

Nr	Roztwór wodny	Kolor papierka	Kolor fenoloftaleiny	Odczyn	Równanie reakcji
1	chlorku sodu				
2	siarczanu potasu				
3	azotanu amonu				
4	węglanu sodu				
5	wodorowęglanu sodu				
6	octanu sodu*				
7	octanu amonu				

Tabela 1: Hydroliza kationowa i anionowa a odczyn wodnych roztworów soli

Nr probówki	Roztwór	Kolor papierka	Kolor wskaźnika	Odczyn	Równanie reakcji
1	Azotan kobaltu(II)				
2	Azotan cynku				
3	Azotan glinu				

Tabela 2: Numeracja probówek z roztworami soli

Czynności	SbCl ₃	Dodanie wody	Dodanie SbCl ₃
Obserwacje			

Tabela 3: Wpływ rozcieńczania na reakcję hydrolizy

Roztwór	Barwa fenoloftaleiny	Równanie reakcji	Wzór na stałą hydrolizy
Na ₂ CO ₃			
Na ₂ SO ₃			

Tabela 4: Wpływ mocy kwasów na hydrolizę ich soli

Roztwór	pH wg papierka	Barwa lakmusa	pH wg papierka	Równanie reakcji	Wzór na stałą hydrolizy
NH_4Cl					
MgCl_2					

Tabela 5: Wpływ mocy zasad na hydrolizę ich soli

Dodany odczynnik	FeCl_3	CH_3COONa	Woda	Temperatura
Obserwacje				

Tabela 6: Wpływ temperatury oraz stężenia na przebieg procesu hydrolizy

Nr	Typ próbki	Zawartość	Wprowadzony wskaźnik	Kolor wskaźnika	Dodany odczynnik	Kolor wskaźnika	Ilość odczynnika
1	Wirówkowa	Woda destylowana	Czerwień alizarynowa S		Wodorotlenek sodu		1 kropla
2	Wirówkowa	Woda destylowana	Błękit bromofenolowy		Kwas solny		1 kropla
3	Duża	Bufor octanowy	Czerwień alizarynowa S		Wodorotlenek sodu		
4	Duża	Bufor octanowy	Błękit bromofenolowy		Kwas solny		
5	Wirówkowa	Bufor octanowy	Błękit bromofenolowy		Woda destylowana		1 mL

Tabela 7: Porównanie zmiany pH w wodzie i buforze octanowym

Nr próbki	Dodany wskaźnik	Kolor wskaźnika	Podgrzewanie	Kolor wskaźnika
1	Fenoloftaleina		Nie	
2	Fenoloftaleina		Tak	
3	Czerwień alizarynowa S		Nie	
4	Czerwień alizarynowa S		Tak	

Tabela 8: Wpływ temperatury na przebieg procesu hydrolizy