

■■■ Opgave 3

IJzer en chloor reageren in de massaverhouding 7 : 9.

- 3p 11 Bereken hoeveel gram chloor kan reageren met 19,3 gram ijzer.
- 3p 12 Bereken hoeveel gram ijzer je nodig hebt om 100 gram ijzerchloride te maken.
- 3p 13 Bereken hoeveel dm^3 chloor je nodig hebt om 100 gram ijzerchloride te maken. Chloor heeft een dichtheid van $3,2 \text{ g/dm}^3$.

Als 23,0 gram koper volledig reageert met zuurstof ontstaat 28,75 gram koperoxide.

- 2p 14 Bereken de massaverhouding waarin koper en zuurstof met elkaar reageren.
- 3p 15 Bereken hoeveel gram zuurstof ontstaat als we 18,0 gram koperoxide ontleden. Als je de massaverhouding Cu : O niet hebt kunnen berekenen, maar deze hier of later (nog) nodig hebt, neem dan 15 : 4.

Waterstof en zuurstof reageren in de massaverhouding 1 : 8. Koperoxide kan ook met waterstof reageren. Hierbij ontstaan water en koper.

- 3p 16 Bereken hoeveel gram waterstof nodig is om met 18,0 gram koperoxide te reageren.
- 2p 17 Bereken hoeveel gram koper en hoeveel gram water hierbij ontstaan..
- 54p