Установите соответствие и впишите ответ.

Даны две пробирки с раствором вещества X. В одну из них добавили раствор вещества Y, при этом протекала реакция, которой соответствует сокращённое ионное уравнение $H^+ + OH^- = H_2O$. В другую пробирку добавили раствор хлорида магния. При этом наблюдали образование осадка.
Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) $Fe(OH)_2$
2) $Ba(OH)_2$
3) H_2SO_4
4) HNO_3
5) NH_3

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y
2	4

Номер: F56C42 Статус задания: **ВЕРНО** ОТВЕТИТЬ

Установите соответствие и впишите ответ.

Даны две пробирки с раствором иодоводородной кислоты. В первую пробирку добавили вещество X, в результате наблюдали выделение газа.
Во вторую пробирку добавили раствор соли Y. В этой пробирке произошла реакция, которую описывает сокращённое ионное уравнение
$H^+ + F^- = HF$
Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые участвовали в описанных реакциях.

1) оксид магния
2) железо
3) фторид серебра
4) медь
5) фторид натрия

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y
2	5

Номер: 48DBFD Статус задания: **ВЕРНО** ОТВЕТИТЬ

Установите соответствие и впишите ответ.

Даны две пробирки с осадком гидроксида алюминия. В одну из них добавили раствор сильной кислоты X, а в другую – раствор сильного электролита Y.
В результате в каждой из пробирок наблюдали растворение осадка.
Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) NH_3

2) HF

3) HI

4) LiOH

5) $CuSO_4$

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y
3	4

Номер: B9C0FD Статус задания: **ВЕРНО** ОТВЕТИТЬ

Установите соответствие и впишите ответ.

В пробирку с раствором соли X добавили раствор вещества Y. В результате реакции наблюдали образование белого осадка. Из предложенного перечня веществ выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.

1) нитрат натрия

2) аммиак

3) бромоводород

4) хлорид алюминия

5) оксид серы(IV)

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

X	Y
4	2

Номер: 154AF7 Статус задания: **ВЕРНО** ОТВЕТИТЬ

Установите соответствие и впишите ответ.

Даны две пробирки с раствором гидроксида кальция. В одну из них добавили раствор сильного электролита X, а в другую – раствор слабого электролита Y. В результате в каждой из пробирок наблюдали образование осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) $BaCO_3$

2) HF

3) HNO_3

4) CH_3COOH

5) $Ca(H_2PO_4)_2$

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y
5	2

Номер: 241AFC Статус задания: **ВЕРНО** ОТВЕТИТЬ

Установите соответствие и впишите ответ.

В одну пробирку с раствором вещества X добавили избыток раствора гидроксида натрия и в результате реакции наблюдали образование осадка белого цвета. В другую пробирку с раствором вещества Y также добавили раствор гидроксида натрия. В результате реакции наблюдали сначала образование осадка белого цвета, а затем его растворение. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) нитрат магния

2) гидроксид цинка

3) фтороводородная кислота

4) сульфат алюминия

5) силикат калия

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y
1	4

Номер: 633FF3 Статус задания: **ВЕРНО** ОТВЕТИТЬ

Установите соответствие и впишите ответ.

Установите соответствие между исходными(-ым) веществами(-ом), вступающими(-им) в реакцию, и продуктами этой реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ИСХОДНЫЕ(-ОЕ) ВЕЩЕСТВА(-О)	ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ
А) MgO и HNO_3 (разб.)	**1)** MgO, N_2 и O_2
Б) Mg и HNO_3 (разб.)	**2)** MgO, NO_2 и O_2
В) $Mg(NO_3)_2$ и NH_3 (р-р)	**3)** $Mg(NO_3)_2$, NH_4NO_3 и H_2O
Г) $Mg(NO_3)_2 \xrightarrow{t^\circ}$	**4)** $Mg(NO_3)_2$ и H_2O
	5) $Mg(OH)_2$ и NH_4NO_3
	6) $Mg(NO_2)_2$, NO_2 и H_2O

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

Номер: F9A60C Статус задания: **НЕ РЕШЕНО** ОТВЕТИТЬ

Установите соответствие и впишите ответ.

Даны две пробирки с раствором вещества X. В одну из них добавили раствор гидроксида калия, в другую – раствор слабого электролита Y. При этом в каждой пробирке наблюдали образование осадка.
Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) KF

2) $NaHCO_3$

3) $NH_3 \cdot H_2O$

4) $Fe_2(SO_4)_3$

5) $Mg_3(PO_4)_2$

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y
4	3

Номер: 756C0F Статус задания: **ВЕРНО** ОТВЕТИТЬ

Установите соответствие и впишите ответ.

Установите соответствие между исходными веществами, вступающими в реакцию, и продуктами этой реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ
А) SiO_2 и KOH	**1)** K_2SiO_3, KCl и H_2O
Б) K_2SiO_3 и HCl	**2)** KCl и H_2SiO_3
В) $SiCl_4$ и KOH (изб.)	**3)** K_2SiO_3 и H_2O
Г) Si и KOH (р-р)	**4)** SiH_4, KCl и H_2O
	5) K_2SiO_3 и H_2
	6) H_2SiO_3, KCl и H_2O

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г

Номер: B34F04 Статус задания: **НЕ РЕШЕНО** ОТВЕТИТЬ

Установите соответствие и впишите ответ.

Даны две пробирки с осадком гидроксида цинка. В одну из них добавили раствор сильной кислоты X, а в другую – раствор сильного электролита Y.
В результате в каждой из пробирок наблюдали растворение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать
в описанные реакции.

1) фтороводородная кислота

2) гидроксид лития

3) аммиак

4) серная кислота

5) сульфат натрия

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y
4	2

Номер: 154309 Статус задания: **ВЕРНО** ОТВЕТИТЬ

ФЕДЕРАЛЬНАЯ СЛУЖБА ПО НАДЗОРУ В СФЕРЕ ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ
Федеральный институт педагогических измерений (ФИПИ)
ЕГЭ Официальный информационный портал ЕДИНОГО ГОСУДАРСТВЕННОГО ЭКЗАМЕНА
ГИА9 Официальный информационный портал ГОСУДАРСТВЕННОЙ ИТОГОВОЙ АТТЕСТАЦИИ
© 2004-2024
Федеральный институт педагогических измерений.
Все права защищены