

Подборка заданий №6 ЕГЭ по химии

[1] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых реагирует медь.

- 1) HNO_3
- 2) Cl_2
- 3) H_2O
- 4) FeCl_2
- 5) HBr

--	--

[2] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых реагирует бром.

- 1) NaI
- 2) H_2SO_4
- 3) O_2
- 4) P_2O_5
- 5) Cu

--	--

[3] Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми **не реагирует** оксид фосфора (III).

- 1) SiO_2
- 2) HNO_3
- 3) NaOH
- 4) HCl
- 5) O_2

--	--

[4] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых при соответствующих условиях реагирует водород.

- 1) LiOH
- 2) Cu
- 3) Fe_3O_4
- 4) HBr
- 5) Cl_2

--	--

[5] Из предложенного перечня выберите два оксида, которые реагируют и с раствором гидроксида натрия, и с водой.

- 1) CO
- 2) SiO_2
- 3) CrO_3
- 4) NO_2
- 5) Cr_2O_3

--	--

[6] Из предложенного перечня выберите два оксида, которые реагируют и с раствором гидроксида натрия, и с кислородом.

- 1) Al_2O_3
- 2) P_2O_3
- 3) CuO
- 4) CO_2
- 5) SO_2

--	--

[7] Из предложенного перечня веществ выберите два простых вещества, которые взаимодействуют как с раствором гидроксида калия, так и с раствором бромоводорода.

- 1) C
- 2) Zn
- 3) S
- 4) Cu
- 5) Cl_2

--	--

[8] Из предложенного перечня выберите два вещества, которые реагируют и с раствором гидроксида бария, и с разбавленной серной кислотой.

- 1) Al_2O_3
- 2) N_2O_5
- 3) CrO
- 4) P_2O_3
- 5) ZnO

--	--

[9] Из предложенного перечня выберите два оксида, которые реагируют и с водой, и с раствором гидроксида натрия.

- 1) ZnO
- 2) SiO_2
- 3) P_2O_5
- 4) SO_3
- 5) CaO

--	--

[10] Из предложенного перечня веществ выберите два простых вещества, которые при нагревании реагируют с концентрированными растворами щелочей.

- 1) H_2
- 2) C
- 3) Zn
- 4) S
- 5) N_2

--	--

[11] Из предложенного перечня веществ выберите два простых вещества, которые реагируют с бромоводородной кислотой.

- 1) Zn
- 2) Ag
- 3) P
- 4) S
- 5) Cl₂

--	--

[12] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых при соответствующих условиях реагирует водород.

- 1) HNO₃
- 2) Ag
- 3) Fe₃O₄
- 4) BaSO₄
- 5) Si

--	--

[13] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с которыми при соответствующих условиях реагирует углерод.

- 1) HCl
- 2) CaCl₂
- 3) NaOH
- 4) CO₂
- 5) HNO₃

--	--

[14] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с которыми алюминий реагирует при комнатной температуре.

- 1) NaCl
- 2) HCl
- 3) HNO₃ (конц.)
- 4) Fe₂O₃
- 5) CuSO₄

--	--

[15] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с которыми реагирует азот.

- 1) H₂
- 2) Li
- 3) HNO₃
- 4) NaOH
- 5) CO₂

--	--

[16] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с которыми реагирует магний.

- 1) CO_2
- 2) NaOH
- 3) KCl
- 4) H_2SO_4
- 5) Ar

--	--

[17] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с которыми реагирует железо.

- 1) Al_2O_3
- 2) $\text{NaOH}_{\text{p-p}}$
- 3) KCl
- 4) H_2SO_4
- 5) Cl_2

--	--

[18] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с которыми реагирует углерод.

- 1) Fe_2O_3
- 2) CO_2
- 3) NaOH
- 4) LiCl
- 5) HCl

--	--

[19] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с которыми реагирует кислород.

