

1

Установите соответствие между двумя веществами и признаком протекающей между ними реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВА

ПРИЗНАК РЕАКЦИИ

А) Cu и  $\text{HNO}_3$  (конц.)

1) образование белого осадка

Б)  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  и  $\text{HCl}$  (р-р)

2) образование голубого осадка

В)  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$  и  $\text{CuSO}_4$

3) выделение бурого газа

4) выделение бесцветного газа

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

Ответ:

А	Б	В

2

Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции: к каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца.

ВЕЩЕСТВА

ПРИЗНАК РЕАКЦИИ

А) KOH и  $\text{FeCl}_3$

1) выпадение белого осадка

Б) KOH и  $\text{CuCl}_2$

2) выпадение чёрного осадка

В)  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$  и  $\text{FeSO}_4$

3) выпадение голубого осадка

4) выпадение бурого осадка

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

Ответ:

А	Б	В

- 3** Установите соответствие между веществами и признаком протекающей между ними реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВА

- А)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  и  $\text{H}_2\text{SO}_4$   
Б)  $\text{HCl}$  и  $\text{Na}_2\text{S}$   
В)  $\text{NaOH}$  и  $\text{CuCl}_2$

ПРИЗНАК РЕАКЦИИ

- 1) видимые признаки реакции отсутствуют  
2) выделение газа  
3) растворение твёрдого вещества  
4) образование осадка

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

Ответ:

А	Б	В

- 4** Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВА

- А)  $\text{NH}_4\text{Cl}$  и  $\text{NaOH}$   
Б)  $\text{CuCl}_2$  и  $\text{AgNO}_3$   
В)  $\text{FeCl}_3$  и  $\text{Ca(OH)}_2$

ПРИЗНАК РЕАКЦИИ

- 1) выпадение белого осадка  
2) выпадение бурого осадка  
3) выпадение голубого осадка  
4) выделение газа

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

Ответ:

А	Б	В

- 5** Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВА

- А) Fe и  $\text{CuSO}_4$   
Б) Cu и  $\text{HNO}_3$  (конц.)  
В) Zn и HCl

ПРИЗНАК РЕАКЦИИ

- 1) выделение бурого газа  
2) выделение бесцветного газа  
3) выпадение голубого осадка  
4) образование красного осадка

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

Ответ:

А	Б	В

- 6** Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВА

- А)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  и HCl  
Б)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  и  $\text{CaCl}_2$   
В) HI и  $\text{AgNO}_3$

ПРИЗНАК РЕАКЦИИ

- 1) выпадение жёлтого осадка  
2) выпадение белого осадка  
3) выпадение бурого осадка  
4) выделение бесцветного газа

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

Ответ:

А	Б	В

7

Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции: к каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца.

ВЕЩЕСТВА

- А)  $\text{KOH(p-p)}$  и  $\text{Al}$   
Б)  $\text{BaCO}_3$  и  $\text{HNO}_3$ (конц.)  
В)  $\text{Cu}$  и  $\text{H}_2\text{SO}_4$ (конц.)

ПРИЗНАК РЕАКЦИИ

- 1) выделение бесцветного газа без запаха  
2) выделение бесцветного газа с неприятным запахом  
3) выделение бурого газа с неприятным запахом  
4) выпадение белого осадка

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

ОТВЕТ:	А	Б	В

8

Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца.

ВЕЩЕСТВА

- А)  $\text{Zn}$  и  $\text{NaOH}$ (изб.)  
Б)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  и  $\text{Na}_2\text{SO}_3$   
В)  $\text{BaI}_2$  и  $\text{AgNO}_3$

ПРИЗНАК РЕАКЦИИ

- 1) выделение газа без запаха  
2) выделение газа с неприятным запахом  
3) выпадение белого осадка  
4) выпадение жёлтого осадка

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

ОТВЕТ:	А	Б	В