## V4 - Nachweis von Stickstoff in organischen Verbindungen

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Gefahrenstoffe** | | | | | | | | |
| Harnstoff | | | H: - | | | P: - | | |
| Ammoniak | | | H: 314, 335, 400 | | | P: 273, 280, 301+330+331, 305+351+338, 309+310 | | |
| C:\Users\Annika\Desktop\SVP\Piktogramme\Ätzend.png |  |  |  | C:\Users\Annika\Desktop\SVP\Piktogramme\Grau\Gasflasche.png |  |  | C:\Users\Annika\Desktop\SVP\Piktogramme\Reizend.png | C:\Users\Annika\Desktop\SVP\Piktogramme\Umweltgefahr.png |

Material: Becherglas (50 mL), Uhrenglas, Brenner, Dreibein, Drahtnetz, Spatel, Universalindikatorpapier

Chemikalien: Harnstoff, destilliertes. Wasser

Gefahrenhinweis: Im Abzug durchführen!

Durchführung: Eine Spatelspitze Harnstoff wird im Becherglas gegeben. Über die Öffnung wird auf einem Uhrenglas ein angefeuchtetes Universalindikatorpapier fixiert. Anschließend wird bis zum Schmelzen des Harnstoffs erhitzt.

Beobachtung: Durch das Erhitzen steigt ein weißer Rauch im Becherglas auf und das Universalindikatorpapier färbt sich dunkelblau.

Deutung: Harnstoff gibt beim Erhitzen Ammoniak ab. Das Ammoniak färbt das angefeuchtete Universalindikatorpapier blau.

Abbildung 5 Der Harnstoff beginnt zu schmelzen und dabei steigt ein weißer Rauch auf, sodass sich das Indikatorpapier blau färbt.

Literatur: Prof. Dr. Blume, http://www.chemieunterricht.de/dc2/milch/ag-eiw.htm, 2015 zuletzt zugegriffen am 05.08.2015 um 23:25.

Statt Harnstoff können auch andere proteinhaltige Stoffe wie zum Beispiel Eiweiß oder Käse verwendet werden.