## V3 – Herstellung eines Natriumhydrogencarbonat-Pulver-Löschers

In dem Versuch wird eine Möglichkeit zur selbstständigen Herstellung eines Feuerlöschers vorgestellt.

|  |
| --- |
| **Gefahrenstoffe** |
| Natriumhydrogencarbonat | H: - | P: - |
| **C:\Users\TOSHIBA\Desktop\SVP_Chemie\Protokolle\Piktogramme\Ätzend.png** |  |  |  |  |  |  |  |  |

Materialien: Kerze

Chemikalien: Natriumhydrogencarbonat

Durchführung: Eine kleine Menge Natriumhydrogencarbonat wird über die Kerzenflamme gesiebt.

Beobachtung: Die Kerzenflamme erlischt nach einer geringen Menge an Natriumhydrogencarbonat.

Deutung: Das Natriumhydrogencarbonat wird durch die Kerzenflamme in Kohlenstoffdioxid zersetzt. Die Flamme erstickt sich selbst.

$$2 NaHCO\_{3(s)}$$

Entsorgung: Die Entsorgung erfolgt über den Haushaltsmüll

Literatur: [3] Prof. Blume, <http://www.chemieunterricht.de/dc2/grundsch/versuche/gs-v-136.htm>, 03.06.2003 (zuletzt abgerufen am 23.07.2016)

Im Verlauf dieser Unterrichtseinheit sollen drei verschiedene Feuerlöscher selbst gebaut werden. Im Anschluss daran sollen die SuS anhand ihres neuerlangten Wissens einschätzen können bei welchem Brennmaterial welcher Feuerlöschertyp verwendet werden muss.