

Esperienza N° 1

Sintesi di acetilacetato complessi di metalli di transizione

Testo: Inorganic Experiments, Ed. D. Woolins, Wiley-VCH, Second Edition, pg. 149

Scopo dell'esperienza: sintesi di 4 composti di coordinazione di diversi metalli di transizione aventi l'acetilacetato (acac) come legante, loro riconoscimento via TLC, via spettroscopia ^1H and ^{13}C NMR di alcuni esempi rappresentativi, confronto con una miscela incognita.

Sicurezza: Le schede di sicurezza di ciascun reagente impiegato nell'esperienza sono disponibili in laboratorio e devono essere consultate prima di eseguire ogni esperienza.

Reagenti comuni: acetilacetone (= 2,4-pentandione) (CAS: 123-54-6).

Sicurezza: l'acetilacetone è un liquido infiammabile, irritante, va manipolato sotto cappa.

Apparecchiatura comune: piastra riscaldante/agitatore, beuta da 50 mL, vetro da orologio piccolo, becker per bagnomaria, pipetta graduata da 2 mL, propipetta, cilindro graduato da 10 mL, ancoretta magnetica, imbuti Hirsch con gukko, imbuti di Büchner, carta da filtro, beuta codata, bacchetta di vetro, spatola, lastre per TLC.

Sintesi di $[\text{Cr}(\text{acac})_3]$

Reagenti: $\text{CrCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ (CAS: 10060-12-5), urea (CAS: 57-13-6), cartina indicatore universale.

Sicurezza: il $\text{CrCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ è nocivo per ingestione e **va pesato sotto cappa con mascherina**

Procedura: **operare sempre sotto cappa**

Nella beuta provvista di ancoretta magnetica introdurre 100 mg di $\text{CrCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ e 3.5 mL di acqua, lasciare in agitazione fino a che il composto di cromo si è completamente sciolto. A questo punto aggiungere 0.80 g di urea e 0.70 mL di acetilacetone. Immergere la beuta coperta da un vetrino d'orologio in un **bagnomaria d'acqua bollente e scaldare sotto agitazione per 1 h**. Mano a mano che l'urea produce ammoniaca e la soluzione diventa basica, iniziano a formarsi dei cristalli di colore marrone scuro. Dopo 1 h a bagnomaria la soluzione viene raffreddata a temperatura ambiente, filtrata a pressione ridotta, si lava sul filtro ripetutamente con acqua e si asciuga sul filtro. E' un solido di colore viola.

Tempo occorrente: 2.0 h

Nota: conservare questo composto per l'esperienza 2.

Sintesi di $[\text{Fe}(\text{acac})_3]$

Reagenti: $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ (CAS: 10025-77-1), acetato di sodio triidrato (CAS: 6131-90-4), metanolo (CAS: 67-56-1).

Procedura: **operare sempre sotto cappa**

Nella beuta provvista di un'ancoretta magnetica grande sciogliere 660 mg di $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ in 5 mL di acqua; aggiungere lentamente (10 minuti in tutto) una soluzione di 0.80 mL di acetilacetone in 2.5 mL di metanolo, agitando vigorosamente. Alla risultante miscela color rosso sangue aggiungere in alcuni minuti una soluzione di 1.00 g di acetato di sodio triidrato in 3 mL di acqua: si dovrebbe osservare la precipitazione di un solido rosso cristallino. Scaldare la miscela a bagnomaria a 80°C per circa 15 minuti, mantenendo un'agitazione vigorosa. Raffreddare dapprima a temperatura ambiente, poi sotto acqua corrente. Filtrare a pressione ridotta, lavare con acqua ed asciugare sul filtro. E' un solido di colore rosso.

Tempo occorrente: 1 h

Sintesi di [Cu(acac)₂]

Reagenti: CuCl₂·2H₂O (CAS: 10125-13-0), acetato di sodio triidrato (CAS: 6131-90-4), metanolo (CAS: 67-56-1).

