

# Primärreaktion der Fotosynthese

## Material

### Allgemein

- 250 ml 3 M  $\text{H}_2\text{SO}_4$  Schwefelsäure
- 250 ml 2.0 M NaOH (Molmasse 40 g/mol, d.h. 20 g/250 ml)
- 250 ml 0.01 M  $\text{KMnO}_4$  (Molmasse 158 g/mol, d.h. 360 mg/250 ml)
- 250 ml 0.02 M  $\text{NaHSO}_3$  (Molmasse 138 g/mol, d.h. 690 mg g/250)

### Pro Arbeitsplatz

- Glas-Tüpfelplatte
- Pasteurpipetten mit Gummi
- Glasstab

### Bemerkungen

- Die  $\text{H}_2\text{SO}_4$  – und NaOH-Lösung kann aufbewahrt werden; die übrigen Lösungen müssen jeweils vor dem Versuch neu zubereitet werden.
- Originalanleitung: <http://chemmovies.unl.edu/chemistry/smallscale/SS023c.html>