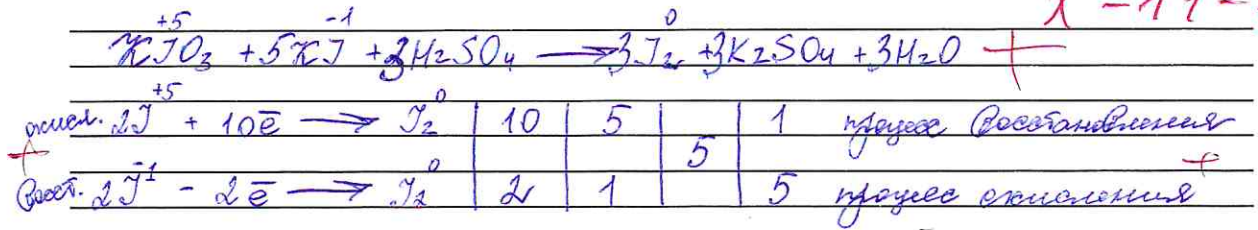


Бланк ответов  
на задания школьного этапа олимпиады по химии  
2018 - 2019 учебный год

11 класс  
(максимальное число баллов - 35)

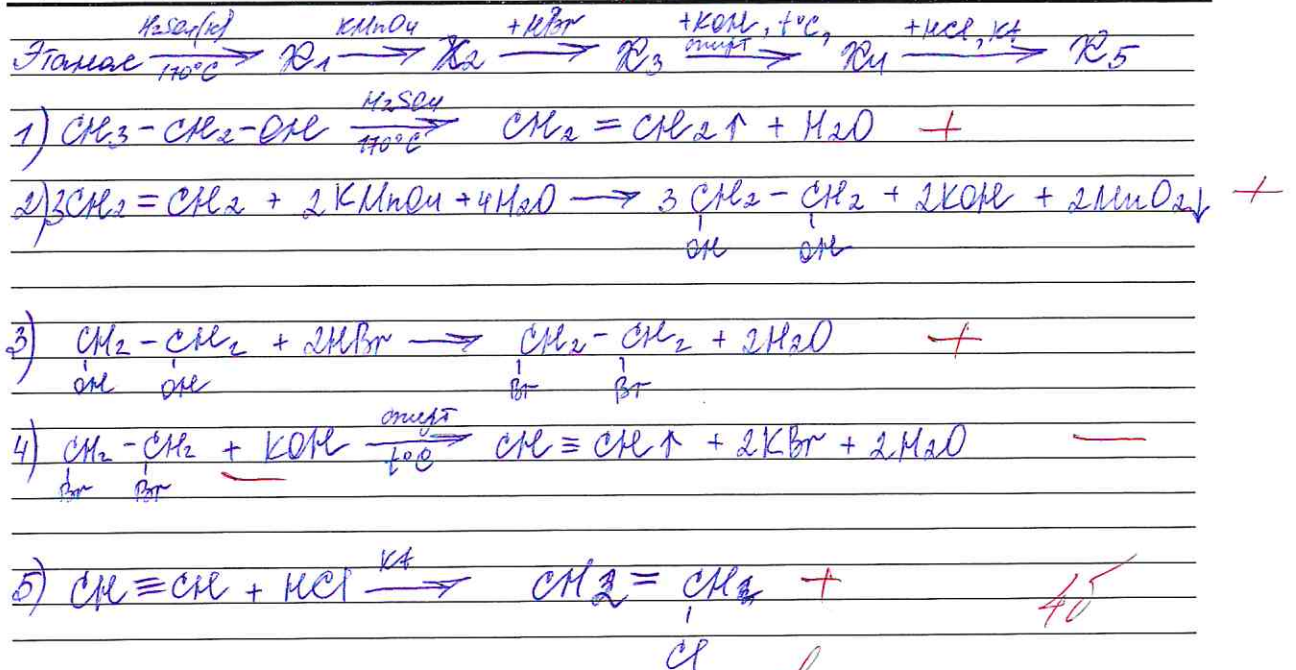
Задание 1. (5 баллов).



8-11-18

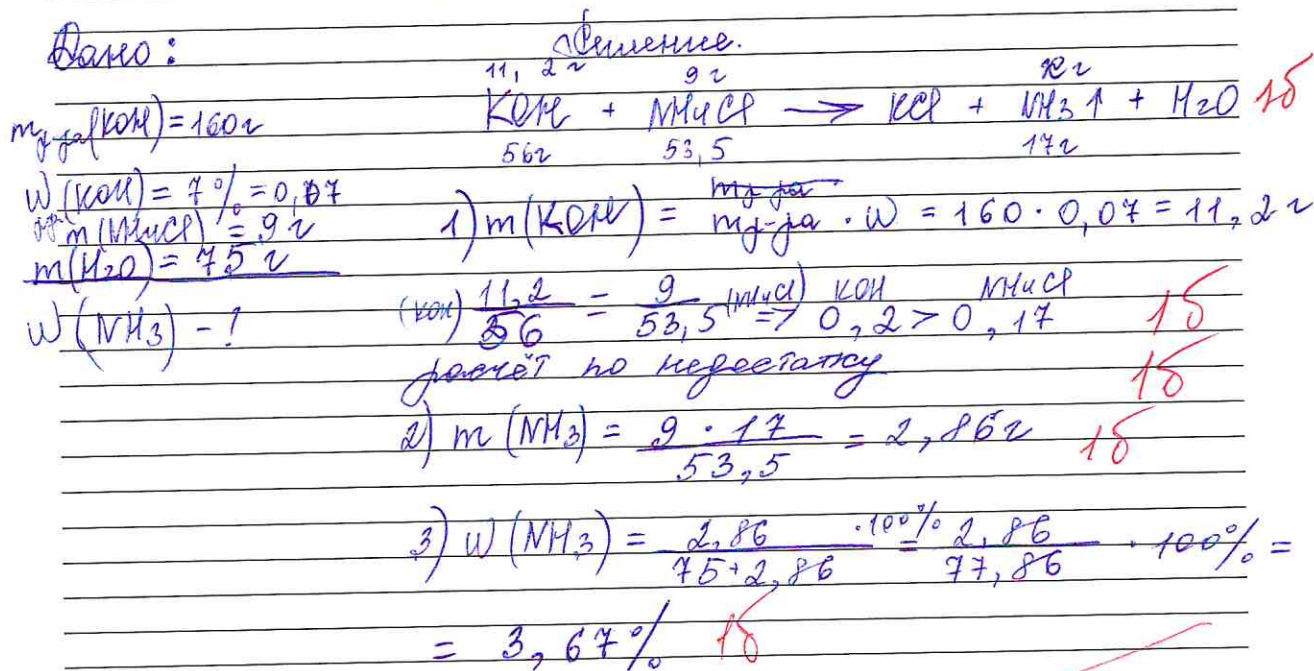
58  
Иванов  
Игорь

Задание 2. (5 баллов)



