Chemische Reaktionen		
Name:	Klasse:	Datum:
BBS Winsen - Giesler - Chemische_Reaktionen.doc - 02.10.2015		

Wodurch sind chemische Reaktionen gekennzeichnet?
Das Experiment „Erwärmen eines Zink-Schwefel-Gemenges“ soll uns helfen, diese Frage zu beantworten.

1. Geräte und Hilfsmittel
Gerätesatz Wiegen (Waage, Porzellanschale, Spatel, Pinsel), Trichter, Gasbrenner, Anzünder, Reagenzglas, Reagenzglashalter, Becherglas, Luftballon, feuerfeste Unterlage, Schutzbrille

2. Chemikalien: Zinkpulver (0,65g), Schwefelpulver (0,32g)

3. Durchführung
Schutzbrille aufsetzen, Versuchsdurchführung unter dem Abzug!
Eigenschaften der Chemikalien notieren (Beobachtung).
Schwefel und Zink sortenrein abwiegen (1), in der Porzellanschale klumpenfrei durchmischen, Gemenge in das Reagenzglas geben und mit dem Luftballon verschließen.
Reagenzglas mit Inhalt und Luftballon erneut wiegen (2).
Bei schräggehaltenem Reagenzglas wird das Gemenge bis zum Glühen erwärmt.
Nach Versuchsdurchführung erneut wiegen (3).

4. Beobachtung

5. Auswertung