

# Eisen und Schwefel

## Geräte:

Eprobuvette  
Eprobuvettengestell  
Eprobuvettenklammer  
Magnet  
Becherglas  
Reibschale mit Pistill  
Spatellöffel  
Waage

## Chemikalien:

Eisenpulver  
Schwefelpulver  
Wasser

## Durchführung:

- Wäge in eine Eprobuvette 5,6 g Eisen und in eine zweite 3,2 g Schwefel (arbeite so sauber wie möglich und halte die Waage sehr sauber, verschwende von den Stoffen so wenig wie möglich)
- Untersuche beide Stoffe mit Hilfe des Magneten
- Vermische beide Stoffe in der Reibschale so innig wie möglich. Es entsteht dabei ein.....!
- Erwärme den Inhalt dieser Eprobuvette, wobei du genau darauf achtest, dass nur solange erhitzt werden darf bis der Inhalt der Eprobuvette zu glühen beginnt. Dann musst du die Eprobuvette aus der Flamme nehmen und den Vorgang in der Eprobuvette so genau wie möglich beobachten. Mach dir anschließend dazu Notizen!!
- Bring die heiße Eprobuvette in ein Becherglas mit kaltem Wasser, nimm das Reaktionsprodukt in die Hand und überprüfe es mit Hilfe eines Magneten. Entsorge anschließend die Stoffe und reinige den Arbeitsplatz.

## Beobachtungen:

## Aufgaben:

- Wie wird ein chemischer Vorgang beschrieben?
- Woraus besteht ein Element?
- Was ist der Unterschied zwischen einem Gemenge und einer Verbindung - schreibe das entsprechende in die Kästchen unter die Eprobuvetten?

