

Durchführung der Lernstandsanalyse in Form einer Partneraufgabe:¹

1. Bearbeite die Aufgabenstellungen.
 2. Arbeitet im Team eure Lösungen durch. Wenn ihr dabei Fehler entdeckt, dann berichtigt diese. Verwendet bei der Verbesserung einen Stift in einer anderen Farbe, damit ihr und euer Lehrer erkennen könnt, wo ihr noch Hilfe braucht!
- ggf. spezifische Partneraufgabe für Elektrolyse der Cupferchloridlösung

	richtig	falsch	Begründung
Zur Herstellung von Kochsalz benötigt man festes Natriumhydroxid und Chlorgas.			
Die Formel für Chlorgas ist Cl ₂ .			
Die Formel von Kochsalz ist NaCl ₂ .			
Natrium ist ein silbrig glänzendes Metall.			
Natriumchlorid ist ein Gemisch aus Chlor und Natrium.			
Wässrige Natriumchloridlösung ist ungiftig und leitet den elektrischen Strom.			
Chlor ist ein ungiftiges, geruchloses Gas.			
Ein Natriumatom verfügt über zwei Elektronenschalen, auf der äußeren Schale befinden sich zwei Elektronen.			
Ein Chloratom benötigt ein Elektron zum Erreichen der Edelgaskonfiguration.			
Die Reaktionsgleichung für die Kochsalzsynthese lautet: Na + Cl → NaCl			
Die Reaktionsgleichung für die Elektronenabgabe lautet: Na → Na ⁺⁺ + 2e ⁻			
Die Reaktionsgleichung für die Elektronenaufnahme lautet: Cl ₂ + 2e ⁻ → 2Cl ⁻			
Für die Reaktion von Magnesium mit Sauerstoff gilt: Magnesiumatome geben Elektronen ab und Sauerstoffatome nehmen Elektronen auf.			

¹ nach einer Idee von Reiff, R.: Selbst- und Partnerdiagnose im Mathematikunterricht, in: Diagnostizieren und Fördern, Friedrich Jahresheft 2006, S. 71