

Цели работы

- Синтез гидрофосфата никеля
- определение количества кристаллизационной воды путем прокаливания.



Изучение солей никеля

$$3NiSO_4 + 2Na_3(PO_4)_2 \rightarrow Ni_3(PO_4)_2 \downarrow + 3Na_2SO_4$$

$$NiSO_4 + Na_2HPO_4 \rightarrow NiHPO_4 \downarrow + 2 Na_2SO_4$$

Дигидрофосфат никеля не выпал: Ni(NO3)2 + NaH2PO4 ⇒

Получение гидрофосфата

- 1. Были приготовлены растворы
 - 20 мл 0,5 М Na₂HPO₄
 - 20 мл 0,5 М NiSO₄
- 2. Растворы смешали
- 3. Полученный осадок прокалили







- Синтезирован гидрофосфат никеля
- Определен состав кристаллогидрата
 - ➤ NiHPO₄*2H₂O





Коренев Ю.М., Морозова Н.И., Жиров А.И. Практикум по неорганической химии. М., МАКС Пресс, 2013.

