



Рабочая тетрадь «ВСЕ про оксиды, кислоты и основания»

Смотреть запись вебинара:



[в ВК](#)



[на YouTube](#)



[на stepenin.ru](http://stepenin.ru)

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

А) BaO и SO_2

Б) Ba(OH)_2 и SO_2

В) BaO и SO_3

Г) BaO и H_2SO_4

А	Б	В	Г

1) Ba(OH)_2 и S

2) BaSO_3

3) BaSO_3 и H_2

4) BaSO_3 и H_2O

5) BaSO_4

6) BaSO_4 и H_2O

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

А) $\text{KOH} + \text{SO}_3 \rightarrow$

Б) $\text{KOH} + \text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow$

В) $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$

Г) $\text{ZnO} + \text{CO} \rightarrow$

А	Б	В	Г

1) $\text{KAlO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

2) $\text{Al(OH)}_3 + \text{K}_2\text{O}$

3) ZnCO_3

4) $\text{Zn} + \text{CO}_2$

5) $\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

6) $\text{K}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$





Рабочая тетрадь «ВСЕ про оксиды, кислоты и основания»

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

А) ZnO

Б) FeO

В) CaO

Г) P₂O₅

1) H₂SO₄, KCl, H₂O

2) Al₂O₃, H₂O, CO₂

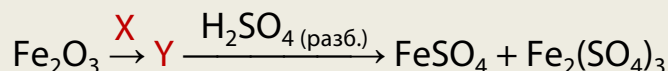
3) H₂SO₄, CO, O₂

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

5) MgO, H₂O, KOH

А	Б	В	Г

[4] Задана следующая схема превращений веществ:



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

1) KOH

2) Fe₃O₄

3) KFeO₂

4) CO

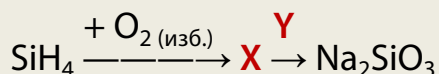
5) H₂O

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) SiO₂
- 3) NaCl
- 4) Na₂CO₃
- 5) H₂SiO₃

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) H₂SO₄
- 2) AgNO₃
- 3) FeCl₂
- 4) NaHCO₃
- 5) Cu(NO₃)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) Na_2SO_3
- 2) HF
- 3) NH_4Cl
- 4) CuF_2
- 5) 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.

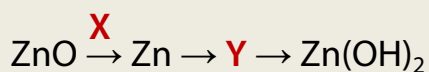
- 1) Zn
- 2) $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- 3) $\text{Fe}(\text{OH})_2$
- 4) HNO_3
- 5) H_2O_2

X	Y



Рабочая тетрадь «ВСЕ про оксиды, кислоты и основания»

[9] Задана следующая схема превращений веществ:

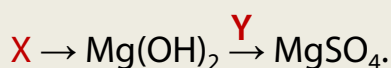


Определите, какие из указанных веществ являются веществами **X** и **Y**.

- 1) CO_2
- 2) ZnCl_2
- 3) 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**.

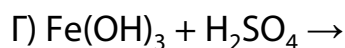
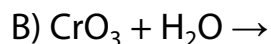
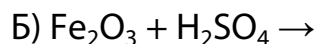
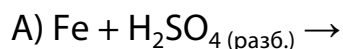
- 1) $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$
- 2) MgCO_3
- 3) MgCl_2
- 4) BaSO_4
- 5) H_2SO_4

X	Y

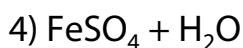
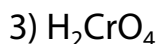
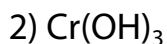
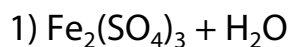


Рабочая тетрадь «ВСЕ про оксиды, кислоты и основания»

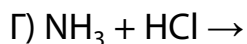
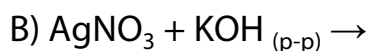
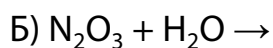
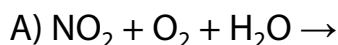
[11] Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия:



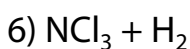
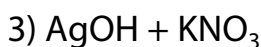
А	Б	В	Г



[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) FeCl_3
- 2) HNO_3
- 3) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
- 4) CuS
- 5) CH_3COOAg

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](https://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.
- ♥ Вопросы разного уровня сложности.



stepenin.ru/tests-bigbook



843673908



164529577



@stepenin



@chem4you



@chem4you_ege