- 1) CuO
- 2) Cl_2
- 3) NaOH
- 4) Fe
- 5) ZnS

--	--

[20] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с которыми реагирует оксид железа (III).

- 1) Al
- 2) NaCl
- 3) Fe
- 4) H_2O
- 5) O_2

--	--

[21] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, при взаимодействии которых с серой образуются соли.

- 1) O_2
- 2) H_2
- 3) Fe
- 4) HNO_3
- 5) KOH

--	--

[22] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с помощью которых можно растворить оксид кремния (IV).

- 1) H_2SO_4
- 2) HF
- 3) KOH
- 4) H_2O
- 5) $AlCl_3$

--	--

[23] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, которые в водном растворе вступают в реакцию с хлором.

- 1) KNO_3
- 2) $NaOH$
- 3) NaF
- 4) $FeCl_3$
- 5) Na_2SO_3

--	--

[24] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, которые вступают в реакцию с серебром.

- 1) HCl
- 2) N_2
- 3) $FeCl_3$
- 4) H_2O
- 5) S

--	--

[25] Из предложенного перечня веществ выберите два оксида, которые реагируют и с водой, и с кислородом.

- 1) Li_2O
- 2) P_2O_3
- 3) SO_2
- 4) FeO
- 5) CO_2

--	--

[26] Из предложенного перечня веществ выберите два оксида, которые реагируют как с водой, так и с соляной кислотой.

- 1) SO_2
- 2) Na_2O
- 3) CuO
- 4) CaO
- 5) SO_2

--	--

[27] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, которые вступают в реакцию с фосфором.

- 1) H_2
- 2) $\text{KOH}_{\text{p-p}}$
- 3) $\text{H}_2\text{SO}_4_{\text{p-p}}$
- 4) Na_2SO_4
- 5) Li

--	--

[28] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, которые не реагируют с оксидом кремния (IV).

- 1) NaOH
- 2) Mg
- 3) HNO_3
- 4) HF
- 5) H_2O

--	--

[29] Из предложенного перечня веществ выберите два простых вещества, которые реагируют и с азотной кислотой, и с раствором гидроксида натрия.

- 1) S
- 2) Zn
- 3) C
- 4) Cl_2
- 5) Fe

--	--

[30] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, которые вступают в реакцию с оксидом цинка.

- 1) CO
- 2) CuO
- 3) H_2O
- 4) SO_3
- 5) Cl_2

--	--

[31] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, которые реагируют с кремнием.

- 1) H_2O
- 2) C
- 3) H_2SO_4
- 4) KOH
- 5) H_2

--	--

[32] Из предложенного перечня веществ выберите два оксида, которые можно получить путем сжигания простых веществ в избытке кислорода.

- 1) Na_2O
- 2) P_2O_5
- 3) Cl_2O_7
- 4) CO
- 5) CuO

--	--

[33] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, которые взаимодействуют с железом.

- 1) угольная кислота
- 2) фтор
- 3) раствор гидроксида натрия
- 4) хлороводород
- 5) оксид калия

--	--

[34] Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, которые вступают в реакцию с хлором.

- 1) FeCl_2
- 2) O_2
- 3) P
- 4) NaF
- 5) Zn(OH)_2

--	--

[35] Из предложенного перечня веществ выберите два оксида, которые вступают в окислительно-восстановительную реакцию с концентрированной серной кислотой.

- 1) оксид углерода (IV)
- 2) оксид натрия
- 3) оксид фосфора (III)
- 4) железная окалина
- 5) оксид серы (IV)

--	--

Ответы:

1	2	3	4	5	6	7	8	9
12	15	14	35	34	25	25	15	34
10	11	12	13	14	15	16	17	18
34	15	34	45	25	12	14	45	12
19	20	21	22	23	24	25	26	27
45	13	35	23	25	35	23	24	25
28	29	30	31	32	33	34	35	
35	12	14	24	25	24	13	34	