

**Всероссийская олимпиада школьников по химии**  
**Муниципальный этап (решение)**  
**10-й класс**

**Задание 1**

Разделение смеси оксидов алюминия и цинка на индивидуальные соединения проводилось по следующей схеме.

Смесь оксидов была сплавлена с избытком твёрдого гидроксида натрия. Полученный сплав растворили в воде, затем обработали 20%-ной серной кислотой. К образовавшемуся раствору добавили избыток раствора аммиака. Выпавший при этом осадок **X** отделили. В оставшийся аммиачный раствор пропустили ток сероводорода, при этом выпал осадок **Y**. Напишите уравнения всех реакций, определите состав **X** и **Y**. Предложите способы получения из **X** и **Y** безводного хлорида алюминия и металлического цинка.

**Решение задания № 1**

<b>Содержание верного ответа и указания к оцениванию</b>	<b>Баллы</b>
Сплавление: $Al_2O_3 + 2NaOH_{тв} = 2NaAlO_2 + H_2O$ $ZnO + 2NaOH_{тв} = Na_2ZnO_2 + H_2O$	<b>13 баллов</b> (по 1 баллу за уравнение реакции с коэффициентами)
Растворение в воде (в присутствии щёлочи): $NaAlO_2 + 2 H_2O = Na[Al(OH)_4]$ $Na_2ZnO_2 + 2 H_2O = Na_2[Zn(OH)_4]$	
Обработка 20%-ной серной кислотой: $2 Na[Al(OH)_4] + 4H_2SO_4 = Al_2(SO_4)_3 + Na_2SO_4 + 8 H_2O$ $Na_2[Zn(OH)_4] + 2H_2SO_4 = ZnSO_4 + Na_2SO_4 + 4H_2O$	
Добавление избытка раствора аммиака: $Al_2(SO_4)_3 + 6NH_3 \cdot H_2O = 2Al(OH)_3 + 3(NH_4)_2SO_4$ $ZnSO_4 + 4NH_3 \cdot H_2O = [Zn(NH_3)_4]SO_4 + 4H_2O$	
Пропускание сероводорода: $[Zn(NH_3)_4]SO_4 + 2H_2S = ZnS + (NH_4)_2SO_4 + (NH_4)_2S$	
Получение безводного хлорида алюминия: $2Al(OH)_3 = Al_2O_3 + 3H_2O$ $Al_2O_3 + 3C + 3Cl_2 = 2AlCl_3 + 3CO$	
Получение металлического цинка: $2ZnS + 3O_2 = 2ZnO + 2SO_2$ $ZnO + C = Zn + CO$	
$Al(OH)_3$ – осадок <b>X</b> , $ZnS$ – осадок <b>Y</b>	<b>1 балл</b> (по 0,5 балла за формулу)
<b>Итого</b>	<b>14 баллов</b>

## Задание 2

Смесь изомерных дихлорэтанов нагрели со спиртовым раствором щёлочи. Выделившийся газ пропустили в аммиачный раствор оксида серебра, при этом выпало 9,6 г осадка. При обработке такого же количества исходной смеси водным раствором щёлочи получена смесь, при действии на которую аммиачного раствора оксида серебра выпало 6,48 г осадка. Определите массу исходной смеси и мольную долю каждого компонента в ней.

