

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**.

1. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке увеличения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

2. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке уменьшения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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

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

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

3. Выберите три элемента, которые в периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке увеличения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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

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

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

4. Выберите три элемента, которые в периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке уменьшения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

5. Выберите три элемента, которые в периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке увеличения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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

1. H.
2. Li.
3. F.
4. Al.
5. N.

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

6. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке увеличения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

7. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке возрастания их электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

8. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке увеличения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

9. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке уменьшения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

10. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одной группе, и расположите эти элементы в порядке увеличения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

11. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке увеличения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

12. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке увеличения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

13. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одной группе, и расположите эти элементы в порядке увеличения энергии ионизации атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

14. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одной группе, и расположите эти элементы в порядке увеличения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

15. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке увеличения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

16. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одной группе, и расположите эти элементы в порядке увеличения энергии ионизации атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

17. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке увеличения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

18. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одной группе, и расположите эти элементы в порядке увеличения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

19. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их атомного радиуса. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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

1. H.
2. C.
3. F.
4. Be.
5. P.

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

20. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке увеличения высшей валентности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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

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

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

21. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке увеличения высшей степени окисления. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

22. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

23. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их атомного радиуса. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

24. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одной группе, и расположите эти элементы в порядке уменьшения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

25. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке увеличения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

26. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке увеличения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

27. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде. Расположите эти элементы в порядке увеличения высшей возможной валентности атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

28. Выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

29. Выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

30. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения высшей валентности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

31. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения первой энергии ионизации атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

32. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке увеличения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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

1. В;
2. Cl;
3. S;
4. Al;
5. Ca.

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

33. Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке уменьшения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

34. Из указанных в ряду химических элементов выберите три *p*-элемента. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их валентности в летучих водородных соединениях. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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

1. O;
2. F;
3. Mn;
4. Se;
5. В.

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

35. Из приведенного списка выберите три элемента, которые находятся в одном периоде, и расположите их в порядке увеличения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

36. Из приведенного списка выберите три элемента, которые находятся в одном периоде, и расположите их в порядке уменьшения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

37. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их атомного радиуса. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

38. Из приведенного списка выберите три элемента, которые находятся в одном периоде, и расположите их в порядке увеличения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

39. Из указанных в ряду химических элементов выберите три *p*-элемента. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения их валентности в летучих водородных соединениях. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

40. Из указанных в ряду химических элементов выберите три *p*-элемента. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их атомного радиуса. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

41. Из приведенного списка выберите три элемента, которые находятся в одном периоде, и расположите их в порядке уменьшения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

42. Из указанных в ряду химических элементов выберите три *p*-элемента. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения их электроотрицательности. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

43. Из указанных в ряду химических элементов выберите три *p*-элемента. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их электроотрицательности. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

44. Из указанных в ряду химических элементов выберите три *p*-элемента. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их атомного радиуса. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

45. Из указанного ряда выберите три элемента, принадлежащие одной группе Периодической системы. Расположите их в порядке увеличения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

46. Из указанного ряда выберите три элемента, принадлежащие одной группе Периодической системы. Расположите их в порядке уменьшения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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

1. K;
2. Cl;
3. Li;
4. Be;
5. P.

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

47. Из указанного ряда выберите три металла. Расположите их в порядке уменьшения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

48. Из указанного ряда выберите три неметалла. Расположите их в порядке увеличения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

49. Из указанного ряда выберите три неметалла. Расположите их в порядке уменьшения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

50. Из указанного ряда выберите три неметалла. Расположите их в порядке увеличения электроотрицательности. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

51. Из указанного ряда элементов выберите три неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения высшей валентности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

52. Из указанного ряда элементов выберите три неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

53. Из указанного ряда элементов выберите три металла. Расположите их в порядке увеличения основности высшего гидроксида. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

54. Из указанного ряда элементов выберите три неметалла и расположите их в порядке увеличения кислотности высшего гидроксида. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

55. Из указанного ряда выберите три элемента, принадлежащих одному периоду Периодической системы, и расположите их в порядке увеличения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

