**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. |