

Шифр

X-10-3

Открытая межвузовская олимпиада школьников СФО

«Будущее Сибири»

2 этап (заключительный)

Письменная работа

на олимпиаде по Химии

Сведения об участнике олимпиады

Фамилия:

Савин

Имя:

Иван

Отчество:

Николаевич

Учащийся 10 класса школы № „Шелеховский лицей“г. Шелехова Шелеховский район

(города/села, района)

Иркутской области

(области)

Дата рождения 9.05.2001Контактная информация – телефон(ы): 89526326101E-mail: 110e4s@mail.ruПункт проведения этапа ИРНКТУДата проведения этапа 25.02.2018

Даю согласие на обработку моих персональных данных и информирование меня посредством sms и e-mail о моих результатах и всех дальнейших мероприятиях, связанных с олимпиадой

Личная подпись _____

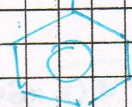
Шифр **Ж-10-3**

Открытая межвузовская олимпиада школьников СФО «Будущее Сибири»

Общий балл	Дата	Ф.И.О. членов жюри	Подписи членов жюри
57,58 57,58	22.03.18	Кузнецова О.П. Лебедева О.В.	<i>[Подписи]</i>

2			
1.1)	$H_2; O_2$	+25	
1.2)	Sp; не ибрит	-	
1.3)	$C_2H_4; CH_3-CH_2-O-CH_2-CH_3$	+25	
1.4)	39; 7,6	-	
1.5)	розовая; розовая	+25	
1.6)	3; 1	+15	
1.7)	мелкая; поваленная каменная	+25	
1.8)	целочная; кислая	+15	
1.9)	+6; -2	+15	
1.10)	Вюрца; Зенардоксирирование	+15	
2.1.)			125
содя каустическая	KOH	-	
глицерин	$CH_2-CH-CH_2$ OH OH OH	855	
содя питьевая	$NaHCO_3$	855	
янтис	$AgNO_3$	855	
нашатырь	$NH_3 \cdot H_2O$	-	

Председатель жюри

спирт — 
 фенол — 

855

медный купорос — $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

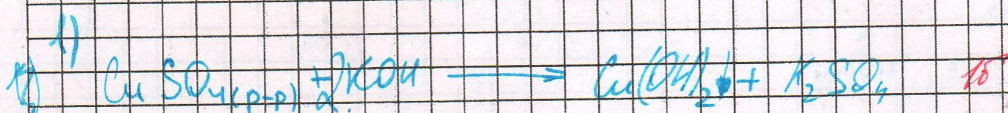
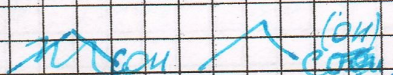
855

масляная кислота — $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$

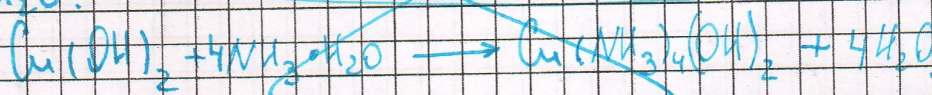
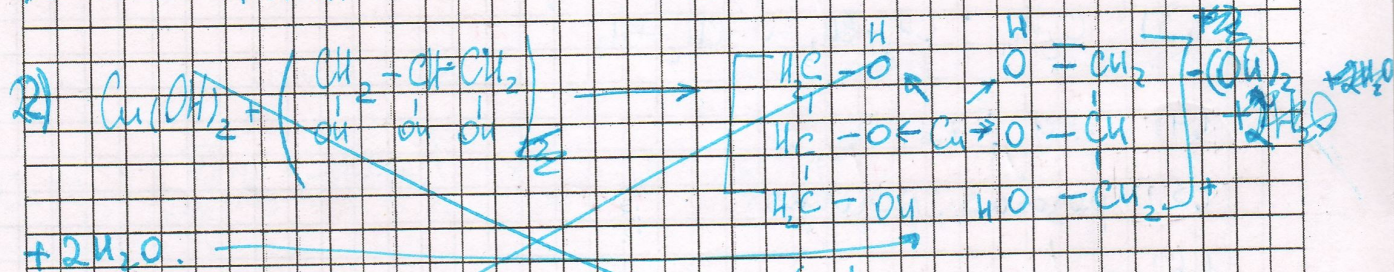


