

Переводной экзамен по химии

8 класс

Вариант 1

Задание 1 Запишите в молекулярном виде уравнения практически осуществимых реакций.

А) Азотная кислота + гидроксид калия, б) Серная кислота + нитрат бария;

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 Определите вид химической связи в соединениях: N₂, NH₃, Na₂S, SiS, PH₃, SiO, HF, FeI₃, O₂, H₂O.

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 Решите задачу

Какое количество вещества содержится в 168 г железа;

Задание 8

С какими из перечисленных солей реагирует серная кислота: хлорид бария, гидроксид алюминий, азотная кислота, магний, оксид меди натрий? Запишите уравнения возможных реакций.

Переводной экзамен по химии

8 класс

Вариант 2

Задание 1 Запишите в молекулярном виде уравнения практически осуществимых реакций.

А) Карбонат натрия + соляная кислота; б) Гидроксид натрия + хлорид цинка

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 Определите вид химической связи в соединениях: H_2 , N_2O_3 , H_2S , SiO , NH_3 , CO , HI , FeO , O_3 , Na_2O

Задание 4 Изобразите схемы строения электронных оболочек атомов К 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:

$\text{Cu}(\text{OH})_2$, CuO

Задание 6

Какую массу имеет вещество, соответствующие данному количеству вещества 0,5 моль углекислого газа CO_2

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

С какими из перечисленных веществ реагирует соляная кислота: оксид серебра, цинк, хлорид алюминия, гидроксид магния, карбонат натрия? Запишите уравнения возможных реакций.

Переводной экзамен по химии

8 класс

Вариант 3

Задание 1 Запишите в молекулярном виде уравнения практически осуществимых реакций.

А) соляная кислота + гидроксид меди, б) Серная кислота + оксид железа;

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 Определите вид химической связи в соединениях: O_2 , FeS , SO_3 , N_2O_3 , V_2O_5 , I_2 , SiO , BaS ,

Задание 4 Вычислите массовые доли серы в следующих соединениях: SO_3 H_2SO_4 ;

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:

$CaO + SO_2 =$	$SiCl_2 + NaOH =$	$Si + H_2O =$
$SiO_2 + H_2O =$	$CO_2 + H_2O =$	$HCl + H_2O =$
$Zn + H_2O =$	$Ca + HCl =$	$SiO + H_2 =$

Задание 7 Решите задачу

Какое количество вещества содержится в 16 г серы;

Задание 8

С какими из перечисленных солей реагирует гидроксид натрия: сульфид цинка, хлорид алюминий, оксид серы, азотная кислота, оксид натрия? Запишите уравнения возможных реакций.

Переводной экзамен по химии

8 класс

Вариант 4

Задание 1 Запишите в молекулярном виде уравнения практически осуществимых реакций.

А) гидроксид натрия + соляная кислота; б) хлорид натрия + нитрат серебра

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 Определите вид химической связи в соединениях: H_2 , N_2O_3 ,

H_2SO_4 , SiO_2 , NH_3 , CaO , HCl , FeO , CO_2 ,

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 Какую массу имеет вещество, соответствующие данному количеству вещества:

5 моль H_2CO_3

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

С какими из перечисленных веществ реагирует фосфорная кислота: серебро, цинк, оксид алюминия, гидроксид калия, карбонат магния, оксид азота? Запишите уравнения возможных реакций.

Переводной экзамен по химии

8 класс

Вариант 5

Задание 1 Запишите в молекулярном виде уравнения практически осуществимых реакций.

А) соляная кислота + гидроксид цинка, б) Серная кислота + нитрат бария;

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 Определите вид химической связи в соединениях: N_2 , O , H_2 , Na_2S , SiO_2 , PH_3 , O_2 , H_2O , FeI_3 , O_2 , Ca_3P_2 .

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

Задание 5 Решите задачу

1. Смещали 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:

$CuO + CO_2 =$	$Na_2O + HCl =$	$Ca(OH)_2 =$
$SO_2 + H_2O =$	$K_2O + H_2O =$	$NaOH + SO_3 =$
$P_2O_5 + Ca(OH)_2 =$	$ZnO + N_2O_5 =$	$H_3PO_4 + MgO =$

Задание 7 Решите задачу

Какое количество вещества содержится в 88 г железа;

Задание 8

С какими из перечисленных веществ реагирует серная кислота: нитрат бария, гидроксид железа, соляная кислота, кальций, оксид натрия, оксид фосфора? Запишите уравнения возможных реакций.

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)