Подборка заданий ЕГЭ

все задания - первые 100 из 1020

100 заданий · максимум баллов: 100 · ответы в конце · решать онлайн: kursteam.ru/zadaniya

Часть 1

Ответом к заданиям 1–100 является последовательность цифр или число. Последовательность цифр запишите без пробелов, запятых и других дополнительных символов, число - с указанной в задании степенью точности.

1 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) P 2) Al 3) Cl 4) K 5) N. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат три неспаренных электрона.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

2 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) N 2) Be 3) Mg 4) Cl 5) Ca. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов образуют простые ионы, электронная конфигурация которых такая же, как у атома аргона.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

3 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Cl 2) O 3) Br 4) Na 5) F. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов образуют отрицательно заряженные ионы с электронной конфигурацией $1s^2 2s^2 2p^6$.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

4 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Li 2) F 3) C 4) S 5) Mg. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат два неспаренных электрона.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

5 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Li 2) K 3) Cr 4) Na 5) S. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат один электрон на 4s-подуровне.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

6 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) O 2) N 3) Mg 4) Na 5) Al. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат один неспаренный электрон.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

7 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Ca 2) O 3) Zn 4) S 5) Se. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат электроны на d-подуровне.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

8 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Br 2) K 3) S 4) Ca 5) O. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов образуют положительно заряженные ионы с электронной конфигурацией $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

9 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) As 2) N 3) P 4) Ca 5) F. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат восемь s-электронов.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

10 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Be 2) Na 3) B 4) Cl 5) O. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, какие два из указанных в ряду элементов относятся к s-элементам.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

11 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Mg 2) Cr 3) Si 4) Li 5) S. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют одинаковое число электронов на внешнем энергетическом уровне.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

12 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Si 2) Be 3) K 4) N 5) F. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат одинаковое число неспаренных электронов.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

13 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Cr 2) Na 3) P 4) Al 5) Mn. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат пять электронов на 3d-подуровне.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

14 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Li 2) F 3) Mg 4) Br 5) Cl. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат шесть s-электронов.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

15 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Ca 2) Mg 3) B 4) Al 5) Be. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов образуют положительно заряженные ионы, электронная конфигурация которых такая же, как у атома неона.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

16 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Al 2) S 3) Se 4) B 5) O. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в возбуждённом состоянии имеют электронную конфигурацию внешнего энергетического уровня ns^1np^2.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

17 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) As 2) Cl 3) Cu 4) N 5) P. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат электроны на d-подуровне.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

18 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Mg 2) N 3) Se 4) Br 5) K. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов образуют простые ионы с электронной конфигурацией $1s^22s^22p^6$.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

19 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) P 2) N 3) Ga 4) K 5) Ca. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат один неспаренный электрон.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

20 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) O 2) N 3) Cr 4) C 5) Li. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют одинаковое число валентных электронов.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

21 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) S 2) Cl 3) Be 4) Mn 5) P. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат два электрона на внешнем энергетическом уровне.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

22 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Si 2) Na 3) C 4) Cl 5) Li. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в возбуждённом состоянии имеют электронную конфигурацию внешнего энергетического уровня ns^1np^3.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

23 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) S 2) P 3) Be 4) Na 5) N. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют электронную конфигурацию внешнего энергетического уровня ns^2np^3.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

24 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Ge 2) O 3) C 4) Si 5) Zn. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат четыре s-электрона.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

25 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Cl 2) F 3) B 4) N 5) Na. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют электронную конфигурацию внешнего энергетического уровня ns^2np^5.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

26 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) P 2) Be 3) Li 4) N 5) Mg. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

27 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Ca 2) Li 3) K 4) Br 5) Al. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, какие два из указанных в ряду элементов относятся к p-элементам.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

28 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Cl 2) Na 3) Al 4) K 5) Li. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов образуют простые ионы, электронная конфигурация которых такая же, как у атома аргона.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

29 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Si 2) Mg 3) K 4) Cl 5) S. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат два неспаренных электрона.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

30 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Si 2) Ga 3) Se 4) K 5) C. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат десять электронов на 3d-подуровне.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

31 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) P 2) Al 3) Cl 4) K 5) N. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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 их неметаллических свойств.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

32 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) N 2) Be 3) Mg 4) Cl 5) Ca. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одной группе. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения радиусов их атомов.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

33 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Cl 2) O 3) Br 4) Na 5) F. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одной группе. Расположите выбранные элементы в порядке усиления кислотных свойств их водородных соединений.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

34 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Li 2) F 3) C 4) S 5) Mg. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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 электроотрицательности.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

