



## Рабочая тетрадь «Все про оксиды, кислоты и основания»

Смотреть **запись** вебинара:

[в ВК](#)

[на YouTube](#)

[на stepenin.ru](#)

**[1]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктом(-ами), который(-е) образуется(-ются) при взаимодействии этих веществ:

А) BaO и SO<sub>2</sub>

1) Ba(OH)<sub>2</sub> и S

Б) Ba(OH)<sub>2</sub> и SO<sub>2</sub>

2) BaSO<sub>3</sub>

В) BaO и SO<sub>3</sub>

3) BaSO<sub>3</sub> и H<sub>2</sub>

Г) BaO и H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

4) BaSO<sub>3</sub> и H<sub>2</sub>O

А	Б	В	Г

5) BaSO<sub>4</sub>

6) BaSO<sub>4</sub> и H<sub>2</sub>O

**[2]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия:

А) KOH + SO<sub>3</sub> →

1) KAlO<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O

Б) KOH + Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> →

2) Al(OH)<sub>3</sub> + K<sub>2</sub>O

В) K<sub>2</sub>O + H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> →

3) ZnCO<sub>3</sub>

Г) ZnO + CO →

4) Zn + CO<sub>2</sub>

А	Б	В	Г

5) K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> + H<sub>2</sub>O

6) K<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> + H<sub>2</sub>O



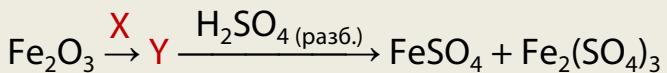
## Рабочая тетрадь «Все про оксиды, кислоты и основания»

**[3]** Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с каждым из которых это вещество может взаимодействовать:

- |                           |   |
|---------------------------|---|
| A) ZnO                    | 1) $\text{H}_2\text{SO}_4$ , KCl, $\text{H}_2\text{O}$            |
| Б) FeO                    | 2) $\text{Al}_2\text{O}_3$ , $\text{H}_2\text{O}$ , $\text{CO}_2$ |
| В) CaO                    | 3) $\text{H}_2\text{SO}_4$ , CO, $\text{O}_2$                     |
| Г) $\text{P}_2\text{O}_5$ | 4) KOH, HCl <sub>(p-p)</sub> , BaO                                |
|                           | 5) MgO, $\text{H}_2\text{O}$ , KOH                                |

A	Б	В	Г

**[4]** Задана следующая схема превращений веществ:



Определите, какие из указанных веществ являются веществами X и Y.

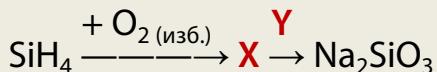
- 1) KOH
- 2)  $\text{Fe}_3\text{O}_4$
- 3) KFeO<sub>2</sub>
- 4) CO
- 5)  $\text{H}_2\text{O}$

X	Y



## Рабочая тетрадь «Все про оксиды, кислоты и основания»

**[5]** Задана следующая схема превращений веществ:



Определите, какие из указанных веществ являются веществами **X** и **Y**.

- 1)  $\text{SiO}$
- 2)  $\text{SiO}_2$
- 3)  $\text{NaCl}$
- 4)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$
- 5)  $\text{H}_2\text{SiO}_3$

X	Y

**[6]** К одной из двух пробирок, содержащих раствор гидроксида бария, добавили раствор соли **X**, а к другой – раствор соли **Y**. В результате в первой пробирке наблюдалось **выпадение белого осадка**, а во второй – **выпадение серо-зеленого осадка**. Определите вещества **X** и **Y**, которые могут вступать в описанные реакции.

- 1)  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- 2)  $\text{AgNO}_3$
- 3)  $\text{FeCl}_2$
- 4)  $\text{NaHCO}_3$
- 5)  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

X	Y



## Рабочая тетрадь «Все про оксиды, кислоты и основания»

**[7]** К одной из двух пробирок с гидроксидом лития добавили раствор соли **X**, немного нагрели и наблюдали **выделение газа с резким запахом**. Ко второй пробирке добавили раствор соли **Y** и наблюдали реакцию, которая **описывается сокращенным ионным уравнением**

$$\text{Li}^+ + \text{F}^- = \text{LiF}$$

Выберите вещества **X** и **Y**, которые могут вступать в описанные реакции.

