

Tabel 45A

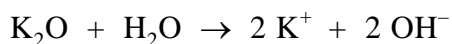
Met behulp van Binas-tabel 45A kan worden nagegaan of er een neerslag kan ontstaan wanneer twee zoutoplossingen worden samengevoegd.

Bart voegt een oplossing van zinksulfaat bij een oplossing van natriumfosfaat. Er ontstaat een neerslag. Bart zegt dat uit tabel 45A blijkt dat het neerslag bestaat uit zinkfosfaat.

- 1p **5** Geef de formule van zinkfosfaat.
- 1p **6** Hoe blijkt uit tabel 45A dat bij de proef van Bart een neerslag van zinkfosfaat ontstaat?

In tabel 45A staat bij een aantal combinaties van ionen een 'r'. Dit betekent dat het betreffende zout met water reageert.

Wanneer kaliumoxide in water wordt gebracht, treedt de volgende reactie op.



- 2p **7** Leg uit, aan de hand van de formules van de deeltjes in de reactievergelijking, of deze reactie een zuur-base reactie is of een redoxreactie.

Bij de combinatie van ammoniumionen en carbonaationen staat een 'o': ammoniumcarbonaat ontleedt in water. Bij deze ontleding vindt een zuur-base reactie plaats tussen de ionen die bij het oplossen van de stof vrijkomen. Bij deze reactie ontstaat onder andere CO_2 .

- 3p **8** Geef de vergelijking van de ontleding van ammoniumcarbonaat in water.