

Du hast bereits gelernt, dass unedle Metalle mit sauren Lösungen reagieren und dabei Salze entstehen. Außerdem wird Wasserstoff frei.

Was ist aber mit halbedlen Metallen wie zum Beispiel Kupfer? Wir haben im Experiment keine erkennbare Reaktion zwischen Kupfer und Salzsäure bemerken können.

Dennoch gibt es das Salz 'Kupferchlorid'. Es muss also noch eine andere Möglichkeit geben, wie Salze entstehen können.

**1. Versuch:**

Man gibt ein wenig Kupferoxid in ein Reagenzglas mit verdünnter Salzsäure. Es muss gut umgeschüttelt werden. Ggf. erwärmt man die Lösung leicht.

Wenn sich das Kupferoxid vollständig aufgelöst hat, dampft man die Flüssigkeit vorsichtig ein.



**Beobachtung:**



**Wie heißt das Salz, das bei der Reaktion entsteht?**

**Ergänze die Beispielsammlung unten!**

**Name des Salzes:**

**Merke:**

**Beispiele für Salzbildungsreaktionen:**

Metall	+ Nichtmetall	→	Salz
Natrium	+ Chlor	→	Natriumchlorid
2 Na	+ Cl <sub>2</sub>	→	2 NaCl
Metall	+ saure Lösung	→	Salz + Wasserstoff
Magnesium	+ Salzsäure	→	Magnesiumchlorid + Wasserstoff
Mg	+ 2 HCl	→	MgCl <sub>2</sub> + H <sub>2</sub>