### Säure-Base-Titration

Ziel einer Titration:

Bestimmung der Konzentration von wässrigen Säuren oder Basen durch die Neutralisation mit einer Base, bzw. Säure genau bekannter Konzentration (Maßlösung).

Cl-+ H3O+ + Na+ + OH- 🡪 2 H2O + Na+ + Cl-

Wenn die Konzentrationen von H3O+ undOH- gleich groß sind, dann ist der Endpunkt der Titration erreicht (**Äquivalenzpunkt**). Dies erkennt man am **Farbumschlag** des Indikators.

*Folien: Durchführung und Auswertung einer Titration*