



Рабочая тетрадь «ВСЕ про №1, №2 и №3 ЕГЭ по химии»

Смотреть запись вебинара:  [в VK](#)  [на YouTube](#)

[1] Из списка химических элементов **выберите металлы**: водород, калий, кислород, сера, кальций, железо, фосфор, кремний, магний.

[2] Из списка химических элементов **выберите неметаллы**: кислород, алюминий, сера, гелий, натрий, углерод, хлор, литий, бериллий, фосфор.

Линия №1 ЕГЭ по химии

[3] Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют на внешнем энергетическом слое семь электронов.

1) Br 2) F 3) N 4) Li 5) S

[4] Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат одинаковое число s-электронов.

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





Рабочая тетрадь «ВСЕ про №1, №2 и №3 ЕГЭ по химии»

[5] Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат одинаковое число валентных электронов.

- 1) Mn 2) S 3) Cr 4) Na 5) Ca

[6] Выберите два элемента, в атомах которых в основном состоянии валентные электроны расположены как на **s**-, так и на **d**-подуровне.

- 1) Al 2) Br 3) Fe 4) Sc 5) Se



Тематический сборник: подготовка к I части ЕГЭ



- ♥ 500 страниц А4, линии №1–28.
- ♥ Вопросы разного уровня сложности.



stepenin.ru/tests-bidbook



843673908



164529577





Рабочая тетрадь «ВСЕ про №1, №2 и №3 ЕГЭ по химии»

[7] Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии на внешнем уровне содержат один неспаренный электрон.

- 1) Cr 2) P 3) Al 4) Be 5) S

[8] Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют одинаковую конфигурацию внешнего электронного слоя.

- 1) Mg 2) S 3) Ca 4) Ti 5) Cl

[9] Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют сходную конфигурацию внешнего электронного слоя.

- 1) Li 2) Cl 3) Mn 4) Cu 5) B

[10] Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в возбужденном состоянии имеют электронную формулу внешнего энергетического уровня $ns^1 np^3$.

- 1) Al 2) Sn 3) S 4) Si 5) N





Рабочая тетрадь «ВСЕ про №1, №2 и №3 ЕГЭ по химии»

[11] Определите, атомам каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии до достижения конфигурации благородного газа недостает одного электрона.

- 1) F 2) S 3) I 4) Na 5) Mg

[12] Определите, атомам каких из указанных в ряду элементов нужно отдать два электрона, чтобы приобрести электронную конфигурацию инертного газа.

- 1) Be 2) Si 3) Zn 4) Mg 5) S

[13] Определите элементы, катионы которых имеют электронную формулу $1s^2 2s^2 2p^6$.

- 1) C 2) Cr 3) F 4) Na 5) Mg

Линия №2 ЕГЭ по химии

[14] Из указанных элементов выберите три элемента-неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения радиусов их атомов.

- 1) Cr 2) O 3) Mg 4) Se 5) C





Рабочая тетрадь «ВСЕ про №1, №2 и №3 ЕГЭ по химии»

[15] Из предложенных элементов выберите три элемента-неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения восстановительных свойств этих неметаллов.

- 1) Al 2) S 3) Cr 4) P 5) Si

[16] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-металла. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их атомного радиуса.

- 1) Rb 2) Zn 3) P 4) Cl 5) Sc

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

- 1) V 2) Br 3) Si 4) As 5) I

[18] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-металла. Расположите выбранные элементы в порядке усиления металлических свойств соответствующих им простых веществ.

- 1) K 2) Cu 3) Si 4) Mg 5) Br



Рабочая тетрадь «ВСЕ про №1, №2 и №3 ЕГЭ по химии»

[19] Выберите три переходных металла. Расположите их в порядке возрастания их атомного радиуса.

- 1) Sc 2) Al 3) V 4) Fe 5) Se

[20] Выберите три элемента, водородные соединения которых являются кислотами. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения кислотности их водородных соединений.

- 1) P 2) S 3) Ca 4) Cl 5) I

[21] Выберите три элемента-металла. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения основных свойств их высших оксидов.

- 1) Cu 2) I 3) Si 4) Rb 5) Ca

[22] Выберите три элемента-металла. Расположите выбранные элементы в порядке возрастания валентности в их высших оксидах.

- 1) Ga 2) Cr 3) O 4) Br 5) Mn





Рабочая тетрадь «ВСЕ про №1, №2 и №3 ЕГЭ по химии»

Линия №3 ЕГЭ по химии

[23] Выберите два элемента, которые проявляют одинаковую высшую степень окисления.

- 1) C 2) Mg 3) Br 4) S 5) O

[24] Выберите два элемента, которые проявляют одинаковую низшую степень окисления.

