

19. Химические свойства простых и сложных веществ.



Тест 1

1. Установите соответствие между названием вещества и реагентами, с которыми это вещество может взаимодействовать.

НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА

А) алюминий

Б) оксид меди(II)

В) серная кислота

3

4

1

РЕАГЕНТЫ

1) Fe_2O_3 , BaCl_2

2) MgI_2 , O_2

3) KOH , HCl

4) CO , H_2

2. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА

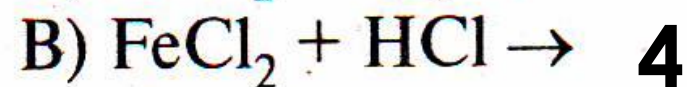
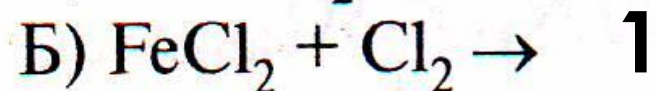
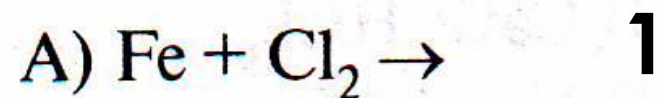
- А) $\text{NaOH} + \text{SiO}_2 \rightarrow$ 1
Б) $\text{SiO}_2 + \text{HF} \rightarrow$ 2
В) $\text{HNO}_3 + \text{SiO}_2 \rightarrow$ 5

ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

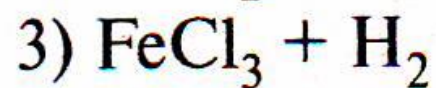
- 1) $\text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
2) $\text{SiF}_4 + \text{H}_2\text{O}$
3) $\text{Si}(\text{NO}_3)_4 + \text{H}_2\text{O}$
4) $\text{Si} + \text{F}_2 + \text{H}_2\text{O}$
5) не взаимодействуют

3. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА



ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ



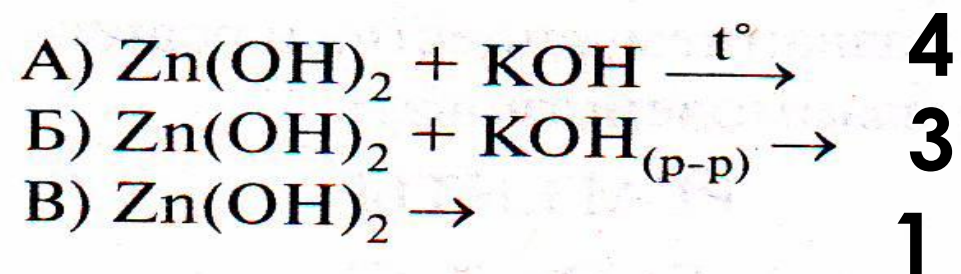
4) не взаимодействуют

4. Установите соответствие между веществом и реагентами, с которыми это вещество может взаимодействовать.

ВЕЩЕСТВО		РЕАГЕНТЫ
А) сера	2	1) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$, SO_2
Б) медный купорос (p-p)	3	2) O_2 , Zn
В) гидроксид калия	1	3) Fe , $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
		4) Ag , CaO

5. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА

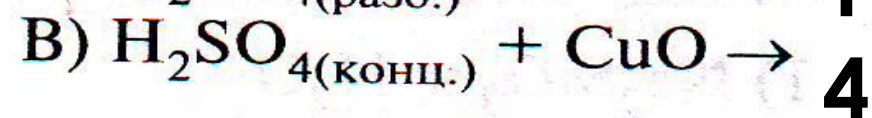
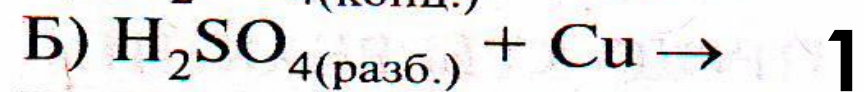
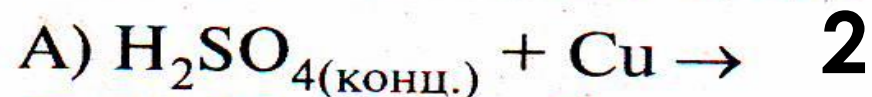


ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

- 1) $\text{ZnO} + \text{H}_2\text{O}$
- 2) $\text{ZnO} + \text{H}_2$
- 3) $\text{K}_2[\text{Zn(OH)}_4]$
- 4) $\text{K}_2\text{ZnO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 5) $\text{K}_2\text{O} + \text{ZnO} + \text{H}_2\text{O}$

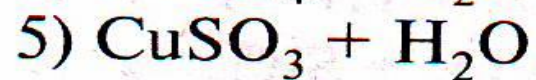
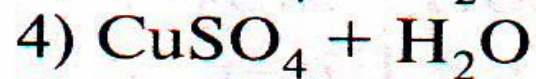
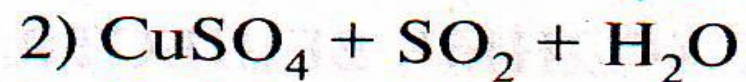
6. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА



ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

1) не взаимодействуют



7. Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с которыми это вещество может взаимодействовать.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

- | | |
|----------------------------|---|
| А) С | 1 |
| Б) Al_2O_3 | 3 |
| В) CuCl_2 | 2 |

РЕАГЕНТЫ

- 1) H_2 , $\text{H}_2\text{SO}_{4(\text{конц.})}$
- 2) Mg , $\text{AgNO}_{3(\text{p-p})}$
- 3) CaO , $\text{HCl}_{(\text{p-p})}$
- 4) N_2 , $\text{K}_2\text{SO}_{4(\text{p-p})}$

8. Установите соответствие между названием вещества и реагентами, с которыми это вещество может взаимодействовать.

НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА

- | | |
|--------------------|---|
| А) сера | 4 |
| Б) оксид цинка | 2 |
| В) хлорид алюминия | 3 |

РЕАГЕНТЫ

- 1) CO_2 , $\text{Na}_2\text{SO}_{4(\text{p-p})}$
- 2) HBr , $\text{NaOH}_{(\text{p-p})}$
- 3) $\text{AgNO}_{3(\text{p-p})}$, $\text{KOH}_{(\text{p-p})}$
- 4) $\text{H}_2\text{SO}_{4(\text{конц.})}$, O_2

9. Установите соответствие между реагирующими веществами и формулой газа, выделяющегося при их взаимодействии.

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА

- А) Mg и $\text{H}_2\text{SO}_{4(\text{разб.})}$ **1**
Б) Cu и $\text{H}_2\text{SO}_{4(\text{конц.})}$ **4**
В) Ag и $\text{HNO}_{3(\text{конц.})}$ **3**

ФОРМУЛА ГАЗА

- 1) H_2
2) NO
3) NO_2
4) SO_2

10. Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с каждым из которых оно может взаимодействовать.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

А) HCl **4**

Б) $\text{H}_2\text{SO}_{4(\text{p-p})}$ **3**

В) H_2S **1**

РЕАГЕНТЫ

1) SO_2 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$

2) Cu , $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$

3) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, Zn

4) FeS , AgNO_3

Тест 2

1. Установите соответствие между веществом и реагентами, с которыми это вещество может взаимодействовать.

ВЕЩЕСТВО

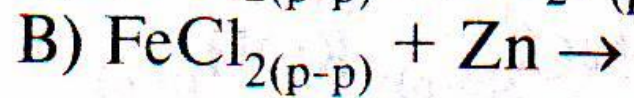
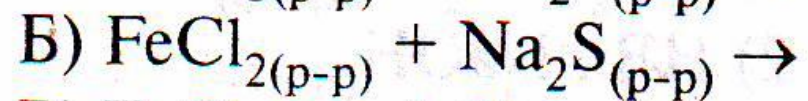
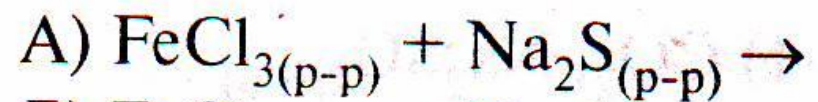
- А) Na
- Б) Al_2O_3
- В) $\text{Ca}(\text{OH})_2$