35 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Li 2) K 3) Cr 4) Na 5) S. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одной группе. Расположите выбранные элементы в порядке усиления основных свойств образуемых ими гидроксидов.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

36 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) O 2) N 3) Mg 4) Na 5) Al. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-металла. Расположите выбранные элементы в порядке ослабления основных свойств образуемых ими гидроксидов.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

37 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Ca 2) O 3) Zn 4) S 5) Se. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одной группе. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения радиусов их атомов.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

38 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Br 2) K 3) S 4) Ca 5) O. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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 их металлических свойств.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

39 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) As 2) N 3) P 4) Ca 5) F. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одной группе. Расположите выбранные элементы в порядке ослабления кислотных свойств их высших оксидов.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

40 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Be 2) Na 3) B 4) Cl 5) O. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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 радиусов их атомов.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

41 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Mg 2) Cr 3) Si 4) Li 5) S. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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 усиления кислотных свойств их высших оксидов.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

42 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Si 2) Be 3) K 4) N 5) F. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

43 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Cr 2) Na 3) P 4) Al 5) Mn. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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 высшей степени окисления.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

44 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Li 2) F 3) Mg 4) Br 5) Cl. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся

в одной группе. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их электроотрицательности.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

45 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Ca 2) Mg 3) B 4) Al 5) Be. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одной группе. Расположите выбранные элементы в порядке ослабления основных свойств образуемых ими гидроксидов.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

46 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Al 2) S 3) Se 4) B 5) O. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одной группе. Расположите выбранные элементы в порядке ослабления кислотных свойств их водородных соединений.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

47 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) As 2) Cl 3) Cu 4) N 5) P. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

48 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Mg 2) N 3) Se 4) Br 5) K. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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 радиусов их атомов.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

49 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) P 2) N 3) Ga 4) K 5) Ca. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-металла. Расположите выбранные элементы в порядке усиления восстановительных свойств их атомов.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

50 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) O 2) N 3) Cr 4) C 5) Li. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке возрастания их электроотрицательности.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

51 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) S 2) Cl 3) Be 4) Mn 5) P. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке усиления кислотных свойств их высших оксидов.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

52 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Si 2) Na 3) C 4) Cl 5) Li. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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 усиления их неметаллических свойств.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

53 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) S 2) P 3) Be 4) Na 5) N. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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 усиления их металлических свойств.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

54 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Ge 2) O 3) C 4) Si 5) Zn. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одной группе. Расположите выбранные элементы в порядке усиления их металлических свойств.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

55 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Cl 2) F 3) B 4) N 5) Na. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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 радиусов их атомов.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

56 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) P 2) Be 3) Li 4) N 5) Mg. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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 их металлических свойств.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

57 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Ca 2) Li 3) K 4) Br 5) Al. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

58 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Cl 2) Na 3) Al 4) K 5) Li. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одной группе. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения радиусов их атомов.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

59 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Si 2) Mg 3) K 4) Cl 5) S. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке возрастания их высшей степени окисления.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

60 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Si 2) Ga 3) Se 4) K 5) C. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

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 их металлических свойств.

Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ: _____

61 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) P 2) Al 3) Cl 4) K 5) N. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют наибольшую электроотрицательность.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

62 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) N 2) Be 3) Mg 4) Cl 5) Ca. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять степень окисления +1.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

63 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Cl 2) O 3) Br 4) Na 5) F. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, высшая степень окисления которых равна +7.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

64 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Li 2) F 3) C 4) S 5) Mg. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, высшая валентность которых равна I.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

65 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Li 2) K 3) Cr 4) Na 5) S. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, высшая степень окисления которых равна +6.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

66 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) O 2) N 3) Mg 4) Na 5) Al. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, высшая валентность которых не совпадает с номером группы.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

67 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Ca 2) O 3) Zn 4) S 5) Se. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять степень окисления +4.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

68 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Br 2) K 3) S 4) Ca 5) O. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, низшая степень окисления которых равна -2.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

69 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) As 2) N 3) P 4) Ca 5) F. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях проявляют постоянную степень окисления.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

70 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Be 2) Na 3) B 4) Cl 5) O. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять степень окисления +3.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

71 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Mg 2) Cr 3) Si 4) Li 5) S. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые образуют высшие оксиды состава $ЭO_3$.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

72 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Si 2) Be 3) K 4) N 5) F. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях проявляют только положительную степень окисления.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

73 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Cr 2) Na 3) P 4) Al 5) Mn. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях проявляют постоянную степень окисления.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

74 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Li 2) F 3) Mg 4) Br 5) Cl. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют наименьшую электроотрицательность.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

