

## Elefantenzahnpasta

- im großen Maßstab!!!

### Das wird benötigt:

- hohes Becherglas oder Stehzyylinder
- Spülmittel
- Wasserstoffperoxid conc. ( $\text{H}_2\text{O}_2$ )
- Kaliumiodidlösung (1 g/mL)



### Durchführung:

- Löse 10 g Kaliumiodid (KI) in 10 mL Wasser.
- Gib etwas Spülmittel in den Stehzyylinder – der Boden sollte gut bedeckt sein!
- Bereite 5 mL Kaliumiodidlösung und 100 mL Wasserstoffperoxid vor.  
ACHTUNG: Unbedingt eine Schutzbrille verwenden!!!
- Kippe beide Lösungen gleichzeitig in den Standzylinder. Die Reaktion sollte schnell einsetzen!

### Was ist passiert?

*Wasserstoffperoxid wird in Wasser und Sauerstoff gespalten. Der entstehende Sauerstoff führt dazu, dass das Geschirrspülmittel zu einer großen Menge Schaum aufgeschäumt werden kann. Die gelbe Farbe ist auf Iod zurückzuführen.*

**!!! ACHTUNG !!!**

*$\text{H}_2\text{O}_2$  ist stark ätzend, daher immer Schutzbrillen verwenden!*

*Bei der schnellen Reaktion können teilweise Ioddämpfe entstehen, daher den Raum nach dem Experiment gut lüften!*

*Das Experiment nur auf einer geeigneten Unterlage durchführen – es entsteht sehr viel Schaum!!!*

*Nach dem Experiment muss sicherlich geputzt werden!*