



TERUGTITRATIE



Kristalsoda is een hydraat van natriumcarbonaat. Met het experiment ga je de formule van het kristalsoda bepalen.

De molariteit van het zoutzuur is M.

De molariteit van het natronloog is M.

De toegevoegde hoeveelheid natronloog is mL.

De afgewogen hoeveelheid kristalsoda is g.

Filmpje: Terugtitratie

- 1 Geef de reactievergelijking van de zuurbase reactie tussen natriumcarbonaatoplossing en zoutzuur.
- 2 Bereken het aantal mol H^+ dat heeft gereageerd met de toegevoegde hoeveelheid natronloog.
- 3 Bereken hoeveel mol H^+ je aan het reactiemengsel hebt toegevoegd.
- 4 Bereken hoeveel mol H^+ gereageerd heeft met de natriumcarbonaatoplossing.
- 5 Bereken hoeveel mol natriumcarbonaat gereageerd heeft met het zoutzuur.
- 6 Bereken hoeveel mol natriumcarbonaat aanwezig is in de afgewogen hoeveelheid kristalsoda.
- 7 Bereken hoeveel gram natriumcarbonaat aanwezig is in de afgewogen hoeveelheid kristalsoda.
- 8 Bereken hoeveel gram water aanwezig is in de afgewogen hoeveelheid kristalsoda.
- 9 Bereken hoeveel mol water aanwezig is in de afgewogen hoeveelheid kristalsoda.
- 10 Geef de formule van kristalsoda.

