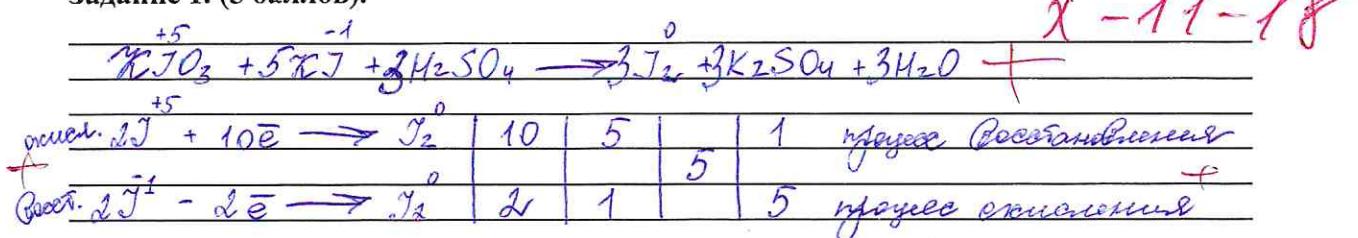
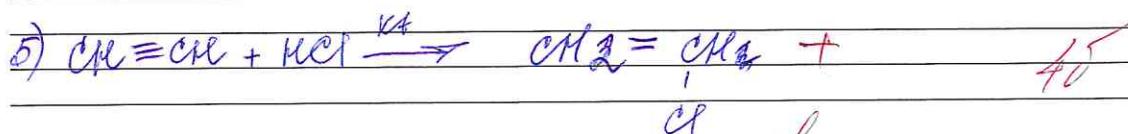
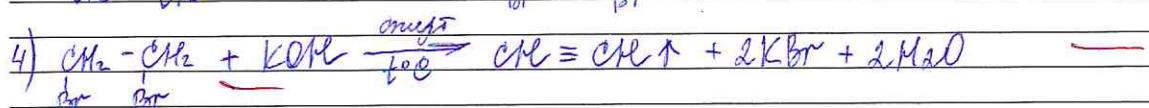
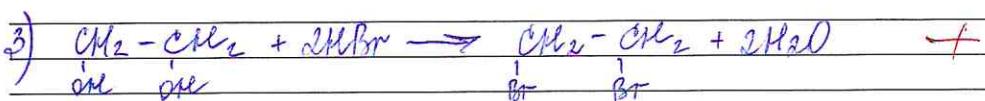
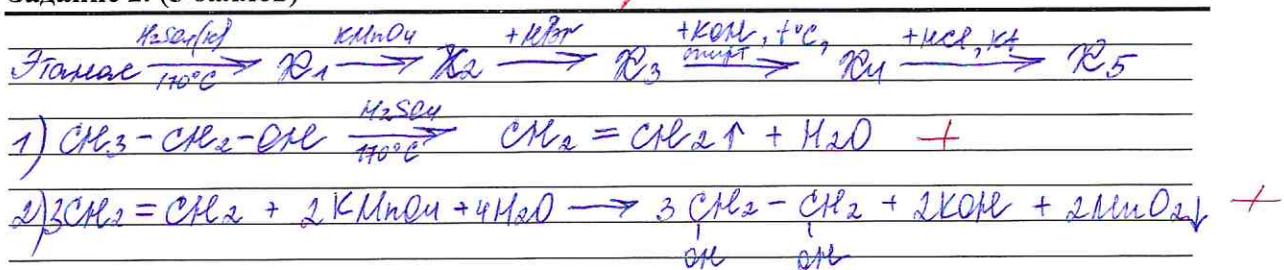


шифр _____
 Бланк ответов
 на задания школьного этапа олимпиады по химии
 2018 - 2019 учебный год
 11 класс
 (максимальное число баллов - 35)

Задание 1. (5 баллов).



