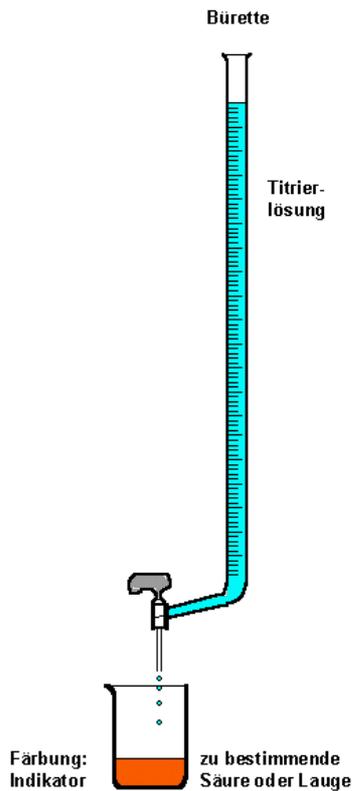


7.4 Die Titration (Maßanalyse)

V:



Salzsäure (HCl), $c = 0,2 \text{ mol/l}$

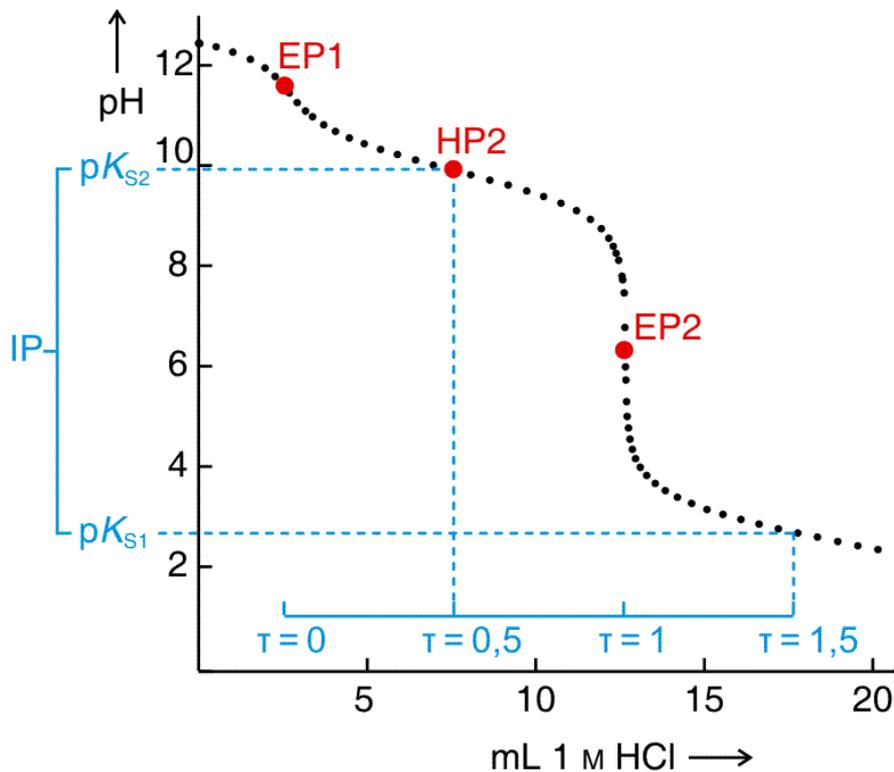
Natriumhydroxid-Lösung (NaOH)

Indikator: Bromthymolblau

B: Farbumschlag von blau über grün nach gelb

E: Neutralisationsreaktion: $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{NaCl}$

Ionengleichung: $\text{Na}^+ + \text{OH}^- + \text{H}_3\text{O}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$



7.5 Puffersysteme

Puffersysteme bestehen aus schwachen Säure und der dazugehörigen (korrespondierende Base).

z.B. Kohlensäure / Bicarbonatpuffer: $\text{H}_2\text{CO}_3 + \text{HCO}^-$

