

Открытая межвузовская олимпиада школьников СФО

Шифр

69-8-5

«Будущее Сибири»
2 этап (заключительный)

Письменная работа

на олимпиаде по химии

Сведения об участнике олимпиады

Фамилия:

Г	О	Р	Б	У	Н	О	В												
---	---	---	---	---	---	---	---	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

Имя:

М	И	Х	А	И	Л														
---	---	---	---	---	---	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

Отчество:

А	М	И	Т	Р	Ч	Е	В	И	Ч										
---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

Учащийся 8 класса школы № сем. образования
г. Барнаул
(города/села, района)

Алтайского края
(области)

Дата рождения 06.07.2003

Контактная информация – телефон(ы): +7-963-577-8469

E-mail: sa7bopeit.asid7.2003@gmail.com

Пункт проведения этапа ФГБОУ ВПО «АГУ»

Дата проведения этапа 25.02.18

Дано 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

Открытая межвузовская олимпиада школьников СФО «Будущее Сибири»

Общий балл	Дата	Ф.И.О. членов жюри	Подписи членов жюри
56,5	04.03.18	Искренних Л.В.	

Часть 1

№1.1 1) жидк 2) азот +

№1.2 1) -3 2) -7 -

№1.3 1) S + 2) P +

№1.4 1) 4 2) 0 +

№1.5 1) фиолетовая 2) малиновая +

№1.6 1) 3 2) 2 -

№1.7 1) кислая + 2) щелочная +

№1.8 1) кислород + 2) нитрит натрия +

№1.9 1) осадок + 2) выделение газа +

№1.10 1) 15 + 2) 16 +

Σ 15

Часть 2

№2.1 а) NaOH ; Na_2SiO_3 ; NaHCO_3 ; AgNO_3 ; CaCO_3 ; H_2SO_4 ; NH_4OH :

б) 1) $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ +

2) $2\text{NaHCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{CO}_2\uparrow$ +

3) $\text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$ +

4) $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NH}_4\text{OH} = (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ +

5) $\text{AgNO}_3 + \text{CaCO}_3 = \text{Ca(NO}_3)_2 + \text{Ag}_2\text{CO}_3$ -

6) $\text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{SiO}_3\downarrow$ +

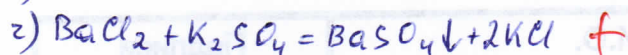
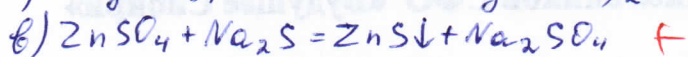
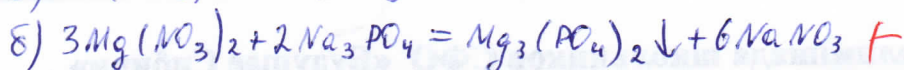
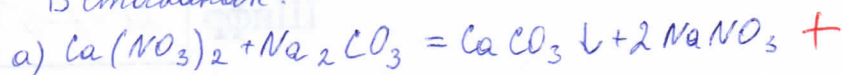
Σ 13

Председатель жюри

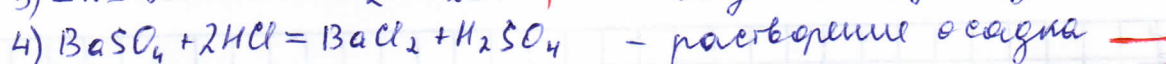
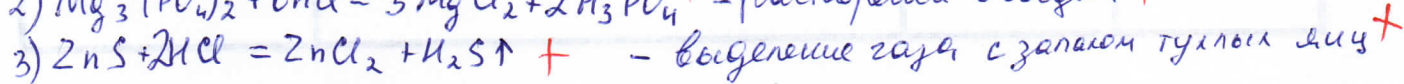
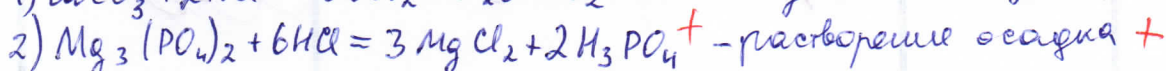
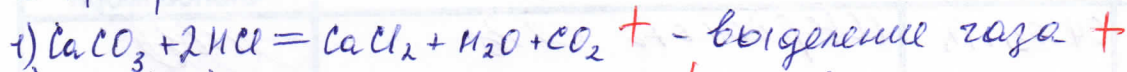
Verter

№ 2.2

В стакане:

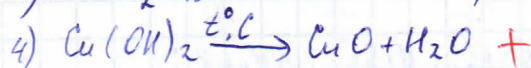
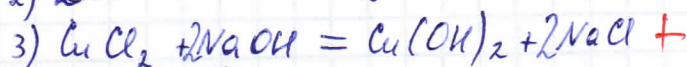
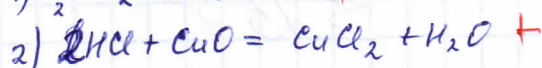
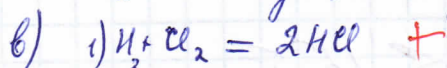
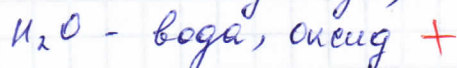
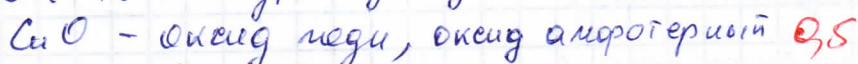
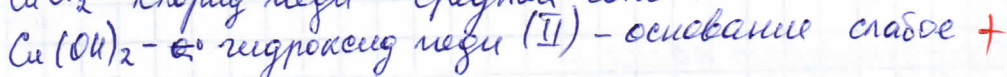
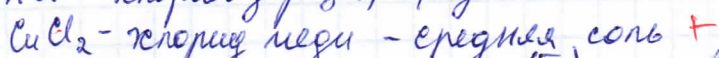
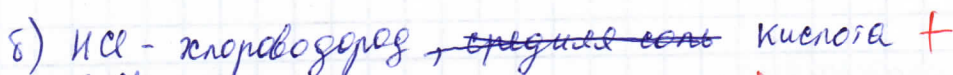
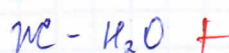
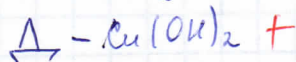
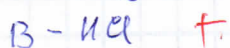
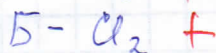
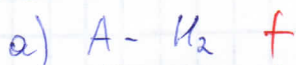


В пробирке:



$\Sigma 105$

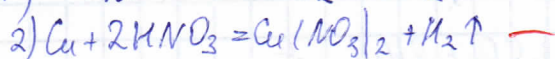
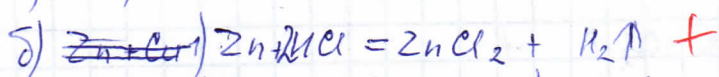
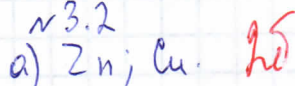
№ 2.3



$\Sigma 15,55$

3 часть

№ 3.2



в) $\omega(\text{Zn}) = \frac{A_{\text{Zn}}}{M_{\text{Zn}}} = \omega(\text{Zn}) = \frac{65}{10} = 6,5 -$

$\omega(\text{Cu}) = \frac{64}{10} = 6,4 -$

$\Sigma 36$