;
3. P;
4. Al;
5. Cl.

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

17. Определите два элемента, которые образуют устойчивый катион с электронной конфигурацией благородного газа. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. Al;
2. Cl;
3. Ne;
4. O;
5. Mg.

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

18. Определите два элемента, которые образуют устойчивый анион с электронной конфигурацией благородного газа. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. Rb;
2. N;
3. Mn;
4. Cu;
5. Cl.

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

19. Определите два элемента, которые образуют ион с зарядом +1, не имеющий неспаренных электронов в основном состоянии. Запишите номера выбранных элементов.

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

1. Ca;
2. O;
3. Mn;
4. Pb;
5. Xe.

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

20. Определите два элемента, которые образуют ион с зарядом +2, не имеющий неспаренных электронов в основном состоянии. Запишите номера выбранных элементов.