Thema:

⚠ **Kupferoxid**

Kupferoxid ist eine chemische Verbindung, die Kupfer und Sauerstoff enthält. Kuferoxid 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.

Angaben zu den Urhebern und Lizenzbedingungen der einzelnen Bestandteile dieses Dokuments finden Sie unter
https://www.tutory.de/entdecken/dokument/chemie-klasse-8

Wortgleichung:

_____ + _____ → _____ + _____

Reaktionsgleichung:

_____ + _____ → _____ + _____ _____

Oxidation und Redunktion

Oxidation: Bei der Oxidation nimmt ein Stoff _____ auf.

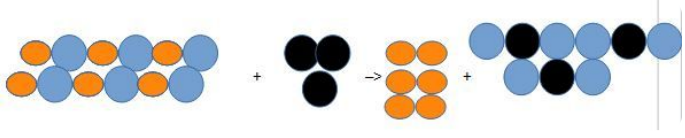
Redunktion : Bei der Redunktion wird Sauerstoff _____.

Der Stoff der _____ aufnimmt herst Reduktionsmittel, der Stoff der _____ _____, heißt

_____

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

Teilchenmodell:



Angaben zu den Urhebern und Lizenzbedingungen der einzelnen Bestandteile dieses Dokuments finden Sie unter
https://www.tutory.de/entdecken/dokument/chemie-klasse-8