



Рабочая тетрадь «ВСЕ про №4 и №5 ЕГЭ по химии»

Смотреть запись вебинара:



[в ВК](#)



[на YouTube](#)



[на stepenin.ru](#)

Линия №5 ЕГЭ по химии

[1] Выберите: А) амфотерный оксид, Б) несолеобразующий оксид, В) оксид, который соответствует сильной кислоте.

1 MnO_2	2 OF_2	3 SO_2
4 H_2O_2	5 N_2O	6 Mn_2O_7
7 Cl_2O	8 FeO	9 N_2O_3

[2] Выберите: А) нерастворимое основание, Б) кислую соль, В) амфотерный оксид

1 MgOHCl	2 кремниевая кислота	3 сульфит натрия
4 оксид азота (II)	5 $\text{Fe}(\text{OH})_2$	6 оксид цинка
7 NaHSO_4	8 оксид хрома (VI)	9 гидроксид натрия





Рабочая тетрадь «ВСЕ про №4 и №5 ЕГЭ по химии»

[3] Выберите: А) слабую кислоту, Б) соль хлорной кислоты, В) амфотерный гидроксид.

1 гидроксид хрома (II)	2 иодоводород	3 гипохлорит калия
4 гидроксид азота (III)	5 серная кислота	6 гидроксид бериллия
7 перхлорат натрия	8 оксид хрома (III)	9 хлорид железа (III)

[4] Выберите: А) оксид, Б) сильную кислоту, В) щелочь.

1 CrO_3	2 H_2O	3 HF
4 $\text{Fe}(\text{OH})_2$	5 OF_2	6 HClO_3
7 $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	8 $\text{Ca}(\text{OH})_2$	9 H_2O_2

[5] Выберите: А) высший гидроксид, Б) кислотный оксид, В) среднюю соль.

1 гидрат аммиака	2 гидрофосфат калия	3 NO
4 H_3PO_3	5 железная окалина	6 $(\text{CuOH})_2\text{CO}_3$
7 гидроксид алюминия	8 серный ангидрид	9 $\text{Ba}(\text{ClO})_2$



Рабочая тетрадь «ВСЕ про №4 и №5 ЕГЭ по химии»

[6] Выберите: А) щелочь, Б) оксид, которому соответствует двухосновная кислота, В) кислую соль.

1 гашеная известь	2 нашатырь	3 ZnO
4 метаалюминат цезия	5 $\text{Na}_3[\text{AlF}_6]$	6 оксид серы (IV)
7 $\text{Be}(\text{OH})_2$	8 оксид азота (IV)	9 $\text{K}_2\text{HPO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$

[7] Выберите: А) соль сернистой кислоты, Б) щелочь, В) амфотерный оксид.

1 $\text{Be}(\text{OH})_2$	2 гипс	3 CrO_3
4 гидросульфит натрия	5 SO_3	6 гашеная известь
7 BeO	8 сульфид хрома (II)	9 $\text{Mg}(\text{OH})_2$

[8] Выберите: А) комплексную соль, Б) высший оксид, В) амфотерный гидроксид.

1 гидроксид хрома (II)	2 N_2O_4	3 $\text{Be}(\text{OH})_2$
4 сернистый ангидрид	5 оксид германия (IV)	6 $\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
7 $\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$	8 угарный газ	9 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$



Рабочая тетрадь «ВСЕ про №4 и №5 ЕГЭ по химии»

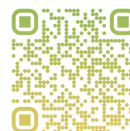
Линия №4 ЕГЭ по химии

[9] Из предложенного перечня выберите два вещества, в которых присутствует ковалентная полярная химическая связь.

- 1) Оксид углерода (IV)
- 2) Оксид бария
- 3) Бромид бария
- 4) Сульфат натрия
- 5) Кристаллическая сера



Тематический сборник: подготовка к I части ЕГЭ



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



stepenin.ru/tests-bigbook



843673908



164529577



[10] Из предложенного перечня выберите два вещества, в которых присутствует ионная связь.

- 1) NH_4Cl
- 2) HNO_3
- 3) K_2O
- 4) NH_3
- 5) SiO_2





Рабочая тетрадь «ВСЕ про №4 и №5 ЕГЭ по химии»

[11] Из предложенного перечня выберите два вещества, в которых присутствует одинаковый тип химической связи.

- 1) калий
- 2) иод
- 3) фтороводород
- 4) хлорид калия
- 5) графит

[12] Из предложенного перечня выберите два вещества, в которых присутствует такой же тип химической связи, что и в кварце.

- 1) Алмаз
- 2) Гидроксид калия
- 3) Карборунд
- 4) Оксид лития
- 5) Белый фосфор

[13] Выберите два вещества ионного строения, в которых присутствует ковалентная полярная связь.

- 1) хлороводород
- 2) карбонат натрия
- 3) оксид серы (IV)
- 4) аммиак
- 5) сульфат железа (II)



Рабочая тетрадь «ВСЕ про №4 и №5 ЕГЭ по химии»

[14] Выберите два вещества с ионной кристаллической решеткой, в которых присутствует ковалентная неполярная химическая связь.

- 1) этиленгликоль
- 2) гидроксид бария
- 3) силикат кальция
- 4) ацетиленид натрия
- 5) пероксид натрия

[15] Из предложенного перечня выберите два вещества, в которых присутствуют как ковалентные полярные, так и ковалентные неполярные связи.

- 1) H_3PO_4
- 2) H_2O_2
- 3) CH_3OH
- 4) C_2H_6
- 5) BaO_2

[16] Из предложенного перечня выберите два вещества, в которых присутствует ковалентная связь, образованная по донорно-акцепторному механизму.

