

Eisen und Schwefel

Geräte:

Eprobvette
Eprobvettengestell
Eprobvettenklammer
Magnet
Becherglas
Reibschale mit Pistill
Spatellöffel
Waage

Chemikalien:

Eisenpulver
Schwefelpulver
Wasser

Durchführung:

- Wäge in eine Eprobvette 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 Eprobvette, wobei du genau darauf achtest, dass nur solange erhitzt werden darf bis der Inhalt der Eprobvette zu glühen beginnt. Dann musst du die Eprobvette aus der Flamme nehmen und den Vorgang in der Eprobvette so genau wie möglich beobachten. Mach dir anschließend dazu Notizen!!
- Bring die heiße Eprobvette 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 Eprobvetten?

