

Шифр

10802

Открытая межвузовская олимпиада школьников СФО
«Будущее Сибири» 2 этап
(заключительный)

Письменная работа

на олимпиаде по ХИМИИ

Сведения об участнике олимпиады

Фамилия:

О Л Ъ Х О В С К И Й

Имя:

Д А Н И И Л

Отчество:

А Л Е К С А Н Д Р О В И Ч

Учащийся 8 класса школы № МБОУ «Лицей города Юрги»

г. Юрги

(города/села, района)

КЕМЕРОВСКОЙ ОБЛАСТИ

(области)

Дата рождения 18.03.2001

Контактная информация – телефон(ы): 89236064045

E-mail: dolhovsky@mail.ru

Пункт проведения этапа г. Юрга

Дата проведения этапа 14.02.2016

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

Долговский

Шифр 10802

Олимпиада школьников СФО «Будущее Сибири»
2 этап (заключительный) 2015–2016 учебный год

ХИМИЯ

Общий балл	Дата	Ф. И. О. членов жюри	Подписи членов жюри
66	14.02.16	Задесенец А.В. Савеников О.Т. Бредихин Р.А.	 

Председатель жюри:  Ешелянов В.А.

ОЛИМПИАДА
«БУДУЩЕЕ СИБИРИ»

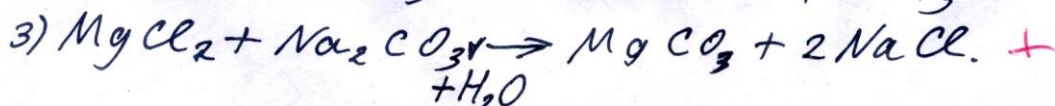
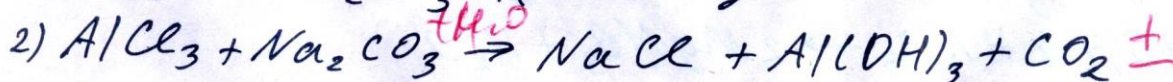
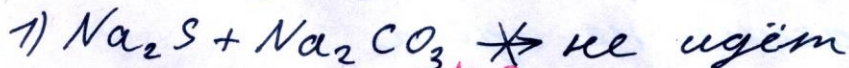
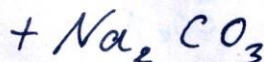
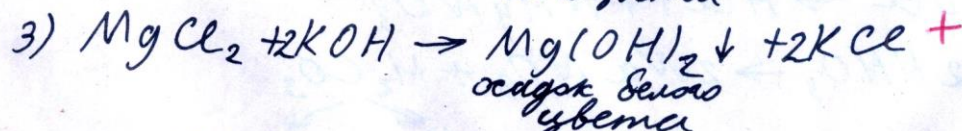
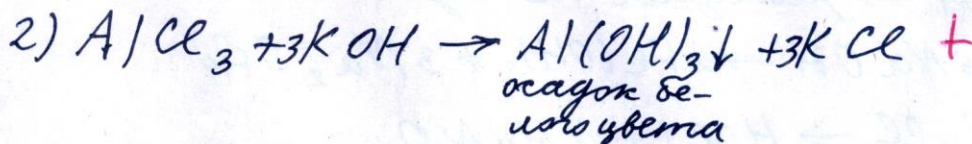
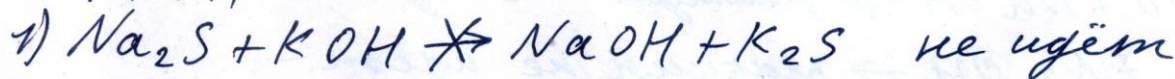
1	2.1	2.2	3.1	3.2	Σ
28,5	17,0	8,5	2	10	66

