

**CALCIUM**

Annette doet een proefje met calcium, een grijze vaste stof. Ze brengt een stukje calcium in een reageerbuis die voor een vierde deel gevuld is met water. Annette ziet belletjes ontstaan en de vloeistof wordt wit en troebel. De reageerbuis wordt warm. Als Annette de bovenkant van de reageerbuis even bij een vlam houdt, hoort ze een plofje. Na enige tijd is er geen grijze vaste stof meer over.

- 1p ● **6** Welke bewering over de stof calcium is juist?  
**A** Calcium is een edel metaal.  
**B** Calcium is een legering.  
**C** Calcium is een onedel metaal.  
**D** Calcium is een ontleedbare stof.
- 2p ○ **7** → Noteer vier waarnemingen die Annette tijdens de proef heeft gedaan.
- 1p ○ **8** Annette heeft bij haar experiment het gas dat bij de reactie is ontstaan, aangetoond.  
→ Geef de naam van dat gas.

1 Annette vraagt aan haar lerares welke witte stof is ontstaan. Ze krijgt te horen dat  
2 deze stof calciumhydroxide is.  
3 Ze gaat onderzoek doen naar de oplosbaarheid van deze stof. Ze filtreert de  
4 troebele witte vloeistof. Ze noteert hoe het filtraat en het residu er bij deze filtratie  
5 uitzien. Vervolgens verdeelt ze het filtraat over twee reageerbuizen. Met elk van  
6 deze reageerbuizen doet ze een proef:  
7 Proef 1: In de eerste reageerbuis doet ze een rietje waarmee ze door de vloeistof  
8 blaast. Er ontstaat een troebele vloeistof.  
9 Proef 2: Ze dampt de inhoud van de tweede reageerbuis in. Na afloop zit er een  
10 klein beetje wit poeder in de reageerbuis: calciumhydroxide.

- 2p ○ **9** → Welke twee waarnemingen kan Annette doen aan het residu dat zij bij de filtratie (regel 4) heeft gekregen?
- 2p ○ **10** → Welke conclusie over het filtraat kan Annette trekken uit het resultaat van proef 1?
- 3p ○ **11** → Geef de vergelijking voor het indampen van het filtraat (proef 2).