

Gehaltsbestimmung Natriumhypochlorit-Lösung

4,00 g Substanz werden mit Wasser R zu 100,0 ml ergänzt. 10,0 ml dieser Lösung werden in einem - Iodzahlkolben mit 30 ml Wasser R, 10 ml verdünnte Essigsäure R und 1 g Kaliumiodid R versetzt. Der Kolben wird sofort verschlossen und unter mehrmaligem Umschwenken 10 min lang vor Licht geschützt stehen gelassen. Anschließend wird mit Natriumthiosulfat-Lösung (0,1 mol/l) titriert. Gegen Ende der Titration wird 1ml iodidfreier Stärke-Lösung R zugesetzt.

$$\text{Gehalt}[\% (m / m)] = \frac{\text{Verbrauch } 0,1 N \text{ Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 [\text{ml}] \times \text{Faktor} \times 0,3546 \times 10}{\text{Einwaage}[\text{g}]} \quad (\text{aktives Chlor})$$

1 ml Natriumthiosulfat-Lsg. (0,1 mol/l) entspricht 3,546 mg aktivem Chlor.