

## Подборка заданий №6 ЕГЭ по химии

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

- 1)  $\text{HNO}_3$
- 2)  $\text{Cl}_2$
- 3)  $\text{H}_2\text{O}$
- 4)  $\text{FeCl}_2$
- 5)  $\text{HBr}$

--	--

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

- 1)  $\text{NaI}$
- 2)  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- 3)  $\text{O}_2$
- 4)  $\text{P}_2\text{O}_5$
- 5)  $\text{Cu}$

--	--

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

- 1)  $\text{SiO}_2$
- 2)  $\text{HNO}_3$
- 3)  $\text{NaOH}$
- 4)  $\text{HCl}$
- 5)  $\text{O}_2$

--	--

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

- 1)  $\text{LiOH}$
- 2)  $\text{Cu}$
- 3)  $\text{Fe}_3\text{O}_4$
- 4)  $\text{HBr}$
- 5)  $\text{Cl}_2$

--	--

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

- 1)  $\text{CO}$
- 2)  $\text{SiO}_2$
- 3)  $\text{CrO}_3$
- 4)  $\text{NO}_2$
- 5)  $\text{Cr}_2\text{O}_3$

--	--

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

- 1)  $\text{Al}_2\text{O}_3$
- 2)  $\text{P}_2\text{O}_3$
- 3)  $\text{CuO}$
- 4)  $\text{CO}_2$
- 5)  $\text{SO}_2$

--	--

**[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)  $\text{Cl}_2$

--	--

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

- 1)  $\text{Al}_2\text{O}_3$
- 2)  $\text{N}_2\text{O}_5$
- 3) CrO
- 4)  $\text{P}_2\text{O}_3$
- 5) ZnO

--	--

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

- 1) ZnO
- 2)  $\text{SiO}_2$
- 3)  $\text{P}_2\text{O}_5$
- 4)  $\text{SO}_3$
- 5) CaO

--	--

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

- 1)  $\text{H}_2$
- 2) C
- 3) Zn
- 4) S
- 5)  $\text{N}_2$

--	--

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

- 1) Zn
- 2) Ag
- 3) P
- 4) S
- 5) Cl<sub>2</sub>

--	--

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

- 1) HNO<sub>3</sub>
- 2) Ag
- 3) Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>
- 4) BaSO<sub>4</sub>
- 5) Si

--	--

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

- 1) HCl
- 2) CaCl<sub>2</sub>
- 3) NaOH
- 4) CO<sub>2</sub>
- 5) HNO<sub>3</sub>

--	--

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

- 1) NaCl
- 2) HCl
- 3) HNO<sub>3</sub> (конц.)
- 4) Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- 5) CuSO<sub>4</sub>

--	--

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

- 1) H<sub>2</sub>
- 2) Li
- 3) HNO<sub>3</sub>
- 4) NaOH
- 5) CO<sub>2</sub>

--	--

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

- 1) CO<sub>2</sub>
- 2) NaOH
- 3) KCl
- 4) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- 5) Ar

--	--

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

- 1) Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- 2) NaOH<sub>p-p</sub>
- 3) KCl
- 4) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- 5) Cl<sub>2</sub>

--	--

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

- 1) Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- 2) CO<sub>2</sub>
- 3) NaOH
- 4) LiCl
- 5) HCl

--	--

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

- 1) CuO
- 2) Cl<sub>2</sub>
- 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<sub>2</sub>O
- 5) O<sub>2</sub>

--	--

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

- 1) O<sub>2</sub>
- 2) H<sub>2</sub>
- 3) Fe
- 4) HNO<sub>3</sub>
- 5) KOH

--	--

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

- 1) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- 2) HF
- 3) KOH
- 4) H<sub>2</sub>O
- 5) AlCl<sub>3</sub>

--	--

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

- 1) KNO<sub>3</sub>
- 2) NaOH
- 3) NaF
- 4) FeCl<sub>3</sub>
- 5) Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>

--	--

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

- 1) HCl
- 2) N<sub>2</sub>
- 3) FeCl<sub>3</sub>
- 4) H<sub>2</sub>O
- 5) S

--	--

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

- 1) Li<sub>2</sub>O
- 2) P<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- 3) SO<sub>2</sub>
- 4) FeO
- 5) CO<sub>2</sub>

--	--

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

- 1)  $\text{SO}_2$
- 2)  $\text{Na}_2\text{O}$
- 3)  $\text{CuO}$
- 4)  $\text{CaO}$
- 5)  $\text{SO}_2$

--	--

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

- 1)  $\text{H}_2$
- 2)  $\text{KOH}_{\text{р-р}}$
- 3)  $\text{H}_2\text{SO}_4_{\text{р-р}}$
- 4)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- 5)  $\text{Li}$

--	--

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

- 1)  $\text{NaOH}$
- 2)  $\text{Mg}$
- 3)  $\text{HNO}_3$
- 4)  $\text{HF}$
- 5)  $\text{H}_2\text{O}$

--	--

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

- 1)  $\text{S}$
- 2)  $\text{Zn}$
- 3)  $\text{C}$
- 4)  $\text{Cl}_2$
- 5)  $\text{Fe}$

--	--

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

- 1)  $\text{CO}$
- 2)  $\text{CuO}$
- 3)  $\text{H}_2\text{O}$
- 4)  $\text{SO}_3$
- 5)  $\text{Cl}_2$

--	--

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

- 1)  $\text{H}_2\text{O}$
- 2) C
- 3)  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- 4) KOH
- 5)  $\text{H}_2$

--	--

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

- 1)  $\text{Na}_2\text{O}$
- 2)  $\text{P}_2\text{O}_5$
- 3)  $\text{Cl}_2\text{O}_7$
- 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)  $\text{FeCl}_2$
- 2) O<sub>2</sub>
- 3) P
- 4) NaF
- 5)  $\text{Zn}(\text{OH})_2$

--	--

**[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:**

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