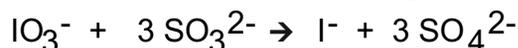


Iod - Uhr oder Landoldt'sche Zeitreaktion

Sicherheit: Schutzbrille

Entsorgung: Behälter: Säuren - Laugen - Salze

Beim Vermischen von Jodatlösung (im Überschuss) mit verd. Sulfitösung spielen sich im sauren Bereich mehrere Redoxvorgänge ab:



Das dabei entstehende Iod kann durch Sulfit sofort wieder reduziert werden:



Wenn alles Sulfit verbraucht ist, bleibt elementares Iod erhalten, das mit Stärke eine Blaufärbung gibt. Diese tritt erst nach einiger Zeit ein.

Die angegebenen Mengen sind genau einzuhalten!

- Stelle folgende Lösungen her:
- Lösung A: 0,25 g Kaliumiodat (O) in 150 ml Wasser lösen. (300 ml Erlenmeyer)
- Lösung B: 0,1 g Natriumsulfit (Xi), 1,5 ml verd. Schwefelsäure (Xi) und 8 ml 1 %ige Stärkelösung in 140 ml Wasser. (500 ml Erlenmeyer oder Becher)
- Beide Lösungen zusammengießen, abwarten.

