

Aufgabe : *Verbrenne einen Magnesiumspan und ein wenig Schwefelpulver!
Betrachte die Verbrennungsprodukte!*



Vorbetrachtungen:

1. Mit welchen Laborgeräten verbrennt man Späne bzw. Pulver?
2. Gib je einen Steckbrief zu Magnesium und Schwefel an



	Magnesium	Schwefel
Symbol / Gruppenzugehörigkeit		
5 Eigenschaften		
Verwendung		

Geräte und Chemikalien:

Durchführung:

1. Erhitze einen Magnesiumspan in der Brennerflamme mit der Tiegellange bis zum Aufglühen. Nimm den glühenden Span aus der Flamme!
2. Halte den brennenden Span über einen Mörser und beobachte das Abbrennen nur für kurze Zeitabschnitte! **Blendgefahr!**
3. Verbrenne in einem Verbrennungslöffel Schwefel und rieche vorsichtig am aufsteigenden Gas! (**Achtung stechender Geruch!**)
4. Notiere Beobachtungen zum Erwärmen und zu den Produkten

Beobachtung

Verbrennungsprodukt des	...Magnesiums	...Schwefels
Beobachtungen beim Erwärmen (Flammen, Licht, Farben, Hitzeentwicklung)		
Eigenschaften des Produkts (Farbe, Geruch, Agg.Zst., ...)		

Auswertung:

Beide Stoffe reagieren mit einer Energieerscheinung, die sich als _____ und _____ zeigt.
Auch entstehen aus beiden Stoffen neue Stoffe mit neuen _____.
Aus Magnesium entsteht ein _____ Pulver und Schwefel verbrennt zu einem _____.

Beide Stoffe reagieren mit dem _____ der Luft und verbinden sich mit ihm.
Diese Reaktionsart heißt _____ und die Produkte sind die _____.