

**Geräte:**

- Frisch geschnittene Sprosse von krautigen Pflanzen mit Laub- oder Blütenblättern
- 2 Reagenzgläser

**Chemikalien:**

- Wasser
- Gesättigte Kochsalzlösung (ca. 40 g in 100 ml)

**Durchführung:**

- Ein Spross wird in die gesättigte Kochsalzlösung gestellt und ein Spross in Wasser. Beide Ansätze werden über Nacht stehen gelassen.
- Stelle fest, ob ein Unterschied zu sehen ist.

**Beobachtung:**

Der in Kochsalzlösung stehende Spross ist gewelkt, der in Wasser stehende nicht.

**Deutung:**

In der hypertonischen Kochsalzlösung wird der Pflanze auf osmotischem Wege Wasser entzogen. Der Turgordruck wird dadurch verringert, die Zellen werden schlaff und die Pflanze welkt. In Wasser sind die Pflanzenzellen nach einem Tag noch turgeszent (mit Flüssigkeit gefüllt).