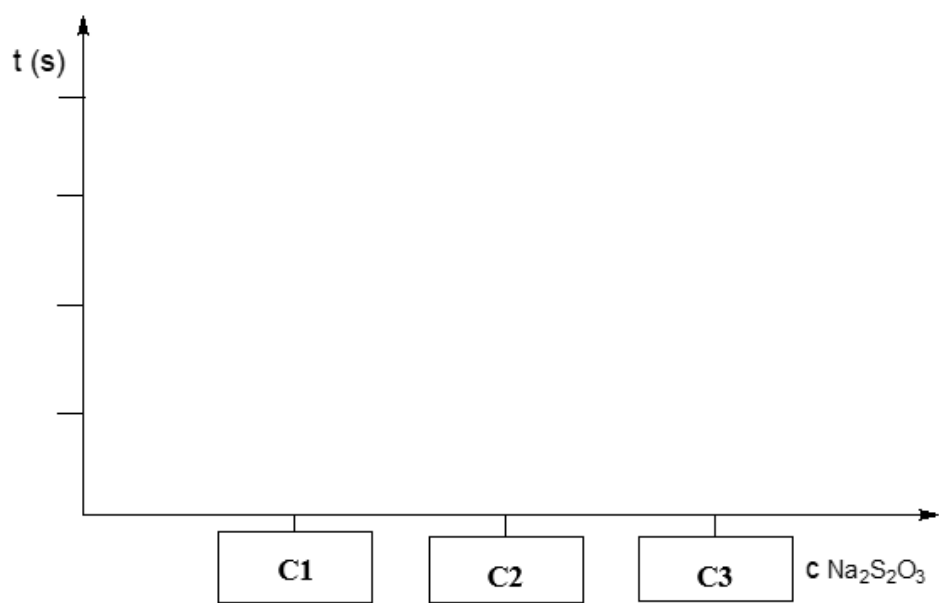


Nr próbówki	V [mL] roztworu Na ₂ S ₂ O ₃	V [mL] H ₂ O	Ilość kropli roztworu H ₂ SO ₄	Ogólna obj. (V) [mL] roztworu	Stężenie Na ₂ S ₂ O ₃	t (s)
I	1 mL	2 mL	5	3 mL		
II	2 mL	1 mL	5	3 mL		
III	3 mL	-	5	3 mL		

Tabela 1: Wpływ stężenia reagentów na szybkość reakcji.



Rysunek 1: Wykres ilustrujący zależność czasu reakcji od stężenia.

	Temp. pomiaru (°C)	Czas reakcji t (s)	Obserwacje
1.	t ₁ =		
2.	t ₂ =		
3.	t ₃ =		

Tabela 2: Wpływ temperatury na szybkość reakcji.



Rysunek 2: Wpływ temperatury na szybkość reakcji.

Nr próbówki	Zawartość	Dodany odczynnik	Obserwacje po dodaniu odczynnika	Podtrzymanie palenia łuczywka
1	2 mL H_2O_2	2 krople $FeCl_3$		
2		Stały MnO_2		
3		Brak		

Tabela 3: Wpływ katalizatora na szybkość reakcji

Numer próbówki	Zawartość próbówki	Przybliżony czas odbarwienia się roztworu nadmanganianu
1		
2		

Tabela 4: Autokataliza

Numer próbówki	Kolor roztworu	Dodany odczynnik	Kolor roztworu po dodaniu odczynnika
1		KSCN	
2		KCl	
3		Brak	

Tabela 5: Wpływ stężenia reagentów na przesunięcie stanu równowagi reakcji

Roztwór	Barwa roztworu	Dodany odczynnik	Barwa roztworu po dodaniu odczynnika	Równanie reakcji
K ₂ CrO ₄		H ₂ SO ₄		
K ₂ Cr ₂ O ₇		KOH		

Tabela 6: Wpływ pH na przesunięcie stanu równowagi reakcji

Dodany odczynnik	I ₂	Na ₃ AsO ₃	HCl	NaOH
Barwa roztworu skrobi po dodaniu odczynnika				

Tabela 7: Wpływ stężenia reagentów na przesunięcie stanu równowagi chemicznej reakcji