



CHEMIA NIEORGANICZNA – SPRAWOZDANIE

Zajęcia 1

data2009r

**Preparatyka soli:
otrzymywanie soli prostej, podwójnej i kompleksowej**

Imię i nazwisko studenta

Zaliczenie sprawozdania data:

.....



Doświadczenie 1 Otrzymywanie soli prostej $(\text{NH}_4)_2(\text{COO})_2$

Odczynniki (nazwa, wzór sumaryczny, wzór strukturalny, stężenie, niebezpieczeństwo):

Sprzęt laboratoryjny:

Rysunek przedstawiający wykonanie doświadczenia

	Obserwacje:
	Wnioski

Równanie reakcji cząsteczkowo:

Równanie reakcji jonowo:

Obliczenie wydajności reakcji:



Doświadczenie 2 Otrzymywanie soli podwójnej $MgNH_4PO_4$

Odczynniki (nazwa, wzór sumaryczny, wzór strukturalny, stężenie, niebezpieczeństwo):	
Sprzęt laboratoryjny:	
Rysunek przedstawiający wykonanie doświadczenia	
	Obserwacje:
	Wnioski
Równanie reakcji cząsteczkowo:	
Równanie reakcji jonowo:	
Obliczenie wydajności reakcji:	



Doświadczenie 3 Otrzymywanie alunu glinowo potasowego $\text{AlK}(\text{SO}_4)_2$

Odczynniki (nazwa, wzór sumaryczny, wzór strukturalny, stężenie, niebezpieczeństwo):

Sprzęt laboratoryjny:

Rysunek przedstawiający wykonanie doświadczenia

Obserwacje:

Wnioski

Równanie reakcji cząsteczkowo:

Równanie reakcji jonowo:

Obliczenie wydajności reakcji:



Doświadczenie 4 Otrzymywanie heksacyjano żelazianu(II) barowo potasowego

Odczynniki (nazwa, wzór sumaryczny, wzór strukturalny, stężenie, niebezpieczeństwo):	
Sprzęt laboratoryjny:	
Rysunek przedstawiający wykonanie doświadczenia	
	Obserwacje:
	Wnioski
Równanie reakcji cząsteczkowo:	
Równanie reakcji jonowo:	
Obliczenie wydajności reakcji:	