### Решение задания № 2

Содержание верного ответа и указания к оцениванию	Баллы
Дихлорэтаны: $\text{CH}_3\text{CHCl}_2$ и $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$	<b>1 балл</b>
Уравнения реакций: (1) $\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2 + 2\text{KOH}_{\text{сп}} \Rightarrow \text{C}_2\text{H}_2 + 2\text{KCl} + 2\text{H}_2\text{O}$ (2) $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{Cl} + 2\text{KOH}_{\text{сп}} \Rightarrow \text{C}_2\text{H}_2 + 2\text{KCl} + 2\text{H}_2\text{O}$ (3) $\text{C}_2\text{H}_2 + 2[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{OH} \Rightarrow \text{C}_2\text{Ag}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{NH}_3$ (4) $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{Cl} + 2\text{KOH}_{\text{водн}} \Rightarrow \text{HOCH}_2 - \text{CH}_2\text{OH} + 2\text{KCl}$ (5) $\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2 + 2\text{KOH}_{\text{водн}} \Rightarrow \text{CH}_3\text{CH}=\text{O} + 2\text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$ (6) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{O} + 2[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{OH} \Rightarrow 2\text{Ag} + \text{CH}_3\text{COONH}_4 + \text{H}_2\text{O} + 3\text{NH}_3$	<b>6 баллов</b> (по 1 баллу за уравнение реакции с коэффициентами)
$n \text{C}_2\text{Ag}_2 = \frac{9,6}{240} = 0,04$ (моль), $n \text{Ag} = \frac{6,48}{108} = 0,06$ (моль)	<b>1 балл</b>
По уравнениям 1–3: $n_{\text{общ}} \text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2 = n \text{C}_2\text{H}_2 = n \text{C}_2\text{Ag}_2 = 0,04$ (моль). Масса исходной смеси дихлорэтанов: $m_{\text{общ}} = 0,04 \cdot 99 = 3,96$ (г)	<b>1 балл</b>
По уравнениям 4–6: $n \text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2 = n \text{CH}_3\text{CH}=\text{O} = \frac{1}{2} n \text{Ag} = \frac{0,06}{2} = 0,03$ (моль), $n \text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{Cl} = 0,04 - 0,03 = 0,01$ (моль)	<b>1 балл</b>
$x \text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2 = 0,03/0,04 \cdot 100 \% = 75 \%$ , $x \text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{Cl} = 0,01/0,04 \cdot 100 \% = 25 \%$ . Ответ: $m_{\text{общ}} = 3,96$ г, $x \text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2 = 75 \%$ , $x \text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{Cl} = 25 \%$	<b>1 балл</b>
<b>Итого</b>	<b>11 баллов</b>

### Задание 3

При окислении смеси двух изомерных ароматических углеводородов раствором перманганата калия в присутствии серной кислоты образовалось 11,2 л  $\text{CO}_2$  (н. у.), 24,4 г бензойной кислоты и 16,6 г терефталевой (бензол-1,4-дикарбоновой) кислоты.

1. Установите строение исходных углеводородов и рассчитайте их массы в исходной смеси.

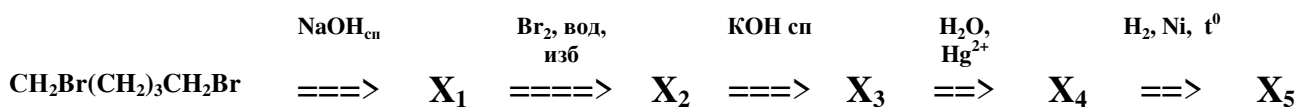
2. Напишите уравнения окислительно-восстановительных реакций.

### Решение задания № 3

Содержание верного ответа и указания к оцениванию	Баллы
$n(\text{CO}_2) = 11,2 : 22,4 = 0,5$ (моль), $n(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}) = 24,4 : 122 = 0,2$ (моль), $n(\text{C}_6\text{H}_4(\text{COOH})_2) = 16,6 : 166 = 0,1$ (моль)	<b>1,5 балла</b>
$0,2$ моль $\text{H}_2\text{SO}_4$ , $0,2$ моль $\text{KMnO}_4$ $0,2 \cdot (n-7)$ моль $\text{C}_n\text{H}_{2n-6} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4, \text{KMnO}_4} \text{C}_6\text{H}_5\text{COOH} + (n-7) \text{CO}_2$ $1$ моль $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ $1$ моль $(n-7)$ моль	<b>1 балл</b>
$0,1$ моль $\text{H}_2\text{SO}_4$ , $0,1$ моль $\text{KMnO}_4$ $0,1 \cdot (n-8)$ моль $\text{C}_n\text{H}_{2n-6} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4, \text{KMnO}_4} \text{C}_6\text{H}_4(\text{COOH})_2 + (n-8) \text{CO}_2$ $1$ моль $\text{C}_6\text{H}_4(\text{COOH})_2$ $1$ моль $(n-8)$ моль	<b>1 балл</b>
$0,2 \cdot (n-7) + 0,1 \cdot (n-8) = 0,5$ $0,2n - 1,4 + 0,1n - 0,8 = 0,5$ $0,3n = 2,7$ $n = 9$ $\text{C}_9\text{H}_{12}$ $M(\text{C}_9\text{H}_{12}) = 120$ г/моль	<b>1,5 балла</b>
$5(\text{C}_6\text{H}_5)\text{CH}(\text{CH}_3)_2 + 18\text{KMnO}_4 + 27\text{H}_2\text{SO}_4 \Rightarrow 5 \text{C}_6\text{H}_5\text{COOH} + 10\text{CO}_2 + 18\text{MnSO}_4 + 9\text{K}_2\text{SO}_4 + 42\text{H}_2\text{O}$ $5\text{CH}_3(\text{C}_6\text{H}_4)\text{C}_2\text{H}_5 + 18\text{KMnO}_4 + 27\text{H}_2\text{SO}_4 \Rightarrow 5\text{C}_6\text{H}_4(\text{COOH})_2 + 5\text{CO}_2 + 18\text{MnSO}_4 + 9\text{K}_2\text{SO}_4 + 42\text{H}_2\text{O}$	<b>2 балла</b> (по 1 баллу за каждое уравнение)
$m(\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CH}_3)_2) = 120 \cdot 0,2 = 24$ (г) $m(\text{CH}_3(\text{C}_6\text{H}_4)\text{C}_2\text{H}_5) = 120 \cdot 0,1 = 12$ (г)	<b>1 балл</b>
<b>Итого</b>	<b>8 баллов</b>

