

Du hast bereits gelernt, dass sich das Metall Magnesium in Säuren auflöst. Gilt das aber auch für andere Metalle?

1. Versuch:

Ein Reagenzglas wird etwa daumenbreit (2 cm) mit verdünnter Salzsäure gefüllt. Anschließend gibt man einen kleinen Streifen Magnesium hinzu.

Das Experiment wird mit Zinkpulver und einem kleinen Streifen Kupferblech wiederholt.



Kannst du Unterschiede im Verlauf der Reaktionen feststellen? Wenn ja, welche?

Gibt man Magnesiumband zu verdünnter Salzsäure, so entweicht ein Gas, mit dem die Knallgasprobe positiv verläuft. Nach einiger Zeit ist das Magnesium verschwunden.

Findet bei der Zugabe von Magnesium zu Salzsäure eine chemische Reaktion oder ein Lösungsvorgang statt?

Wie könnte man experimentell überprüfen, ob sich das Magnesium, ähnlich wie Zucker im Kaffee, nur gelöst hat?

2. Versuch:

Auswertung des Versuchs:
