

Лист 1

МУНИЦИПАЛЬНОЕ
АВТОНОМНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«ЦЕНТР РАЗВИТИЯ ОБРАЗОВАНИЯ»

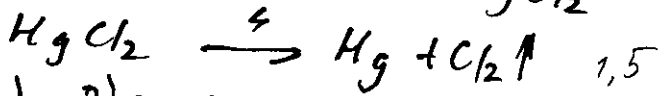
	I	II	III	IV	
Клещевина	9,5	8,5	40	X	2002
Хрустальный	9,5	6,5	40	0	2002
Михальзон	9,5	6,5	40	0	2002

11-1

По закону электролиза Рафаэля для постоянного тока можно вывести молярную массу металла $M = \frac{m \cdot F \cdot z}{I \cdot t}$

методом подбора определяем, что $z = 2$ г.м. это единственный ответ который удовлетворяет с молярной массой реального элемента $M = \frac{1,56 \cdot 96485 \cdot 2}{5 \cdot 300} = 200,60$, это ртуть (Hg)

поскольку зеленый цвет и удельная масса соответствуют Cl_2
 \Rightarrow изначальная соль это $HgCl_2$ $0,5 + 5 + 0,5$



2) $V(Cl_2) = V(Hg)$

$$V(Hg) = \frac{m(Hg)}{M(Hg)} = \frac{1,56}{200,60} = 0,01 \text{ моль}$$

$$V(Cl_2) = 0,01 \text{ моль}$$

$$V(Cl_2) = V(Cl_2) \cdot 22,4 = V(Cl_2) \cdot V_{\text{норм}} = 0,01 \cdot 22,4 = 0,224 \text{ л об}$$

3) $m = 0,12$

$$I = 1 \text{ A}$$

$$t = ?$$

$$M = 200,60$$

$$z = 2$$

выведем t из закона электролиза Рафаэля для пост. тока. $t = \frac{m F z}{I M}$

$$t = \frac{0,1 \cdot 96485 \cdot 2}{1 \cdot 200,6} = 96,19 \text{ с.}$$

Лист-2

МУНИЦИПАЛЬНОЕ
АВТОНОМНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«ЦЕНТР РАЗВИТИЯ ОБРАЗОВАНИЯ»

11-2



3) Метиламин менее отдаёт электроны \Rightarrow он более проявляет основные свойства 0,5б

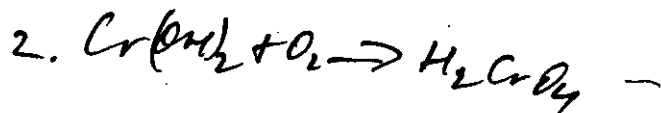
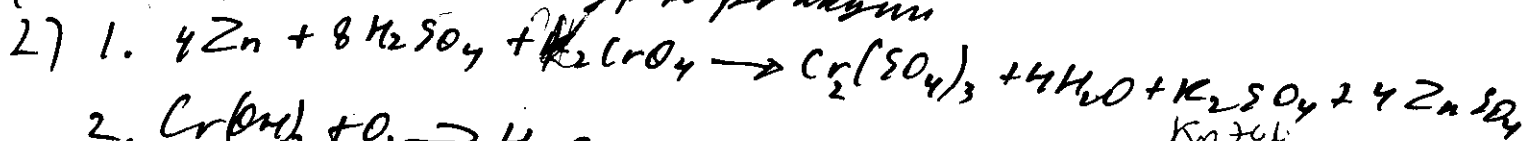
11-3

1) (A) 7го $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ 7го с осад. при свету и подогрет
в цвет 2б

(B) 7го CrSO_4 7к. м. при нагревании восстанавливать
красн



(D) $\text{NH}_4[\text{Cr}(\text{OH})_3]$ по ур-ю реакции



МУНИЦИПАЛЬНОЕ
АВТОНОМНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«ЦЕНТР РАЗВИТИЯ ОБРАЗОВАНИЯ»

Жюри	Итоговые	результа.	Σ
	результ.	результ.	
Хромцов В.В.	0	11+1+1	13,05
Михайлов З.И.	0	11+1+1	13,5
Химичева	0	11+1+1	13,5
			(13,5)

Цель: получить мыло из жира, установить наилучшие параметры в смеси после извлечения шпала, вытаскивать его во избежание мыла от твердеющего компонента.

1. Я подвезти в пробирку 2 г жира и принять 3 мл воды спиртового раствора натрия, перемешал и нагрел. после 10 минут нагревания смесь в пробирке стала однородной.

2. Затем я взял пробирку смеси и перенес в колбу, затем принял 4 мл воды. При нагревании смесь растворяется, что поворачивает о том, что смесь закиснет.

3. Если добавить к этой жидкости 6 мл 10% раствора соли натрия мыла, это называется флотацией.

4. Выловив мыло из пробирки я высушил и взвесил его, получив 0,222 г мыла V 18.

5. Если к оставшемуся раствору принять 2 мл сульфата меди, цвет раствора изменится на бледно-зеленый.

