

Шифр

X-8-24

Открытая межвузовская олимпиада школьников СФО

«Будущее Сибири»

2 этап (заключительный)

Письменная работа

на олимпиаде по _____

Сведения об участнике олимпиады

Фамилия: П Р А Н О В И Ч

Имя: А Н Д Р Е Й

Отчество: И Г О Р Е В И Ч

Учащийся 8 класса школы № 54, Физико-математический лицей отдела образования г. Костанай
(города/села, района)

_____ (области)
Дата рождения 10.05.2000

Контактная информация – телефон(ы): 8-777-900-06-43

E-mail: pranovich-a@mail.ru

Пункт проведения этапа 54, Ф.М.Л.


Дата проведения этапа 01.03.2015

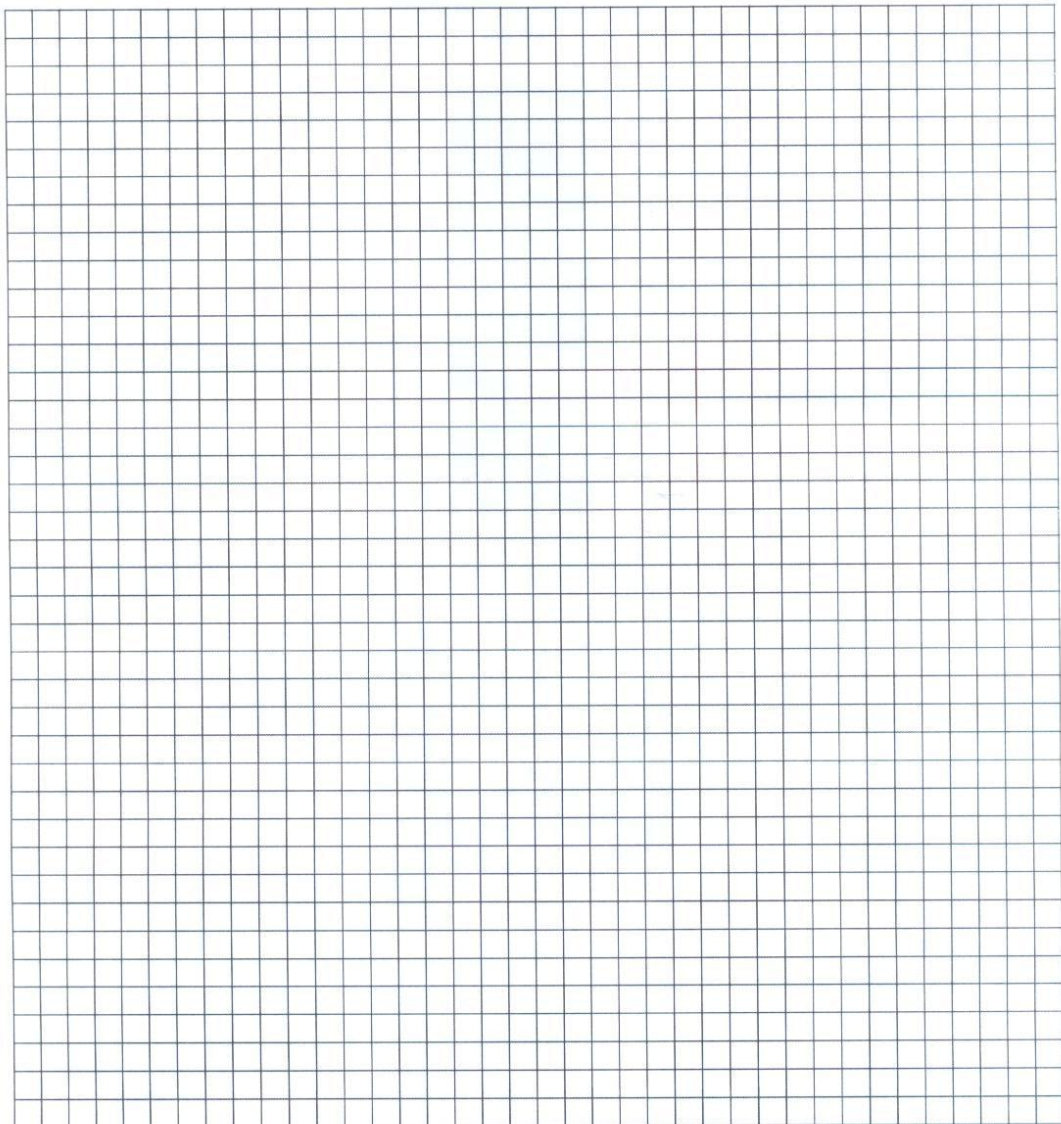
Даю согласие на обработку моих персональных данных и информирование меня посредством sms и e-mail о моих результатах и всех дальнейших мероприятиях, связанных с олимпиадой

Личная подпись Маш

Шифр X-8-24

Открытая межвузовская олимпиада школьников СФО «Будущее Сибири»

Общий балл	Дата	Ф.И.О. членов жюри	Подписи членов жюри
48	03.03.15	Шубенкова Варяжкова	



Председатель жюри

- Часть 1.
- 3 1.1 Ядро самого распространённого изотона фосфора содержит 15 протонов и 16 нейтронов.
- 3 1.2 Среда водного раствора HCl-кислотная, а водного раствора NaOH - щелочная.
- 1,5 1.3 В атоме алюминия в основном состоянии количество неспаренных электронов равно 3, а в ионе Al^{3+} - 0.
- 3 1.4 В реакции $2Na + Cl_2 = 2NaCl$ окислителем является Cl_2 , а восстановителем является натрий.
- 3 1.5 Способность отдавать электроны у атомов элементов второго периода с увеличением порядкового номера уменьшается, а способность отдавать электроны у атомов элементов IIIA группы с увеличением порядкового номера увеличивается.
- 3 1.6 В реакции растворов $AgNO_3 + HCl = ?$ признаком реакции является выпадение белого твердого осадка, а в реакции растворов $K_2S + HCl = ?$ признаком реакции является выделение газа с запахом тухлых яиц.
- 3 1.7 Степень окисления серы в сульфате калия K_2SO_4 , а в сульфите калия K_2SO_3 .
- 3 1.8 В кислой среде лакмус окрашен в красный цвет, а в щелочной среде - в синий цвет.
- 3 1.9 Из 4 металлов - медь, цинк, свинец и железо самым активным является цинк, а наименее активным - медь.
- 3 1.10 Реакция, в которой из исходных веществ образуется одно, называется "реакция соединения", а реакция, в которой из одного вещества образуется несколько - "реакция разложения".

