**Приложение 4**

**Исследование №4 Определение заряда электрона при изменении концентрации**

**раствора медного купороса.**

*Оборудование:* Источник питания ИПД-1, амперметр лабораторный с пределом измерения 2 А., ключ, электролитическая ванна, угольные электроды, раствор сульфата меди (), весы, разновесы.

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

*Гипотеза:* Заряд электрона должен получиться .

*Условия:* В опыте взята масса сульфата меди 100 г., воды 600 г., сила тока 1 А., время 30 мин.

Дано:

*I = 1 A* *,* *г* 

*г* 

*n = 2* Погрешность вычислений равна нулю.





*t = 30 мин=1800с*

*e – ?*

*Вывод:* Гипотеза верна полностью, результат получился точным.