

H3 Water & Lucht

2 KGT

Antwoorden

1. De drie fasen
2. Gas, vloeibaar, vast
3. Smelten
4. Sublimeren
5. Smelten, verdampen, condenseren, stollen/bevriezen, sublimeren, rijpen
6.
 1. Schaalverdeling
 2. Stijgbuis
 3. Reservoir
7. 74 °C
8. Graden Celsius
9. Kookpunt = 100 °C, Smeltpunt = 0 °C
10. Door het 0 punt te bepalen door de thermometer in ijswater te plaatsen en daarna het in kokend water te zetten en zo 100 °C af te tekenen. Daarna kun je een schaalverdeling erop zetten.
11. Het display
12.
 1. Gasslang
 2. Gasknop
 3. Luchtreghelschijf
 4. Schoorsteen
13. Dan bereiken de bellen die op de bodem ontstaan het wateroppervlak en klappen daar uit elkaar.
14. Het kookpunt van IJzer is 2750 °C
15. Kwik is dan vast
16. Kaarsvet is dan vloeibaar
17. Tussen 56 °C en 100 °C
18. Oplosmiddel = Water, opgeloste stoffen = suiker en smaakstof
19. Koolstofdioxide / CO₂ / Koolzuur
20.
 1. Oplossing
 2. Thermometer
 3. Koeltoren
 4. Koud water
 5. Warm(er) water
 6. Destillaat
21. Door rekening te houden met het verschil in kookpunten kun je stoffen scheiden door te destilleren. Je verwarmt de oplossing tot hoger dan het kookpunt van de ene stof maar lager dan de andere. De eerste stof verdampt en wordt opgevangen. In de koeltoren wordt het gas afgekoeld en condenseert het, de vloeistof wordt opgevangen in het destillaat.
22. Stikstof
23. Vacuüm of luchtledig
24. Atmosfeer of dampkring
25. Omdat er ook in je lichaam lucht zit die met dezelfde druk naar buiten duwt. Dit heet de tegendruk.