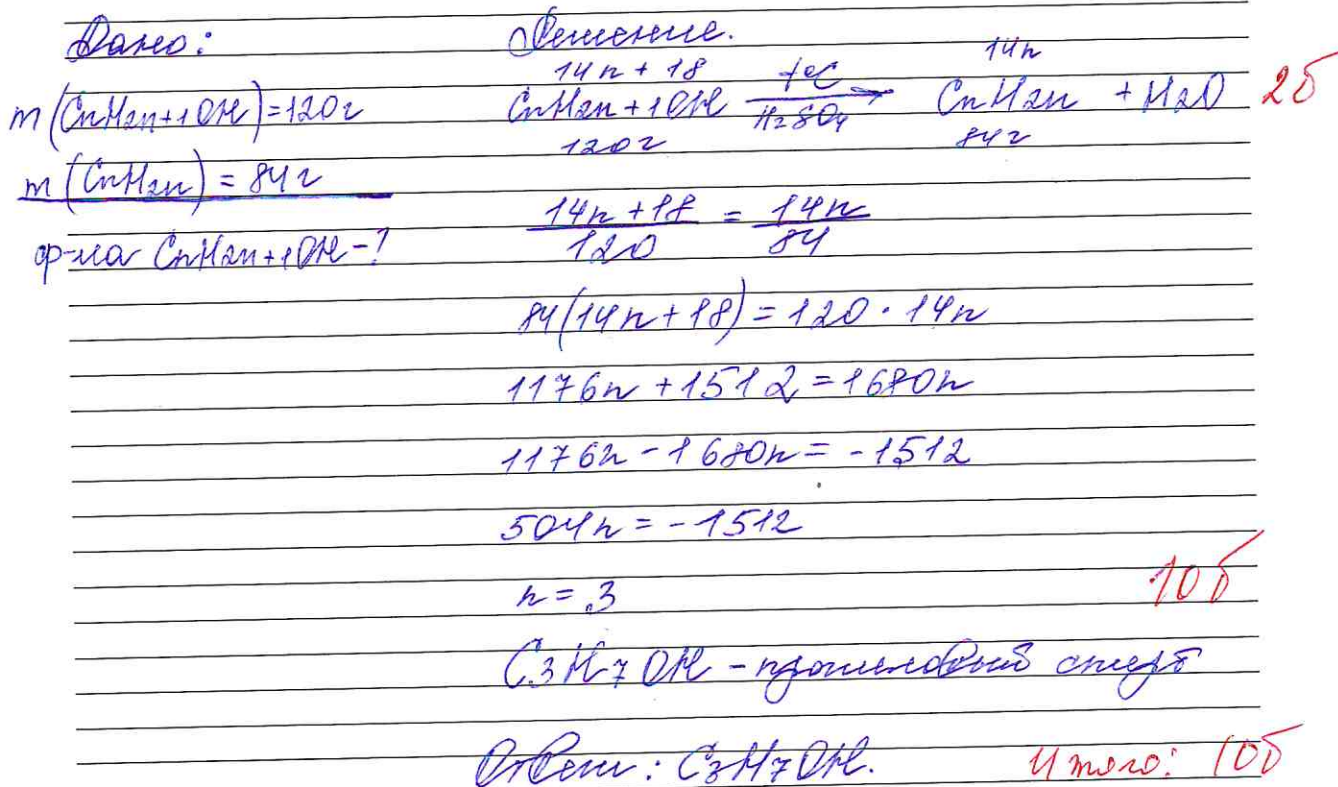
45  
Иванов  
Игорь

### Задание 3. (5 баллов)



Ответ: 3,67%

### Задание 4. (10 баллов)



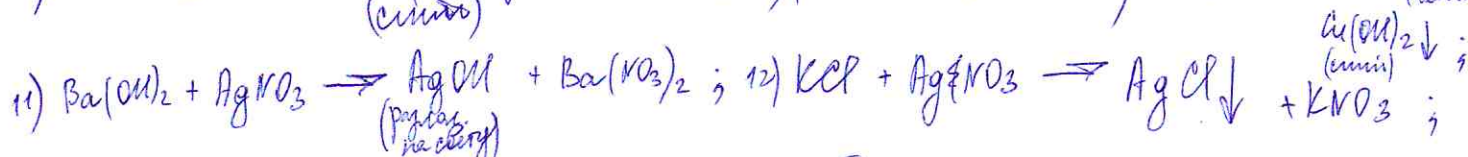
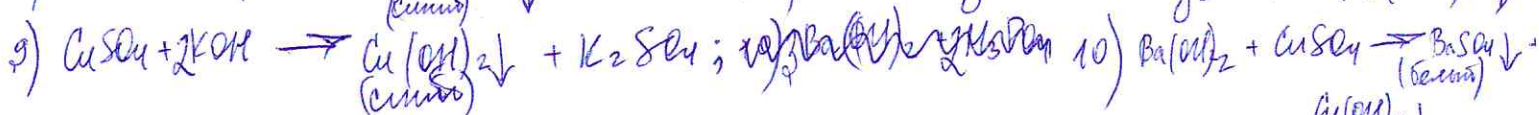
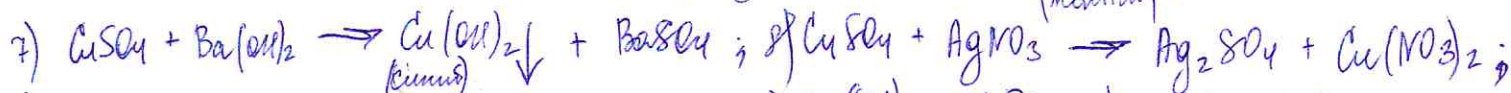
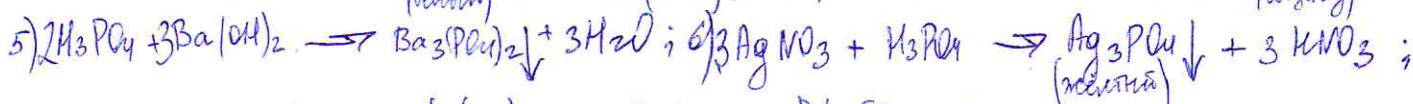
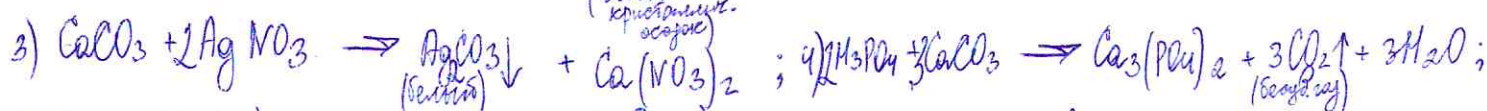
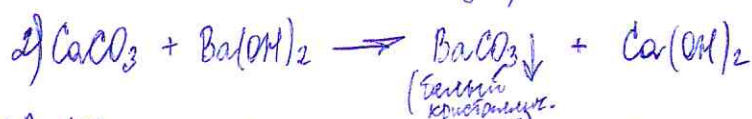
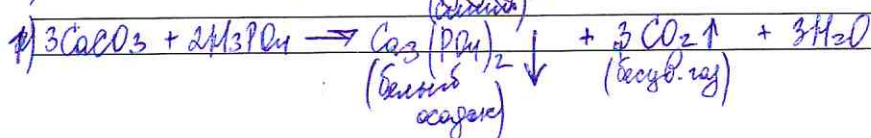
Рябцов ИИ  
Рябенко Л.Р.



