



Politechnika
Wrocławska

Podstawy Chemii Nieorganicznej

Sprawozdanie

Szybkość reakcji chemicznych II

kod kursu:
CHC012001 I



Nazwisko
prowadzącego kurs

Imię i nazwisko

Nr indeksu

Ocena

Wyznaczanie stałej szybkości reakcji

Etap I:

Reakcja:.....

Barwa substratów:.....

Barwa produktów:.....

Etap II:

Reakcja:.....

Barwa substratów:.....

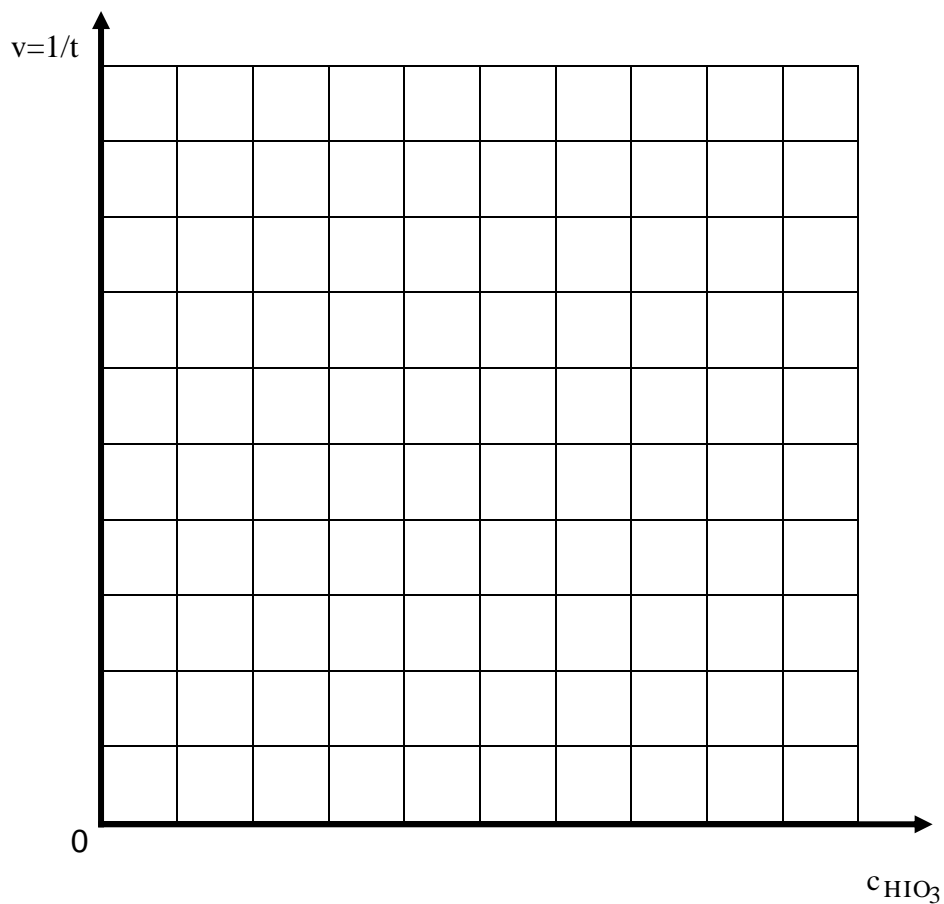
Barwa produktów:.....

Stężenia wyjściowe reagentów: HIO_3 - $0,02 \text{ mol/dm}^3$; Na_2SO_3 – $0,01 \text{ mol/dm}^3$

Tabela 1. Wpływ stężenia HIO_3 na szybkość reakcji:

Roztwór	$V_{\text{Na}_2\text{SO}_3}$ [cm ³]	$V_{\text{H}_2\text{O}}$ [cm ³]	V_{HIO_3} [cm ³]	c_{HIO_3} [mol/dm ³]	Czas reakcji t [s]	Średnia szybkość reakcji $V=1/t$ [s ⁻¹]
1	6,0	7,0	7,0			
2	6,0	8,0	6,0			
3	6,0	9,0	5,0			
4	6,0	10,0	4,0			
5	6,0	11,0	3,0			

Wykres zależności $v = f(c_{\text{HIO}_3})$



Średnia wartość stałej szybkości k :

***Wykres (komputerowy lub na papierze milimetrowym) oraz obliczenia dołączyć do sprawozdania.**