

# 1 Qualitative Analyse

## 1.1 Wie sieht meine Probe aus?

- Welche Farben sind zu erkennen?
- Kann ich unter dem Mikroskop Kristallformen bestimmen?

## 1.2 Vorproben

- Flammenfärbung
- Spektroskopie
- Borax- bzw. Phosphorsalzperle
- Glühröhrchen
- Marsche-Probe

## 1.3 Kationenanalyse

Immer erst kalt dann heiß:

- Wasser
- Salzsäure (verd. & konz.)
- Salpetersäure (konz.)
- Königswasser (ggf. erhitzen)
- Schwefelsäure (konz.)
- Ammoniak (konz.)

Was nicht in Lösung geht muss aufgeschlossen werden:

- Soda-Pottasche Aufschluss  
Erdalkalimetallsulfate, Silberhalogenide und einige Oxide
- Oxidationsschmelze  
Schwerlösliche Chrom- und Manganverbindungen
- Saurer Aufschluss  
Einige Oxide
- Freiburger Aufschluss  
 $\text{SnO}_2$