

Комплексонометрия

Комплексоны – доноры
электронных пар,- рабочие
растворы.

Комплексообразователи –
акцепторы электронных пар.

Tr-Б-
этилендиаминодвунариевая
соль тетрауксусной
КИСЛОТЫ

$$K_{\text{Ч. Ca}^{2+}}=2, K_{\text{H}}=10^{-10}$$

В кислой среде комплексные соединения разрушаются, поэтому определение проводят в присутствии аммиачного буферного раствора при $\text{pH}=8,82$.

Индикатором служит
Эриохром черный, с ним
координационное число
 $\text{Ca}^{2+}=1$, $K_{\text{н}}=10^{-8}$, поэтому
рабочий раствор Ca^{2+} берет на
себя, и потому индикатор
выделяется в свободном
виде.