

Шифр

X-8-4

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

## Письменная работа

на олимпиаде по Химии

778

Сведения об участнике олимпиады

Фамилия: БАЮК

Имя: ВИТАЛИЙ

Отчество: СЕРГЕЕВИЧ

Учащийся 8 класса школы № - Лицея №8

ДЛЯ ОДАРЕННЫХ ДЕТЕЙ г. ПАВЛОДАРА  
(города/села, района)

ПАВЛОДАРСКОЙ ОБЛАСТИ  
(области)

Дата рождения 19.09.2000

Контактная информация – телефон(ы): 87773343746

E-mail: Revon2745@gmail.com

Пункт проведения этапа „Гу Школа-Лицей №8“

Дата проведения этапа 28.02.2015

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 DB

## Открытая межвузовская олимпиада школьников СФО «Будущее Сибири»

Общий балл	Дата	Ф.И.О. членов жюри	Подписи членов жюри
445		Лобородцева Шуренков	

1.1	Вода самого распространенного изотопы фтора содержит 15р и 16р	3
1.2	Сред водного р-ра HCl кислотная, NaOH щелочная	3
1.3	В алюминии в основном состоянии кол-во неспаренных эл = 3, а в $Al^{3+} = 0$	3
1.4	В $2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$ окислитель - Na, восстановитель - $Cl_2$	3
1.5	Способность отдавать эл. в $2H$ пер. & возвр. периодического номера - <u>ослабывает</u> , в группе - <u>усиливается</u>	3
1.6	$AgNO_3 + HCl \rightarrow AgCl \downarrow + HNO_3$ , признаки - белый осадок, $K_2S + HCl \rightarrow KCl + H_2S \uparrow$ , признаки - запах тухлой яич	3
1.7	с.о. в $K_2S^{2-} - (-2)$ , с.о. в $K_2SO_3^{2-} - (-4)$	—
1.8	Водные в кисл среде - красноты, а в щелочной - синиль	3
1.9	$Mg, Cu, Zn, Pb, Fe$ - самый актив $\in H$ , самый не актив $Cu$	3

Председатель жюри

