**Приложение 2**

**Исследование №2 Определение заряда электрона при электролизе других солей (****).**

*Оборудование:* Источник питания ИПД-1, амперметр лабораторный с пределом измерения 2 А., ключ, реостат, электролитическая ванна, угольные электроды, раствор железа сернокислого закисного и алюминия сернокислого, весы, разновесы.

*Цель:* Определить заряд электрона, используя законы электролиза.

*Гипотеза:* Заряд электрона должен получиться , при использовании других солей.

*Условия:* В опыте взята масса каждой соли 50 г., воды 600 г., сила тока 1 А., время 30 мин.

Исследование с использованием раствора железа сернокислого закисного().

Дано:

*I = 0,7 A* *,* *г* 

*г* 

*n = 3* 

 Трудности: Данная соль плохо растворялась.



*t = 30 мин=1800с*

*e – ?*

Исследование с использованием раствора алюминия сернокислого ().

(Приложение Фото 13)

Дано:

*I = 1 A* *,* *г* 

*г* 

*n = 3* 





*t = 30 мин=1800с*

*e – ?*

*Вывод:* Выполненная работа позволяет сделать вывод, что, используя разные соли, мы получаем одинаковый результат для заряда электрона.