

Sól	Barwa hydratu	Barwa soli bezwodnej (po podgrzaniu w płomieniu)	Barwa akwakompleksu (po rozpuszczeniu)	Równania reakcji
$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$				
$\text{CoSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$				

Tabela 1: Zmiany barwy suchych soli po ogrzewaniu

Roztwór i kolor	Dodany odczynnik, i równania reakcji			
	NaOH		HNO ₃	
	a) mała ilość	b) nadmiar	c) mała ilość	d) nadmiar
$\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$				
Barwa	Barwa	Barwa	Barwa	Barwa
$\text{Co}(\text{NO}_3)_2$				
Barwa	Barwa	Barwa	Barwa	Barwa
$\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$				
Barwa	Barwa	Barwa	Barwa	Barwa
$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$				
Barwa	Barwa	Barwa	Barwa	Barwa

Tabela 2: Wytrącanie się osadów i ich rozpuszczanie w nadmiarze odczynnika

Roztwór i kolor	Dodany odczynnik, i równania reakcji		
	$\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$		HNO_3
	a) mała ilość	b) nadmiar	c) nadmiar
$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$			
Barwa	Barwa	Barwa	Barwa
$\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$			
Barwa	Barwa	Barwa	Barwa
$\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$			
Barwa	Barwa	Barwa	Barwa
$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$			
Barwa	Barwa	Barwa	Barwa

Tabela 3: Wytrącanie się osadów i ich rozpuszczanie w nadmiarze odczynnika.

Badany roztwór	Odczynnik strącający	Wzór i barwa osadu	Odczynnik Kompleks.	Wzór i barwa jonu kompleks.	LK	Równania reakcji
$\text{Bi}(\text{NO}_3)_3$	KI		KI		4	
AgNO_3	NaCl		$\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$		2	

Tabela 4: Odpowiednie odczynniki strącające i kompleksujące.

Probówka	Zawartość	Dodany odczynnik	Obserwacje	Równanie reakcji
1	$(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$	AKT + $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ + temp		
2	$(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$	BaCl_2		
3	$(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$	NaOH + temp + papierek		
4	$\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	AKT + $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ + temp		

Tabela 1: Odróżnianie soli podwójnej od związku kompleksowego

Dodany odczynnik	Barwa po dodaniu odczynnika	Wzór sumaryczny	Równanie reakcji	Nazwa
FeCl_3				
KSCN				
KF				

Tabela 2: Trwałość związków kompleksowych