- 1) NH_3
- 2) $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$
- 3) CH_3COONa
- 4) NH_4Cl
- 5) KHSO_3



Рабочая тетрадь «ВСЕ про №4 и №5 ЕГЭ по химии»

[17] Из предложенного перечня выберите два вещества, в которых присутствует ковалентная связь, образованная по донорно-акцепторному механизму.

- 1) $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$
- 2) $(\text{CH}_3)_2\text{NH}$
- 3) HCOONH_4
- 4) NCl_3
- 5) NH_3

[18] Из предложенного перечня выберите два вещества с атомной кристаллической решеткой.

- 1) SiC
- 2) C_{60}
- 3) SiO_2
- 4) SiH_4
- 5) Ca

[19] Из предложенного перечня выберите два вещества с молекулярной кристаллической решеткой.

- 1) H_2SO_4
- 2) SiO_2
- 3) NaNO_3
- 4) Cl_2
- 5) $[\text{CH}_3\text{NH}_3]\text{Cl}$



Рабочая тетрадь «ВСЕ про №4 и №5 ЕГЭ по химии»

[20] Выберите два вещества, которые в твердом состоянии имеют ионную кристаллическую решетку.

- 1) HNO_3
- 2) K_2O
- 3) SO_2
- 4) PH_3
- 5) NH_4Br

[21] Из предложенного перечня выберите два вещества немолекулярного строения.

- 1) Кристаллическая сера
- 2) Карбид кремния
- 3) Бромид калия
- 4) Аммиак
- 5) Углекислый газ

[22] Выберите два вещества немолекулярного строения, в каждом из которых присутствует ковалентная неполярная связь.

- 1) пероксид водорода
- 2) алмаз
- 3) бромид бария
- 4) ацетилен
- 5) серный колчедан



Рабочая тетрадь «ВСЕ про №4 и №5 ЕГЭ по химии»

[23] Выберите два вещества с ионной кристаллической решеткой, в каждом из которых присутствует ковалентная полярная связь.

- 1) ацетат калия
- 2) хлорид серы (II)
- 3) бромид кальция
- 4) сульфат меди (II)
- 5) хлорид фосфора (III)

[24] Выберите два вещества молекулярного строения, в которых присутствует ковалентная полярная связь.

- 1) иод
- 2) оксид серы (IV)
- 3) марганец
- 4) хлорид кальция
- 5) азотная кислота

[25] Выберите два вещества молекулярного строения, в которых присутствует ковалентная неполярная связь.

- 1) аммиак
- 2) иод
- 3) кислород
- 4) оксид магния
- 5) метан



Рабочая тетрадь «ВСЕ про №4 и №5 ЕГЭ по химии»

[26] Выберите два вида связи, которые присутствуют в сульфате натрия.

- 1) ковалентная неполярная
- 2) ионная
- 3) водородная
- 4) ковалентная полярная
- 5) металлическая

[27] Выберите два вещества немолекулярного строения, в которых отсутствует ковалентная неполярная связь.

- 1) алмаз
- 2) сернистый газ
- 3) хлороводород
- 4) хлорид аммония
- 5) сульфат натрия

[28] Из предложенного перечня выберите два вещества, для каждого из которых характерно наличие водородной связи между молекулами.

- 1) H_2
- 2) HF
- 3) SiH_4
- 4) $(CH_3)_3N$
- 5) NH_3



Рабочая тетрадь «ВСЕ про №4 и №5 ЕГЭ по химии»

[29] Из предложенного перечня выберите два вещества, для каждого из которых характерно наличие водородной связи между молекулами.

- 1) вода
- 2) сероводород
- 3) водород
- 4) оксид азота (IV)
- 5) фтороводород

[30] Из предложенного перечня выберите два вещества, для каждого из которых характерно наличие водородной связи между молекулами.

- 1) C_2H_4
- 2) NH_3
- 3) SiH_4
- 4) CH_3OH
- 5) CH_3COOCH_3

[31] Выберите два свойства, которые характеризуют вещества с молекулярной кристаллической решеткой.

- 1) Высокая электропроводность в кристаллическом состоянии
- 2) Низкая температура плавления
- 3) Высокая твердость
- 4) Высокая электропроводность в расплаве
- 5) Высокая летучесть



Рабочая тетрадь «ВСЕ про №4 и №5 ЕГЭ по химии»

[32] Выберите два свойства, которые характеризуют вещества с металлической кристаллической решеткой.

- 1) Высокая электропроводность в кристаллическом состоянии
- 2) Низкая теплопроводность
- 3) Пластичность
- 4) Хрупкость
- 5) Летучесть

[33] Выберите два свойства, которые характеризуют вещества с ионной кристаллической решеткой.

- 1) Высокая электропроводность в кристаллическом состоянии
- 2) Высокая температура плавления
- 3) Пластичность
- 4) Высокая электропроводность в расплаве
- 5) Летучесть



Ответы к заданиям рабочей тетради

Смотреть запись вебинара:



в [VK](#)



на [YouTube](#)

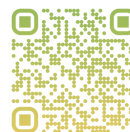


на [stepenin.ru](#)

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
156	576	476	268	789	169	467	753	14	13
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
25	23	25	45	24	24	13	13	14	25
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
23	25	14	25	23	24	45	25	15	24
31	32	33							
25	13	24							



Тематический сборник: подготовка к I части ЕГЭ



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



stepenin.ru/tests-bigbook



843673908



164529577