- 1) B 2) H 3) C 4) Mn 5) Br

[25] Выберите два элемента, которые в сложных веществах проявляют постоянную степень окисления.

- 1) Cu 2) H 3) Zn 4) F 5) Si

[26] Выберите два элемента, которые проявляют несколько ненулевых степеней окисления.

- 1) Na 2) Al 3) H 4) F 5) Cr



Рабочая тетрадь «ВСЕ про №1, №2 и №3 ЕГЭ по химии»

[27] Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов не проявляют степень окисления, численно равную номеру группы.

- 1) Cr 2) P 3) N 4) O 5) F

[28] Выберите два элемента, высшая степень окисления которых равна +6.

- 1) O 2) Al 3) Cr 4) S 5) P

[29] Выберите два элемента, для которых характерны степени окисления как +3, так и +5.

- 1) Al 2) Cl 3) C 4) S 5) As

[30] Выберите два элемента, которые в гидроксидах могут проявлять степень окисления +3.

- 1) Be 2) Na 3) Se 4) P 5) Al





Рабочая тетрадь «ВСЕ про №1, №2 и №3 ЕГЭ по химии»

[31] Выберите два элемента, у каждого из которых разность между значениями высшей и низшей степени окисления равна двум.

- 1) O 2) Zn 3) Ti 4) H 5) N

[32] Выберите два элемента, которые в бинарных соединениях проявляют только положительные или только отрицательные степени окисления.

- 1) P 2) F 3) Cr 4) S 5) Si

[33] Выберите два элемента, которые образуют высший оксид состава ЭO_3 .

- 1) Cr 2) P 3) C 4) Se 5) Mn

[34] Выберите два элемента, которые образуют гидроксид состава HЭO_3 .

- 1) Cl 2) H 3) Mg 4) P 5) S





Рабочая тетрадь «ВСЕ про №1, №2 и №3 ЕГЭ по химии»

[35] Выберите два элемента, которые в высшей степени окисления не способны образовывать кислородсодержащие анионы.

- 1) Mg 2) Mn 3) Rb 4) P 5) Al

[36] Выберите два элемента, которые в кислородсодержащем анионе состава RO_x^{2-} способны проявлять одинаковую степень окисления.

- 1) Te 2) Al 3) Ca 4) Ti 5) Cl

[37] Выберите два элемента, которые в кислородсодержащем анионе состава RO_x^- способны проявлять одинаковую степень окисления.

- 1) Zn 2) Mn 3) F 4) Cl 5) S

[38] Выберите два элемента, которые в кислородсодержащем анионе состава HRO_3^{X-} способны проявлять одинаковую степень окисления.

- 1) P 2) S 3) Cl 4) Sr 5) C





Рабочая тетрадь «ВСЕ про №1, №2 и №3 ЕГЭ по химии»

[39] Выберите два элемента, которые в соединениях способны образовывать анионы ЭO_x^{2-} .

- 1) Si 2) F 3) Al 4) S 5) Li

[40] Выберите два элемента, которые способны проявлять валентность V.

- 1) As 2) Ti 3) Se 4) N 5) Cl

[41] Выберите два элемента, высшая валентность которых равна VII.

- 1) Mn 2) S 3) F 4) Ar 5) Br

[42] Выберите два элемента, которые во всех соединениях проявляют валентность I.

- 1) Li 2) N 3) F 4) As 5) Br





Рабочая тетрадь «ВСЕ про №1, №2 и №3 ЕГЭ по химии»

[43] Выберите два элемента, которые не проявляют валентности, равной номеру группы.

1) Mg

2) P

3) N

4) O

5) Ti

[44] Выберите два элемента, валентность которых в летучих водородных соединениях равна III.

1) Ti

2) P

3) N

4) Al

5) O

[45] Выберите два элемента, у каждого из которых валентность в высших оксидах и летучих водородных соединениях одинаковая.

1) Se

2) N

3) Si

4) C

5) O





Ответы к заданиям рабочей тетради

Смотреть запись вебинара: [в VK](#) [на YouTube](#)

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
K, Ca, Fe, Mg	O, S, He, C, Cl, P	12	13	23	34	13	34	14	24
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
13	14	45	452	542	152	241	241	431	245
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
154	125	25	25	34	35	45	34	25	45
31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
24	23	14	14	13	14	24	25	14	15
41	42	43	44	45					
15	13	34	23	34					



Тематический сборник: подготовка к I части ЕГЭ



- ♥ 500 страниц А4, линии №1–28.
- ♥ Вопросы разного уровня сложности.



stepenin.ru/tests-bidbook



843673908



164529577