855

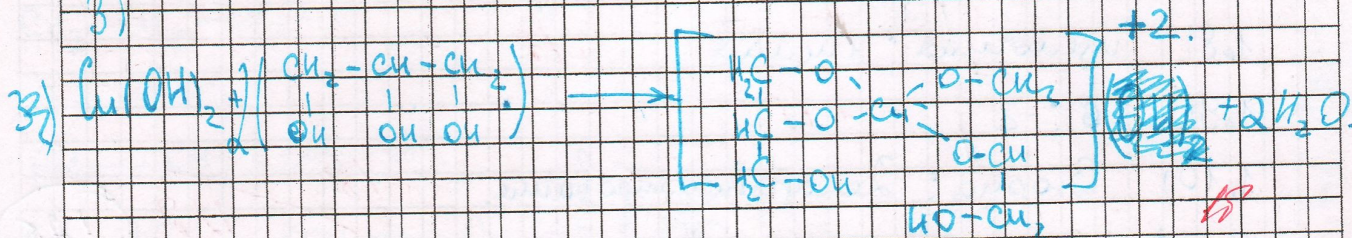
винный спирт



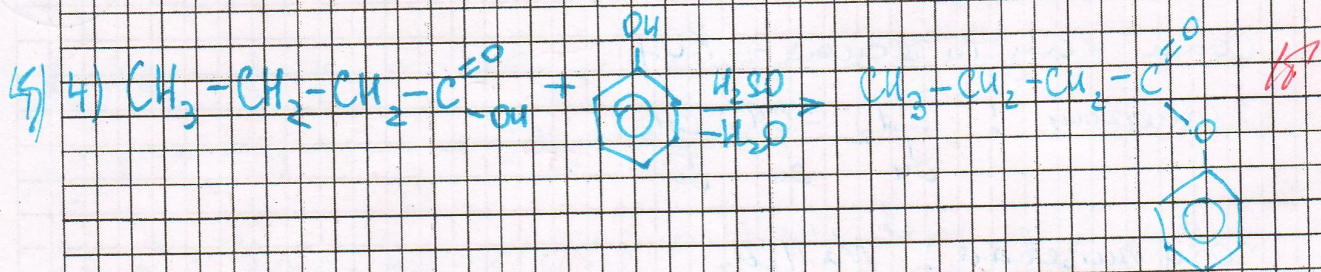
10



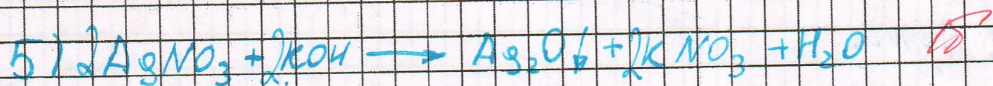
3)



10



10

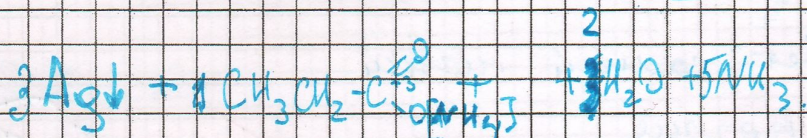
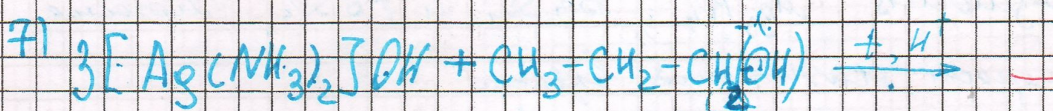


10

Шифр 2-10-3

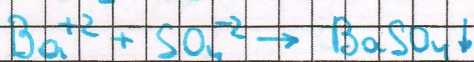
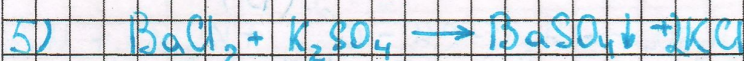
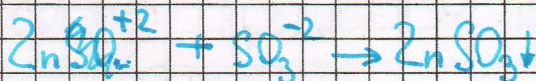
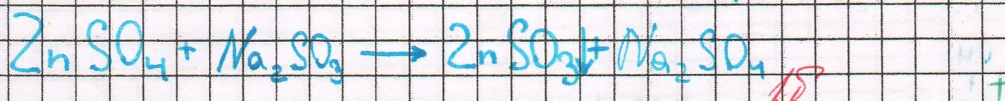
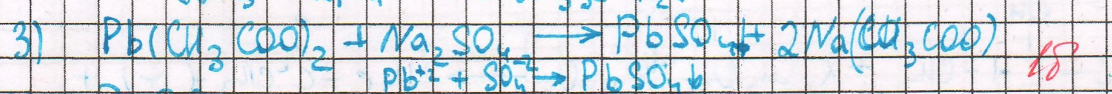
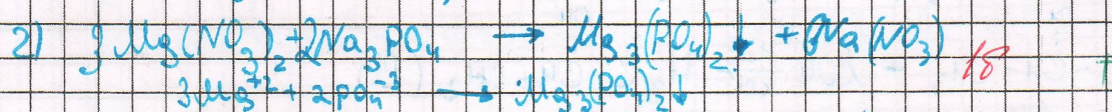
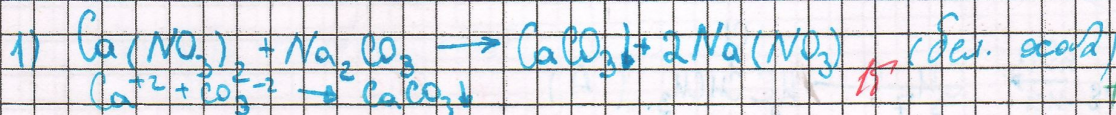
Открытая межвузовская олимпиада школьников СФО «Будущее Сибири»

