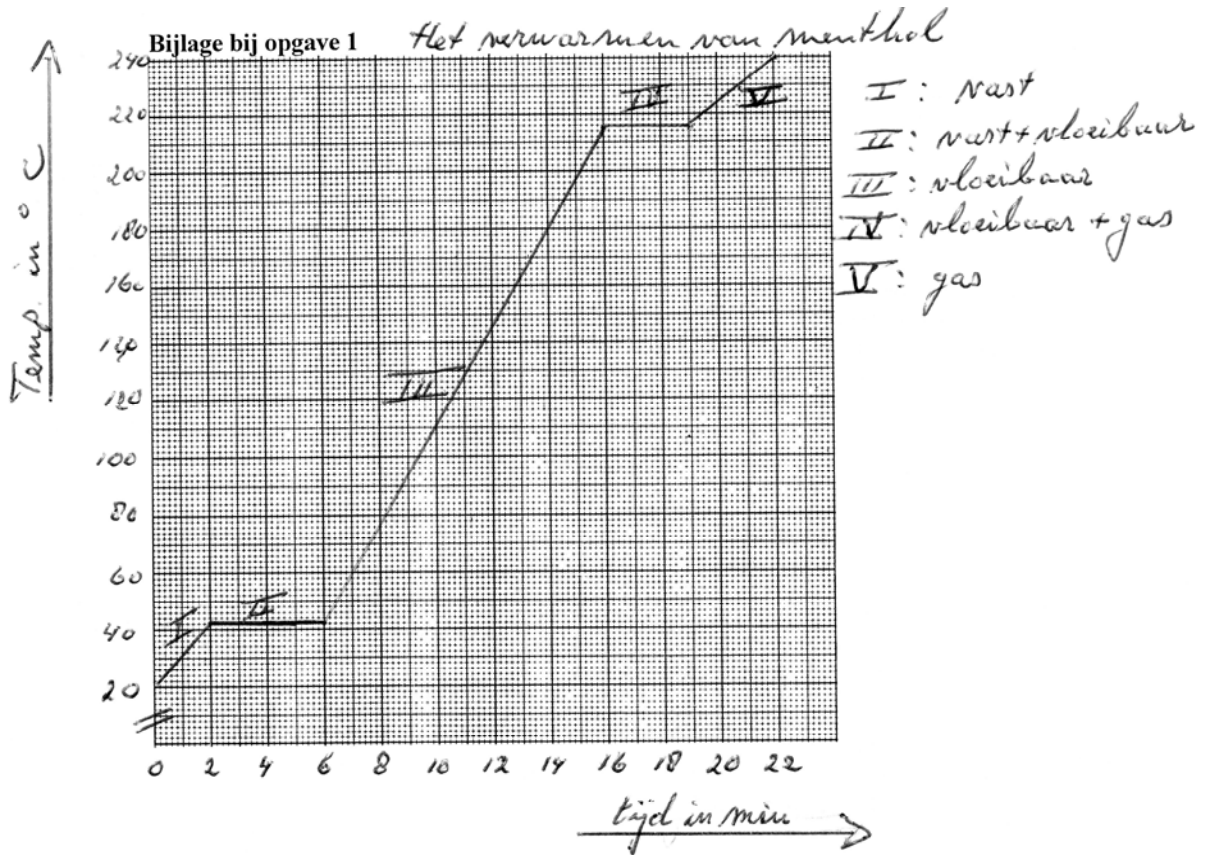


Antwoordmodel Proefwerk scheikunde 3HAVO hoofdstuk 1 Stoffen

1. a en b



2. Sluit de luchtregelring steek een lucifer aan, draai de gastoevoer open en steek de vlam aan. Bij verwarmen moet je altijd een niet-ruisende blauwe vlam gebruiken. Je moet de buis bij het verwarmen in de vlam zwenken. Als je de brander uitdoet moet je eerst de gastoevoer op de practicumtafel dichtdraaien en daarna de luchtregelring omhoog draaien.
- 3.
- Is geschikt, want metalen hebben een glimmend oppervlak; dus zou je met een metaal te maken kunnen hebben.
 - Is geschikt, want metalen geleiden warmte, andere stoffen niet, dus heb je met een metaal te maken.
 - Is geschikt, want niet alle stoffen hebben een blauwe kleur; dit sluit alle andere stoffen uit
 - Is geschikt, want niet alle stoffen lossen op in alcohol, dus alle stoffen die niet in alcohol oplossen vallen af.
 - Is niet geschikt, want van alle stoffen kun je in principe 500 mL nemen. Dit zegt dus niets over de stof zelf.
- 4.
- C De stof lost op in wasbenzine.
 - B Hij brengt een beetje van het gele poeder in water en roert goed.
 - Schrijf drie waarnemingen op die in de proeven 1, 2 of 3 staan.
 - De vloeistof blijft kleurloos;
 - De gele stof drijft op het water;
 - De stof verdwijnt;
 - Er ontstaat een heldere gele vloeistof;
 - Tijdens het smelten verandert de temperatuur niet.

- d Noem vier stoffeigenschappen van de stof die Karel heeft onderzocht.
- 1 Oplosbaarheid in water (proef 1);
 - 2 Kleur (de stof is geel);
 - 3 Oplosbaarheid in benzine (proef 2);
 - 4 Smeltpunt (proef 3).
- e A nog meer
B onverzadigd.
C zuivere stof
D emulsie.
- 5 Leg uit of je het wel of niet eens bent met de volgende uitspraken:
- a Niet mee eens; er kunnen meer stoffen opgelost zijn.
 - b Niet mee eens; het kan een mengsel van verschillende kleurloze vloeistoffen of een oplossing zijn.
 - c Mee eens; leidingwater is geen zuivere stof en heeft zodoende een kooktraject.
 - d Niet mee eens; amalgamen zijn legeringen die kwik bevatten.
 - e Niet mee eens; Zeepsop is een neutrale of basische oplossing.
- 6 Melk is beslist niet basisch maar neutraal. De kleur van het lakmoesstrookje geeft dit ook aan. De kleur van het lakmoesstrookje bij bleekwater is blauw, dus basisch en kan zodoende geen pH van 7 hebben. Hieruit volgt dat de pH-waarden van melk en bleekwater zijn verwisseld.
- 5
- a Ammonia is basisch.
 - b De pH zal dalen, omdat de hoeveelheid ammonia per volume-eenheid afneemt; van de stof (ammonia) die de hoge pH veroorzaakt is minder aanwezig, dus gaat de pH in de richting van 7.
 - c De oplossing is minder irriterend, omdat er minder van de irriterende stof (ammonia) per volume-eenheid aanwezig is..