

Шифр

X-7

Открытая межвузовская олимпиада школьников СФО

«Будущее Сибири»

1 этап (отборочный)

Письменная работа

на олимпиаде по химии

Сведения об участнике олимпиады

Фамилия:

М А Т в е е в а

Имя:

М А Р И Я

Отчество:

Е в з е н ь е в н а

Учащийся 8 "А" класса школы № 46

г. Новосибирска, Калининского района
(города/села, района)

Новосибирской области
(области)

Дата рождения 08.06.2002г.

Контактная информация – телефон(ы): 8-952-929-67-71

E-mail: _____

Пункт проведения этапа НТТУ

Дата проведения этапа 05.03.2017г.

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 _____

Открытая межвузовская олимпиада школьников СФО «Будущее Сибири»

Общий балл	Дата	Ф.И.О. членов жюри	Подписи членов жюри
37			

1.1	вещество, элемент	2
1.2	5+, 3+	2
1.3	молекулы, атомы	2
1.4	кальций, медь	2
1.5	синий, красный	2
1.6	выделение газа H_2	1
1.7	14 нейтронов и 13 электронов	2
1.8	щелочная, кислая	2
1.9	0, -3	1
1.10	5+, 3+	←
2.1	Li_2SO_4 - любой раствор	1
1	$Li_2SO_4 + 2NaOH \rightarrow Li_2(OH)_2 \downarrow + Na_2SO_4$ - выпадает белый осадок	
1	$3NaOH + FeCl_3 \rightarrow 3NaCl + Fe(OH)_3 \downarrow$ - выпадет черный осадок	2
	$FeCl_3 + 3AgNO_3 \rightarrow Fe(NO_3)_3 + 3AgCl \downarrow$ - выпадет осадок	
1	$Li_2SO_4 + Ba(NO_3)_2 \rightarrow Li_2(NO_3)_2 + BaSO_4 \downarrow$ - выпадет белый осадок	2
1	$KCl + AgNO_3 \rightarrow KNO_3 + AgCl \downarrow$ - выпадет белый осадок	1
	$Ba(NO_3)_2 + H_2SO_4 \rightarrow BaSO_4 \downarrow + 2HNO_3$ - выпадет белый осадок	

Председатель жюри

