

## Natriumhydroxid und Natronlauge

**Handelsform:** \_\_\_\_\_

**Verhalten an der Luft:** \_\_\_\_\_

Die Lösung von NaOH=Natronlauge verursacht \_\_\_\_\_

Beim Hantieren mit **konzentrierten Lösungen** braucht man \_\_\_\_\_

**Verwendung** als \_\_\_\_\_, weil es Haare und anderes organische Material auflöst!

Der **Lösungsvorgang** von NaOH in Wasser ist \_\_\_\_\_

Der Bäcker verwendet eine **3%-ige Lösung** zur Herstellung von \_\_\_\_\_

Die **chemische Industrie** verwendet große Mengen von Natronlauge zur Herstellung von \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

Der überwiegende Teil des chemisch-technisch verbrauchten \_\_\_\_\_ entsteht bei der **Zerlegung von Kochsalz** mit Hilfe des elektrischen Stroms (**Kochsalz-Elektrolyse**). Dabei entsteht als Nebenprodukt **Chlorgas**.