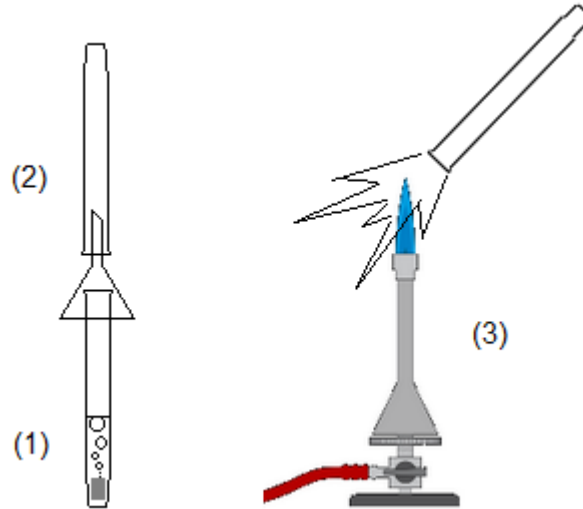


## Merkmale chemischer Reaktionen

Bei der Reaktion von Salzsäure mit Magnesium entsteht Magnesiumchlorid und Wasserstoff. Bei der Knallgasprobe oxidiert der Wasserstoff zu reinem Wasser.

1. Bringen Sie die Stoffe im Reagenzglas zur Reaktion (1), fangen Sie den Wasserstoff auf (2) und führen Sie die Knallgasprobe (evtl. mehrfach) durch (3)!



2. Wählen Sie einen der beiden Vorgänge aus und bearbeiten Sie die folgenden Aufgaben!

- a) Beweisen Sie, dass der von Ihnen ausgewählte Vorgang eine chemische Reaktion ist!

R.-gleichung	
Änderung der Eigenschaften	
Energieumwandlung	
Änderung der ch. Bindungen	
Änderung der Teilchen	

- b) Beweisen Sie bei diesem Vorgang das Gesetz der Erhaltung der Masse!

