

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: N<sub>2</sub>, NH<sub>3</sub>, Na<sub>2</sub>S, SiS, PH<sub>3</sub>, SiO, HF, FeI<sub>3</sub>, O<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O.

**Задание 4** Вычислите массовые доли фосфора в следующих соединениях: P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> ;

**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:

$Si(OH)_2$ ,  $SiO$

**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.

$Na_2O + SO_3 =$	$CrO + H_2O =$	$HCl + N_2O_5 =$
$CaO + H_2O =$	$Cr(OH)_2 + H_2SO_4 =$	$H_2SO_4 + Al(OH)_3 =$
$NaOH + H_3PO_4 =$	$MgO + P_2O_5 =$	$H_3PO_4 + KOH =$

**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:  $\text{H}_2$ ,  $\text{N}_2\text{O}_3$ ,

$\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{SiO}_2$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{FeO}$ ,  $\text{CO}_2$ ,

**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:  $\text{N}_2\text{O}_3$ ,  $\text{HNO}_3$

**Задание 6** Какую массу имеет вещество, соответствующие данному количеству вещества:

5 моль  $\text{H}_2\text{CO}_3$

**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. 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:

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

**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)