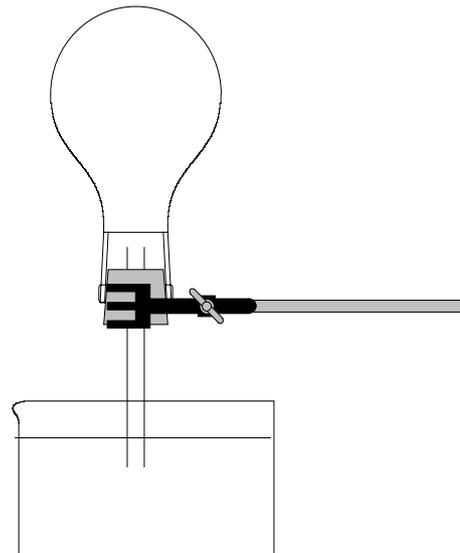
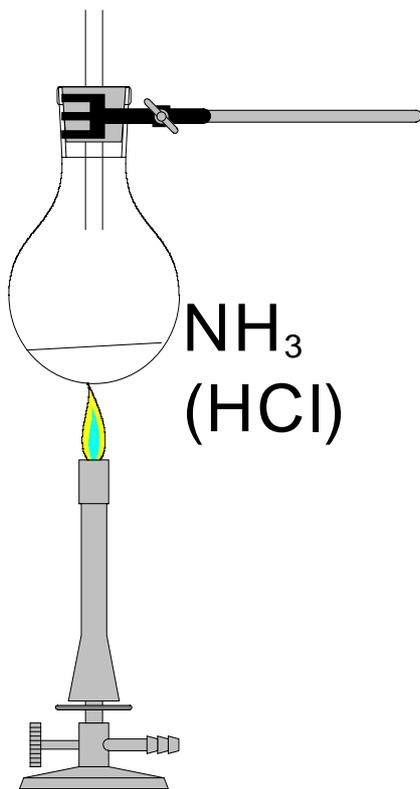


# Säuren bzw. Basen reagieren mit Wasser sauer bzw. basisch



$\text{H}_2\text{O}$  + Universalindikator

## Geräte:

- Brenner
- Klemme
- Rundkolben, 250 mL
- Becherglas, 600 mL
- Kapillare mit durchbohrtem Stopfen

## Chemikalien:

- $\text{NH}_3$ , konz.
- $\text{HCl}$ , konz.
- Universalindikator

## Beobachtungen:

### Durchführung:

- Becherglas mit Wasser füllen und 5 Tropfen Universalindikator zugeben
- In den Kolben wenig (5 mL) Ammoniak (Salzsäure) geben und mit dem Stopfen gut verschließen; Klemme am Kolben befestigen; **nochmals überprüfen, ob Kolben außen trocken ist**
- Kolben erwärmen, bis  $\text{NH}_3$ -( $\text{HCl}$ -)Dämpfe entweichen
- Kolben umdrehen und Kapillare in das Becherglas tauchen; **dabei Klemme mit beiden Händen halten**

### Übertrage folgende Aufgaben ins Heft:

- Warum ändert der Universalindikator seine Farbe?
  
- Warum entsteht im Kolben ein Unterdruck?