

5 Wnioski

Obliczone wartości równoważnika elektrochemicznego, stałej Faradaya i ładunku elementarnego są zgodne z wartościami tablicowymi, ponieważ mieszczą się w przedziale niepewności. Niepewność względna jest wystarczająco mała aby uznać metodę wyznaczania stałej Faradaya i równoważnika elektrochemicznego za dokładną. Różnica między zmianą masy anod i katody może wynikać z przemywania lub niedokładnego wysuszenia, dlatego zwiększona została niepewność pomiarowa masy. Z otrzymanych pomiarów wynika że zmiana masy anod jest równa w granicach niepewności rozszerzonej zmianie masy katody dzięki czemu można sformułować prawo zachowania masy.

5 Wnioski

Obliczone wartości równoważnika elektrochemicznego, stałej Faradaya i ładunku elementarnego są zgodne z wartościami tablicowymi, ponieważ mieszczą się w przedziale niepewności. Niepewność względna jest wystarczająco mała aby uznać metodę wyznaczania stałej Faradaya i równoważnika elektrochemicznego za dokładną. Różnica między zmianą masy anod i katody może wynikać z przemywania lub niedokładnego wysuszenia, dlatego zwiększona została niepewność pomiarowa masy. Z otrzymanych pomiarów wynika że zmiana masy anod nie jest równa w granicach niepewności rozszerzonej zmianie masy katody więc nie można sformułować prawo zachowania masy.