

Waschmittel/Tenside

3.2. Wasserhärtebestimmung mit einer Seifenlösung

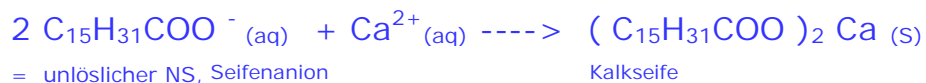
Prinzip der Bestimmung mit Seifenlösung nach BOUTRON / BOUDET

Seifenanionen reagieren mit Ca^{2+} - / und Mg^{2+} - Ionen zu unlöslicher Kalk- bzw. Magnesiumseife (weißer Niederschlag). Diese Seifenverluste verhindern das Schäumen.

Sind alle Ca^{2+} - / und Mg^{2+} - Ionen durch die Seife gebunden, bildet sich Schaum.

Über den Seifenverbrauch läßt sich die Ca^{2+} - / und Mg^{2+} - Ionenmenge bestimmen (= Gesamtwasserhärte).

Kalkseifen wirken übrigens als Schauminhibitoren*.



* = siehe Glossar

Quelle: 2009, <http://hschickor.de/tenside.html>