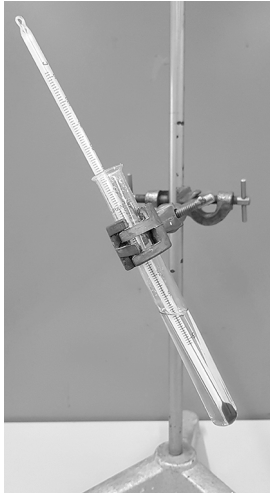


## Afkoelen van kaarsvet

---

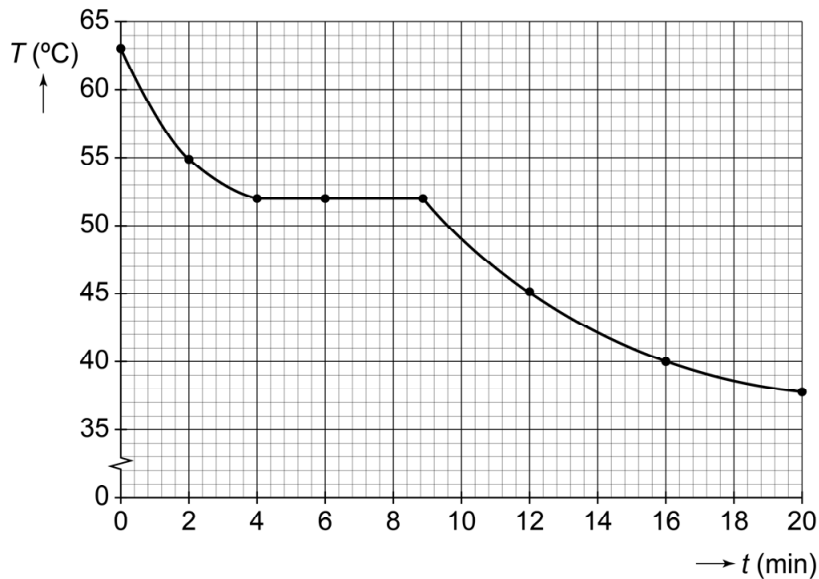
Tijdens een practicum krijgen Jolanda en Mahera gesmolten kaarsvet in een reageerbuis.



Ze laten het gesmolten kaarsvet afkoelen en meten regelmatig de temperatuur.

- 2p 1 Op de uitwerkbijlage staat een tabel over het kaarsvet terwijl het afkoelt in de reageerbuis.  
→ Zet in elke rij één kruisje in de juiste kolom.

Je ziet een diagram met de grafiek van hun meetresultaten.



Dit kaarsvet is een zuivere stof.

- 2p **2** Noteer het smeltpunt van deze zuivere stof in °C en noteer de naam van deze stof.
- 1p **3** Wat is juist over de temperatuurdaling tussen 12 en 16 min?  
**A** Die is even groot als de temperatuurdaling tussen 0 en 4 min.  
**B** Die is groter dan de temperatuurdaling tussen 0 en 4 min.  
**C** Die is kleiner dan de temperatuurdaling tussen 0 en 4 min.
- 1p **4** Welke fase(n) heeft dit kaarsvet op  $t = 6$  min?  
**A** alleen de vaste fase  
**B** zowel de vaste als de vloeibare fase  
**C** alleen de vloeibare fase  
**D** zowel de vloeibare als de gasfase  
**E** alleen de gasfase
- 1p **5** Wat is juist over het stollen van kaarsvet?  
**A** Dit is een chemische reactie.  
**B** Dit is een natuurkundig proces.  
**C** Dit is zowel een chemische reactie als een natuurkundig proces.  
**D** Dit is geen chemische reactie en ook geen natuurkundig proces.
- 1p **6** Mahera vraagt zich af of het stolpunt van kaarsvet anders is als zij de proef uitvoert bij een hogere omgevingstemperatuur.  
 Op de uitwerkbijlage staan twee zinnen over het stolpunt van kaarsvet.  
 → Omcirkel in elke zin de juiste mogelijkheid.

## Afkoelen van kaarsvet

---

1 Zet in elke rij één kruisje in de juiste kolom.

	blijft gelijk	neemt toe	neemt af
de massa			
het volume			
de dichtheid			

6 Omcirkel in elke zin de juiste mogelijkheid.

Een stolpunt is 

wel een
geen

 stofeigenschap.

Het stolpunt verandert 

wel
niet

 door een hogere omgevingstemperatuur.