

Konzentrationsbestimmung von Säuren und Basen in Lösungen durch Titration

Lösungen

- 1.) 1.25 mol/L
- 2.) 100 ml
- 3.) titriert wird HCO_3^\ominus , z_B ist also 1
auf 1 Liter: 1270 ml $\rightarrow c(\text{HCO}_3^\ominus)=0.00635$ mol/L

Beim Verdampfen des Wassers wird der gelöste wieder zu festem Kalk:



$$M(\text{CaCO}_3) = 100 \text{ g/mol}$$

$\rightarrow 0.635$ g/L, also 1.6 g auf 2.5 Liter