#### Задание 4

Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



При написании уравнений реакций используйте структурные формулы органических веществ, указывайте преимущественно образующиеся продукты.

Назовите все органические вещества, представленные в цепочке.

#### Решение задания № 4

Содержание верного ответа и указания к оцениванию	Баллы
Уравнения реакций: 1) $\text{CH}_2\text{Br}(\text{CH}_2)_3\text{CH}_2\text{Br} + 2\text{NaOH}_{\text{cn}} \Rightarrow \text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2 + 2\text{NaBr} + 2\text{H}_2\text{O}$ 2) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2 + 2\text{Br}_2 \Rightarrow \text{CH}_2\text{BrCHBr}-\text{CH}_2-\text{CHBrCH}_2\text{Br}$ 3) $\text{CH}_2\text{BrCHBr}-\text{CH}_2-\text{CHBrCH}_2\text{Br} + 4\text{KOH}_{\text{cn}} \Rightarrow \text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}\equiv\text{CH} + 4\text{KBr} + 4\text{H}_2\text{O}$ 4) $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}\equiv\text{CH} + 2\text{H}_2\text{O} \Rightarrow \text{CH}_3-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{CH}_3$ 5) $\text{CH}_3-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{CH}_3 + \text{H}_2 \Rightarrow \text{CH}_3-\text{CH}(\text{OH})-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{OH})-\text{CH}_3$	<b>5 баллов</b> (по 1 баллу за уравнение реакции с коэффициентами)
Названия веществ: $\text{CH}_2\text{Br}(\text{CH}_2)_3\text{CH}_2\text{Br}$ – 1,5-дибромпентан $\text{X}_1$ – пентадиен-1,4 $\text{X}_2$ – 1,2,4,5 - тетрабромпентан $\text{X}_3$ – пентадиин – 1,4 $\text{X}_4$ – пентандион – 2,4 $\text{X}_5$ – пентандиол-2,4	<b>3 балла</b> (по 0,5 балла за название каждого вещества)
<b>Итого</b>	<b>8 баллов</b>

### Задание 5

При обработке 17,4 г смеси меди, железа и алюминия концентрированной азотной кислотой выделилось 4,48 л газа, а при действии на ту же смесь соляной кислотой – 8,96 л газа (н. у.). Определите процентный состав смеси металлов.

#### Решение задания № 5

Содержание верного ответа и указания к оцениванию	Баллы
Уравнения возможных реакций: $\text{Cu} + 4\text{HNO}_3 = \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (реакция 1), $2\text{Al} + 6\text{HCl} = 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2$ (реакция 2), $\text{Fe} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$ (реакция 3)	3 балла
Проведём расчёты по уравнению реакции 1. Вычислим количество вещества газа, образовавшегося в реакции 1: $n(\text{NO}_2) = \frac{V(\text{NO}_2)}{V_m} = \frac{4,48}{22,4} = 0,2 \text{ (моль)}.$ Количество вещества и массу меди, вступившей в реакцию 1: $n(\text{Cu}) = \frac{1}{2} n(\text{NO}_2) = \frac{1}{2} \cdot 0,2 = 0,1 \text{ (моль)},$ $m(\text{Cu}) = 0,1 \cdot 64 = 6,4 \text{ (г)}.$ Масса смеси железа и алюминия составляет: $m(\text{Fe} + \text{Al}) = 17,4 - 6,4 = 11 \text{ (г)}$	2 балла
Проведём расчёты по уравнениям реакций 2 и 3 (газы). Вычислим количество вещества газа водорода, выделившегося в результате двух реакций: $n(\text{H}_2) = \frac{V(\text{H}_2)}{V_m} = \frac{8,96}{22,4} = 0,4 \text{ (моль)}.$ Примем $n(\text{H}_2)_{2 \text{ реакция}} = x$ моль, тогда $n(\text{H}_2)_{3 \text{ реакция}} = (0,4 - x)$ моль. Обозначим: $m(\text{Al}) = y$ г, а $m(\text{Fe}) = z$ (г). Тогда по уравнению 2: $m(\text{Al}) = 54x/3 = 18x$ (г). По уравнению 3: $m(\text{Fe}) = 56 \cdot (0,4 - x) = 22,4 - 56x$ (г). $18x + (22,4 - 56x) = 11,$ $x = 0,3 \text{ (моль)}$ $n(\text{H}_2)_{2 \text{ реакция}}$ $n(\text{H}_2)_{3 \text{ реакция}} = (0,4 - x) = 0,4 - 0,3 = 0,1 \text{ (моль)}$	2 балла
Проведём расчёты по уравнениям реакций 2 и 3 (металлы). Вычислим количества вещества и массу каждого металла в смеси. По уравнению реакции 2: $n(\text{Al}) = \frac{2}{3} n(\text{H}_2) = \frac{2}{3} \cdot 0,3 = 0,2 \text{ (моль)},$ $m(\text{Al}) = 0,2 \cdot 27 = 5,4 \text{ (г)}.$ По уравнению реакции 3: $n(\text{Fe}) = n(\text{H}_2) = 0,1 \text{ (моль)},$ $m(\text{Fe}) = 0,1 \cdot 56 = 5,6 \text{ (г)}$	1 балл
Вычислим массовую долю каждого металла в смеси:	1 балл

