

Шифр

иба-10

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

### Письменная работа

на олимпиаде по ХИМИИ

Сведения об участнике олимпиады

Фамилия: ШВЕЦ

Имя: ВЛАДИМИР

Отчество: ВЛАДИМИРОВИЧ

Учащийся 8 класса школы № лицей №22 "Надежда Сибири"

г. Новосибирск  
(города/села, района)

Новосибирская область  
(области)

Дата рождения 27.09.2001

Контактная информация – телефон(ы): +7913 929 7571

E-mail: vvvooo vvvaa@gmail.com

Пункт проведения этапа ФРБОУ ВПО "НГПУ"

Дата проведения этапа 17.02.2016

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 

Шифр

ИВА-10

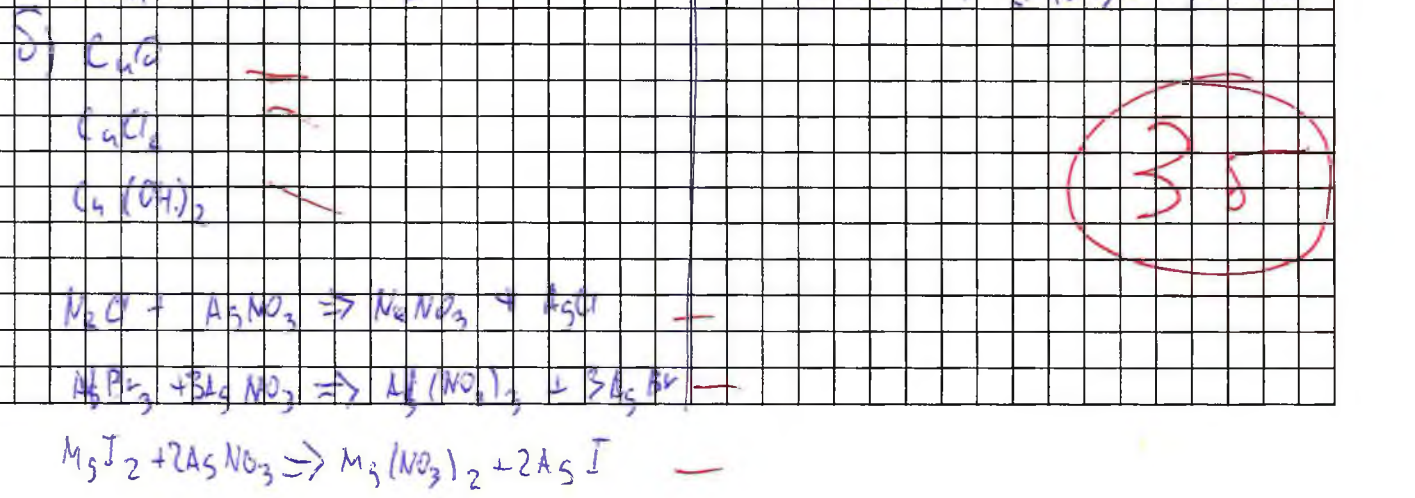
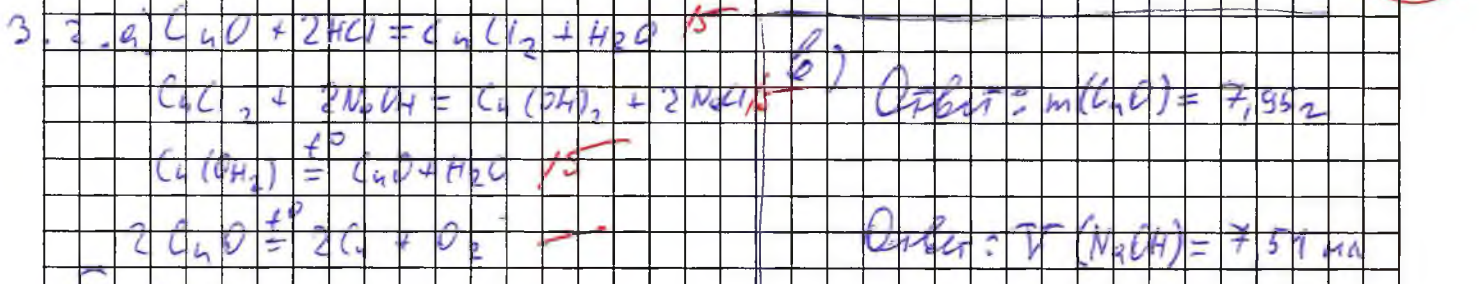
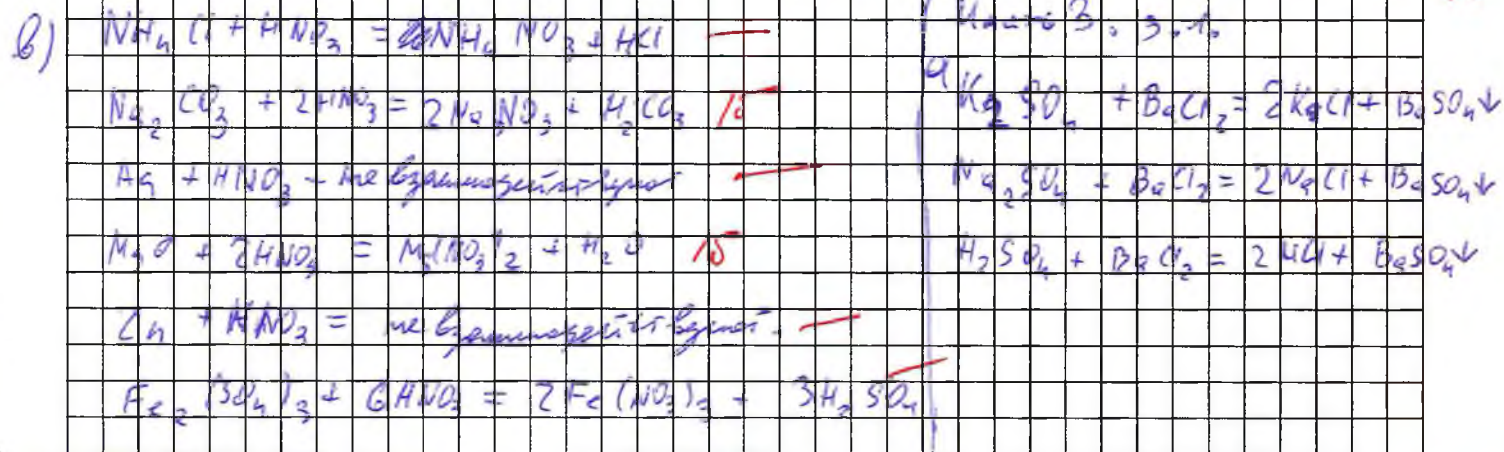
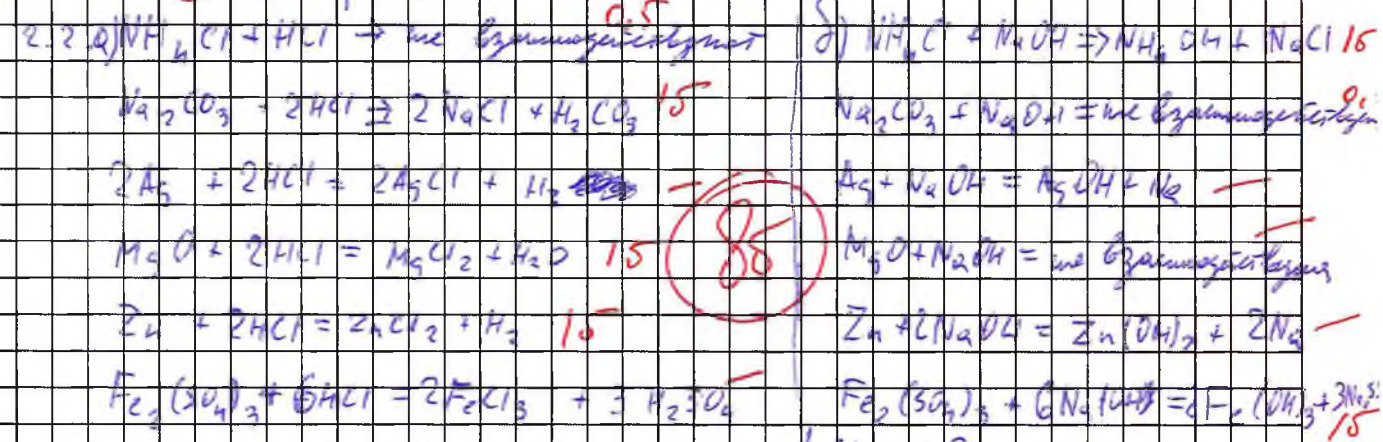
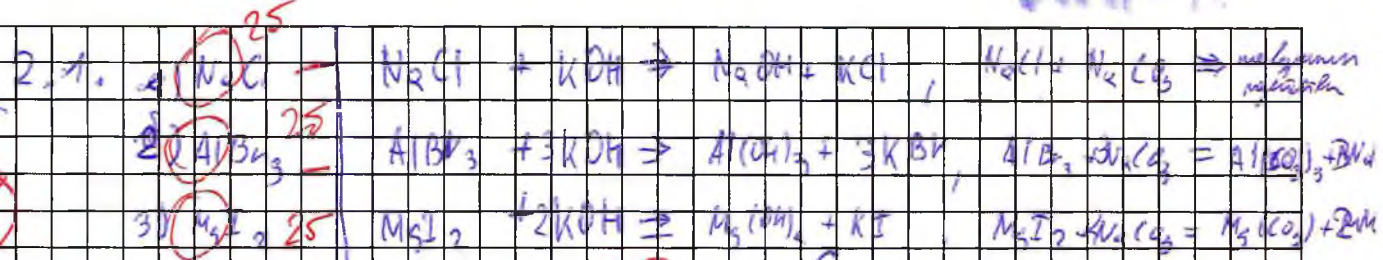
## Открытая межвузовская олимпиада школьников СФО «Будущее Сибири»

