Practicum stroomgeleiding en oplosbaarheid

Hieronder vind je het onvolledige verslag bij deze proef. Vul de ontbrekende delen zelf in.

**Titel:** Stroomgeleiding en oplosbaarheid bij zouten.

**Onderzoeksvraag:**

Wat is de relatie tussen de oplosbaarheid van een zout en de stroomgeleiding?

**Hypothese:**

|  |
| --- |
|  |

**Theorie:**

Wat weet je al over de bouw van een zout (het rooster) en over stroomgeleiding van deze groep stoffen?

|  |
| --- |
|  |

**Werkwijze en benodigdheden:**

Benodigdheden:

* Calciumsulfaat, calciumcarbonaat en natriumcarbonaat
* Spatel
* Roerstaaf
* Drie bekerglazen van 100 mL
* Één maatcilinder van 100 mL
* Gedestilleerd water
* Een spanningsbron
* Een ampèremeter
* Twee koolstofelektrodes met bevestigingsplaatje
* Voldoende stroomdraadjes

Werkwijze:

* Bouw de opstelling waarmee je onderzoekt of een oplossing stroom geleidt. Gebruik koolstofelektrodes en een losse ampèremeter.
* Weeg 0,5 gram natriumcarbonaat af in een bekerglas van 100 mL
* Meet 50 mL gedestilleerd water af in de maatcilinder en voeg dit bij het natriumcarbonaat.
* Roer even door de oplossing en schrijf de waarnemingen op.
* Meet de stroom van de oplossing bij een spanning van 6 Volt.

Herhaal deze stappen voor calciumsulfaat en calciumcarbonaat.

Zet alle waarnemingen en meetwaarden overzichtelijk in een tabel.

**Uitvoering en waarnemingen:**

Geef een schematische tekening van de opstelling.

Waarnemingen:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Zout | Waarneming oplossing | Waarneming tijdens stroomgeleiding | Stroomsterkte(A) |
| Natriumcarbonaat |  |  |  |
| Calciumsulfaat |  |  |  |
| Calciumcarbonaat  |  |  |  |

**Conclusie:**

|  |
| --- |
| Geef antwoord op de onderzoeksvraag. |

**Vragen bij de proef:**

|  |
| --- |
| Verklaar je conclusie met behulp van begrippen op microniveau.Laat met een tekening zien wat er met het rooster van een zout gebeurd wanneer het zout oplost. Geef zowel de deeltjes in vaste fase als in oplossing weer. |