

# Sauerstoff aus H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>

<b>Geräte:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Reagenzglas SB19 mit Ansatz</li><li>• Adapter, 8mm</li><li>• Silikonverbinder</li><li>• Spritze 2,5 mL</li><li>• Kanüle</li><li>• Injektadapter</li><li>• Spritze 20 mL</li><li>• Dreiwegehahn</li></ul>	<b>Chemikalien:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>• H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>-Lösung ca. 5%</li><li>• Braunstein-Tablette (MnO<sub>2</sub> und Zement im Verhältnis 2:1 mischen und in Tablettenform gießen)</li><li>• Holzspan</li><li>• Zigarette</li></ul>
-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

## Durchführung:

- Die Gasentwicklungsapparatur wird gemäß der Abbildung zusammengestellt.
- Man träufelt die H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>-Lösung auf die Braunsteintablette.
- Den entstehenden Sauerstoff fängt man mit der Spritze auf.
- Zum Nachweis kann man einen glimmenden Holzspan entzünden oder das Gas an eine glimmende Zigarette dösen

## Beobachtung:

- Es entwickelt sich ein farbloses Gas (Sauerstoff)
- Glimmspanprobe

## Auswertung:

