

Nr probówki	Zawartość	Dodany odczynnik	Obserwacje po dodaniu odczynnika	Podtrzymanie palenia łuczywka
1	2 mL H ₂ O ₂	2 krople FeCl ₃		
2		Stały MnO ₂		
3		-		

Tabela 1: Wpływ katalizatora na szybkość reakcji

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

Tabela 2: Autokataliza

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

Tabela 3: Wpływ stężenia reagentów na przesunięcie stanu równowagi reakcji

Roztwór	Barwa roztworu	Dodany odczynnik	Barwa roztworu po dodaniu odczynnika	Równanie reakcji
K_2CrO_4		H_2SO_4		
$K_2Cr_2O_7$		KOH		

Tabela 4: Wpływ pH na przesunięcie stanu równowagi reakcji

Dodany odczynnik	I_2	Na_3AsO_3	HCl	NaOH
Barwa roztworu skrobi po dodaniu odczynnika				

Tabela 5: Wpływ stężenia reagentów na przesunięcie stanu równowagi chemicznej reakcji

Dodany kwas	Intensywność wydzielania się gazu	Równania reakcji (jonowo i cząsteczkowo)
HCl		
CH_3COOH		

Tabela 7: Porównanie mocy kwasów na podstawie wydzielającego się gazu.

Probówka	Barwa roztworu	Dodany kwas	Ilość kropli	Barwa roztworu	Równanie reakcji dysocjacji
1		HCl	1		
2		CH_3COOH			

Tabela 8: Porównanie mocy kwasów.

Roztwór badany	Barwa roztworu		Przybliżona wartość pH
	z błękitem bromofenolowym	z zielenią malachitową	
CH ₃ COOH 1 mol/L			
CH ₃ COOH 0,01 mol/L	z błękitem tymolowym	z czerwienią alizarynową	

Tabela 10: Barwy roztworów po dodaniu wskaźników.

Całkowite stężenie kwasu C_0	pH	[CH ₃ COO ⁻] i [H ₃ O ⁺] C_z	[CH ₃ COOH] C_{nz}	Stopień dysocjacji α	Stała dysocjacji K
CH ₃ COOH 1 mol/L	2,35				
CH ₃ COOH 0,01 mol/L	3,35				

Tabela 10: Wyniki obliczeń.