

## 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  $\text{MgSO}_4$  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  $\text{MgSO}_4$ .
- 1p **41** Geef de reactievergelijking voor het oplossen van  $\text{MgSO}_4$ .
- 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).

---

### Bronvermelding

*Een opsomming van de in dit examen gebruikte bronnen, zoals teksten en afbeeldingen, is te vinden in het bij dit examen behorende correctievoorschrift, dat na afloop van het examen wordt gepubliceerd.*