



# Cyanotypie – Herstellung der Lösungen

## 1. Einführung und Sicherheit

Die Cyanotypie ist eine faszinierende Technik, aber wir arbeiten mit Chemikalien. Als Instruktor bist du für die Sicherheit verantwortlich.

 **Wichtig:** Beim Arbeiten mit Chemikalien musst du immer passende **Schutzmaßnahmen** einhalten. Das schützt dich und deine Kleidung.

 Trage immer **Einweg-Latexhandschuhe**. Benutze sie nur einmal und wirf sie danach in den Müll.

## 2. Materialien (Checkliste)

Stelle sicher, dass alle Materialien sauber und bereit sind.

- ☐ 2 Braunglasflaschen (250 ml)
- ☐ Digitale Feinwaage
- ☐ Trichter Wichtig plastik nicht metal
- ☐ Ammoniumeisen(III)-Citrat (Pulver A)
- ☐ Kaliumferricyanid (Pulver B)
- ☐ Destilliertes Wasser
- ☐ Schutzhandschuhe
- ☐ Kunststofflöffel

## 3. Anweisungen

Teil 1: Vorbereitung der Lösung A

1. **Sicherheit:** Zieh zuerst deine Handschuhe an!
2. **Wiegen:** Stell eine kleine Schale auf die Waage. Stell die Waage auf "0" (Tara). Wiege genau 50g Ammoniumeisen(III)-Citrat ab.
3. **Einfüllen:** Stecke den Trichter in die erste Braunglasflasche. Schütte das Pulver vorsichtig durch den Trichter in die Flasche.
4. **Wasser:** Gieße 250ml destilliertes Wasser dazu.
5. **Mischen:** Nimm den Trichter heraus, schließe die Flasche und schüttle sie leicht.

## Teil 2: Vorbereitung der Lösung B

1. **Wiegen:** Stell die Schale wieder na Waage (Tara "0"). Wiege genau 20g Kaliumferricyanid ab.
2. **Einfüllen:** Stecke den sauberen Trichter in die zweite Flasche. Schütte das rote Pulver hinein.
3. **Wasser:** Gieße 250ml destilliertes Wasser dazu.
4. **Mischen:** Flasche schließen und schütteln, bis die Lösung klar ist.

## 4. Tipp für die Arbeit im Team

- **Sauberkeit:** Reinige den Trichter sofort nach der Lösung A mit Wasser, bevor du ihn für Lösung B benutzt. Chemikalien dürfen sich in den Vorratsflaschen nicht mischen!.