**Practicum 7: Zouten**

Herhaling onderwerp zouten

**Opdracht:**

Je gaat drie korte proeven uitvoeren rondom het onderwerp zouten.

De vraagstelling en verwerking van deze proeven gaat op dezelfde manier als in je praktisch schoolexamen.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **7A** | - | Los een klein schepje zinkchloride op in water.  Voeg hier een mL (1 cm) natronloog aan toe.  Filtreer de ontstane suspensie en damp het filtraat in. | |
|  | A | Geef de waarnemingen van deze proef. (ook van de stoffen voor de reactie). | |
|  | 1 | Geef de oplosvergelijking van zinkchloride. | |
|  | 2 | Geef de vergelijking van de neerslagreactie op de afgesproken wijze weer.. | |
| Notatie oplossing | | | reactievergelijking | |
|  | 3 | Geef de vergelijking voor het indampen van het filtraat. | |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **7B** | - | Je hebt een oplossing met daarin sulfaationen of sulfietionen.  Bedenk een werkplan om aan te tonen welke ionen in deze oplossing aanwezig zijn en voer dit werkplan uit. |
|  | B | Schrijf het werkplan voor deze proef op.  Schrijf dus op welke zoutoplossing je wilt toevoegen en waarom. |
|  | C | Geef alle waarnemingen van deze proef. |
|  | D | Geef de conclusie van deze proef. |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | 4 | Schrijf de vergelijking van de neerslagreactie op. Indien er geen reactie is opgetreden, schrijf je de neerslagreactie op van de reactie die had opgetreden, wanneer het andere ion aanwezig was geweest. | |
| Notatie oplossing | | | reactievergelijking | |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **7C** | - | | Je krijgt drie witte poeders: natriumsulfaat, bariumsulfaat en magnesiumsulfaat. Onderzoek welk poeder in welk bekerglas zit. Je mag alleen gebruik maken van water en andere (op school aanwezige) zouten. | | |
|  | E | | Schrijf het werkplan voor deze proef op.  Schrijf dus op welke zoutoplossing je wilt toevoegen en waarom. | | |
|  | F | | Vul de waarnemingentabel in. Denk aan de juiste formulering voor de waarnemingen. | | |
| Stof | | Uiterlijk | | + ……… | + ........... oplossing | |
| A | |  | |  |  | |
| B | |  | |  |  | |
| C | |  | |  |  | |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | G | | Geef de conclusie van deze proef. | |
| Stof | | Bepalende waarnemingen | | Conclusie | |
| A | |  | |  | |
| B | |  | |  | |
| C | |  | |  | |
|  | 5 | | Schrijf de vergelijking van de oplosreacties op. | |
|  | 6 | | Schrijf de vergelijking van de neerslagreactie op. | |