

Aufgabe : *Bringe die beiden schwarzen Pulver (Kohlenstoff und Kupferoxid) in einem schwer schmelzbaren Reagenzglas zur Reaktion und notiere Beobachtungen, die während des Erwärmens der Stoffe zu machen sind und die Veränderungen, die der Prozess hinterlässt!*

Vorüberlegungen:

1. Notiere die genannten Ausgangsstoffe und vermute die Reaktionsprodukte dieser Reaktion !
2. Markiere die Teilreaktionen dieser REDOX–Reaktion!

3. An welcher chemischen Eigenschaft wäre das Hauptprodukt zu erkennen? Notiere!

Geräte und Chemikalien:

Durchführung:

- Notiere die Eigenschaften der „Stoffe vorher“
- vermische die beiden Pulver im Verhältnis 1 : 1
- bringe dieses Gemisch in ein schwerschmelzendes RG 2cm hoch ein
- Erwärme das Gemisch bis zu einem deutlichen Aufglühen
- Notiere die Prozessbeobachtungen und die Eigenschaften der „Stoffe nachher“
- Entsorge die erkalteten Stoffe im Restmüll!

Beobachtungen:

<u>Stoffeigenschaften „vorher“</u>	<u>Prozessbeobachtung</u>	<u>Stoffeigenschaften „nachher“</u>

Auswertung:

Es entstand _____ , dies war an _____ erkennbar.