

**Протокол №1 проверки олимпиадных работ
Школьный этап 1 тур предмет – химия 8-11 классы
МКОУ СОШ № 1 с.п. Старый Черек. 2020 –2021уч.г.
Председатель жюри – Альборова Л.Х.
члены жюри – Альборов Б.А.,Шидова Л.Т.**

**Итоги школьного этапа Всероссийской олимпиады школьников МКОУ
СОШ №1 с.п.Старый Черек в 2020-21 уч. г по химии**

№ № п/ п	Ф.И.О.	Кл	Предмет	Получ енные баллы	%в ыпо л	Мак балл.	Статус
1	Вологирова Мадина Алиевна	8	химия	16	80	20	победитель
2	Егожева Амина Артуровна	8		9	45	20	участник
3	Сихова Дарина Альбертовна	8		12	60	20	призер
4.	Ашинова Элина Ауесовна	8		7	35	20	участник

№	Ф.И.О.	Кл асс									Тип диплома
			1	2	3	4	5	мак	Об щ.	% вып	
1	Иванов Алим Рустамович	9а	6	4	5	0		20	15	75	победитель
2	Куржанова Динара	9а	4	3	0	1		20	8	40	участник
3	Маиров Темирлан Муратович	9а	5	3	4	0		20	12	60	призер
4	Кушхатуева Лаура Анзоровна	9б	4	2	2	1		20	9	45	участник
5	Дзуганова Илона Аслановна	10	2	0	4	5	3	21	14	67	победитель
6	МаремуковаАлинаАнзоровна	10	1	1	3	4	3	21	12	57	призер
7	Иванова Милена Тимуровна	10	0	1	2	0	1	21	4	19	участник
8	Кушхатуева Лана Анзоровна	11	4	5	5	2	0	25	16	64	победитель
9	Мирзова Алина Хачимовна	11	3	3	2	4	2	25	14	56	призер
10	МаироваАрианаХажмуратовн	11	2	1	1	0	2	25	7	28	участник
11	ПшихоповаМиланаСултанов	11	3	2	0	2	3	25	10	40	участник

Руководитель МО

Альборова Л.Х.

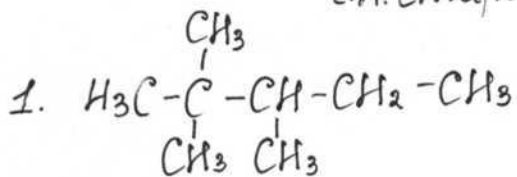
Юмочеровой мадны Ашевны
с.п. Старый Черек МКОУ СОШ №18, 11" класс.

Тест.

- 1-8
- 2-8
- 3-а
- 4-8
- 5-2
- 6-2
- 7-8
- 8-8
- 9-8
- 10-8

Открытые вопросы.

1. Руџениџ (Ru) - назван в честь Руси; $p=44$; $n=57$
Полоний (Po) - в честь Польши; $p=84$; $n=37$
Франций (Fr) - в честь Франции; $p=87$; $n=35$
Германий (Ge) - в честь Германии; $p=32$; $n=40$
2. Ал - легкий, блестящий металл.
3. Керосиновая.
Газовая - природный газ, используют как топливо.
4. Три помощи магния.
С помощью флотирования и выпаривания.
5. Верхний слой образуют бензин и растительное масло.
Средний слой образуют - вода и спирт.
Нижний слой - ртуть.



2. Дано

$$W(\text{C}) = 12,1\%$$

$$W(\text{O}) = 16,2\%$$

$$W(\text{Cl}) = 41,7\%$$

Вывести формулу

Решение

$$n(\text{C}) : n(\text{O}) : n(\text{Cl}) = \frac{0,121}{12} : \frac{0,162}{16} : \frac{0,417}{35,5} = 1 : 1 : 2$$



Ответ: COCl_2

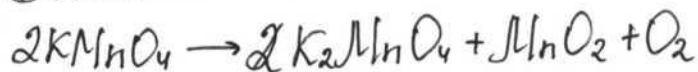
3. Дано

$$m(\text{KMnO}_4) = 126,4 \text{ г}$$

$$V(\text{O}_2) = 6,72 \text{ л}$$

$$W(\text{KMnO}_4) = ?$$

Решение



$$n(\text{O}_2) = \frac{6,72}{22,4} = 0,3 \text{ моль}$$

$$n(\text{KMnO}_4) = 2 \cdot n(\text{O}_2) = 2 \cdot 0,3 = 0,6 \text{ моль}$$

$$m(\text{KMnO}_4) = 0,6 \cdot 158 = 94,8 \text{ г}$$

$$m_{\text{неп.}}(\text{KMnO}_4) = 126,4 - 94,8 = 31,6 \text{ г}$$

$$W = \frac{31,6}{126,4} \cdot 100\% = 25\%$$

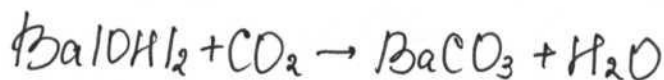
4. Дано

$$m_p(\text{Ba}(\text{OH})_2) = 171,5 \text{ г}$$

$$W(\text{Ba}(\text{OH})_2) = 5\%$$

$$V(\text{CO}_2) = ?$$

Решение



$$m(\text{Ba}(\text{OH})_2) = \frac{171,5}{100} = 1,715 \text{ г}$$

Убаилов Азиз Рустамович.
с.п. Смайраи Терек ШКОЛС СОМ №1 9 "А" класс

1. а) Si, Al

б) Si, C

в) Zn, Al

г) C → Si → Zn → Al → Rb

2. $Zn + H_2SO_4 \rightarrow ZnSO_4 + H_2$

$ZnSO_4 + 2NaOH \rightarrow Zn(OH)_2 + Na_2SO_4$

$Zn^{2+} + 2OH^- \rightarrow Zn(OH)_2$

3. $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$

$n(Zn) = n(H_2) = 3,1 \text{ л}$

$m(H_2) = \frac{V}{V_{H_2}} = \frac{3,1}{22,4} = 0,138 \text{ моль}$

$n(Zn) = n(H_2) = 0,138 \text{ моль}$

$m(Zn) = 0,138 \cdot 65 = 9$

$m_{\text{гидр}} = 10 - 9 = 1$

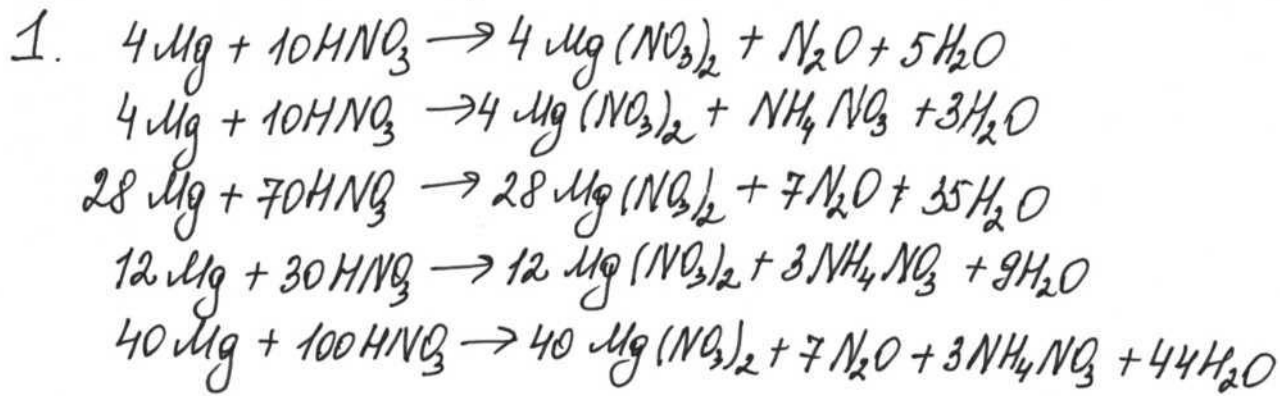
$\omega_{\text{гидр}} = \frac{1}{10} \cdot 100\% = 10\%$

Дано:

$m(Zn) = 10 \text{ г}$

$V(H_2) = 3,1 \text{ л}$

Кулихатиевой Ланы Анжоровны
с.п. Старый Черек МБОУ СОШ №1. 11 класс.