- 1)  $\text{Na}_2\text{SO}_3$
- 2)  $\text{HF}$
- 3)  $\text{NH}_4\text{Cl}$
- 4)  $\text{CuF}_2$
- 5)  $\text{NaF}$

X	Y

**[8]** Даны две пробирки с **осадком** вещества **X**. В одну из них добавили соляную кислоту, при этом **образовался раствор**. В другую пробирку добавили раствор вещества **Y**. При этом наблюдали **изменение цвета осадка**. Выберите вещества **X** и **Y**, которые могут вступать в описанные реакции.

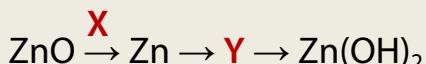
- 1)  $\text{Zn}$
- 2)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- 3)  $\text{Fe}(\text{OH})_2$
- 4)  $\text{HNO}_3$
- 5)  $\text{H}_2\text{O}_2$

X	Y



## Рабочая тетрадь «Все про оксиды, кислоты и основания»

**[9]** Задана следующая схема превращений веществ:

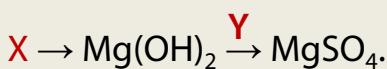


Определите, какие из указанных веществ являются веществами **X** и **Y**.

- 1)  $\text{CO}_2$
- 2)  $\text{ZnCl}_2$
- 3)  $\text{ZnS}$
- 4)  $\text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2$
- 5) C

X	Y

**[10]** Задана следующая схема превращений веществ:



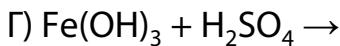
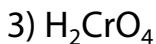
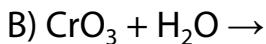
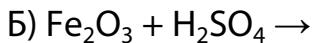
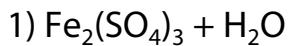
Определите, какие из указанных веществ являются веществами **X** и **Y**.

- 1)  $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$
- 2)  $\text{MgCO}_3$
- 3)  $\text{MgCl}_2$
- 4)  $\text{BaSO}_4$
- 5)  $\text{H}_2\text{SO}_4$

X	Y

**Рабочая тетрадь «Все про оксиды, кислоты и основания»**

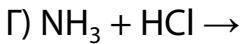
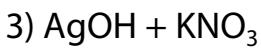
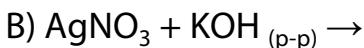
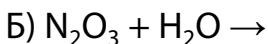
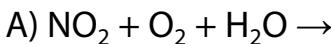
**[11]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия:



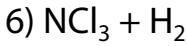
А	Б	В	Г



**[12]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия:



А	Б	В	Г





## Рабочая тетрадь «Все про оксиды, кислоты и основания»

**[13]** В пробирку с раствором вещества **X** прилили раствор гидроксида калия. Выпавший осадок отделили и внесли в пробирку с раствором вещества **Y**. В ходе реакции осадок растворился, раствор приобрел окраску. Определите вещества **X** и **Y**, которые могут вступать в описанные реакции.

- 1)  $\text{FeCl}_3$
- 2)  $\text{HNO}_3$
- 3)  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
- 4)  $\text{CuS}$
- 5)  $\text{CH}_3\text{COOAg}$

X	Y

**[14]** В двух пробирках находится раствор силиката натрия. К первой пробирке добавили раствор вещества **X**, а ко второй – раствор вещества **Y**. В результате реакции в первой пробирке образовался нерастворимый гидроксид, а во второй – нерастворимая соль. Из предложенного перечня выберите вещества **X** и **Y**, которые могут вступать в описанные реакции.

- 1) нитрат калия
- 2) серная кислота
- 3) нитрат бария
- 4) сульфат натрия
- 5) карбонат калия

X	Y





## Рабочая тетрадь «Все про оксиды, кислоты и основания»

**[15]** В одну пробирку с осадком гидроксида алюминия добавили **сильную кислоту X**, а в другую – раствор вещества **Y**. В результате в каждой из пробирок **наблюдали растворение осадка**. Выберите вещества **X** и **Y**, которые могут вступать в описанные реакции.

- 1) бромоводородная кислота
- 2) гидросульфид натрия
- 3) сероводородная кислота
- 4) гидроксид калия
- 5) гидрат аммиака

X	Y



## Ответы к заданиям рабочей тетради

Смотреть **запись** вебинара:

[в ВК](#)

[на YouTube](#)

[на stepenin.ru](#)

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
2456	5154	4325	42	24	43	35	35	52	35
<b>11</b>	<b>12</b>	<b>13</b>	<b>14</b>	<b>15</b>					
6131	2154	12	23	14					



### Тематический сборник: подготовка к I части ЕГЭ



💛 500 страниц А4, линии №1–28.

💛 Задания разного уровня сложности.



[stepenin.ru/tests-bigbook](#)



**843673908**



**164529577**

