



# Experiment des Monats Februar

Gibt man die in jedem Drogeriemarkt erhältlichen Stoffe Natron, Zitronensäure (fest oder flüssig) und Wasser zusammen, so entsteht das Gas Kohlenstoffdioxid. Mischt man vor der Reaktion etwas Spülmittel z.B. zum Wasser dazu, dann entsteht ein Schaum, den man zum Löschen von Feuer verwenden kann.

Im Experiment des Monats Februar sollst Du einen Feuerlöscher konstruieren, indem Du die oben beschriebenen Stoffe (Natron, Zitronensäure, Wasser, Spüli) in einer geeigneten Konstruktion zur Reaktion bringst.

Insgesamt sollte das Vorratsgefäß des Feuerlöschers nicht größer sein als eine 500 ml Getränkeflasche. Der Start des Löschvorgangs soll kontrollierbar sein, d.h. er sollte mehrfach in Gang gesetzt werden können! (Tipp: Vielleicht kann man die Reaktion durch Zutropfen einer der Substanzen in Gang setzen.)



**Vorsicht! Die Reaktion setzt sehr schnell ein! Der Löschstrahl ist gezielt auf das zu löschende Objekt zu richten!**

Gib deinen Feuerlöscher, beschriftet mit Deinem Namen und Deiner Klasse, bis am Mittwoch, den 11. März bei Frau Ben Salah, Herrn Gries oder Herrn Brück ab. Der Feuerlöscher, der am meisten Teelichter mit Unterbrechung des Löschvorgangs nach jedem Teelicht aus 20 cm Entfernung löscht, ist Gewinner des Experiments des Monats Februar.

**Viel Spaß beim Experimentieren!**