



AKADEMIA GÓRNICZO-HUTNICZA
IM. STANISŁAWA STASZICA W KRAKOWIE

WYDZIAŁ METALI NIEŻELAZNYCH
Laboratoria: Podstawy Chemii

Wydział :	WFİIS	Nazwisko i imię	Data:
Rok:		1.	
Grupa:		2.	
Zespół:		3.	

Ćwiczenie nr...

Temat ćwiczenia.....

1. Wprowadzenie

Kilka najistotniejszych informacji (własnymi zdaniami !!!) dotyczących wykonywanego ćwiczenia (ok. 3-5 zdań).

2. Cel ćwiczenia

Celem ćwiczenia było....

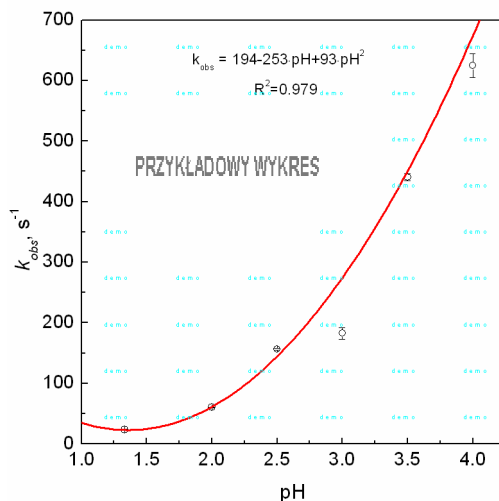
3. Wykonanie ćwiczenia

Wymienić urządzenia, materiały (odczynniki chemiczne) użyte podczas wykonywania ćwiczenia. Opisać jak ćwiczenie zostało wykonane.

4. Wyniki doświadczalne

W oparciu o uzyskane wyniki doświadczalne a także zgodnie z poleceniami zawartymi w instrukcjach do ćwiczeń dokonać niezbędnych obliczeń, przedstawić ilustracje graficzne itp.

Rysunek 1. Wykres przedstawiający zależność stałej obserwowanej szybkości w funkcji pH. Warunki: temperatura 25°C, pH 1.



Wykres winien mieć: wymiary 7 x 7 cm, opis każdej z osi, punkty pomiarowe wraz z odchyleniem, równanie dopasowujące, tak jak w powyższym przykładzie.

Tabela 1. Wpływ stężenia jonów kompleksowych Au(III) na pseudo-pierwszorzędową stałą szybkości reakcji (średnia z pięciu powtórzeń). Warunki: temperatura 25°C, pH 1.

$C_{Au(III)}$, mM	$C_{reduktor}$, mM	$k_{obs} \cdot 10^3$, s^{-1}	$\log(V_0)$
0.025	4.50	5.47 ± 0.11	-3.86
0.050	9.00	9.96 ± 0.28	-3.30
0.075	13.5	14.87 ± 0.66	-2.95

Tabela winna posiadać: podpis, jednostki, oznaczenia wartości mierzonych tj. np. k_{obs} . Wartości mierzone z powtórzeniem powinny zawierać średnią wartość wraz z odchyleniem standardowym.

5. Dyskusja i wnioski

Na podstawie uzyskanych zależności, wyników, przeprowadzić dyskusję i wyciągnąć wnioski.