

Шифр

000851

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

Письменная работа

на олимпиаде по Химии

Сведения об участнике олимпиады

Фамилия:

КОСТЕНКО

Имя:

ВЛАДИСЛАВА

Отчество:

ВЛАДИМИРОВНА

Учащийся 8 класса школы № МБОУ, Усть-Абаканская СОШ "3 корпус

р.п. Усть-Абакан, Усть-Абаканский район
(города/села, района)

р. Хакасия
(области)

Дата рождения 10.06.2000.

Контактная информация – телефон(ы) : 8-913-194-92-41

E- mail: _____

Пункт проведения этапа МБОУ, Лицей

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 Васи

1	21	22	31	32	Σ
27	2	9	0	-	38

Шифр 00851

Открытая межвузовская олимпиада школьников СФО «Будущее Сибири»

Общий балл	Дата	Ф.И.О. членов жюри	Подписи членов жюри
38		Шелеповский В.В.	

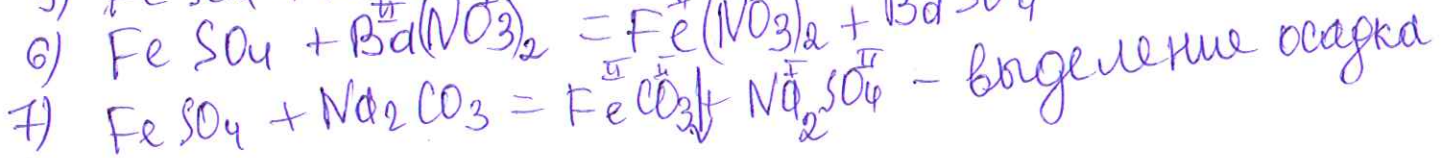
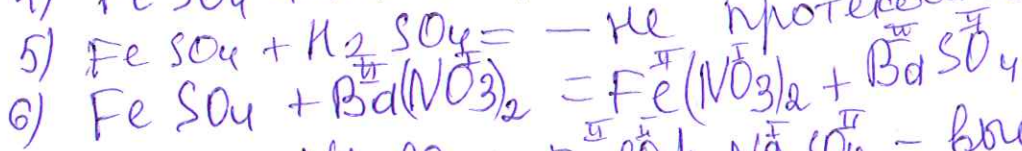
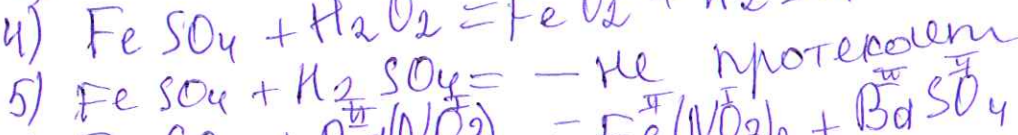
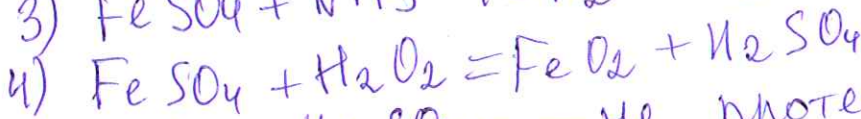
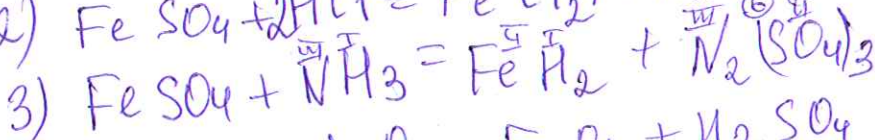
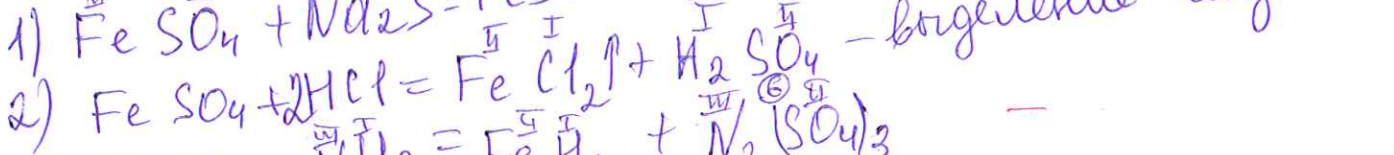
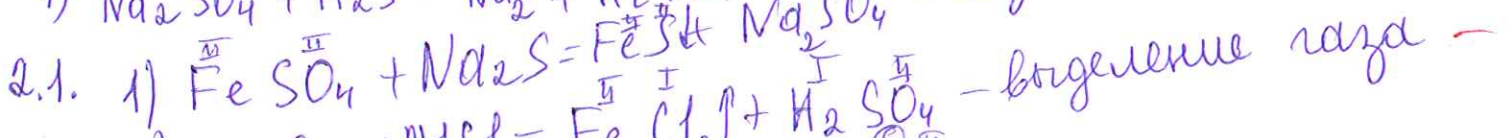
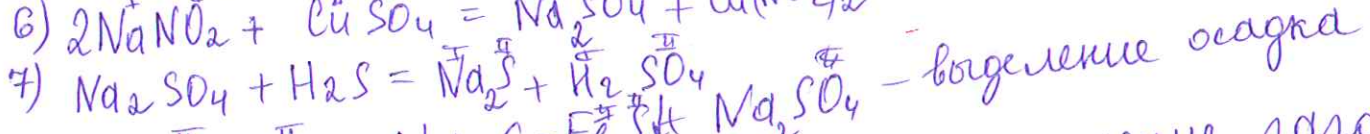
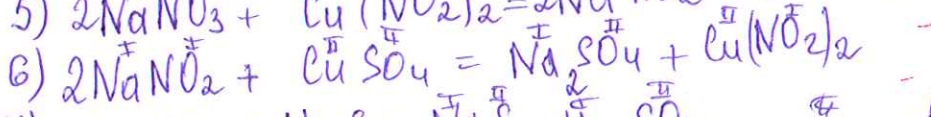
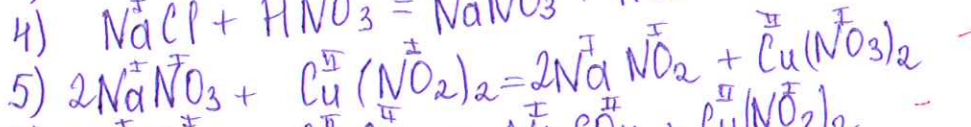
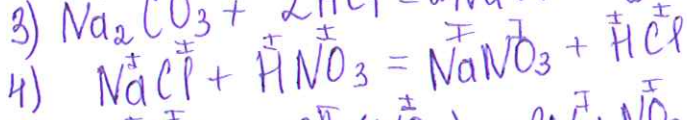
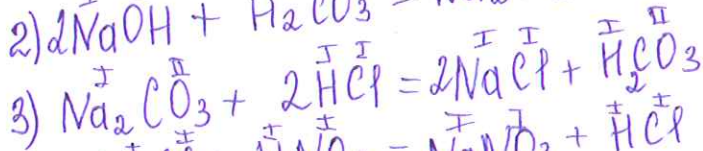
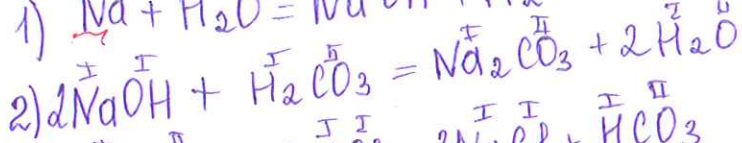
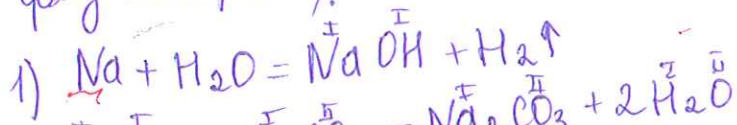
Часть 1.

- 1.1. Ядро самого распространённого изотона фтора содержит 15 протонов и 16 нейтронов. ✓
- 1.2. Среда водного раствора HCl кислотная, а водного раствора NaOH - щелочная. ✓
- 1.3. В атоме алюминия в основном состоянии количество неспаренных электронов равно 1, а в ионе Al^{3+} - 0. ✓
- 1.4. В реакции $2Na + Cl_2 = 2NaCl$ окислителем является Cl_2 , а восстановителем является Na. ✓
- 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. ✓
- 1.6. В реакции растворов $AgNO_3 + HCl = ?$ признаком реакции является выделение осадка $AgCl \downarrow$, а в реакции растворов $K_2S + HCl = ?$ признаком реакции является выделение газа с запахом H_2S . ✓
- 1.7. Степень окисления серы в сульфате калия 6, а в сульфите калия 4. ✓
- 1.8. В кислой среде лакмус окрашен в красный цвет, а в щелочной - в синий цвет. ✓
- 1.9. Из четырёх металлов - медь, цинк, свинец и железо самым активным является медь (Cu), а наименее активным - железо (Fe). ✓
- 1.10. Реакция, в которой из нескольких веществ образуется одно, называется «реакция соединения», а реакция, в которой из одного вещества образуются несколько - «реакция разложения». ✓

Часть 2.

2.2. $\text{Na} \xrightarrow{1.} \text{NaOH}$ (гидроксид натрия) $\xrightarrow{2.} \text{Na}_2\text{CO}_3$ (карбонат натрия) $\xrightarrow{3.} \text{NaCl}$ (хлорид натрия) $\xrightarrow{4.} \text{NaNO}_3$ (нитрат натрия) $\xrightarrow{5.} \text{NaNO}_2$ (нитрит натрия) $\xrightarrow{6.} \text{Na}_2\text{SO}_4$ (сульфат натрия) $\xrightarrow{7.} \text{Na}_2\text{S}$ (сульфид натрия).

000851



Часть 3.

