

Natronloog

Marja en Peter maken voor een schoolpracticum allebei een hoeveelheid natronloog. Vervolgens meten ze de pH van de gemaakte oplossingen.

- 1p **46** Wat is de notatie van natronloog?
- A NaOH (aq)
 - B NaOH (l)
 - C Na^+ (aq) + OH^- (aq)
 - D Na^+ (l) + OH^- (l)
- 1p **47** Marja heeft natronloog gemaakt door natriumhydroxide op te lossen in water. Ze bepaalt de pH. Deze blijkt 13 te zijn. Waarmee kon Marja de pH van de natronloog bepalen?
- A blauw lakmoespapier
 - B fenolftaleïne
 - C rood lakmoespapier
 - D universeelindicatorpapier
- 1p **48** Peter heeft ook natronloog gemaakt door natriumhydroxide op te lossen in water. Hij heeft evenveel natriumhydroxide gebruikt als Marja. Als hij de pH meet van zijn oplossing, blijkt deze 11 te zijn. Waardoor is de pH van de natronloog die Peter heeft gemaakt lager dan van de natronloog die Marja heeft gemaakt?
- A Peter heeft minder water gebruikt dan Marja.
 - B Peter heeft evenveel water gebruikt als Marja.
 - C Peter heeft meer water gebruikt dan Marja.
- Als natronloog enige tijd met lucht in aanraking is geweest, bevat de oplossing ook carbonaationen. Marja wil dit aantonen. Ze voegt aan natronloog die enige tijd met lucht in aanraking is geweest, een magnesiumnitraatoplossing toe.
- 2p **49** Kan de aanwezigheid van carbonaationen in de oplossing worden aangetoond op de manier die Marja gebruikt? Licht je antwoord toe.
- 1p **50** De carbonaationen zijn ontstaan door een reactie van natronloog met een stof die in lucht voorkomt. Welke stof is dit?
- A koolstofdioxide
 - B stikstof
 - C water(damp)
 - D zuurstof