Задание 2. (5 баллов)



✓ *хорошо*
✓ *хорошо*

Задание 3. (5 баллов)

Дано:

$$m_{\text{раствора KOH}} = 160 \text{ г}$$

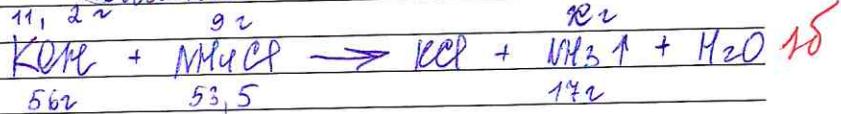
$$\omega(\text{KOH}) = 4\% = 0,04$$

$$\frac{m(\text{KOH})}{m(\text{NaCl})} = \frac{0,04}{0,17}$$

$$m(\text{H}_2\text{O}) = 45 \text{ г}$$

$$\omega(\text{NH}_3) - ?$$

решение.



15

$$1) m(\text{KOH}) = \frac{m_{\text{раствора}}}{m_{\text{раствора}} + m(\text{H}_2\text{O})} \cdot \omega = 160 \cdot 0,04 = 11,2 \text{ г}$$

$$(11,2) = \frac{9}{53,5} \text{ NaCl} \Rightarrow 0,2 > 0,17$$

получит не изогратную

15

$$2) m(\text{NH}_3) = \frac{9 \cdot 17}{53,5} = 2,86 \text{ г}$$

15

$$3) \omega(\text{NH}_3) = \frac{2,86}{45 + 2,86} \cdot 100\% = \frac{2,86}{47,86} \cdot 100\% = 3,67\%$$

Ответ: 3,67%

55

з/студии ТЮ

Задание 4. (10 баллов)

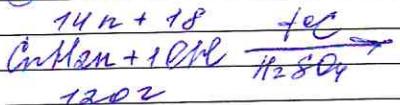
Дано:

$$m(\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{OH}) = 120 \text{ г}$$

$$m(\text{C}_n\text{H}_{2n}) = 84 \text{ г}$$

остаток $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{OH} - ?$

решение.



