



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

Смотреть запись вебинара:



[в ВК](#)

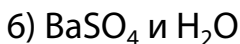
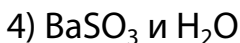
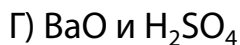
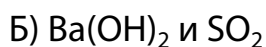
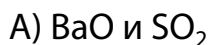


[на YouTube](#)



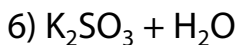
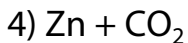
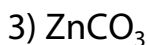
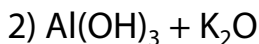
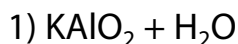
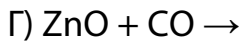
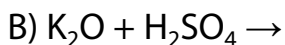
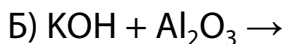
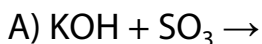
[на stepenin.ru](#)

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



А	Б	В	Г

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



А	Б	В	Г





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

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

А) ZnO

Б) FeO

В) CaO

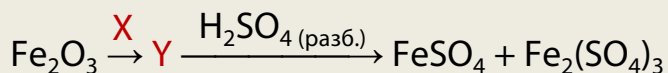
Г) P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>1) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, KCl, H<sub>2</sub>O2) Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>O, CO<sub>2</sub>3) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, CO, O<sub>2</sub>

4) KOH, HCl (p-p), BaO

5) MgO, H<sub>2</sub>O, KOH

А	Б	В	Г

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



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

1) KOH

2) Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>3) KFeO<sub>2</sub>

4) CO

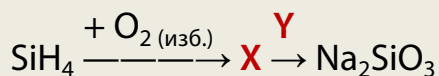
5) H<sub>2</sub>O

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) SiO
- 2) SiO<sub>2</sub>
- 3) NaCl
- 4) Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
- 5) H<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>

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 вступить в описанные реакции.

- 1) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- 2) AgNO<sub>3</sub>
- 3) FeCl<sub>2</sub>
- 4) NaHCO<sub>3</sub>
- 5) Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

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.

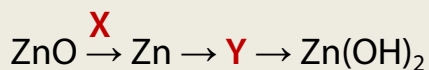
- 1)  $\text{Zn}$
- 2)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- 3)  $\text{Fe}(\text{OH})_2$
- 4)  $\text{HNO}_3$
- 5)  $\text{H}_2\text{O}_2$

X	Y



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

[9] Задана следующая схема превращений веществ:

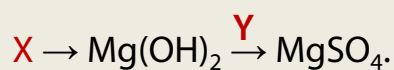


Определите, какие из указанных веществ являются веществами X и Y.

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

X	Y

[10] Задана следующая схема превращений веществ:



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

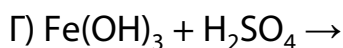
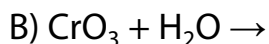
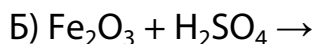
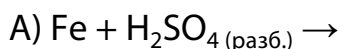
- 1)  $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$
- 2)  $\text{MgCO}_3$
- 3)  $\text{MgCl}_2$
- 4)  $\text{BaSO}_4$
- 5)  $\text{H}_2\text{SO}_4$

X	Y

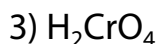
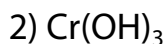
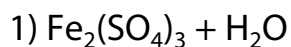


## Рабочая тетрадь «Все про оксиды, кислоты и основания»

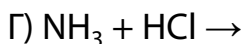
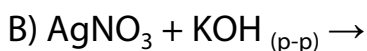
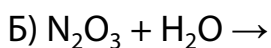
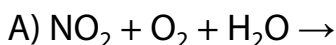
**[11]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия:



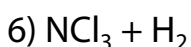
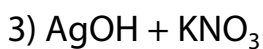
А	Б	В	Г



**[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](#)

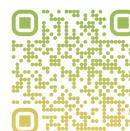


[на stepenin.ru](#)

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
2456	5154	4325	42	24	43	35	35	52	35
11	12	13	14	15					
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](https://stepenin.ru/tests-bigbook)



843673908



164529577