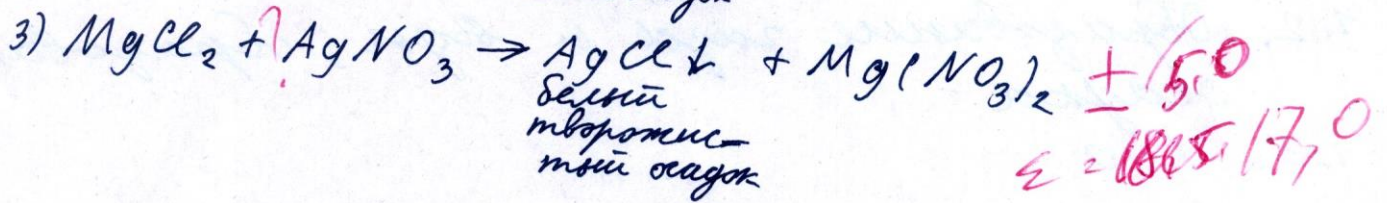
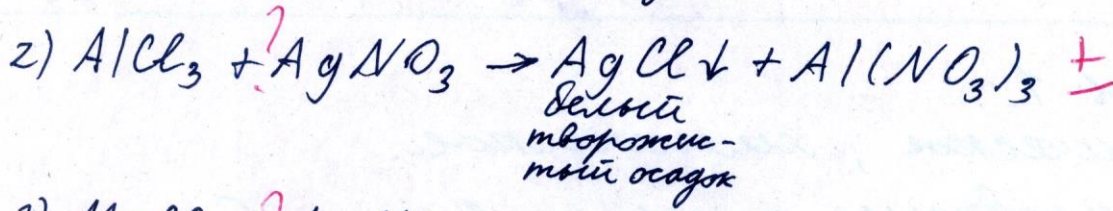
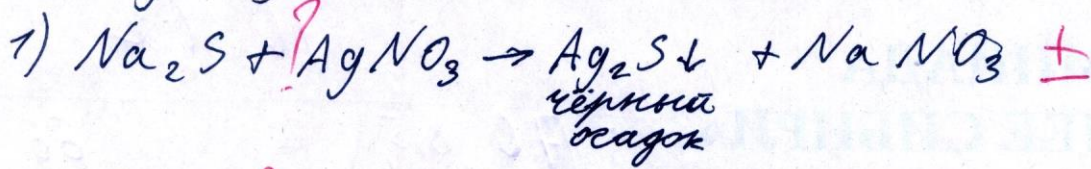
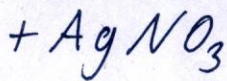
Часть 1.

- 1.1. Физическое; химическое.
- 1.2. Образование газа и воды; образование осадка.
- 1.3. 1; 0.
- 1.4. O_2 (кислород); S (сера).
- 1.5. 9; 10.
- 1.6. Кислая; щелочная.
- 1.7. +6; -2.
- 1.8. Малиновый; красный. Безцветный.
- 1.9. Фтор; азот.
- 1.10. Ртуть (Hg), мышьяк (As).

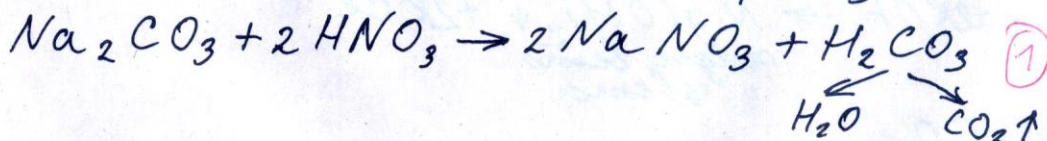
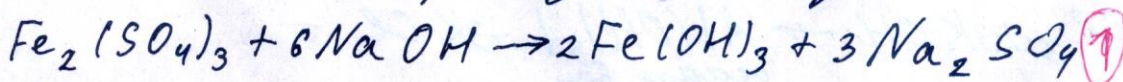
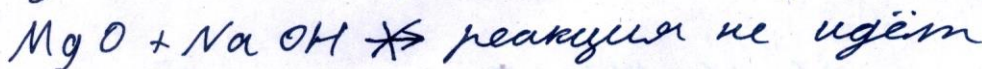
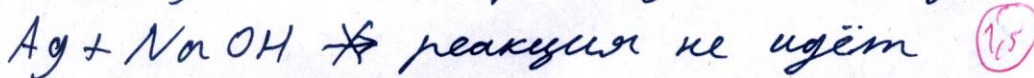
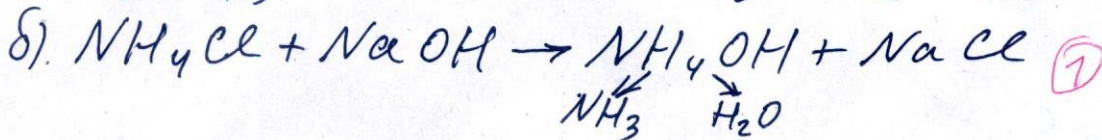
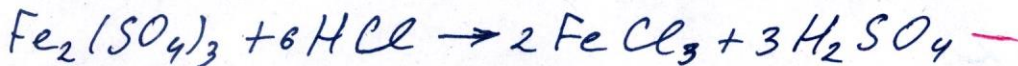
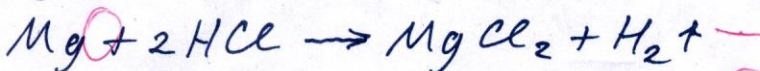
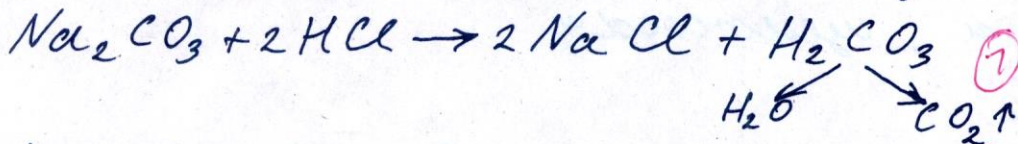
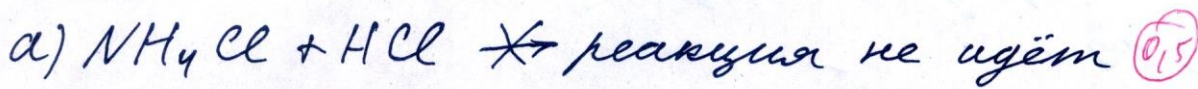
Часть 2.

