

Рабочий лист №1

Дата " ___ " _____ 20___ г.

Шифр Архипов
(заполняется оргкомитетом)

(класс участия)

Вариант 8
с баллами согласен

Оценка работы

(таблица заполняется по итогам проверки работы членами жюри олимпиады)

№ задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	Итого (итоговый балл, подпись председателя жюри)
Балл	12	2,5														

Теор - часть.

1) Это FeSO_4 - хлорид железа (II) 15

Его окраска обусловлена гидратом, 15
а точнее частицами $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$. Раствору при
попытке обезвоживания р-ра FeSO_4 , будет
также образовываться Fe_2O_3 . Наиболее

верным методом будет сушка гидратом
ными в-вами, например CaCl_2 ; P_2O_5 . В воду
же наравне при комнатном давлении
будет способствовать гидрату, что не
отрицательно. Также можно прогнать пары р-ра
над H_2SO_4 .

2) В данном случае свет играет роль носителя
энергии. Соответственно, чем больше облучался
р-р, тем больше ~~будет~~ значительного в-ва
разложится. Из этого можно предположить,

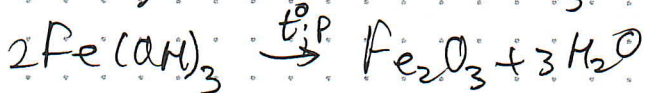
что будет происходить между электродами
~~электродами~~. Растворы металлов соединены
б-ва:

- AgNO_3
- FeCl_3
- ~~• NaIO_3~~

Р-рум:

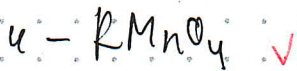
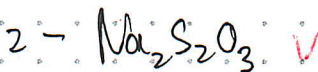


Р-рум к Р. 1:



Экст. часть

В-ва:



Дополнительный рабочий лист
(без рабочего листа №1 недействителен)

Дата " ___ " _____ 20 ___ г.

Шифр _____

(заполняется оргкомитетом)

Теор. часть (предожжение)

P-цум:

