

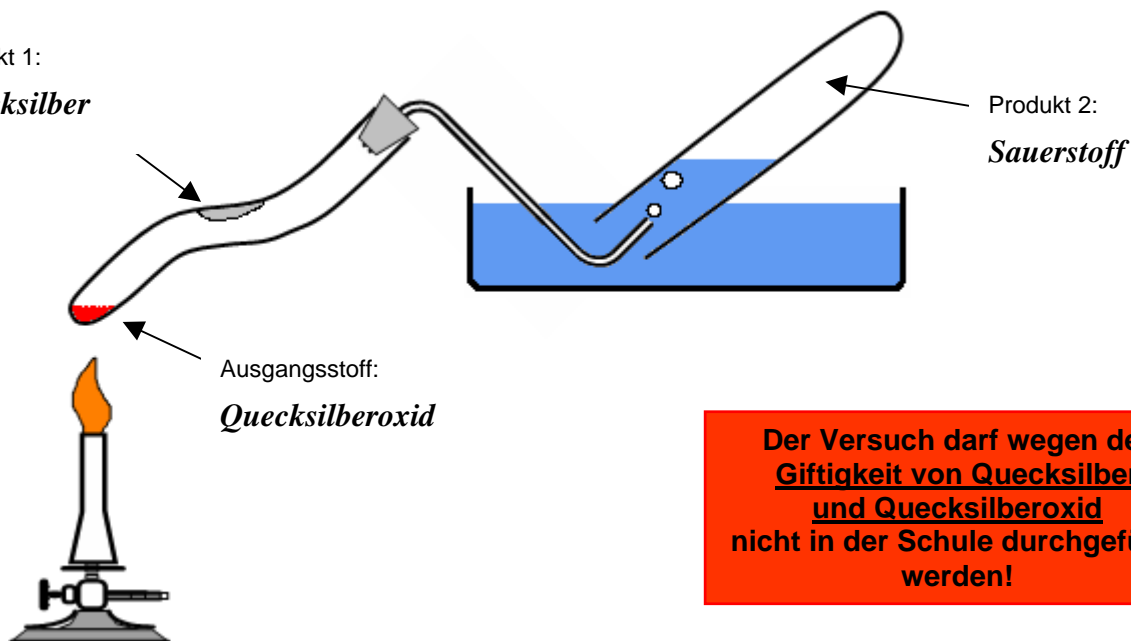
Name: _____

Klasse: _____

Die Thermolyse von Quecksilberoxid – Lösung

Versuchsanordnung:

Produkt 1:

Quecksilber

Produkt 2:

Sauerstoff

Ausgangsstoff:

Quecksilberoxid

Der Versuch darf wegen der Giftigkeit von Quecksilber und Quecksilberoxid nicht in der Schule durchgeführt werden!

Beobachtung

Produkt 1: *silbrig glänzende Tropfen am Knick des Reagenzglases*

Produkt 2: *Gasentwicklung, Glimmspanprobe ist positiv*

Schlussfolgerung

Das Metall Quecksilber ist entstanden.

Das Gas Sauerstoff entweicht.

Eine Verbindung ist ein **Reinstoff** (kein Gemenge!) und kann daher nicht durch Trennverfahren, sondern nur durch eine **chemische Reaktion** aufgetrennt werden. Bei der Thermolyse handelt es sich um eine Zersetzung mit Hilfe von **Wärme**. Wird rotes Quecksilberoxid erhitzt, so bilden sich die Elemente **Quecksilber** und **Sauerstoff**.

Allgemein gilt: Die chemische Zerlegung eines **Reinstoffs** in seine **Elemente** wird als **Analyse** bezeichnet.