25

$$\frac{14n + 18}{120} = \frac{14n}{84}$$

$$84(14n + 18) = 120 \cdot 14n$$

$$1176n + 1512 = 1680n$$

$$1176n - 1680n = -1512$$

$$504n = -1512$$

$$n = -3$$

10 б

$\text{C}_3\text{H}_7\text{OH} - ненеизобаричный спирт$

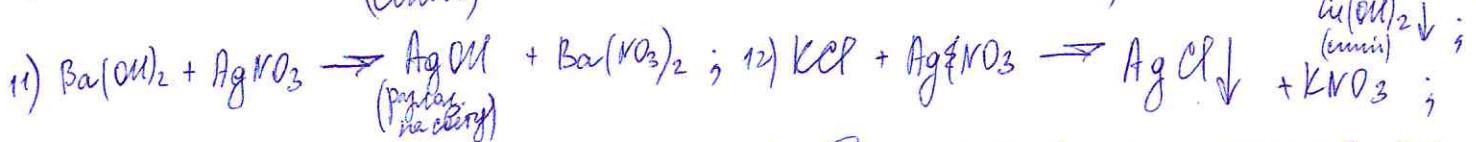
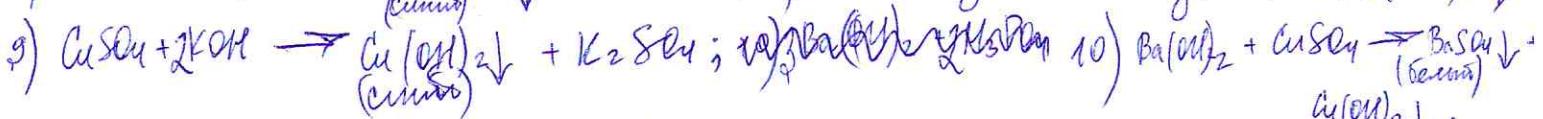
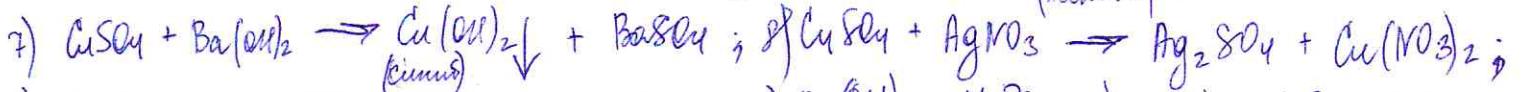
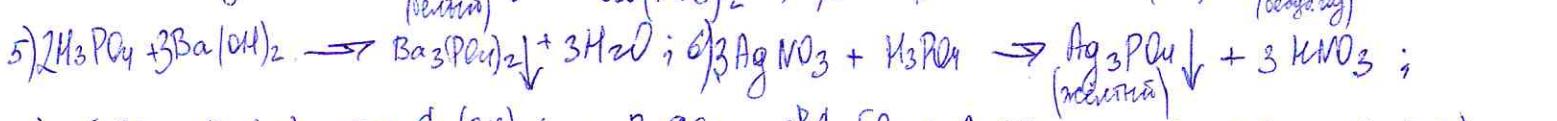
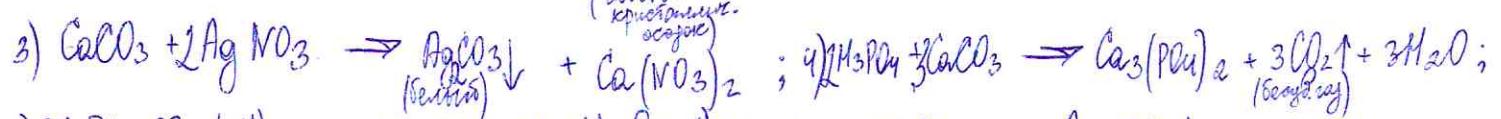
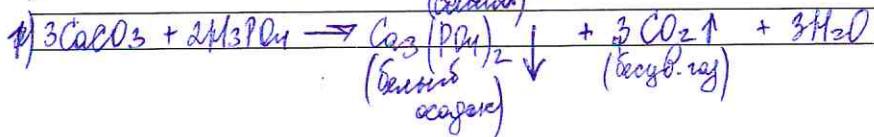
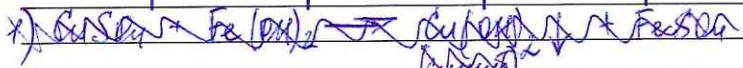
Ответ: $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$.

Число: 105

Рыбцов ТН ТЮ
Денисов И.Р. 81

Задание 5. (10 баллов)

	CaCO_3	H_3PO_4	CuSO_4	$\text{Ba}(\text{OH})_2$	KCl	AgNO_3	KOH
CaCO_3	-	(газ выделяется) $\text{CO}_2 \uparrow$	-	$\text{BaCO}_3 \downarrow$ также образуется	-	$\text{AgCO}_3 \downarrow$ белое нерастворимое	-
H_3PO_4	(газ выделяется) $\text{CO}_2 \uparrow$	V	-	$\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2 \downarrow$ белое нерастворимое вещество + $\text{Ba}(\text{OH})_2$ + вода мгновенно	-	$\text{Ag}_3\text{PO}_4 \downarrow$ (белое) + H_3PO_4	-
CuSO_4	-	-	-	$\text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow$ (синий)	V	Ag_2SO_4 известково-желтое пастельное	$\text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow$ синий
$\text{Ba}(\text{OH})_2$	$\text{BaCO}_3 \downarrow$ белое нерастворимое	$\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2 \downarrow$ белое нерастворимое	$\text{BaSO}_4 \downarrow$ (белый)	-	-	AgOH -желт.	-
KCl	-	-	-	-	-	$\text{AgCl} \downarrow$	-
AgNO_3	$\text{AgCO}_3 \downarrow$ белое нерастворимое	$\text{Ag}_3\text{PO}_4 \downarrow$ (белое)	Ag_2SO_4 известково-желтое	$\text{Ag}_2\text{O} \downarrow$ известково-желтое	$\text{AgCl} \downarrow$ белое	-	-
KOH	-	$\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2 \downarrow$ белое нерастворимое	$\text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow$ синий	-	-	AgOH известково-желтое	-



* Установите взаимодействие растворов по таблице и определите признаки, т.к. он белый и не растворяется в H_2O , а изогнутое куполообразное склонено к окраинам у места.

68

Если УБ синий
Численность 1.5 бр -