Analiza:

1. Do części próbki pierwotnej dodano NaOH i ogrzano. Trzymając nad wylotem próbówki papierek wskaźnikowy stwierdzono, że zmienił zabarwienie na granatowe.

+ reakcje

1. W wyniku dodania do badanego roztworu NH3(aq), NH4Cl i (NH4)2CO3 wytrącił się biały osad - **osad A** i pozostał nad nim **roztwór 1.**

+ reakcje

1. Otrzymany **roztwór 1** przeniesiono na parowniczkę i prażono do całkowitego rozłożenia soli amonowych, tj. do zaniku białych dymów. Następnie pozostały osad zwilżono HCl i podzielono na dwie części. Do pierwszej dodano NaOH i magnezon i wytrącił się osad o barwie niebieskiej – **osad B**. Do drugiej dodano Na2HPO4 i NH3(aq) i wytrącił się biały - **osad C**.

+ reakcje

1. **Osad A** roztworzono w gorącym CH3COOH, uzyskując **roztwór 2**. Następnie dodano octan sodu i dichromian potasu. Nie stwierdzono zmian. Zatem na **roztwór 2** w dalszej kolejności podziałano roztworem amoniaku i węglanu amonu, w wyniku czego wytrącił się osad o barwie białej – **osad D**.

+ reakcje

1. **Osad D** roztworzono w gorącym kwasie octowym uzyskując **roztwór 3**. Po dodaniu do tego roztworu chlorku amonu i heksacyjanożelazianu(II) potasu wytrącił się osad o barwie białej – **osad E**.

+ reakcje

Wynik analizy:

Wskazanie poprawnego wyniku analizy – analiza zaliczona

+ 8 reakcji poprawnie napisanych – ocena 5,0

+ 6 reakcji poprawnie napisanych – ocena 4,5

+ 4 reakcje poprawnie napisane – ocena 4,0

+ 2 reakcje poprawnie napisane – ocena 3,5

+ 0 reakcji poprawnie napisanych – ocena 3,0

Błędny wynik analizy – analiza niezaliczona; kolejne podejście – ocena o 0,5 stopnia niższa