chemieseiten.de

Aufgabe:	***Bringe Magnesium und Salzsäure zur Reaktion und fange das gasförmige Reaktionsprodukt (pneumatisch) auf!*** ***Entzünde das aufgefangene entstandene GAS im RG vorsichtig!***

****unter Wasser***

Vorüberlegungen:

1. Nenne Schutzmaßnahmen zur Arbeit mit Säuren!

2. Gib die Formeln und Symbole für die Ausgangsstoffe an!

3. Welche gasförmigen Stoffe könnten sich aus den Ausgangsstoffen bilden?

4. Fertige eine Versuchsskizze zum **vereinfachten und *pneumatischen Auffangen*** an!

Geräte und Chemikalien:

Durchführung:

Versuchsskizze

Herstellung:

Nachweis:

Beobachtung:

Während der Reaktion von Säure und Metall...

Während der Entzündung des gasförmigen Produktes...

Auswertung: ***Ergänze!***

Säuren reagieren mit dem unedlen Metall Magnesium „exotherm“ , d.h. unter starker _____ . Dabei ist eine heftige GAS–Entwicklung zu beobachten.
Dieses GAS ist _____, er ist _____!

Dieses Stoff kann man mit der _____nachweisen, indem man ihn _____. Dabei ist eine deutliche _____ hörbar!

Die Reaktionsgleichung lautet…

Wortgleichung:

_____ + _____ ⟶ _____ + _____

chemische Gleichung:

_____ + _____ ⟶ _____ + _____