

# Синтез неорганических оранжевых красителей

---

Скрыбыкина Марина, 11Л  
Научный руководитель:  
Н. И. Морозова, доцент СУНЦ МГУ

# Цель работы

---

Синтезировать два оранжевых вещества, которые можно использовать в качестве красителей.

# Хлорид железа (III)

---



Процесс, который не должен был произойти:



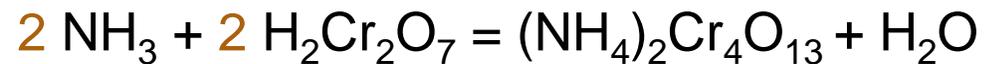
# Дихромат аммония



Предполагаемый процесс:



Процесс, произошедший на практике:



# ИТОГИ

---

Были синтезированы хлорид железа (III) и тетрахромат аммония. Так как  $\text{FeCl}_3$  подвергается гидролизу, использовать его в качестве красителя не рекомендуется. Тетрахромат аммония дает в воде дихромат, который является более предпочтительным вариантом.

# Литература

1. Третьяков Ю. Д. Химия переходных элементов. Кн. 1 : учебник для студ. высш. учеб. заведений, Т. 3 / — М. : Издательский центр «Академия», 2007. — 352 с
2. Орлова О. В. Технология лаков и красок: Учебник для техникумов / Орлова О. В., Фомичева Т. Н. — Москва: Химия, 1990. — 384 с