

Lichtempfindliche Lösung herstellen, Lösungen

Material

Schutzbrille, Waage, Messzylinder (50 ml), 2 Bechergläser (100 ml), 2 Spatel, destilliertes Wasser, Pulver A (grünes Ammonium-Eisencitrat; 4 g), Pulver B (rotes Blutlaugensalz; 1,6 g)

Experimentieranleitung

Stelle die Lösung A her.

1. Wäge dazu mit dem Spatel 4 g Ammonium-Eisencitrat in das Becherglas ab.
2. Miss im Messzylinder 20 ml Wasser ab und giesse es in das Becherglas. Rühre leicht mit dem Spatel.

Stelle die Lösung B her.

3. Wäge dazu mit dem Spatel 1,6 g rotem Blutlaugensalz in ein zweites Becherglas ab.
4. Miss im Messzylinder 20 ml Wasser ab und giesse es in das Becherglas. Rühre leicht mit dem Spatel.

Auftrag

- a) Notiere die Farben der beiden Pulver A und B und der beiden Lösungen A und B.

Das Pulver A ist braungrünlich.

Das Pulver B ist rot-orange.

Lösung A bräunlich

Lösung B gelb

- b) Was fällt dir auf? Beschreibe deine Beobachtungen in 2–3 Sätzen.

Pulver A und Lösung A haben eine ähnliche Farbe.

Das rot-orange Pulver B wird zu einer gelben Lösung.