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.