75 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Ca 2) Mg 3) B 4) Al 5) Be. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, высшая степень окисления которых равна +3.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

76 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Al 2) S 3) Se 4) B 5) O. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, высшая валентность которых равна VI.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

77 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) As 2) Cl 3) Cu 4) N 5) P. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, высшая валентность которых равна V.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

78 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Mg 2) N 3) Se 4) Br 5) K. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях проявляют постоянную степень окисления.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

79 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) P 2) N 3) Ga 4) K 5) Ca. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые образуют летучие водородные соединения состава $ЭH_3$.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

80 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) O 2) N 3) Cr 4) C 5) Li. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, высшая валентность которых равна IV.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

81 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) S 2) Cl 3) Be 4) Mn 5) P. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые образуют высшие оксиды состава $Э_2O_7$.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

82 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Si 2) Na 3) C 4) Cl 5) Li. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые образуют высшие оксиды состава $Э_2O$.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

83 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) S 2) P 3) Be 4) Na 5) N. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях проявляют только положительную степень окисления.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

84 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Ge 2) O 3) C 4) Si 5) Zn. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, высшая степень окисления которых равна +2.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

85 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Cl 2) F 3) B 4) N 5) Na. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять степень окисления +5.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

86 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) P 2) Be 3) Li 4) N 5) Mg. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые образуют высшие оксиды состава $Э_2O_5$.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

87 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Ca 2) Li 3) K 4) Br 5) Al. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, высшая степень окисления которых равна +1.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

88 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Cl 2) Na 3) Al 4) K 5) Li. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять степень окисления +3.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

89 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Si 2) Mg 3) K 4) Cl 5) S. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют наибольшую электроотрицательность.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

90 Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Si 2) Ga 3) Se 4) K 5) C. Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы **в данном ряду**.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, низшая степень окисления которых равна -4.

Запишите номера выбранных элементов.

Ответ: _____

91 Из предложенного перечня выберите два вещества, в которых присутствует ковалентная неполярная химическая связь.

1) хлорид аммония
2) метан
3) этан
4) пероксид натрия
5) вода

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

92 Из предложенного перечня выберите два вещества, в которых присутствует ионная химическая связь.

1) аммиак
2) бромид калия
3) хлор
4) бромоводород
5) хлорид аммония

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

93 Из предложенного перечня выберите два вещества с ковалентной полярной связью, которые имеют молекулярную кристаллическую решётку.

1) алмаз
2) углекислый газ
3) оксид кремния(IV)
4) хлорид натрия
5) сероводород

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

94 Из предложенного перечня выберите два вещества, которые имеют атомную кристаллическую решётку.

1) иод
2) хлорид калия
3) ромбическая сера
4) графит
5) кремний

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

95 Из предложенного перечня выберите два вещества, в которых есть химическая связь, образованная по донорно-акцепторному механизму.

1) хлорметан
2) тетрагидроксоцинкат натрия
3) гидроксид натрия
4) метиламин
5) хлорид метиламмония

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

96 Из предложенного перечня выберите два вещества, между молекулами которых образуются водородные связи.

1) метанол
2) диметиловый эфир
3) метан
4) хлороводород
5) фтороводород

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

97 Из предложенного перечня выберите два вещества, между молекулами которых не образуются водородные связи.

1) вода
2) аммиак
3) уксусный альдегид
4) сероводород
5) этанол

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

98 Из предложенного перечня выберите два вещества, в которых есть ковалентная связь, образованная по донорно-акцепторному механизму.

1) сульфат аммония
2) оксид углерода(IV)
3) хлорид калия
4) оксид углерода(II)
5) вода

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

99 Из предложенного перечня выберите два вещества, в которых присутствуют ионная и ковалентная неполярная связи.

1) пероксид водорода
2) карбид кальция
3) пероксид бария
4) гидроксид бария
5) хлорид кальция

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

100 Из предложенного перечня выберите два вещества, в которых присутствуют ионная и ковалентная полярная связи.