Общий балл	Дата	Ф.И.О. членов жюри	Подписи членов жюри
45,5	23.02.16	Холменко	

Часть 1. Перенос воды из сверхов в тизме состоянии - это физическое явление, а бурлящие воды с окислом железа - это химическое явление	1,5
1.2. $K_2CO_3 + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + H_2CO_3$ ионная реакция: обмен ионами.	1,5
$B_2(NO_3)_2 + H_2SO_4 \rightarrow B_2SO_4 + 2HNO_3$ ионная реакция: вытеснение окисла	1,5
1.3. $K^+$ - катионный электрон, $K^+$ - окислительный электрон.	1,5
1.4. $S + O_2 = SO_2$ окислитель - кислород, восстановитель - сера	1,5
1.5. Сульфид $p^+ = 6$	1,5
10 мг нитрата $n^0 = 10$	1,5
1.6. $H_2SO_4$ - кислотная среда, $Ca(OH)_2$ - щелочная среда	1,5
1.7. Вещь $(C.O.(S)) = 6$ - вещество $(C.O.(S)) = 2$	1,5
1.8. Флюорид в щелочи	—
Неметалл в кислоте	1,5
1.9. Фтор - самый активный	1,5
Азот - самый неактивный	1,5
1.10. Радон ( $Rn$ )	1,5
Мышьяк ( $As$ )	—

25,55

Председатель жюри



(35)