2.1.

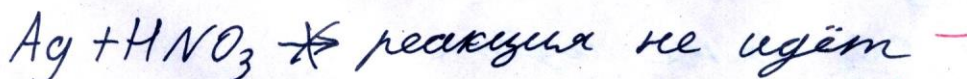




2.2



$$\Sigma = 81.5$$

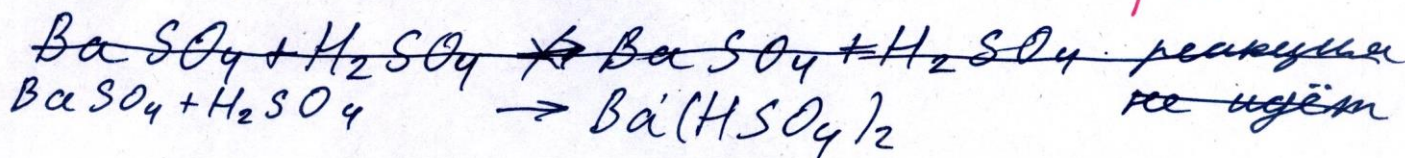
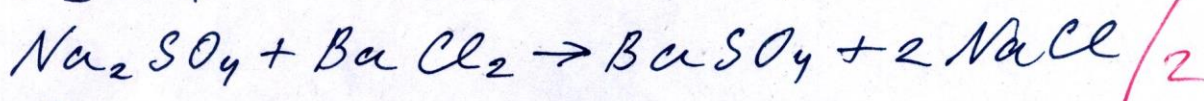
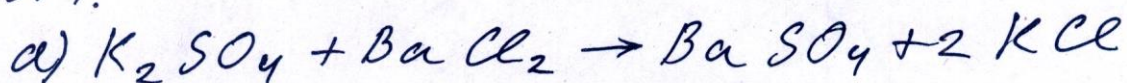


часть 3.

ОЛИМПИАДА «БУДУЩЕЕ СИБИРИ»

10802

3. 1.



3. 2



карб.?

б) $m_{р-ра}(HCl) = 69,7 \cdot 1,047 = 73,2$

$m = 73,2 \cdot 0,1 = 7,32$

$\nu(HCl) = \frac{7,32}{36,5 \text{ г/моль}} = 0,2 \text{ моль}$ +

2) $\nu(CuO) = 0,1 \text{ моль}$

$m = 0,1 \cdot 80 = 8$ + 3

3) $m_{р-ра}(NaOH) = 0,2 \cdot 40 = 8$

$V = \frac{133,32}{1,085 \text{ г/мл}} = 125 \text{ мл}$ + 3

Ответ: 8 г; 125 мл.