

Переводной экзамен по химии

8 класс

Вариант 1

Задание 1

Выпишите из данного перечня формулы веществ, составляющий генетический ряд калия.

Вода, калий, гидроксид натрия, соляная кислота, оксид калия, хлорид меди, гидроксид калия, гидроксид магния нитрат калия, оксид азота.

А) составьте схему генетического ряда;

Б) напишите уравнения химических реакций.

Задание 2 Изобразите схемы строения электронных оболочек атомов Na и Cl исходя из положения их периодической таблицы Д.И. Менделеева. Укажите признаки сходства и различия

Задание 3 С какими из данных веществ будет реагировать серная кислота:

SiO₂, Ca, HCl, Mg(NO₃)₂, NaCl, Si(OH)₂,

Напишите уравнения химических реакций.

Задание 4 Вычислите массовые доли фосфора в следующих соединениях:

P₂O₅, H₃PO₄ ;

Задание 5 Решите задачу

1. Смешали 120 г раствора нитрата калия с массовой долей 15% и 80 г раствора этой же соли с массовой долей 20%. Массовая доля в полученном растворе равна.

Задание 6 Укажите тип реакции. Закончите уравнения осуществимых реакций:

| | | |
|---|---------------------------------------|---|
| $\text{CaO} + \text{CO}_2 =$ | $\text{MgO} + \text{HCl} =$ | $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{Ca}(\text{OH})_2 =$ |
| $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} =$ | $\text{ZnO} + \text{H}_2\text{O} =$ | $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{SO}_3 =$ |
| $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{Ca}(\text{OH})_2 =$ | $\text{ZnO} + \text{N}_2\text{O}_5 =$ | $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{MgO} =$ |

Задание 7

; Какими способами можно получить соль хлорид алюминия (4 способа и больше)

Задание 8

Закончите уравнения практически осуществимых реакций:

Оксид калия + вода;

Гидроксид меди + фосфорная кислота

Хлорид алюминия + азотная кислота

Оксид магния + вода

Нитрат меди + гидроксид натрия

цинк + серная кислота (p)

Задание 9

Напишите в молекулярные, полные и ионные уравнения реакций между растворами:

Гидроксид кальция + карбонат натрия



Переводной экзамен по химии

8 класс

Вариант 2

Задание 1

Выпишите из данного перечня формулы веществ, составляющий генетический ряд алюминия

Вода, алюминий, гидроксид натрия, соляная кислота, оксид алюминия, хлорид меди, гидроксид алюминия, гидроксид магния, нитрат алюминия, оксид азота.

А) составьте схему генетического ряда;

Б) напишите уравнения химических реакций.

Задание 2 Решите задачу

Смешали 300 г раствора с массовой долей 20% и 500 г раствора этой же соли с массовой долей 40 %. Массовая доля соли в полученном растворе равна.

Задание 3 С какими из данных веществ будет реагировать : гидроксид натрия

SiO₂, Ca, AlCl₃, Mg(NO₃)₂, HCl, Si(OH)₄, SO₃.

Напишите уравнения химических реакций.

Задание 4 Изобразите схемы строения электронных оболочек атомов K и Si исходя из положения их периодической таблицы Д.И. Менделеева. Укажите признаки сходства и различия между ними

Задание 5

Вычислите массовые доли меди в следующих соединениях:

Si(OH)₄ , SiO₂

Задание 6

Какими способами можно получить соль сульфат цинка (4 способа и больше)

Задание 7 Закончите уравнения осуществимых реакций:

Укажите тип реакции.

| | | |
|---|--|--|
| $\text{Na}_2\text{O} + \text{SO}_3 =$ | $\text{CrO} + \text{H}_2\text{O} =$ | $\text{HCl} + \text{N}_2\text{O}_5 =$ |
| $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} =$ | $\text{Cr}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 =$ | $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Al}(\text{OH})_3 =$ |
| $\text{NaOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 =$ | $\text{MgO} + \text{P}_2\text{O}_5 =$ | $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{KOH} =$ |

Задание 8 Закончите уравнения практически осуществимых реакций:

Оксид алюминия + вода;

Гидроксид цинка + фосфорная кислота

Хлорид железа + азотная кислота

Оксид железа + вода

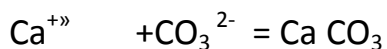
Нитрат меди + гидроксид калия

Магний + серная кислота (p)

Задание 9

Напишите в молекулярные, полные и ионные уравнения реакций между растворами:

Гидроксид натрия + хлорид цинка



Переводной экзамен по химии

8 класс

Вариант 3

Задание 1

Выпишите из данного перечня формулы веществ, составляющий генетический ряд кальция

Вода, кальций, гидроксид кальция, соляная кислота, оксид кальция, хлорид меди, гидроксид калия, гидроксид магния, нитрат кальция, оксид азота.

А) составьте схему генетического ряда;

Б) напишите уравнения химических реакций.

Задание 2 Изобразите схемы строения электронных оболочек атомов магния и кислорода исходя из положения их периодической таблицы Д.И. Менделеева. Укажите признаки сходства и различия

Задание 3 С какими из данных веществ будет реагировать соляная кислота:

SiO₂, Ca, HCl, MgCO₃, NaCl, Si(OH)₂,

Напишите уравнения химических реакций.

Задание 4 Вычислите массовые доли серы в следующих соединениях: SO₃, H₂SO₄ ;

Задание 5 Решите задачу

Смешали 150г раствора нитрата калия с массовой долей 10% и 60 г раствора этой же соли с массовой долей 20%. Массовая доля в полученном растворе равна.

Задание 6

Укажите тип реакции. Закончите уравнения осуществимых реакций:

| | | |
|-------------------------|----------------------------|-------------------------|
| CaO + SO ₂ = | SiCl ₂ + NaOH = | Si + H ₂ O = |
|-------------------------|----------------------------|-------------------------|

| | | |
|---------------------------------------|--------------------------------------|-------------------------------------|
| $\text{SiO}_2 + \text{H}_2\text{O} =$ | $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} =$ | $\text{HCl} + \text{H}_2\text{O} =$ |
| $\text{Zn} + \text{H}_2\text{O} =$ | $\text{Ca} + \text{HCl} =$ | $\text{SiO} + \text{H}_2 =$ |

Задание 7 Какими способами можно получить соль фосфат натрия (4 способа и больше)

Задание 8

Закончите уравнения практически осуществимых реакций:

Оксид серы + вода

Гидроксид алюминия + соляная кислота

Хлорид натрия + фосфорная кислота

Оксид цинка + вода

Хлорид меди + гидроксид натрия

Кальций + фосфорная кислота (р)

Задание 9

Напишите в молекулярные, полные и ионные уравнения реакций между растворами:

Серная кислота + хлорид бария



Переводной экзамен по химии

8 класс

Вариант 4

Задание 1 Выпишите из данного перечня формулы веществ, составляющий генетический ряд меди.

Вода, медь, гидроксид натрия, соляная кислота, оксид меди, хлорид меди, гидроксид калия, гидроксид меди, нитрат меди, оксид азота.

А) составьте схему генетического ряда;

Б) напишите уравнения химических реакций.

Задание 2 Решите задачу

Смешали 100 г раствора с массовой долей 25% и 300 г раствора этой же соли с массовой долей 20 %. Массовая доля соли в полученном растворе равна.

Задание 3

С какими из данных веществ будет реагировать оксид фосфора:

H_2O , CaO , HCl , $Mg(NO_3)_2$, $NaOH$, $Si(OH)_2$,

Напишите уравнения химических реакций.

