

Praktische Übungen: Salzbildung	Gruppennummer:
---------------------------------	----------------

Name 1	Name 2	Name 3

Praktische Übung Nr. 1: Herstellung von Kupferchlorid

Stellt eine Reaktionsgleichung zur Synthese von Kupferchlorid auf. Führt danach eine Synthese im Reagenzglas durch! Folgende Verbindungen stehen Euch als Edukte zur Verfügung:	
<ul style="list-style-type: none"> ● Kupferoxid ● Kupfersulfat ● Schwefelsäure ● Salzsäure ● Natriumhydroxidlösung 	
(a) Reaktionsgleichung:	/ 6
(b) praktische Darstellung: Farbe der Lösung ok?	/ 6

Praktische Übung Nr. 2: Herstellung diverser Salze

Stellt Reaktionsgleichungen zur Synthese der unten genannten Verbindungen auf. Folgende Verbindungen stehen Euch als Edukte zur Verfügung:	
<ul style="list-style-type: none"> ● Kupferoxid ● Eisenoxid, Eisen ● Magnesiumoxid ● Calciumoxid ● Schwefelsäure, Salzsäure, Essigsäure 	
Kupfersulfat als blauen Feststoff (Lösung <i>sehr</i> vorsichtig eindampfen, sonst entsteht weißes Kupfersulfat!)	
(a) Reaktionsgleichung:	/ 3
(b) praktische Darstellung: Farbe der Lösung ok?	/ 3

Eisen(II)-Chlorid als blassgrüne Lösung	
(a) Reaktionsgleichung:	/ 3
(b) praktische Darstellung: Farbe der Lösung ok?	/ 3

Magnesiumacetat als farbloser Feststoff (Lösung <i>sehr</i> vorsichtig eindampfen!)	
(a) Reaktionsgleichung:	/ 3
(b) praktische Darstellung: Farbe der Lösung ok?	/ 3

Cacliumsulfat als trübe Lösung (der Feststoff der Trübe setzt sich mit der Zeit am Boden ab)	
(a) Reaktionsgleichung:	/ 3
(b) praktische Darstellung: Farbe der Lösung ok?	/ 3

Summe:	/ 30
--------	------