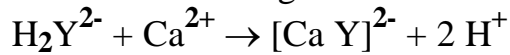


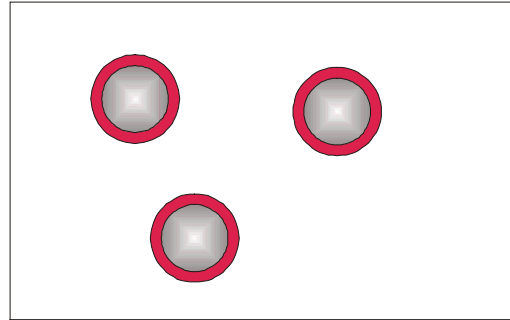
## Titration mit EDTA (Komplexometrie)

$\text{Ca}^{2+}$ -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

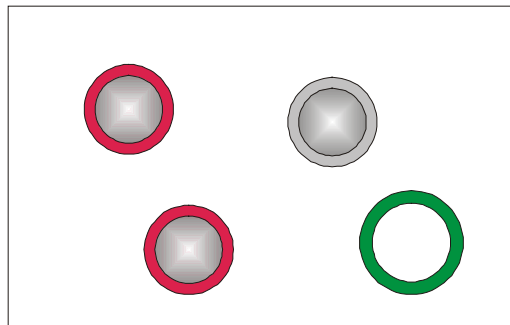
$\text{Ca}^{2+}$  - Ionen bilden einen Komplex mit dem Metallindikator



### EDTA - Zugabe

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

Die Lösung nimmt eine Mischfarbe an.



### Äquivalenzpunkt

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

