

## Kupfer(I)-tetraiodomercurat(II)

Kupfer(I)-tetraiodomercurat(II) ist ein thermochromer Komplex: Während er bei Raumtemperatur eine beige-braune oder rötliche Farbe hat, nimmt er ab 70°C einen dunklen, fast schwarzen Farbton an.

### Geräte:

Becherglas, Heizplatte, Spatel

### Chemikalien:

Mayers Reagenz (N, T)



Kupfer(I)-chlorid (N, Xn)



---

Kupfer(I)-tetraiodomercurat(II) (N, T)



### Hinweis:

Quecksilberverbindungen sind stark giftig und umweltgefährdend!

### Durchführung:

20 ml Mayers Reagenz werden mit einem Überschuss an Kupfer(I)-chloridlösung (z.B. 2 g Kupfer(I)-chlorid in 100 ml Wasser) versetzt. Der rote Niederschlag wird abfiltriert und auf der Heizplatte vorsichtig getrocknet. Ausbeute quantitativ, solange ein Filter verwendet wird, der fein genug ist, denn die Partikelgröße des Produkts ist sehr klein!

### Entsorgung:

Kupfer(I)-tetraiodomercurat(II), Mayers Reagenz und Kupfer(I)-chlorid gibt man zu den Schwermetallabfällen.

### Erklärung:

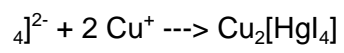
Mayers Reagenz, chemisch Kaliumtetraiodomercurat(II), und Kupfer(I) bilden einen Niederschlag von Kupfer(I)-tetraiodomercurat(II):

[Hg]

Artikel im Web: <http://illumina-chemie.de/kupfer%28i%29-tetraiodomercurat%28ii%29-t1692.html>

Copyright illumina-chemie.de, Autor: Cyanwasserstoff, Geschrieben am 08.12.2008

Kupfer(I)-tetraiodomercurat(II)



**Bild:**



Kupfer(I)-tetraiodomercurat(II) bei Raumtemperatur