

34

Шифр

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

Письменная работа

на олимпиаде по ХИМИИ

Сведения об участнике олимпиады

Фамилия: Ц Ы Р Е Н Ж А П О В

Имя: А Г В А Н - Ц Ы Д Е Н

Отчество: Ж А Р Г А Л О В И Ч

Учащийся 11 класса школы № МБОУ «Белоозёрская СОШ»
с. Белоозёрск Джидинского района
(города/села, района)

Республики Бурятия
(области)

Дата рождения 18.02.1998

Контактная информация – телефон(ы): 89503874336
+79503874318

E-mail: ekaterina.gendunova@yandex.ru

Пункт проведения этапа г. Гусинозёрск школа № 7.

Дата проведения этапа 1 марта 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

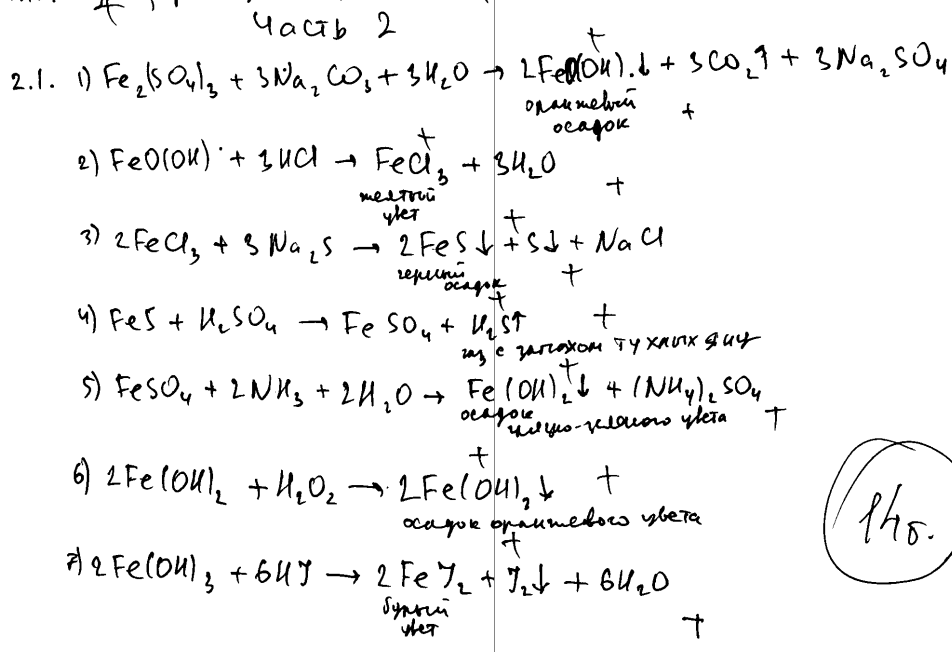
Личная подпись du

Шифр

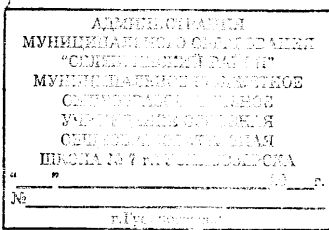
Общий балл	Дата	Ф.И.О. членов жюри	Подписи членов жюри
540.		Самарина В.В.	

- ЧАСТЬ 1 ЧИСТОВИК
- $\text{CH}_3-\overset{\overset{\text{O}}{\parallel}}{\text{C}}-\text{CH}_3$ (SP^3 и SP^2)
 - кислота, кристалл
 - 6 атомов V ком-во оксидов. эл-в = 3, а в воде $\text{V}^{+3} = 2$
 - от 10°C до 50°C - в 4 раза
от 20°C до 60°C - в 16 раз
 - уменьшается, увеличивается
 - CF_4 (тетрафторид), SF_6 (шестифторид серы)
 - KClO_3 (+5), KClO_2 (+3)
 - водород, фтор
 - нитро-соединения, предельные одноосн-е аминокислоты
 - Hg^{2+} , реакция Купера +

970.

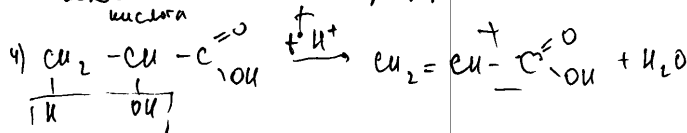
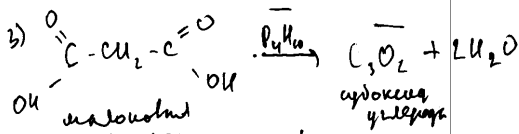
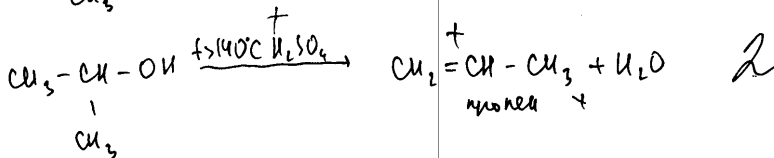
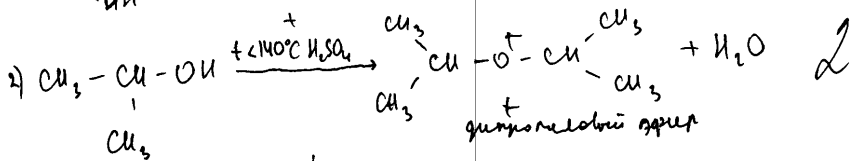
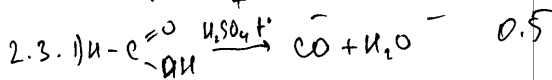
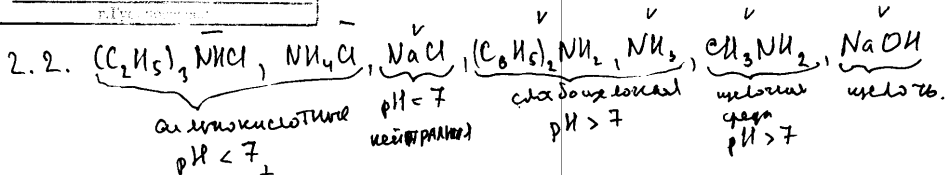


140.

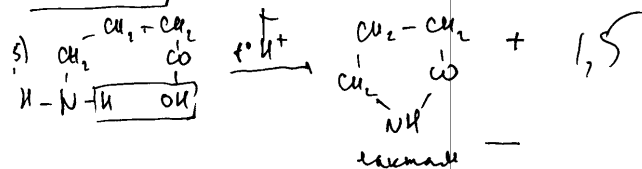


Чистовик

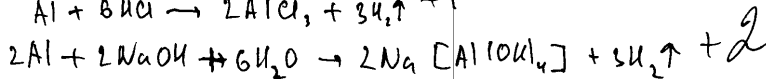
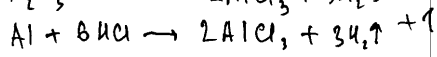
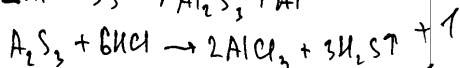
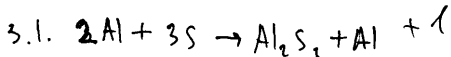
50.



7.50.



Часть 3



100.

Пусть при взвешивании x моль H_2 , то при HCl - $3x$. При взвешивании $+ Al$ и HCl + Al имеем эквивалентное кол-во H_2 , т.е. при HCl + Al_2S_3 имеем $2x$ H_2 моль H_2 . Тогда в смеси содержится $\frac{2}{3}x$ моль Al и $\frac{1}{3}x$ моль Al_2S_3 или 50% и 50% мольного соотношения. Найдем массовый процент Al

$\frac{0,5 \cdot 27}{0,5 \cdot 27 + 0,5 \cdot 32} = 46\%$

Отсюда 46% Al и 54% S 50% (моль) Al и 50% (моль) Al_2S_3 + 2 стр 2