



Nazwisko

Imię.....

Kierunek.....

Grupa.....

Data.....

ELEKTROLIZA

WYZNACZANIE RÓWNOWAŻNIKA ELEKTROCHEMICZNEGO MIEDZI

Początkowa masa katody m_1 [g]	Końcowa masa katody m_2 [g]	Masa wydzielonej miedzi $m_{Cu} = m_2 - m_1$ [g]	Natężenie prądu elektrolizy i [A]	Czas trwania elektrolizy t [s]	Równoważnik elektrochemiczny miedzi $k = m_{Cu} / (i \cdot t)$ [g / (A·s)]

OBLICZENIA: