

**Thema:****Kupferoxid**

Kupferoxid ist eine chemische Verbindung, die Kupfer und Sauerstoff enthält.  
Kupferoxid hat die Summenformel **CuO**.

**① Versuch 1: Kupferoxid mit Salz**

- **Versuchsdurchführung:** Gebe eine Spatelspitze Kupferoxid in ein Reagenzglas . Gebe zu den Kupferoxid zwei Spargelspitzen Salz.  
Erhitze das Stoffgemisch 3 min über dem Brenner.
- **Notiere deine Beobachtungen**

---

---

---

---

**② Versuch 2: Kupferoxid mit Salz**

- **Versuchsdurchführung:**  
Erhitze das Kupferoxid 1 min über dem Brenner.
- **Notiere deine Beobachtungen**

---

---

**③ Versuch 3: Kupferoxid mit Kohlenstoff(C)**

- **Versuchsdurchführung:** Gebe 2g Kupferoxid in ein Reagenzglas . Gebe zu den Kupferoxid 0.6g Kohlenstoff.  
Erhitze das Stoffgemisch 3 min über dem Brenner.
- **Notiere deine Beobachtungen**

---

---

---

---

**④ Schlussfolgerung**

- Nenne den Versuch, der zum Erfolg geführt hat.
- Begründe deine Entscheidung mit Hilfe deiner Beobachtungen.
- Gebe die Wortgleichung an.
- Gebe die Reaktionsgleichung an.

**Wortgleichung:**

\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_ → \_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_

**Reaktionsgleichung:**

\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_ → \_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_

**Oxidation und Reduktion**

**Oxidation:** Bei der Oxidation nimmt ein Stoff \_\_\_\_\_ auf.

**Reduktion :** Bei der Reduktion wird Sauerstoff \_\_\_\_\_.

Der Stoff der \_\_\_\_\_ aufnimmt herst Reduktionsmittel, der

Stoff der \_\_\_\_\_, heißt

\_\_\_\_\_

- ⑤ Überlege welchen Stoff Ötzi außer Kohlenstoff noch eingesetzt könnte. (heutzutage)

**Teilchenmodell:**