

Übrigens...

Die Anionen der mehrprotonigen Säuren sind Ampholyte, z.B. kann das HSO_4^- -Ion H^+ aufnehmen und abgeben, genauso wie die Anionen der Phosphorsäure H_2PO_4^- und HPO_4^{2-} . Dies ist ein Grund dafür, warum diese Anionen der Phosphorsäure ein Puffergemisch bilden (s. S. 36).

Titrationkurven

Der Verlauf einer Titration wird meist als Kurvendiagramm wiedergegeben. H_2O und Na^+ -Ionen sind der Übersichtlichkeit wegen nur in Abb. 18a aufgeführt.

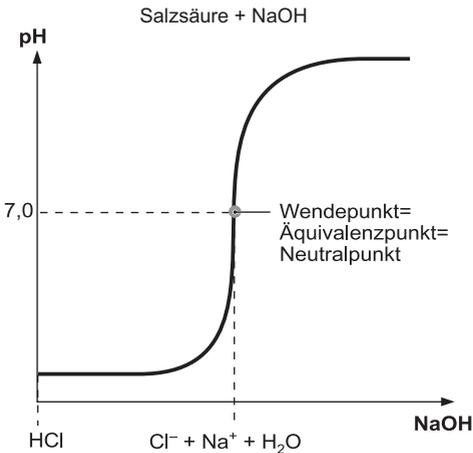


Abb. 18a: Titrationkurve starke Säure + starke Base

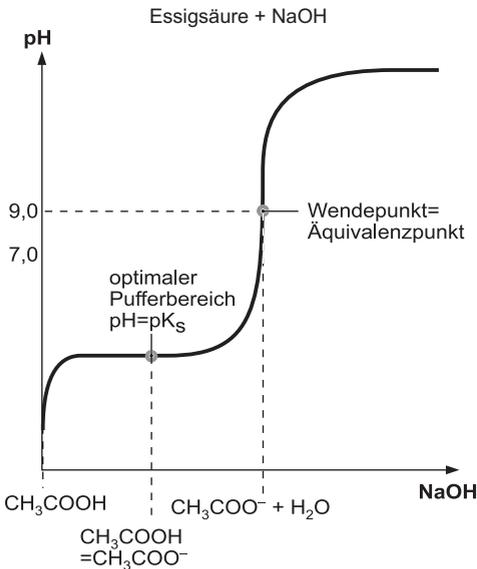


Abb. 18b: Titrationkurve schwache Säure + starke Base

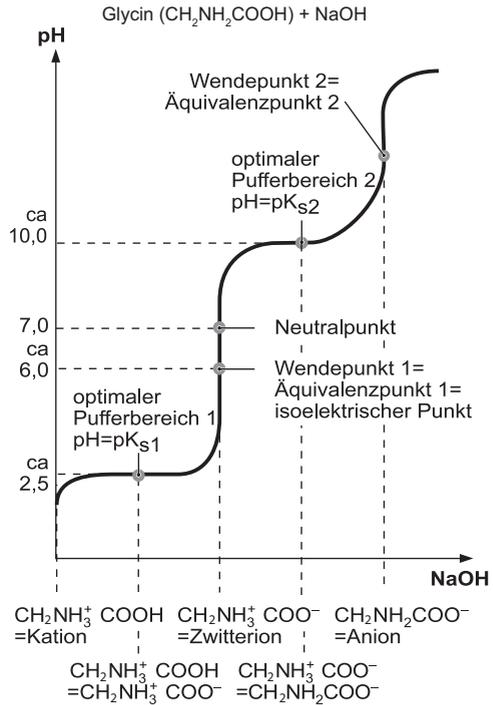


Abb. 18c: Titrationkurve Aminosäure + starke Base

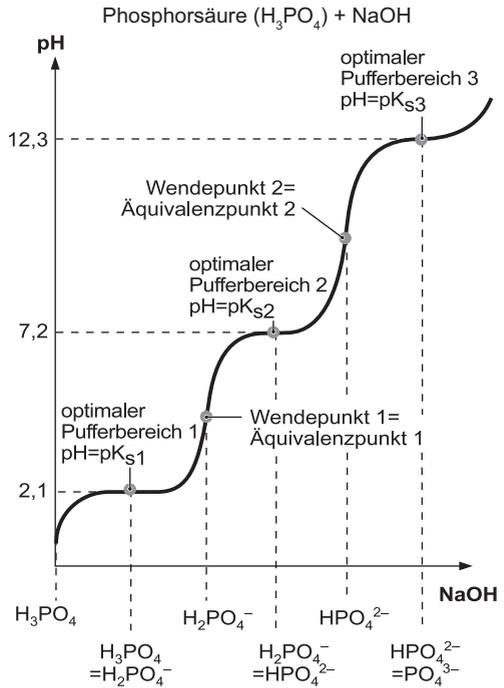


Abb. 18d: Titrationkurve 3-protonige Säure + starke Base