56. Из указанного ряда выберите три элемента, принадлежащих одной группе Периодической системы (в ее коротком варианте), и расположите их в порядке увеличения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

57. Из указанного ряда выберите три элемента, принадлежащие одному периоду Периодической системы, и расположите их в порядке увеличения первой энергии ионизации атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

58. Из указанного ряда выберите три элемента, принадлежащие одному периоду Периодической системы, и расположите их в порядке уменьшения первой энергии ионизации атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

59. Из указанных в ряду химических элементов выберите три *s*-элемента. Расположите выбранные элементы в порядке усиления основных свойств их высших гидроксидов. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

60. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения электроотрицательности их атомов. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

61. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента малых периодов. Расположите выбранные элементы в порядке возрастания электроотрицательности. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

62. Из указанного ряда выберите три *s*-элемента. Расположите их в порядке увеличения электроотрицательности. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

63. Из указанного ряда выберите три *p*-элемента. Расположите их в порядке уменьшения электроотрицательности. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

64. Из указанных в ряду химических элементов выберите три *p*-элемента. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения их валентности в летучих водородных соединениях. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

65. Из указанных в ряду химических элементов выберите три *p*-элемента. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения их валентности в образуемых ими летучих водородных соединениях. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

66. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения восстановительных свойств образованных ими простых веществ. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

67. Из указанного ряда элементов выберите три неметалла и расположите их в порядке увеличения валентности в летучем водородном соединении. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

68. Из указанного ряда элементов выберите три металла и расположите их в порядке увеличения высшей степени окисления. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

69. Из указанного ряда элементов выберите три элемента одного периода и расположите их в порядке увеличения кислотности высшего гидроксида. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

70. Из указанного ряда элементов выберите три элемента одного периода и расположите их в порядке увеличения валентности в высшем оксиде. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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

1. O;
2. Р;
3. Cr;
4. Se;
5. Ti.

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

71. Из указанного ряда элементов выберите три элемента одной группы (в коротком варианте Периодической системы) и расположите их в порядке увеличения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

72. Из указанного ряда элементов выберите три элемента одной группы (в коротком варианте Периодической системы) и расположите их в порядке убывания электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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

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

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

73. Из указанного ряда элементов выберите три элемента одного периода и расположите их в порядке возрастания первой энергии ионизации атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

74. Из указанного ряда элементов выберите три элемента одного периода и расположите их в порядке уменьшения первой энергии ионизации атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

75. Из указанных в ряду элементов выберите три элемента-неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения неметаллических свойств соответствующих им простых веществ. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

76. Из указанных в ряду элементов выберите три элемента-неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения окислительных свойств соответствующих им простых веществ. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

77. Из указанного ряда элементов выберите три элемента одной группы (в коротком варианте Периодической системы) и расположите их в порядке увеличения основности летучего водородного соединения. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

78. Из указанного ряда элементов выберите три элемента одной группы (в коротком варианте Периодической системы) и расположите их в порядке увеличения кислотности летучего водородного соединения. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

79. Из указанных в ряду элементов выберите три *p*-элемента. Расположите выбранные элементы в порядке ослабления кислотных свойств их водородных соединений. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

80. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке усиления кислотных свойств образуемых ими высших гидроксидов. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

81. Из указанного ряда элементов выберите три элемента одного периода и расположите их в порядке увеличения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

82. Из указанного ряда элементов выберите три элемента одной группы и расположите их в порядке увеличения кислотности летучего водородного соединения. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

83. Из указанного ряда элементов выберите три элемента одного периода и расположите их в порядке увеличения валентности в высшем оксиде. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

84. Из указанного ряда элементов выберите три элемента одного периода и расположите их в порядке увеличения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

85. Из указанного ряда элементов выберите три элемента одной группы и расположите их в порядке уменьшения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

86. Из указанного ряда элементов выберите три элемента одной группы и расположите их в порядке увеличения первой энергии ионизации атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

87. Из указанного ряда элементов выберите три элемента-неметалла и расположите их в порядке увеличения высшей степени окисления. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

88. Из указанного ряда элементов выберите три элемента-металла и расположите их в порядке уменьшения высшей степени окисления. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

89. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов находятся в малых периодах. Расположите выбранные элементы в порядке возрастания их электроотрицательности. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

90. Из указанного ряда элементов выберите три элемента одного периода и расположите их в порядке увеличения валентности в высшем оксиде. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

91. Из указанного ряда элементов выберите три элемента-неметалла и расположите их в порядке увеличения радиуса атома. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

92. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые способны образовывать оксиды.

