

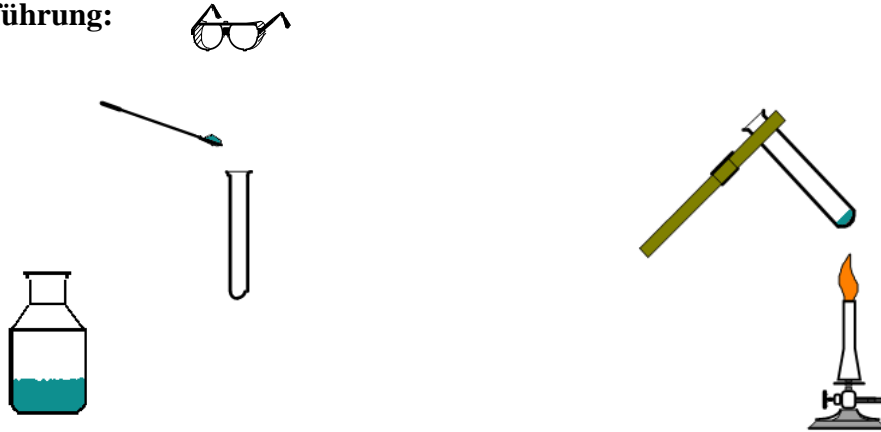
Name: \_\_\_\_\_

Klasse: \_\_\_\_\_

## Aus 1 mach 2: Zersetzung von Kupferacetat – Lösung

**Aufgabe:** Führe den unten beschriebenen Versuch durch und finde heraus, welche Stoffe sich bei der Reaktion gebildet haben!

**Durchführung:**



Gib in ein Reagenzglas eine Spatelspitze des Kupferacetat-Pulvers.

Halte das Reagenzglas mit einer Holzklammer in die schwach entleuchtete Bunsenflamme und erhitze vorsichtig.

**Auswertung:**

Beschreibe, was du während der Versuchsdurchführung beobachten konntest!

*Zunächst ist ein leichtes Brodeln zu hören, dann steigt gelber Dampf auf, der stark nach Essig riecht.*

*An der Wand des Reagenzglases bildet sich ein kupferfarbener Spiegel.*

Welche Stoffe sind aus dem Kupferacetat entstanden? Formuliere die Wortgleichung für diese Reaktion!

*Kupfer und Essigsäure sind entstanden.*

*Kupferacetat → Kupfer + Essigsäure*

Bei dieser Reaktion handelt es sich nach der Definition nicht um eine Analyse. Begründe diese Aussage!

*Nach der Definition wird bei einer Analyse ein Stoff in seine Elemente zerlegt. Bei der Essigsäure handelt es sich jedoch nicht um ein Element, sondern um eine Verbindung.*