

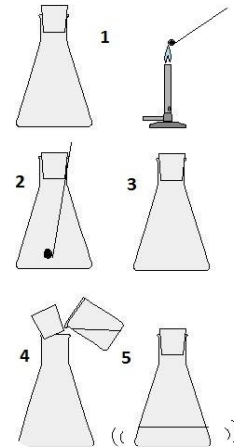
Fragestellung:**Versuchsdurchführung:**

1) Fülle einen Erlenmeyerkolben mit reinem Sauerstoff und erhitze die Holzkohle auf dem Verbrennungslöffel, bis sie glüht.

2) Halte die glühende Holzkohle in den mit Sauerstoff gefüllten Erlenmeyerkolben und verschließe ihn.

3) Nimm anschließend den Verbrennungslöffel mit der Kohle wieder heraus und verschließe schnell den Erlenmeyerkolben.

4) Gebe nun Kalkwasser in den Erlenmeyerkolben und verschließe ihn.

Versuchsaufbau**Beobachtung:**

Erklärung:

Die [] von Holzkohle mit Sauerstoff ist eine

[]. Dabei reagiert der [] aus der Holzkohle mit dem [] aus der Luft.

Es handelt sich um eine [].

Das entstandene [] wurde mit dem []

Chemie