

| Vraag | Antwoord | Scores |
|-------|----------|--------|
|-------|----------|--------|

## Groene vlammen

- 33 maximumscore 1**  
waterstofchloride en water
- indien formules zijn gegeven in plaats van de namen 0  
indien een antwoord is gegeven als 'waterstof(ionen) en chloride(ionen en water)' 0
- 34 maximumscore 1**  
oplossing
- 35 maximumscore 1**  
koper(ionen) / koper(chloride)
- indien een formule is gegeven in plaats van de naam 0
- 36 D**
- 37 maximumscore 2**  
Een juiste berekening leidt tot de uitkomst 1,4 (g).
- berekening van de massaverhouding van Cu en  $\text{CuCl}_2$ : 63,5 (u) delen door de som van 63,5 (u) en  $2 \times 35,5$  (u) 1
  - berekening van het aantal gram Cu: de massaverhouding van Cu en  $\text{CuCl}_2$  vermenigvuldigen met 3,0 (g) 1
- 38 maximumscore 1**  
 $\text{O}_2$
- indien een naam is gegeven in plaats van de formule 0
- 39 B**
- 40** Voor vraag 40 moet altijd 1 scorepunt worden toegekend, ongeacht of er wel of geen antwoord gegeven is, en ongeacht het gegeven antwoord.
- 41 maximumscore 3**  
 $\text{Al}^{3+} + 3 \text{OH}^- \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3$
- uitsluitend  $\text{Al}^{3+}$  en  $\text{OH}^-$  voor de pijl 1
  - uitsluitend  $\text{Al}(\text{OH})_3$  na de pijl 1
  - het aantal deeltjes van elk element voor en na de pijl gelijk en de coëfficiënten weergegeven in zo klein mogelijke gehele getallen 1
- 42 A**