

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 dem Kupferoxid zwei Spatelspitzen 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 dem 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 herstellt Reduktionsmittel, der

Stoff der _____, heißt

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

Teilchenmodell: