

Kupferoxid und Eisen

Geräte:

Bunsenbrenner
Epruvette
Reibschale mit Pistill
Uhrglas
Epruvettenklammer
Spatellöffel

Chemikalien:

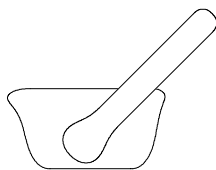
Kupferoxid
Eisen

Durchführung:

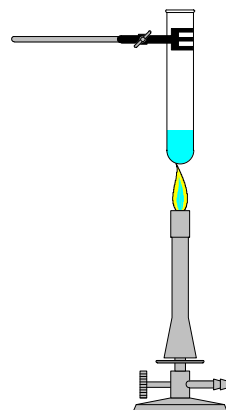
- Hole dir von deinem Lehrer Kupferoxid bzw. Eisenpulver und notiere die Farben dieser beiden Stoffe!
- Vermische diese beiden Stoffe in einer Reibschale und bring dieses Gemenge in eine Epruvette.
- Erhitze diese Gemenge mit deinem Brenner bis die Mischung zu glühen beginnt.
- Lass die Epruvette dann abkühlen und vervollständige einseitig deine Notizen.
- Leere den Inhalt der Epruvette auf ein Uhrglas und beobachte die Farben der Bestandteile der neuen Mischung.

Beobachtungen:

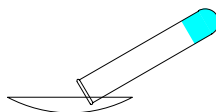
1. Gemenge CuO + Fe



2. Erhitzen des Gemenges CuO + Fe



3. Beobachten des Versuchergebnisses



Aufgaben:

- Um welche Stoffe könnte es sich, aufgrund der Farben, bei den Endprodukten handeln?
- Versuche eine Reaktionsgleichung für den chemischen Vorgang zu erstellen!
- Was geschieht bei der menschlichen Atmung? Versuche dazu eine chemische Reaktionsgleichung aufzuschreiben!