2. Дано:

$$m(SO_3) = 32$$

$$m(H_2SO_4) = 7,002$$

$$m(\text{Дуцима}) = 102$$

$$V_p(HNO_3) - ?$$

Решение:

$$SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$$

$$n(SO_3) = \frac{3}{80} = 0,0375 \text{ моль}$$

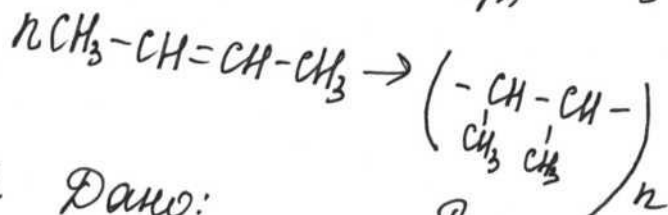
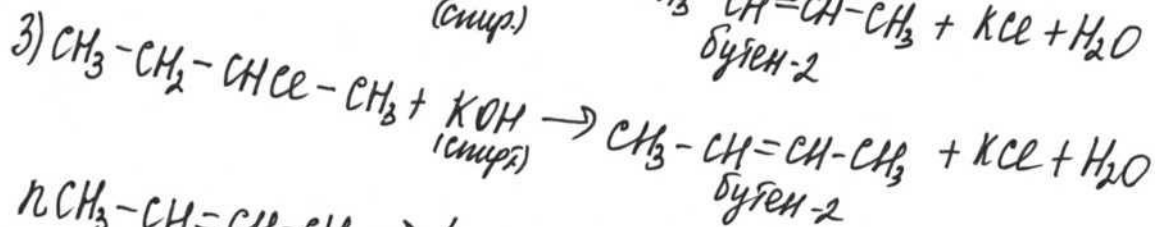
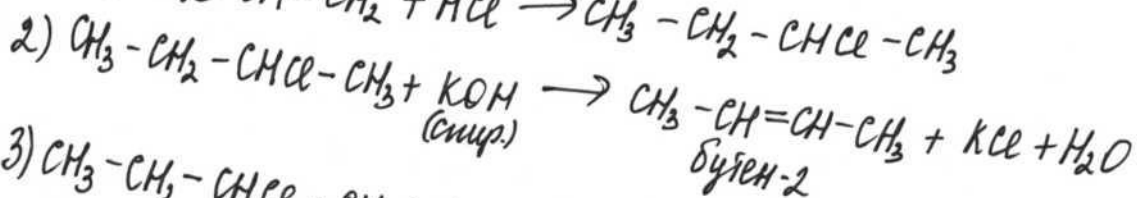
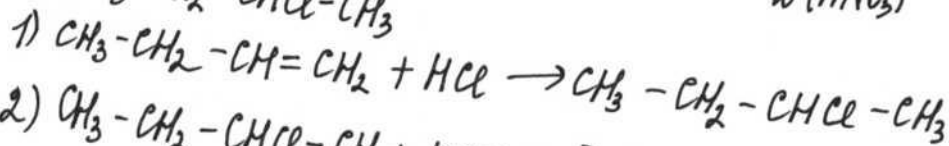
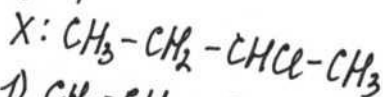
$$m(H_2SO_4) = n \cdot M = 0,0375 \cdot 98 = 3,6752$$

$$m_{\text{общ.}}(H_2SO_4) = 7,00 + 3,675 = 10,6752$$

$$m(HNO_3) = 1,413 \cdot V \cdot 0,72$$

$$\frac{w(H_2SO_4)}{w(HNO_3)} = 2 \quad \frac{w(H_2SO_4)}{w(HNO_3)} = \frac{10,675}{1,413 \cdot 0,72} = 5,4 \text{ мл.}$$

3. $n = 4$



4. Дано:

$$m = 37,82$$

$$V(CO_2) - ?$$

Решение:

$$C_6H_{12} + 9O_2 \rightarrow 6CO_2 + 6H_2O$$

$$n(C_6H_{12}) = \frac{37,8}{84} = 0,45 \text{ моль}$$

$$V(CO_2) = 0,45 \cdot 9 \cdot 22,4 = 90,72 \text{ л}$$