

Probówka	Barwa oranżu metylowego	Dodany odczynnik	Przybliżone pH	Barwa oranżu metylowego
1		-		
2		CH ₃ COONa		

Tabela 1: Wpływ soli słabego kwasu i mocnej zasady na dysocjację słabego kwasu

Probówka	Barwa fenoloftaleiny	Dodany odczynnik	Przybliżone pH	Barwa fenoloftaleiny
1		-		
2		NH ₄ Cl		

Tabela 2: Wpływ soli słabej zasady i mocnego kwasu na dysocjację słabej zasady

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 3: Porównanie zmiany pH w wodzie i buforze octanowym

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 4: Hydroliza kationowa i anionowa a odczyn wodnych roztworów soli

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

Tabela 5: Numeracja probówek z roztworami soli

Czynności	SbCl ₃	Dodanie wody	Dodanie SbCl ₃
Obserwacje			

Tabela 6: Wpływ rozcieńczania na reakcję hydrolizy

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

Tabela 7: Wpływ mocy kwasów na hydrolizę ich soli