

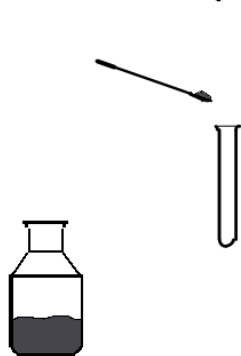
Name: _____

Klasse: _____

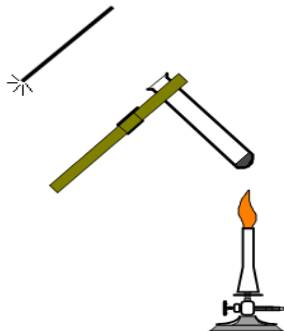
Aus 2 mach 1: Zersetzung von Silberoxid – Lösung

Aufgabe: Führe den unten beschriebenen Versuch durch und weise nach, welche Produkte sich dabei gebildet haben!

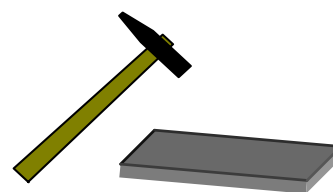
Durchführung:



Gib in ein Reagenzglas eine Spatelspitze Silberoxid.



Halte das Reagenzglas mit einer Holzklammer in die schwach entleuchtete Bunsenflamme und erhitze vorsichtig, bis sich das gesamte Oxid zersetzt hat. Führe während des Erhitzens die Glimmspanprobe durch, indem du einen glimmenden Holzstab direkt in das Reagenzglas hältst.



Gib das entstandene Pulver aus dem Reagenzglas auf einen metallenen Untergrund und klopfe es mit einem Hammer aus.

Auswertung:

Schildere deine Beobachtungen während der Versuchsdurchführung!

Das grauschwarze Pulver entfärbt sich und wird weiß. Der Glimmspan leuchtet beim Hineinhalten ins Reagenzglas hell auf, die Glimmspanprobe verläuft also positiv. Beim Ausklopfen des weißen Pulvers zeigt sich ein silbriger Glanz.

Interpretiere diese Beobachtungen! Zu welchen Ergebnissen kommst du?

Aus dem Silberoxid sind die Elemente Silber und Sauerstoff entstanden. Bei der Reaktion handelt es sich um eine Analyse.

Formuliere die Wort- und die Reaktionsgleichung zu diesem Versuch!

Silberoxid → *Silber* + *Sauerstoff*

