

**Sicherheitshinweis:**

Schutzbrille



**Geräte:**

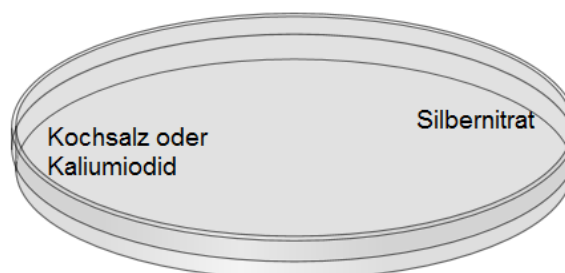
- Zwei Petrischalen
- Spatel (oder zurechtgeschnittener Strohhalm)

**Chemikalien:**

- Silbernitrat (H: 272–314–410; P: 273–280–301+330+331–305+351+338–309+310)
- Natriumchlorid
- Kaliumiodid
- destilliertes Wasser

**Durchführung:**

- Fülle die Petrischalen etwa zur Hälfte mit destilliertem Wasser.
- Gib in die 1. Petrischale auf eine Seite eine Spatelspitze Kochsalz und auf die andere Seite eine Spatelspitze Silbernitrat.
- Gib anschließend in die 2. Petrischale auf eine Seite eine Spatelspitze Kaliumiodid und auf die andere Seite eine Spatelspitze Silbernitrat.

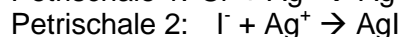


**Beobachtung:**

Nach kurzer Zeit bildet sich ein Niederschlag in den Petrischalen:  
Petrischale 1: weißer Niederschlag etwa in der Mitte der Kunststoffschale.  
Petrischale 2: gelber Niederschlag etwa in der Mitte der Kunststoffschale.

**Deutung:**

Es kommt zu einer Reaktion der Halogenid-Ionen mit den Silberionen.



**Entsorgung:**

Die Lösungen sollten gesondert aufgefangen werden, da Silber durch Elektrolyse zurückgewonnen werden kann.