Procedura: **operare sempre sotto cappa**

Nella beuta da 25-50 mL preparare una soluzione di 200 mg di CuCl₂·2H₂O in 2-3 mL di acqua, a cui si aggiunge goccia a goccia (per un totale di 10 minuti) una soluzione di 0.25 mL di acetilacetone in 0.50 mL di metanolo, sotto costante agitazione. Alla miscela risultante aggiungere goccia a goccia (per un totale di 5 minuti) una soluzione di 0.35 g di acetato di sodio triidrato in 0.75 mL di acqua. Riscaldare la miscela così ottenuta a circa 80 °C a bagnomaria per 15 minuti, sempre sotto agitazione. Raffreddare quindi a t.a., e poi in bagno di ghiaccio. Filtrare il prodotto azzurro-verde a pressione ridotta, lavare con acqua e lasciar asciugare sul filtro per 15 minuti, quindi seccare in stufa a 110 °C. E' un solido di colore azzurro.

Tempo occorrente: 1.5 h

Sintesi di [Al(acac)₃]

Reagenti: Al₂(SO₄)₃·16 H₂O (CAS: 7784-31-8), NH₃ 5 M (CAS: 1336-21-6), cartina indicatore.

Sicurezza: Al₂(SO₄)₃·16 H₂O rischio di gravi lesioni oculari, NH₃ provoca ustioni (ρ = 0.9 g/mL).

Apparecchiatura: becker da 25 mL

Procedura: **operare sempre sotto cappa**

In un becker aggiungere 0.6 mL di acetilacetone, 8 mL di acqua e 1.6 mL della soluzione di ammoniaca 5 M. Nella beuta da 50 mL sciogliere 0.60 g Al₂(SO₄)₃·16 H₂O in 6 mL di acqua fredda. Quando la soluzione è quasi limpida aggiungervi, sotto agitazione, goccia a goccia la soluzione ammoniacale di acetilacetone. Completata l'aggiunta, controllare il pH e, se la soluzione dovesse essere ancora acida, aggiungere piccole porzioni di ammoniaca fino a raggiungere la neutralità. Lasciar riposare la miscela per 15 minuti. Quindi filtrare il solido beige a pressione ridotta su un imbuto di Büchner, lavarlo con acqua fredda e asciugarlo sul filtro. E' un solido di colore bianco.

Tempo occorrente: 45 min.

TLC degli acetilacetionato complessi. Una miscela di acetilacetionato complessi viene identificata mediante separazione via TLC e confronto con i tempi di ritenzione dei complessi puri.

Di ciascuno dei complessi acetilacetinati si prepara una soluzione in diclorometano; a ogni studente sarà fornita una soluzione (sempre in diclorometano) contenente uno o più complessi. Sulla lastra per TLC si deposita con un capillare una piccola quantità di ogni soluzione, avendo cura di formare delle macchie piccole, preferibilmente mediante due o tre deposizioni (lasciar asciugare tra una deposizione e la successiva). Le macchie dovranno trovarsi alla stessa distanza (circa ad 1 cm) dal bordo inferiore della lastra. Introdurre la lastra così preparata nella camera di sviluppo contenente una soluzione all'1 % di metanolo in diclorometano, facendo attenzione che il livello del liquido sia al di sotto della linea delle macchie. Lasciar sviluppare la lastra fino a che il fronte del solvente ha quasi raggiunto il bordo superiore. Lasciar asciugare, associare ad ogni acetilacetionato complesso il suo tempo di ritenzione e tramite confronto di questo con le soluzioni di riferimento riconoscere i composti di coordinazione presenti nella miscela incognita.

Spettri NMR degli acetilacetionato complessi.- Si discutono gli spettri ¹H e ¹³C NMR del complesso diamagnetico [Al(acac)₃] e dell'acetilacetone libero. Per poter fare una assegnazione completa viene discusso lo spettro bidimensionale HC-COSY.

Suggerimenti per la relazione:

Per ogni composto sintetizzato indicare le reazioni chimiche su cui si basa la sintesi, le moli dei composti impiegati, la resa del prodotto ottenuto in grammi e la resa percentuale, la sua

caratterizzazione. Presentare una tabella con i tempi di ritenzione caratteristici di ciascun complesso. Commentare gli spettri NMR.