

**Sicherheitshinweis:**

Schutzbrille



**Geräte:**

- Leere Tablettenverpackung
- zwei Kupferdrähte
- 9 Volt Flachbatterie
- Klebeband

**Chemikalien:**

- 0,1 M Zinkacetatlösung (H: 302–410; P: 262–273)

**Durchführung:**

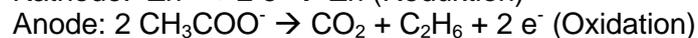
- Fülle eine Kammer der Tablettenverpackung mit Zinkacetatlösung.
- Verbinde die Kupferdrähte mit der Flachbatterie und befestige diese mit Klebeband.
- Tauche die andere Seite der Kupferdrähte in die Zinkacetatlösung. Achte darauf, dass die Drähte sich nicht berühren.
- Beobachte die Veränderung der Lösung.

**Beobachtung:**

An der Kathode kommt es nach kurzer Zeit zur Abscheidung eines silbrigen Feststoffes. An der Anode wird ein Gas gebildet.

**Deutung:**

An den Kupferdrahtelektroden kommt es zu folgenden Reaktionen.



**Entsorgung:**

Die anfallenden Flüssigkeiten müssen in den schwermetallhaltigen Abfall gegeben werden.