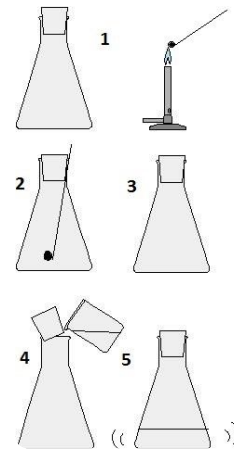


Fragestellung:**Versuchsdurchführung:**

- 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.
- 5) Schüttel den Erlenmeyerkolben.

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 nachgewiesen.