Задание 4 Изобразите схемы строения электронных оболочек атомов С и Na исходя из положения их периодической таблицы Д.И. Менделеева. Укажите признаки сходства и различия между ними

Задание 5 Вычислите массовые доли азота в следующих соединениях: N_2O_3 , HNO_3

Задание 6

Какими способами можно получить соль сульфат железа (II) (4 способа и больше)

Задание 7 Закончите уравнения реакций, укажите тип реакции. Закончите уравнения осуществимых реакций:

| | | |
|--|---|---|
| $\text{MgO} + \text{SO}_3 =$ | $\text{Ba} + \text{H}_2\text{O} =$ | $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Al}_2\text{O}_3 =$ |
| $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} =$ | $\text{Si}(\text{OH})_2 + \text{HCl} =$ | $\text{SO}_3 + \text{KOH} =$ |
| $\text{Na}_2\text{O} + \text{SO}_3 =$ | $\text{CrO} + \text{H}_2\text{O} =$ | $\text{HCl} + \text{N}_2\text{O}_5 =$ |

Задание 8

Закончите уравнения практически осуществимых реакций:

Оксид натрия + оксид серы;

Гидроксид меди + серная кислота

Хлорид железа + азотная кислота

Оксид фосфора + вода

Нитрат меди + гидроксид натрия

калий + серная кислота (p)

Задание 9

Напишите в молекулярные, полные и ионные уравнения реакций между растворами:

Хлорид кальция + нитрат серебра



Переводной экзамен по химии

8 класс

Вариант 5

Задание 1

Выпишите из данного перечня формулы веществ, составляющий генетический ряд серы.

Вода, сера, гидроксид натрия, серная кислота, оксид серы, хлорид меди, гидроксид калия, гидроксид магния сульфат калия, оксид азота.

А) составьте схему генетического ряда;

Б) напишите уравнения химических реакций.

Задание 2 Изобразите схемы строения электронных оболочек атомов алюминия и серы исходя из положения их периодической таблицы Д.И. Менделеева. Укажите признаки сходства и различия

Задание 3

С какими из данных веществ будет реагировать гидроксид калия:

SiO_2 , CO_2 , HCl , $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$, NaCl , $\text{Si}(\text{OH})_2$,

Напишите уравнения химических реакций.

Задание 4 Вычислите массовые доли азота в следующих соединениях: N_2O_5 , HNO_3 ;

Задание 5 Решите задачу

1. Смешали 80 г раствора нитрата калия с массовой долей 5% и 60 г раствора этой же соли с массовой долей 10%. Массовая доля в полученном растворе равна.

Задание 6 Укажите тип реакции. Закончите уравнения осуществимых реакций:

| | | |
|---|---|--|
| $\text{CuO} + \text{CO}_2 =$ | $\text{Na}_2\text{O} + \text{HCl} =$ | $\text{Ca}(\text{OH})_2 =$ |
| $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} =$ | $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} =$ | $\text{NaOH} + \text{SO}_3 =$ |
| $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{Ca}(\text{OH})_2 =$ | $\text{ZnO} + \text{N}_2\text{O}_5 =$ | $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{MgO} =$ |

Задание 7

; Какими способами можно получить соль хлорид кальция (4 способа и больше)

Задание 8

Закончите уравнения практически осуществимых реакций:

Оксид натрия + оксид азота (II) оксид калия + фосфорная кислота

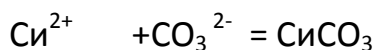
Хлорид натрия + соляная кислота гидроксид лития + оксид углерода

Хлорид меди + гидроксид натрия железо + серная кислота (p)

Задание 9

Напишите в молекулярные, полные и ионные уравнения реакций между растворами:

Гидроксид кальция + карбонат натрия



Система оценивания экзаменационной работы по химии.

Задание 1-4 при правильном выполнении оценивается в 2 балла.

Задание 5,7 при правильном выполнении оценивается в 3 балла

Задание 6 при правильном выполнении оценивается в 6 баллов (за каждое правильное уравнение 1 балл)

Задание 8 за каждое правильное уравнение 1 балл

(пишут работу 2 урока)