



Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия ПИЧУГОВ

Имя НИКИТА

Отчество РОМАНОВИЧ

Дата рождения 27 01 2005

Город участия МАГНИТОГОРСК

Аудитория 24

Телефон 89514421701

Дата 25 02 2023

Подпись

Пример
заполнения

А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф
Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0



Проверочный лист

Заполняется участниками

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Город участия **МАГНИТОГОРСК**

Заполняется организаторами

Количество доп. листов : Количество черновиков к проверке

Время выхода с : до :

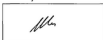
Протокол проверки

Заполняется жюри

Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	5	5	8	1	6	5	2	4		
Балл члена жюри №2	5	5	8	1	6	5	2	4		
Номер задания	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
Балл члена жюри №1										
Балл члена жюри №2										

Итоговый балл **65,0**

Подпись члена жюри №1



Подпись члена жюри №2

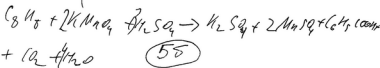
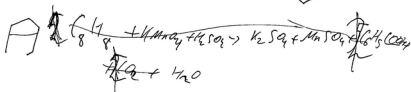
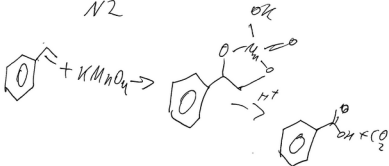


Пример заполнения

А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф
 Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0

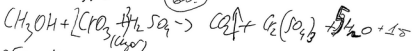


N2

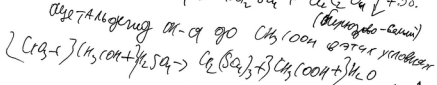
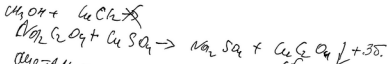


N5

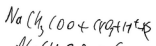
(6б)



образующийся дигидрохромат Cr(II) ок-ся до CrO_2 . Там же можно окислить до $Cr(VI)$.
 Только ок-ся до $Cr(VI)$ и $Na_2Cr_2O_7$, но окислительных свойств по сравнению с Cr^{2+}

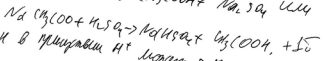
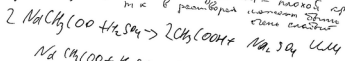


и в обратном смысле тоже не идет, в основном $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$ и CH_3OH .

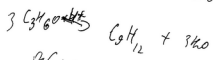


$\text{Na}(\text{H}_2\text{CO}_3)$ образует р-рные соли с Cu^{2+} в основном от $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$.

По сути сущность Na_2S $\text{Na}(\text{CH}_3\text{COO})$ и H_2SO_4 , подумай
 надлежит CH_3COOH . Взаим. реакцией - реакция сдвига,
 т.к. в равновесии с некоторым смещением
 вправо смещено

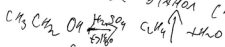
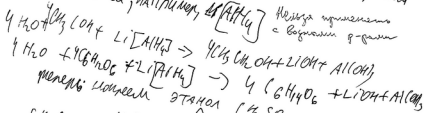


Ацетон в равновесии H^+ может 3-й конденсат.
 и в равновесии



Результатом является метанол не H^+ или H_2O и можно
 уловить 2 + часть метанола. В-дальше отделить метанол
 от смеси CH_3COH от $\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_6$ можно провести
 для отделить CH_3COH от смеси $\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_6$ можно провести
 несколько р-ий.

1) в-д-м. 2 в-д, например, $\text{Li}[\text{AlH}_4]$ не имеет применения
 с водными р-циями

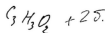


$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{OH}$ уже не может дать CO_2 , т.к. $\text{C} > 4$.

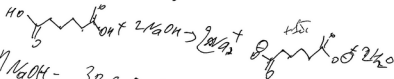
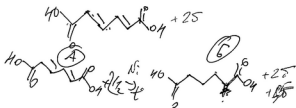
N4 16.55

$$W_O = 100 - 50,7 - 4,23 = 45,07$$

$$\left. \begin{aligned} n_C &= \frac{50,7}{12} = 4,225 \\ n_H &= 4,23 \\ n_O &= 2,82 \end{aligned} \right\} \begin{aligned} n_C &= 1,5 \\ n_H &= 1,5 \\ &1 \end{aligned}$$

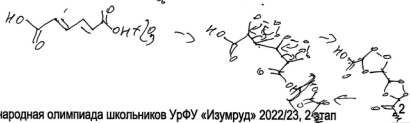


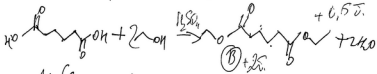
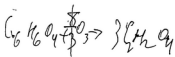
$C_6H_6O_4$ То же самое?



$$n_{NaOH} = \frac{30,9 \cdot 9,097}{1000} \approx 3 \cdot 10^{-3} \text{ моль}$$

$$\frac{2 \cdot 0,219 \cdot 10^{-3}}{3} = 1462 \frac{\text{атомов}}{\text{моль}} + 25.$$





$$M(C_{10}H_{18}O_4) = 202 \frac{г}{моль}$$

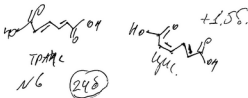
$$W_C = \frac{10 \cdot 12}{202} = 59,4059405 \%$$

+ 25%

$$W_H = \frac{18}{202} = 8,910891089 \%$$

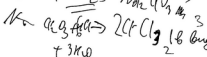
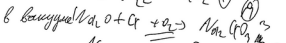
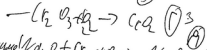
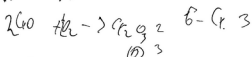
+ 25%

Структурная формула изопропилового, но

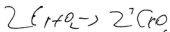
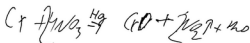


Судя по всему, это Г-перманганатка, значит это Ni или Fe или Co или Cr.

CrO - A.3



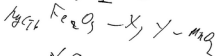
18 букв имеет амор. мелко-дисперс.



Co^{+2} Ni^{+2} не окислится, т.к. в группе имеют Me^{+3} Co - за счет, не окислится и Fe

Co^{+2} может окислится, но цвет $CoCl_2$ - бл.о-зелено-розовый, а $CoCl_2$ - фиолетового цвета образуется $CoCl_2 \cdot 6H_2O$ не может

N1 (50)



$$\begin{array}{r} 156x \\ \hline 160x + 18y = 925 \end{array}$$

$$x + y = 1$$

$$\begin{cases} \frac{156x}{160x + 18y} = 925 \\ x + y = 1 \end{cases}$$

$$\begin{cases} \frac{156x}{160x + 18(1-x)} = 925 \\ y = 1 - x \end{cases}$$

$$\frac{150x}{160x + 87 + 87x} = 0,25$$

$$50x = 0,25(73x + 87)$$

$$119x = 18,25 + 21,75x$$

$$12x - 18,25x = 21,75$$

$$-3,75x = 21,75$$

$$\begin{cases} x = 9232 \\ x = 0,768. \end{cases}$$

$$W_{Fe} = \frac{112 \cdot 0,232}{160 \cdot 0,232 + 87 \cdot 0,768} = 0,25$$

$$W_{Mn} = \frac{55x}{87x + 160 \cdot x} = \frac{55 \cdot 0,768}{87 + 160 \cdot 0,232} =$$

$$= 0,4064 = 40,64\%$$

N3. (85)