Расположите выбранные элементы в порядке ослабления кислотных свойств их высших оксидов.

- 1) Ba;
- 2) F;
- 3) Si;
- 4) S;
- 5) He.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

93. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева принадлежат главной подгруппе одной группы.

Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения атомного радиуса.

- 1) Rb;
- 2) Ag;
- 3) Li;
- 4) Cu;
- 5) Cs.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

94. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые образуют летучие водородные соединения. Расположите выбранные элементы в порядке ослабления кислотных свойств образуемых ими летучих водородных соединений. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

95. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения кислотных свойств их водородных соединений.

- 1) Br;
- 2) Na;
- 3) B;
- 4) As;
- 5) Pb.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

96. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке ослабления неметаллических свойств.

- 1) As;
- 2) Li;
- 3) Ca;
- 4) Se;
- 5) S.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

97. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые образуют летучие водородные соединения. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения валентности в водородном соединении.

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

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

98. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, находящихся в главной подгруппе одной группы Периодической системы Д. И. Менделеева. Расположите выбранные элементы в порядке усиления кислотных свойств образованных ими водородных соединений.

- 1) S;
- 2) Mg;
- 3) F;
- 4) Cl;
- 5) I.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

99. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, находящихся в одном периоде Периодической системы, и расположите выбранные элементы в порядке увеличения числа валентных электронов на внешнем энергетическом уровне.

- 1) As;
- 2) P;
- 3) Mo;
- 4) Cr;
- 5) Ga.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

100. Из указанных в ряду химических элементов выберите три таких, которые в периодической таблице находятся в одном периоде. Расположите эти три элемента в порядке увеличения металлических свойств.

- 1) V;
- 2) Br;
- 3) S;
- 4) As;
- 5) I.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

101. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения валентности, проявляемой ими в водородных соединениях.

- 1) Br;
- 2) Cl;
- 3) Ge;
- 4) Si;
- 5) S.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

102. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке возрастания валентности, проявляемой ими в водородных соединениях.

- 1) N;
- 2) O;
- 3) C;
- 4) S;
- 5) Cs.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

103. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке убывания числа электронов на внешнем энергетическом уровне.

- 1) Se;
- 2) Kr;
- 3) K;
- 4) Na;
- 5) Cd.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

104. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента с наибольшим радиусом атомов.

- 1) N;
- 2) Rb;
- 3) P;
- 4) Ca;
- 5) Bi.

Расположите выбранные элементы в порядке усиления восстановительных свойств соответствующих им простых веществ. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

105. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их электроотрицательности.

- 1) As;
- 2) Br;
- 3) S;
- 4) V;
- 5) I.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

106. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, электроотрицательность которых больше, чем у брома, и расположите их в порядке убывания атомного радиуса.

- 1) As;
- 2) N;
- 3) Cl;
- 4) Be;
- 5) F.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

107. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке ослабления кислотных свойств образованных ими водородных соединений.

- 1) O;
- 2) Mg;
- 3) N;
- 4) Se;
- 5) C.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

108. Из предложенного перечня выберите три элемента, неспособных образовывать оксиды. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения атомного радиуса.

- 1) He;
- 2) F;
- 3) N;
- 4) B;
- 5) Kr.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

109. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения высшей степени окисления. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

110. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения кислотности и увеличения основности высшего гидроксида. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

111. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева принадлежат к главной подгруппе одной группы. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения атомного радиуса.

- 1) Rb;
- 2) Ag;
- 3) Li;
- 4) Cu;
- 5) Cs.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

112. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения окислительной способности простых веществ.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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**.

113. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения электроотрицательности.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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

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

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

114. Из указанных в ряду химических элементов выберите три *p*-элемента и расположите их в порядке уменьшения атомного радиуса. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

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

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

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

115. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке возрастания их атомных радиусов.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.