РЕАГЕНТЫ

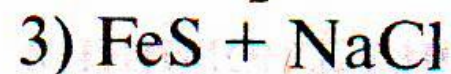
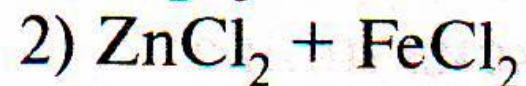
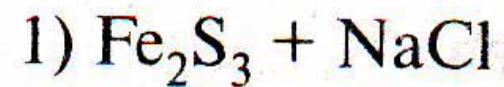
- 1) CO, Fe
- 2) I_2 , H_2O
- 3) CuSO_4 , CO_2
- 4) KOH, H_2SO_4

2. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА

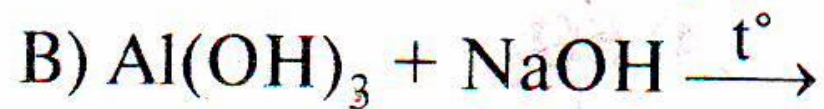
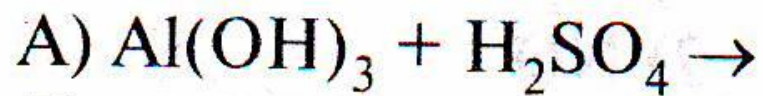


ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

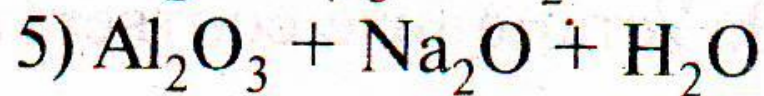
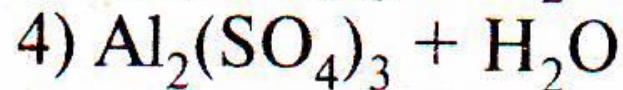
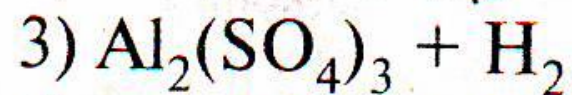
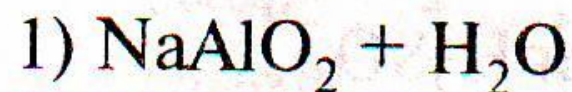


3. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА



ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

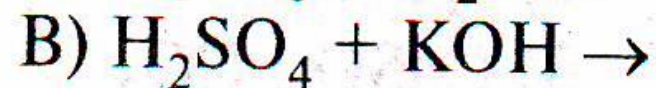
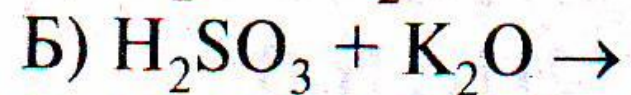
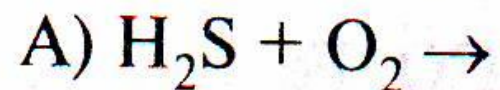


4. Установите соответствие между веществом и реагентами, с каждым из которых оно может вступать в реакцию.

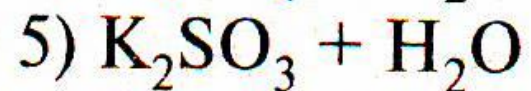
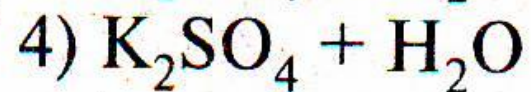
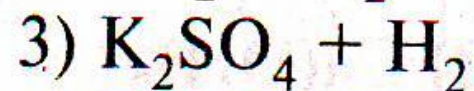
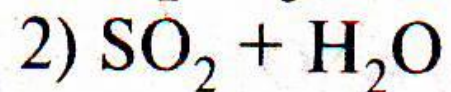
ВЕЩЕСТВО	РЕАГЕНТЫ
А) $\text{H}_2\text{SO}_{4(\text{разб.})}$	1) N_2 , O_2
Б) $\text{Ca}(\text{OH})_{2(\text{p-p})}$	2) CO_2 , HBr
В) H_2	3) CuO , Fe
	4) $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$, NaCl

5. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА

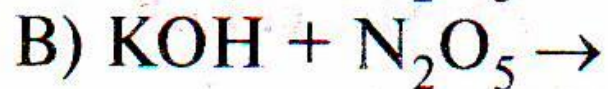


ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

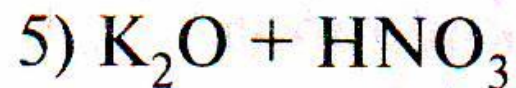
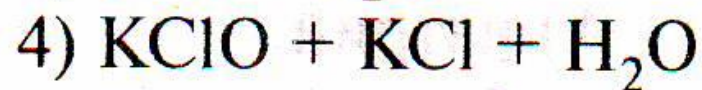
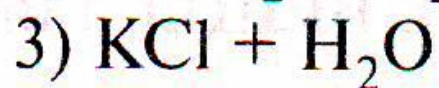
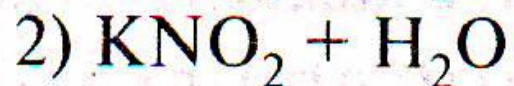
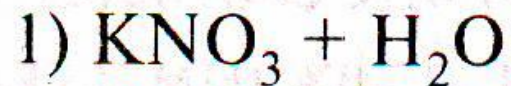


6. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА



ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ



7. Установите соответствие между веществом и реагентами, с каждым из которых оно может вступать в реакцию.

ВЕЩЕСТВО

А) BaO

Б) H_2SO_4

В) Al

РЕАГЕНТЫ

1) CO_2 , H_2O

2) CuO, Fe

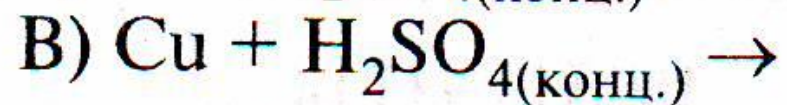
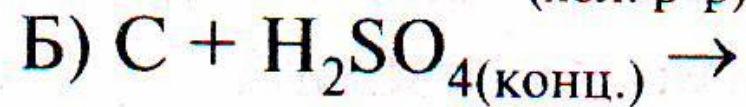
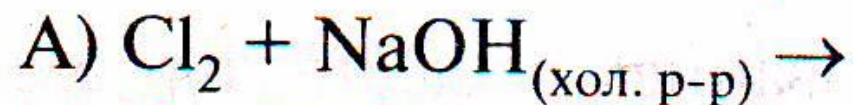
3) S, O_2

4) $\text{HNO}_{3(\text{конц.})}$, CaCl_2

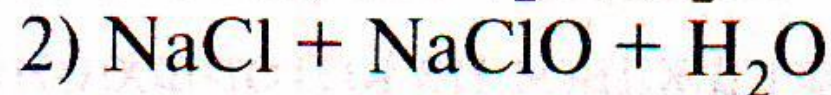
5) KOH, H_2

8. Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами реакции.

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА



ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ



3) вещества не реагируют



9. Установите соответствие между названием оксида и формулами веществ, с которыми он может взаимодействовать.

НАЗВАНИЕ ОКСИДА

- А) оксид углерода(II)
- Б) оксид меди(II)
- В) оксид кальция

ФОРМУЛЫ ВЕЩЕСТВ

- 1) C, HNO_3
- 2) Zn, H_2O
- 3) CO_2 , Ca(OH)_2
- 4) Cl_2 , O_2
- 5) FeO , H_2O

10. Установите соответствие между названием простого вещества и реагентами, с каждым из которых оно может взаимодействовать.

НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА

- А) натрий
- Б) кислород
- В) сера

РЕАГЕНТЫ

- 1) KCl , HNO_3 (p-p)
- 2) P , O_2
- 3) C_2H_6 , CH_3COOH
- 4) CaCl_2 , KOH

ВΟΠΡΟС 19

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
2	5	4	3	2	4	1	2	4	2
4	3	2	2	5	2	2	5	1	3
3	4	1	1	4	1	3	1	1	2