

1. Для определения электрохимического эквивалента меди учащийся в течение 5 мин пропускал через водный раствор сульфата меди электрический ток. За это время при силе тока 1,2 А масса катода увеличилась на 120 мг. Какое значение электрохимического эквивалента получил учащийся на основании опыта?

Решение:

2. Сколько времени потребуется для того, чтобы при никелировании изделия на его поверхности образовался слой двухвалентного никеля толщиной 0,030 мм, если площадь поверхности изделия равна  $120 \text{ см}^2$ ? Напряжение на зажимах ванны равно 1,8 В, сопротивление раствора равно 3,75 Ом. Какая энергия будет израсходована при этом?

Решение: