



### OPDRACHT 1: ONBEKEND ZOUT



Ontwerp vier experimenten waarin je onderzoekt welk zout of welke zoutoplossing er in de vier gegeven reageerbuizen zit. Voer dit experiment uit.

- 1 magnesiumchloride *of* bariumchloride
- 2 kraanwater *of* demiwater (gedestilleerd water)
- 3 natriumsulfaat *of* natriumfosfaat
- 4 een natriumcarbonaatoplossing *of* een kaliumsulfaatoplossing

### OPDRACHT 2: IONEN VERWIJDEREN



Ontwerp vier experimenten waarin je met behulp van een neerslagreactie telkens één ionsoort uit een bekende zoutoplossing verwijdert. Voer deze experimenten uit.

- Verwijder de sulfaationen uit oplossing 1.
- Verwijder de magnesiumionen uit oplossing 2.
- Verwijder de koper(II)ionen uit oplossing 3.
- Verwijder de hydroxide-ionen uit oplossing 4.

- 1 natriumsulfaatoplossing (0,1M)
- 2 magnesiumnitraatoplossing (0,1M)
- 3 koper(II)sulfaatoplossing (0,1M)
- 4 kaliumhydroxide-oplossing (0,1M)

### OPDRACHT 3: ZOUTEN MAKEN



Ontwerp drie experimenten waarin je de zouten magnesiumhydroxide, natriumchloride en koper(II)carbonaat maakt. Voer deze experimenten uit.

### LIJST VAN BESCHIKBARE ZOUTOPLOSSINGEN



- |                            |                               |
|----------------------------|-------------------------------|
| • Bariumchloride-oplossing | • Koper(II)chloride-oplossing |
| • Zilvernitraatoplossing   | • Natriumcarbonaatoplossing   |
| • Natriumsulfaatoplossing  | • IJzer(III)nitraatoplossing  |
| • Kaliumcarbonaatoplossing | • Kaliumhydroxide-oplossing   |
| • Natriumnitraatoplossing  | • Koper(II)sulfaatoplossing   |
| • Natriumfosfaatoplossing  | • Magnesiumnitraatoplossing   |

