


## 1.1 V2 – Reduktion von Silberoxid

Gefahrenstoffe		
Sauerstoff	H: 270-280	P: 244-220-370+376-403
Silber	H: -	P: -
Silberoxid	H: 272-314	P: 210-301+330+331-305+351+338-309+310
		

Materialien: Duran-Reagenzglas, Gasbrenner, Glimmspan, Stativ und Klemme

Chemikalien: Silberoxid

Durchführung: Ein Spatel Silberoxid wird in das Duran-Reagenzglas gegeben. Das Reagenzglas wird mithilfe einer Stativklemme befestigt. Das Silberoxid wird mit dem Gasbrenner erhitzt. Gleichzeitig wird ein Glimmspan an die Reagenzglasöffnung gehalten.

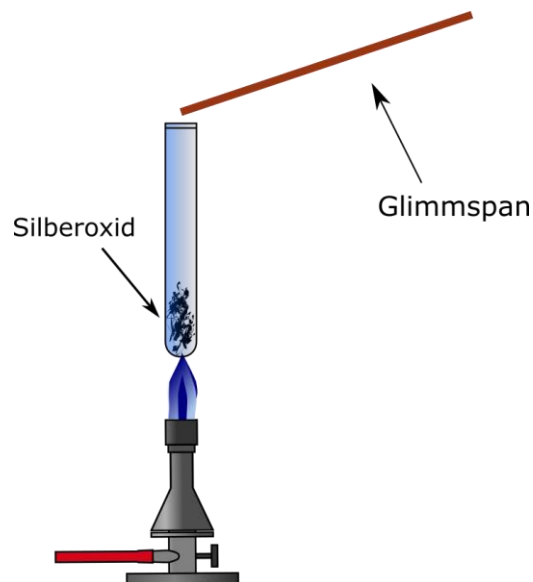
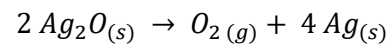


Abb. 3: Aufbau Reduktion von Silberoxid

Beobachtung: Der Glimmspan glimmt leicht auf, ein weißlicher Feststoff entsteht.

Deutung: Das Silberoxid wird thermisch zu elementarem Silber und Sauerstoff gespalten.



Entsorgung: Das Reaktionsgemisch wird im Feststoffabfall entsorgt. Das elementare Silber kann aus Kostengründen auch gesammelt werden.

Literatur: Sommer, S., <http://netexperimente.de/chemie/28.html> (Zuletzt abgerufen am 25.07.2016)