Общий балл	Дата	Ф.И.О. членов жюри	Подписи членов жюри



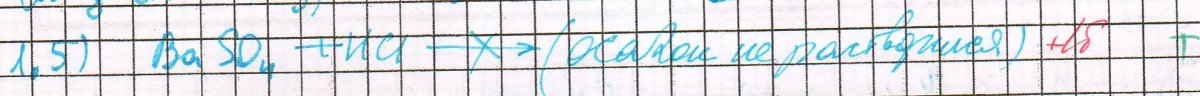
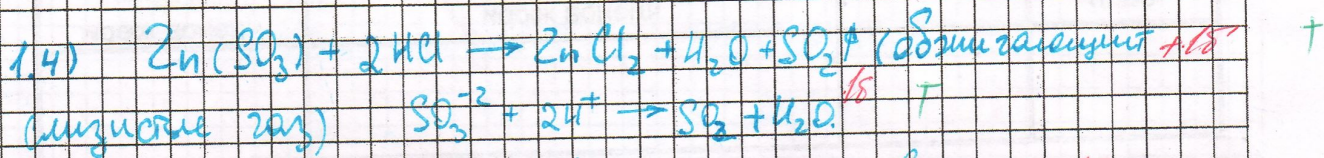
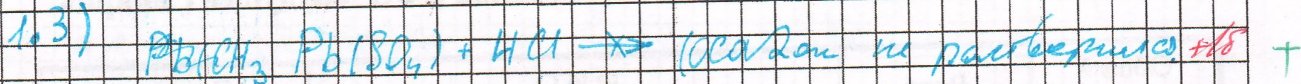
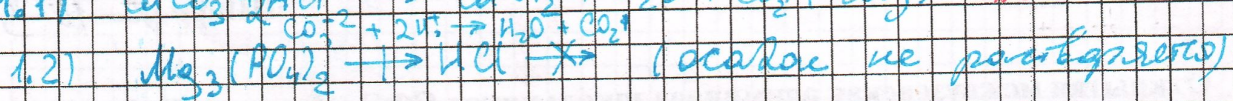
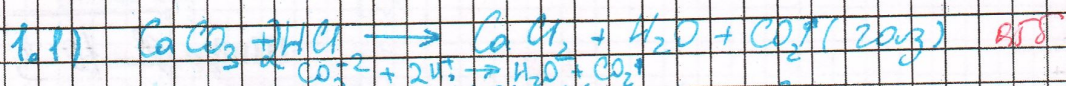
75 40

2.2.)



3

Председатель жюри



В растворе Mg_3P_2 ; BaSO_4 и PbSO_4 можно по спектру осадков выявить.

