

Qualitative Wasseranalyse Nachweis von Sauerstoff und Wasserstoff

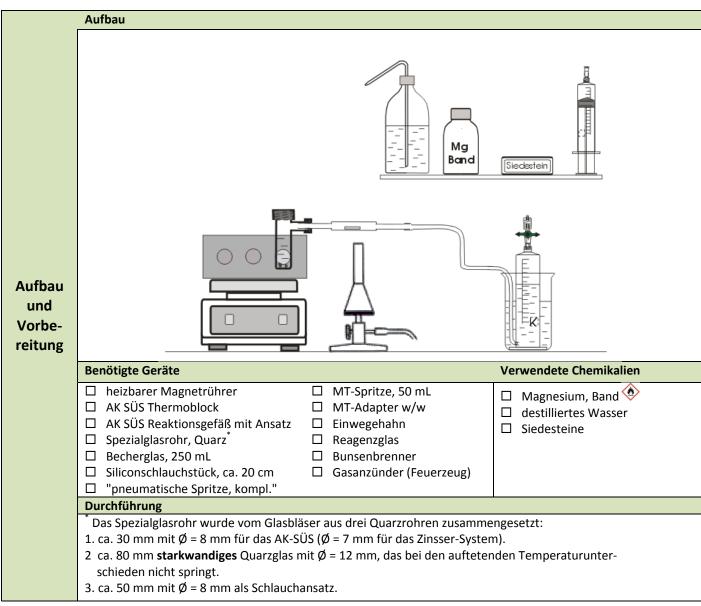




Prinzip:

Wasserdampf wird unter Luftausschluss mit Magnesium umgesetzt. Das bei der Reaktion entstehende Gas wird mit der Knallgasprobe untersucht.

Es wird mit AK SÜS-Teilen (mit * markiert) gearbeitet. Natürlich lassen sich auch Alternativen einsetzen (Fa. Zinsser, Häusler, Baumbach etc.).



!! Sofort anfangen - Versuch dauert die ganze Schulstunde!! - Die Apparatur nach der obigen Abbildung zusammenbauen. - Das Reaktionsgefäß zu 1/2 mit Wasser füllen und einige Siedesteinchen hinzugeben. Kappe gut verschließen! - Das ca. 2 cm lange Magnesiumband in der Mitte knicken und in der Mitte des Spezialquarzrohres platzieren. - Die Heizung des Magnetrührers sofort anstellen: Die durch den Wasserdampf verdrängte Luft gelangt in die mit Wasser gefüllte Spritze ("pneumatische Wanne" - siehe A00S). - Mit der zweiten Spritze mit Hilfe des w/w-Adapters die Luft aus der pneumatischen Spritze ziehen, bis sie vollständig mit Wasser gefüllt ist. - Steigen keine Bläschen mehr auf, die restliche Luft nochmals mit Hilfe der zweiten Spritze entnehmen. - Das Magnesiumband mittels Gasbrenner (rauschende Flamme) erhitzen, bis es sich entzündet. Achtung: Direkt nach der Reaktion muss der Deckel des Reaktionsgefäßes aufgeschraubt werden, da sonst das Wasser aus der pneumatischen Auffangvorrichtung zurücksteigt.

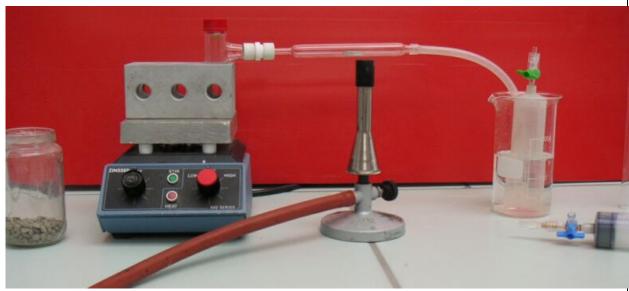


Qualitative Wasseranalyse Nachweis von Sauerstoff und Wasserstoff





Das bei der Reaktion entstehende Gas sammelt sich in der "pneumatischen Spritze". Es wird mit der Spritze abgezogen, in ein Reagenzglas (Öffnung unten) überführt und mit der Knallgasprobe untersucht.



Teile von Zinsser Analytik

Achtung:

Eine quantitative Wasser-Analyse ist bei Arbeitsblatt M01 (Hoffmann-Elektrolyse) beschrieben.

Beachten:





Es entsteht Wasserstoff 🍄



Entsorgung

Mülltonne/Ausguss

Literatur

Adaptiert von: Stapf/Rossa: Chemische Schulversuche Teil 1. Nichtmetalle, Verlag Harry Deutsch, 1961, 44