1) сульфид калия
2) оксид кальция
3) гидроксид кальция
4) сульфат калия
5) серная кислота

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева

Периоды	Группы I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII			
1	1 **H** 1,008 Водород						(H)				2 **He** 4,00 Гелий
2	3 **Li** 6,94 Литий	4 **Be** 9,01 Бериллий	5 10,81 **B** Бор	6 12,01 **C** Углерод	7 14,00 **N** Азот	8 16,00 **O** Кислород	9 19,00 **F** Фтор				10 **Ne** 20,18 Неон
3	11 **Na** 22,99 Натрий	12 **Mg** 24,31 Магний	13 26,98 **Al** Алюминий	14 28,09 **Si** Кремний	15 30,97 **P** Фосфор	16 32,06 **S** Сера	17 35,45 **Cl** Хлор				18 **Ar** 39,95 Аргон
4	19 **K** 39,10 Калий	20 **Ca** 40,08 Кальций	21 **Sc** 44,96 Скандий	22 **Ti** 47,90 Титан	23 **V** 50,94 Ванадий	24 **Cr** 52,00 Хром	25 **Mn** 54,94 Марганец	26 **Fe** 55,85 Железо	27 **Co** 58,93 Кобальт	28 **Ni** 58,69 Никель	
	29 63,55 **Cu** Медь	30 65,39 **Zn** Цинк	31 69,72 **Ga** Галлий	32 72,59 **Ge** Германий	33 74,92 **As** Мышьяк	34 78,96 **Se** Селен	35 79,90 **Br** Бром				36 **Kr** 83,80 Криптон
5	37 **Rb** 85,47 Рубидий	38 **Sr** 87,62 Стронций	39 **Y** 88,91 Иттрий	40 **Zr** 91,22 Цирконий	41 **Nb** 92,91 Ниобий	42 **Mo** 95,94 Молибден	43 **Tc** 98,91 Технеций	44 **Ru** 101,07 Рутений	45 **Rh** 102,91 Родий	46 **Pd** 106,42 Палладий	
	47 107,87 **Ag** Серебро	48 112,41 **Cd** Кадмий	49 114,82 **In** Индий	50 118,69 **Sn** Олово	51 121,75 **Sb** Сурьма	52 127,60 **Te** Теллур	53 126,90 **I** Иод				54 **Xe** 131,29 Ксенон
6	55 **Cs** 132,91 Цезий	56 **Ba** 137,33 Барий	57 **La*** 138,91 Лантан	72 **Hf** 178,49 Гафний	73 **Ta** 180,95 Тантал	74 **W** 183,85 Вольфрам	75 **Re** 186,21 Рений	76 **Os** 190,2 Осмий	77 **Ir** 192,22 Иридий	78 **Pt** 195,08 Платина	
	79 196,97 **Au** Золото	80 200,59 **Hg** Ртуть	81 204,38 **Tl** Таллий	82 207,2 **Pb** Свинец	83 208,98 **Bi** Висмут	84 [209] **Po** Полоний	85 [210] **At** Астат				86 **Rn** [222] Радон
7	87 **Fr** [223] Франций	88 **Ra** 226 Радий	89 **Ac**** [227] Актиний	104 **Rf** [261] Резерфордий	105 **Db** [262] Дубний	106 **Sg** [266] Сиборгий	107 **Bh** [264] Борий	108 **Hs** [269] Хассий	109 **Mt** [268] Мейтнерий	110 **Ds** [271] Дармштадтий	
	111 [280] **Rg** Рентгений	112 [285] **Cn** Коперниций	113 [286] **Nh** Нихоний	114 [289] **Fl** Флеровий	115 [290] **Mc** Московий	116 [293] **Lv** Ливерморий	117 [294] **Ts** Теннессин				118 **Og** [294] Оганесон

* Лантаноиды

58 **Ce** 140 Церий	59 **Pr** 141 Празеодим	60 **Nd** 144 Неодим	61 **Pm** [145] Прометий	62 **Sm** 150 Самарий	63 **Eu** 152 Европий	64 **Gd** 157 Гадолиний	65 **Tb** 159 Тербий	66 **Dy** 162,5 Диспрозий	67 **Ho** 165 Гольмий	68 **Er** 167 Эрбий	69 **Tm** 169 Тулий	70 **Yb** 173 Иттербий	71 **Lu** 175 Лютеций

** Актиноиды

90 **Th** 232 Торий	91 **Pa** 231 Протактиний	92 **U** 238 Уран	93 **Np** 237 Нептуний	94 **Pu** [244] Плутоний	95 **Am** [243] Америций	96 **Cm**[247] Кюрий	97 **Bk**[247] Берклий	98 **Cf**[251] Калифорний	99 **Es** [252] Эйнштейний	100 **Fm**[257] Фермий	101 **Md**[258] Менделеевий	102 **No** [259] Нобелий	103 **Lr** [262] Лоуренсий

Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева
Решать онлайн на kursteam.ru

