

## LV: NaOH in „Rohrfrei“-Granulat

Die SuS sollten die Nachweisreaktionen von Alkalimetallen durch die spezifische Flammenfärbung bekannt sein.

Gefahrenstoffe		
Salzsäure (c = 1 mol/L)	H: 314, 335, 290	P: 234, 260, 305+351+338, 303+361+353, 304+340, 309+311, 501
Magnesiastäbchen	H: -	P: -
Demin. Wasser	H: -	P: -
Indikator-(papier)	H: -	P: -
		

Materialien: Reagenzglas, Gasbrenner, Tiegelzange

Chemikalien: Rohrfrei-Granulat, demineralisiertes Wasser, Magnesiastäbchen

Durchführung: Das Rohrfrei-Granulat wird in Wasser gelöst. Der pH-Wert der Lösung wird mit Indikatorpapier bestimmt. Nach dem Ausglühen im Gasbrenner und tauchen in verdünnte Salzsäure wird das Magnesiastäbchen in die Rohrfrei-Lösung getaucht und anschließend die Flammenfärbung des Gasbrenners betrachtet.

Beobachtung: Das pH-Papier färbt sich dunkelgrün und die Flamme des Gasbrenners leuchtet orange-gelb.



Abbildung 1: Flammenfärbung des Gasbrenners durch Natriumionen.

- Deutung:** Das dunkelgrüne pH-Papier zeigt einen pH-Wert von 12 an. Dies zeigt die Anwesenheit von  $\text{OH}^-$  - Ionen an. Während die gelb-orangene Flammenfärbung ein Nachweis für Natriumionen ist.
- Entsorgung:** Die Rohrfrei-Lösung kann in den Ausguss gegeben werden. Die HCl-Lösung wird im Säure-Base-Behälter und das Indikatorpapier im Feststoffbehälter entsorgt. Das Magnesiastäbchen kann wieder verwendet werden.
- Literatur:** eqiooki.de,  
[http://www.eqiooki.de/chemistry/print/sodium\\_hydroxide.pdf](http://www.eqiooki.de/chemistry/print/sodium_hydroxide.pdf),  
Jahreszahl unbekannt (letzter Aufruf am 09.08.2015 um 21.56 Uhr).