

## Versuchsprotokoll:

---

### Materialien/ Chemikalien:

Schutzbrille, Bunsenbrenner, Stativ, Reagenzglas, Reagenzglasklemme, Reagenzglasstopfen mit Mittelbohrung, gewinkelttes Glasrohr, Becherglas, Steinwolle, Kupferoxid, Holzkohle, Kalkwasser.

### Durchführung des Experiments:

Kupferoxid und Kohlenstaub werden in einem Reagenzglas erhitzt, das dabei entstehende Gas wird in ein Becherglas mit Kalkwasser eingeleitet.

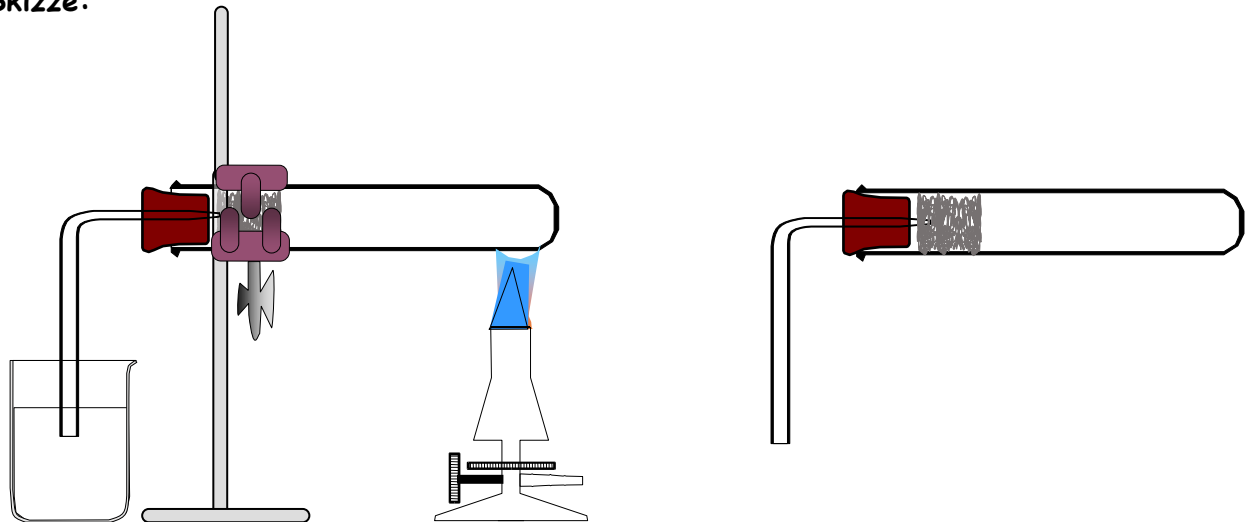
### Beobachtung:

---

---

---

### Skizze:



### Erklärung:

Kupferoxid wird mit Hilfe von Kohlenstoff \_\_\_\_\_, das heißt \_\_\_\_\_ wird abgegeben und aus Kupferoxid wird \_\_\_\_\_.

Das Kupferoxid wird \_\_\_\_\_, der Kohlenstoff wird \_\_\_\_\_.

### Reaktionsschema:

# Versuchsprotokoll:

## *Kupferoxid und Kohlenstoff*

### **Materialien/ Chemikalien:**

Schutzbrille, Bunsenbrenner, Stativ, Reagenzglas, Reagenzglasklemme, Reagenzglasstopfen mit Mittelbohrung, gewinkelttes Glasrohr, Becherglas, Steinwolle, Kupferoxid, Holzkohle, Kalkwasser.

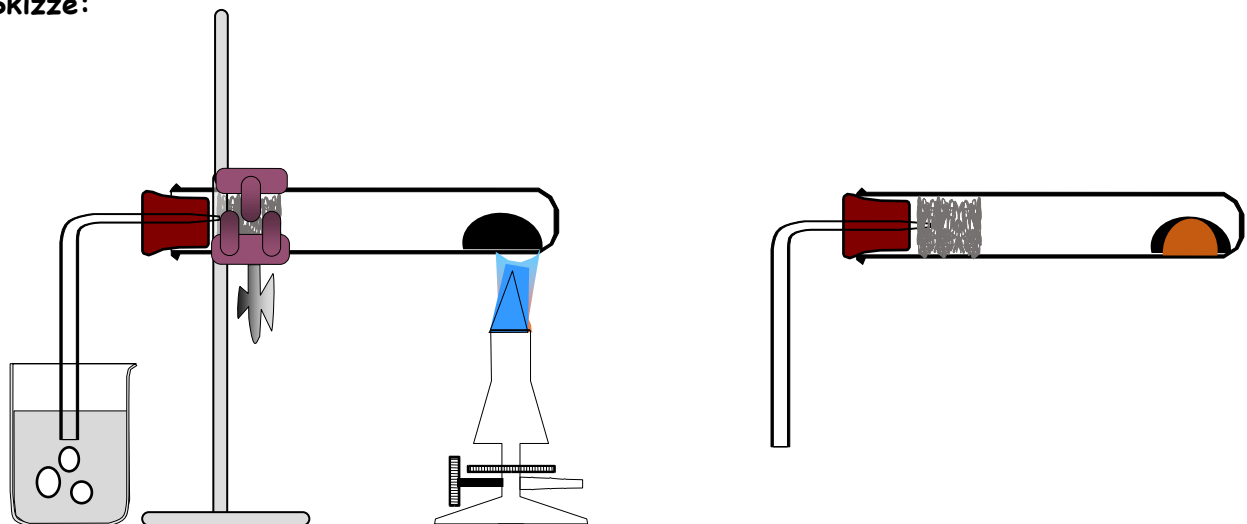
### **Durchführung des Experiments:**

Kupferoxid und Kohlenstaub werden in einem Reagenzglas erhitzt, das dabei entstehende Gas wird in ein Becherglas mit Kalkwasser eingeleitet.

### **Beobachtung:**

Das Gemisch fängt an zu Glühen. Im Becherglas fängt es an zu blubbern und das Kalkwasser trübt sich ein. Das schwarze Gemisch ist nach der Reaktion kupferfarben.

### **Skizze:**



### **Erklärung:**

Kupferoxid wird mit Hilfe von Kohlenstoff reduziert, das heißt Sauerstoff wird abgegeben und aus Kupferoxid wird Kupfer.

Das Kupferoxid wird reduziert, der Kohlenstoff wird oxidiert.

### **Reaktionsschema:**