РАСТВОРИМОСТЬ КИСЛОТ, СОЛЕЙ И ОСНОВАНИЙ В ВОДЕ

	H^+	Li^+	K^+	Na^+	NH_4^+	Ba^{2+}	Ca^{2+}	Mg^{2+}	Sr^{2+}	Al^{3+}	Cr^{3+}	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Mn^{2+}	Zn^{2+}	Ag^+	Hg^{2+}	Pb^{2+}	Sn^{2+}	Cu^{2+}
OH^-		P	P	P	P	P	M	H	M	H	H	H	H	H	H	–	–	H	H	H
F^-	P	M	P	P	P	M	H	H	H	M	H	H	H	P	P	P	–	H	P	P
Cl^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	H	P	M	P	P
Br^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	H	M	M	P	P
I^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	?	P	?	P	P	H	H	H	M	?
S^{2-}	P	P	P	P	P	–	–	–	H	–	–	H	–	H	H	H	H	H	H	H
HS^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?
SO_3^{2-}	P	P	P	P	P	H	H	M	H	?	–	H	?	?	M	H	H	H	?	?
HSO_3^-	P	?	P	P	P	P	P	P	P	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?
SO_4^{2-}	P	P	P	P	P	H	M	P	H	P	P	P	P	P	P	M	–	H	P	P
HSO_4^-	P	P	P	P	P	?	?	?	–	?	?	?	?	?	?	?	?	H	?	?
NO_3^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	–	P
NO_2^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	?	?	?	?	?	?	M	?	?	?	?
PO_4^{3-}	P	H	P	P	–	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H
HPO_4^{2-}	P	?	P	P	P	H	H	M	H	?	?	H	?	H	?	?	?	M	H	?
$H_2PO_4^-$	P	P	P	P	P	P	P	P	P	?	?	P	?	P	P	P	?	–	?	?
CO_3^{2-}	P	P	P	P	P	H	H	H	H	?	?	H	–	H	H	H	H	H	?	H
HCO_3^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	?	?	P	?	?	?	?	?	P	?	?
CH_3COO^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	–	P	P	–	P	P	P	P	P	–	P
SiO_3^{2-}	H	H	P	P	?	H	H	H	H	?	?	H	?	H	H	?	?	H	?	?
MnO_4^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	?	?	?	?	P	?	?	?	?	?
$Cr_2O_7^{2-}$	P	P	P	P	P	M	P	?	H	?	?	?	P	?	?	H	H	M	?	P
CrO_4^{2-}	P	P	P	P	P	H	P	P	H	?	?	?	H	H	H	H	H	H	H	H
ClO_3^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	?	?	P	P	P	P	P	?	P
ClO_4^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	?	P

«P» – растворяется (> 1 г на 100 г H_2O); «M» – мало растворяется (от 0,1 г до 1 г на 100 г H_2O)
«H» – не растворяется (меньше 0,01 г на 1000 г воды); «–» – в водной среде разлагается
«?» – нет достоверных сведений о существовании соединений

РЯД АКТИВНОСТИ МЕТАЛЛОВ / ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЙ РЯД НАПРЯЖЕНИЙ

Li Rb K Ba Sr Ca Na Mg Al Mn Zn Cr Fe Cd Co Ni Sn Pb (H_2) Sb Bi Cu Hg Ag Pt Au →

активность металлов уменьшается

Решать онлайн на kursteam.ru

Ответы

Задание	Ответ
1	15
2	45
3	25
4	34
5	23
6	45
7	35
8	24
9	14
10	12
11	24
12	35
13	15
14	35
15	24
16	14
17	13
18	12
19	34
20	13
21	34
22	13
23	25
24	23
25	12
26	25
27	45
28	14
29	15
30	23
31	312
32	532
33	513
34	132
35	142
36	435
37	245
38	241
39	231
40	531
41	135
42	542
43	243
44	254
45	125
46	325
47	451
48	534
49	354
50	421

Задание	Ответ
51	512
52	214
53	124
54	341
55	342
56	324
57	413
58	425
59	154
60	423
61	35
62	14
63	13
64	12
65	35
66	12
67	45
68	35
69	45
70	34
71	25
72	23
73	24
74	13
75	34
76	23
77	15
78	15
79	12
80	24
81	24
82	25
83	34
84	25
85	14
86	14
87	23
88	13
89	45
90	15
91	34
92	25
93	25
94	45
95	25
96	15
97	34
98	14
99	23
100	34

KURSTEAM
онлайн-школа

ЭТОТ И ДРУГИЕ ВАРИАНТЫ ЕГЭ ТЫ НАЙДЁШЬ НА KURSTEAM.RU!

Задания по темам и линиям ЕГЭ доступны в разделе «Задания». А ещё у нас есть теория по всей биологии с указанием того, что именно спрашивают и интерактивные тренажёры, которые помогут выучить и закрепить любую тему!

kursteam.ru/zadaniya →

Наведите камеру