PbSO_4 осадок самый первый

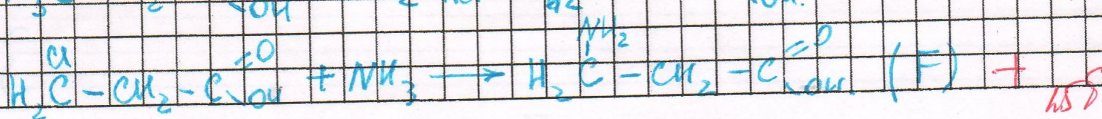
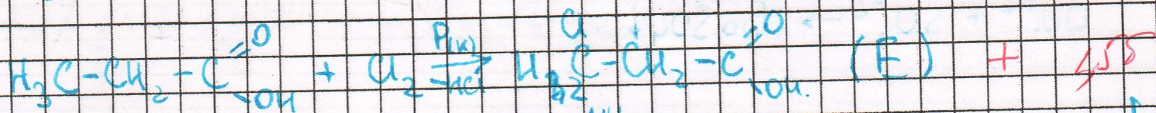
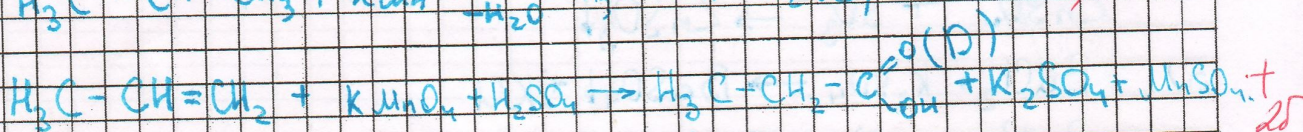
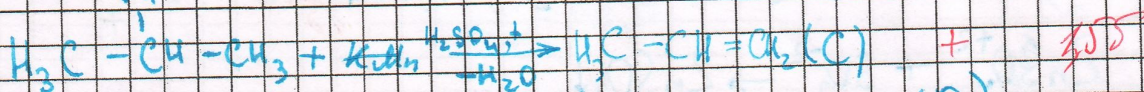
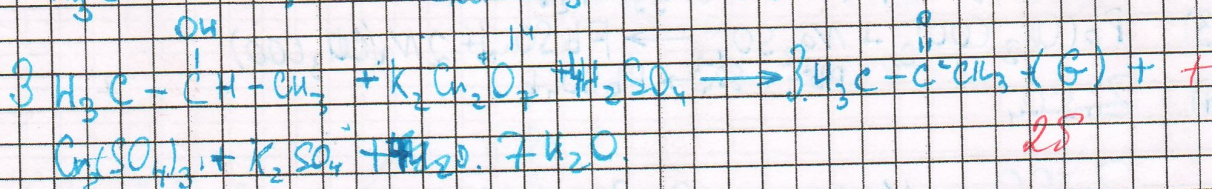
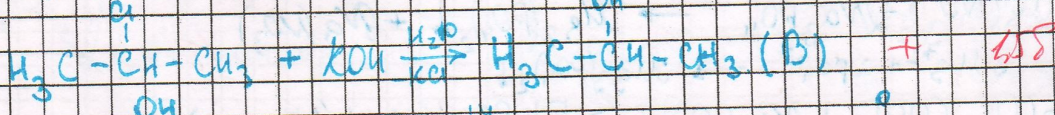
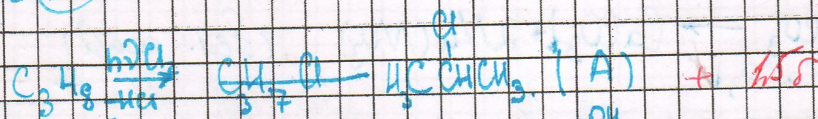
BaSO_4 осадок второй

Mg_3P_2 осадок всех.

255

9,50

3)



Шифр

K-10-B

Открытая межвузовская олимпиада школьников СФО «Будущее Сибири»

Общий балл	Дата	Ф.И.О. членов жюри	Подписи членов жюри

6)

3

0

G-BPFE 155

138

138

3.2

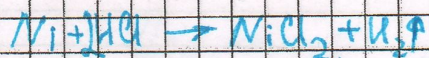
A - Cu

0,058

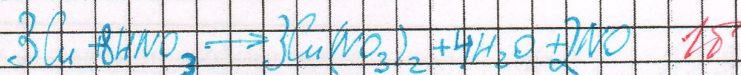
B - Au

0,018 моль

B - Ni



$$\nu(H_2) = \nu(Ni) = 0,018 \text{ моль} \quad m(Ni) = 1,0588 \text{ г}$$



$$\nu(Cu) = 0,138 \text{ моль} \quad m(Cu) = 8,77 \text{ г} \quad 25'$$

$$m(Au) = 0,17 \text{ г}$$

$$\omega(Cu) = 8,77\% \quad 15'$$

$$\omega(Ni) = 1,0588\%$$

$$\omega(Au) = 0,17\%$$

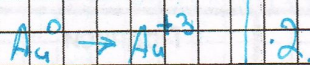
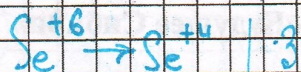
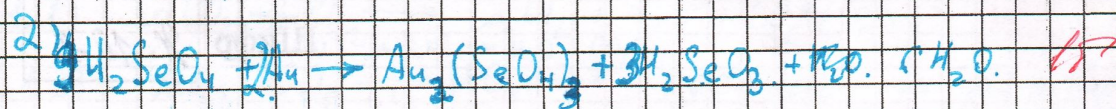
$$m_{(H_2O)} = 20,824 \text{ г}$$

$$\omega(NiCl_2) = 11,2\%$$

$$m_{(2p.p.a.)} = 520 \text{ г} \quad 15'$$

$$\omega(Cu(NO_3)_2) = 4,79\%$$

Председатель жюри



108

108

5