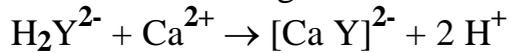


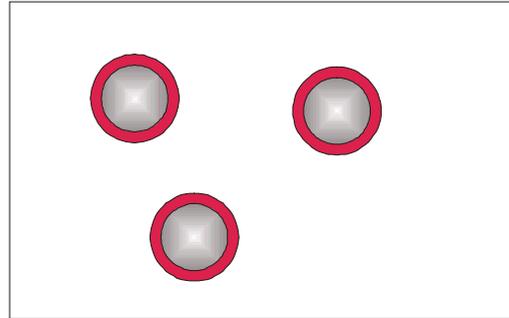
Titration mit EDTA (Komplexometrie)

Ca^{2+} -Ionen bilden mit einem Metallindikator einen roten Komplex. Bei Zugabe von EDTA bildet sich der stabilere Ca-EDTA-Komplex. Der freigesetzte Metallindikator hat eine grüne Farbe.



ANFANG

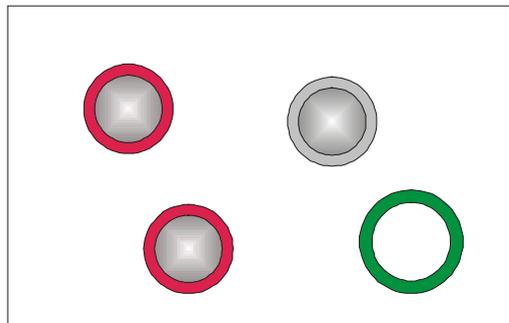
Ca^{2+} - Ionen bilden einen Komplex mit dem Metallindikator



EDTA - Zugabe

Ca^{2+} - Ionen bilden den stabileren Komplex mit EDTA. Teilweise freigesetzter Metallindikator ist grün.

Die Lösung nimmt eine Mischfarbe an.



Äquivalenzpunkt

Alle Ca^{2+} - Ionen sind durch EDTA komplexiert. Die Lösung ist durch den freigesetzten Metallindikator grün.

