

Neerslag

1 De docent van Lydian behandelt in de les het onderwerp zouten. Daarna
2 mogen de leerlingen zelf wat proefjes doen. Hiervoor staat op een grote
3 tafel een aantal potjes en flesjes.

4 Lydian neemt een potje waarop MgSO_4 staat. Met een beetje van dit
5 poeder maakt ze een oplossing. Ze pakt ook een flesje met een oplossing
6 van bariumhydroxide. Wanneer ze beide oplossingen samenvoegt,
7 ontstaat een neerslag. Lydian zegt dat uit Binas-tabel 35 blijkt dat het
8 neerslag bestaat uit magnesiumhydroxide. Haar docent zegt dat het
9 neerslag ook een andere stof bevat.

- 1p 40 Geef de rationele naam van MgSO_4 .
- 1p 41 Geef de reactievergelijking voor het oplossen van MgSO_4 .
- 2p 42 Geef de formule van bariumhydroxide.
- 1p 43 Welke kleur heeft lakmoes als het in contact komt met een oplossing van bariumhydroxide?
- A blauw
 - B groen
 - C paars
 - D rood
- 1p 44 Geef de naam van het soort mengsel dat ontstaat wanneer Lydian de twee oplossingen samenvoegt.
- 1p 45 Geef aan uit welk gegeven in Binas-tabel 35 is af te leiden dat het neerslag magnesiumhydroxide bevat.
- 1p 46 Geef de formule van de andere stof in het neerslag (regels 8 en 9).