$\omega(\text{Cu}) = \frac{m_{\text{ч.в.}}}{m_{\text{смеси}}} \cdot 100\% = \frac{6,4}{17,4} \cdot 100\% = 36,8\%$ $\omega(\text{Al}) = \frac{m_{\text{ч.в.}}}{m_{\text{смеси}}} \cdot 100\% = \frac{5,4}{17,4} \cdot 100\% = 31,0\%$ $\omega(\text{Fe}) = \frac{m_{\text{ч.в.}}}{m_{\text{смеси}}} \cdot 100\% = \frac{5,6}{17,4} \cdot 100\% = 32,2\%$ <p>Ответ: <math>\omega(\text{Cu}) = 36,8\%</math>, <math>\omega(\text{Al}) = 31,0\%</math>, <math>\omega(\text{Fe}) = 32,2\%</math></p>	
<b>Итого</b>	<b>9 баллов</b>

### Задание 6 (реальный эксперимент)

В трёх пронумерованных пробирках находятся растворы нитрата серебра, нитрата цинка и нитрата магния. С помощью одного реагента определите, какое вещество находится в каждой пробирке. Укажите признаки, по которым Вы провели идентификацию. Приведите уравнения реакций в молекулярном и сокращённом ионном виде.

### Решение задания № 6

Содержание верного ответа и указания к оцениванию				Баллы
Выбор реагента: KOH				1 балл (по 0,25 балла за выбор реагента и каждый признак)
Признаки реакций				
Вещества	AgNO <sub>3</sub>	Mg(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Zn(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
KOH	+ Выпадает осадок бурого цвета	+ Выпадает белый осадок	+ Выпадает белый осадок, который растворяется в избытке щёлочи	
Вещества в пробирках определены верно				3 балла
Уравнения реакций: 1) Zn(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> + 2KOH = Zn(OH) <sub>2</sub> + 2KNO <sub>3</sub> Zn <sup>2+</sup> + 2OH <sup>-</sup> = Zn(OH) <sub>2</sub> 2) Zn(OH) <sub>2</sub> + 2NaOH = Na <sub>2</sub> [Zn(OH) <sub>4</sub> ] Zn(OH) <sub>2</sub> + 2OH <sup>-</sup> = [Zn(OH) <sub>4</sub> ] <sup>2-</sup> 3) Mg(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> + 2KOH = Mg(OH) <sub>2</sub> + 2KNO <sub>3</sub> Mg <sup>2+</sup> + 2OH <sup>-</sup> = Mg(OH) <sub>2</sub> 4) 2AgNO <sub>3</sub> + 2KOH = Ag <sub>2</sub> O↓ + 2KNO <sub>3</sub> + H <sub>2</sub> O 2Ag <sup>+</sup> + 2OH <sup>-</sup> = Ag <sub>2</sub> O↓ + H <sub>2</sub> O				4 балла (по 0,5 балла за молекулярное и сокращённое ионное уравнение)
<b>Итого</b>				<b>8 баллов</b>

**Итого: 14 + 11 + 8 + 8 + 9 + 8 = 58 баллов.**