## 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 : Flammenfärbung des Gasbrenners durch Natriumionen.

Deutung: Das dunkelgrüne pH-Papier zeigt einen pH-Wert von 12 an. Dies zeigt die Anwesenheit von 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, Jahreszahl unbekannt (letzter Aufruf am 09.08.2015 um 21.56 Uhr).