# Задание 5. (10 баллов)

	$\text{CaCO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CuSO}_4$	$\text{Ba(OH)}_2$	$\text{KCl}$	$\text{AgNO}_3$	$\text{KOH}$
$\text{CaCO}_3$	—	(сильно улетит) $\text{CO}_2 \uparrow$	—	(белый осадок) $\text{BaCO}_3 \downarrow$	—	$\text{Ag}_2\text{CO}_3 \downarrow$ (белый)	—
$\text{H}_3\text{PO}_4$	(сильно улетит) $\text{CO}_2 \uparrow$ ✓	—	—	Белый осадок + $\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$ (- в нейтральной)	—	$\text{Ag}_3\text{PO}_4 \downarrow$ (желтый) ✓	Белый осадок + р-р нейтральной
$\text{CuSO}_4$	—	—	—	$\text{Cu(OH)}_2 \downarrow$ (синий) ✓	—	$\text{Ag}_2\text{SO}_4$ наименьшее раствора	$\text{Cu(OH)}_2 \downarrow$ (синий) ✓
$\text{Ba(OH)}_2$	$\text{BaCO}_3 \downarrow$	$\text{BaHPO}_4$ кристаллы, нераствор.	$\text{BaSO}_4 \downarrow$ (белый)	—	—	$\text{AgOH}$ - желт. разлагается	—
$\text{KCl}$	—	—	—	—	—	$\text{AgCl} \downarrow$	—
$\text{AgNO}_3$	$\text{Ag}_2\text{CO}_3 \downarrow$	$\text{Ag}_3\text{PO}_4 \downarrow$ (желтый)	$\text{Ag}_2\text{SO}_4$ наименьшее	$\text{Ag}_2\text{SO}_4$ наименьшее раствора	$\text{AgCl} \downarrow$ (белый)	—	—
$\text{KOH}$	—	Белый осадок + р-р нейтральной	$\text{Cu(OH)}_2 \downarrow$ (синий)	—	—	$\text{AgOH}$ разлагается на оксид	—

\*  ~~$\text{CuSO}_4 + \text{Ba(OH)}_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 \downarrow + \text{Cu(OH)}_2 \downarrow$~~  ✓



Известная можно определить по внешним признакам, т.е. он белый и нерастворим в воде, а медный купорос - раствор синего цвета.

68  
Евдо И В  
Пименова Л.Б. Ин -