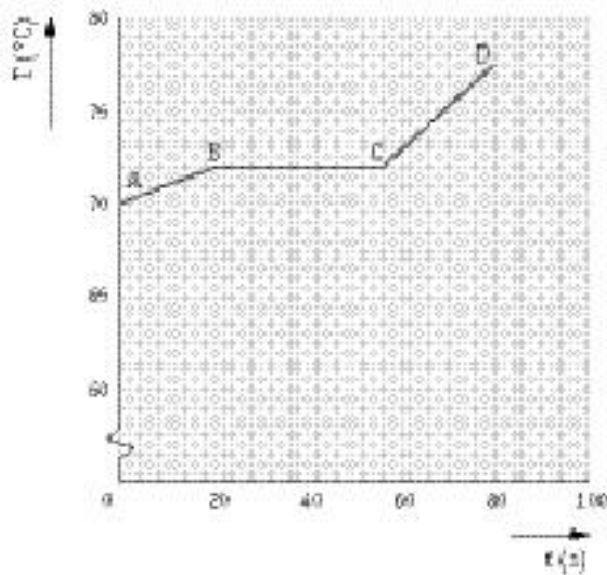


Oefenen 3vmb0 Hoofdstuk 4

- 1 In figuur 1 is het verloop weergegeven van de temperatuur van een bepaalde stof.



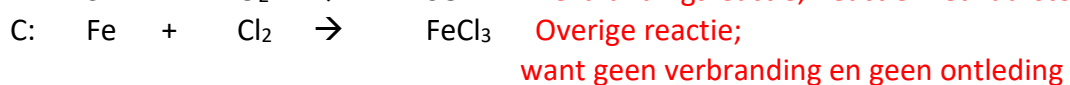
Figuur 1

- a Leg uit of de grafiek het smelten of stollen van de stof weergeeft. **Temperatuur gaat omhoog dus moet het 'smelten' zijn**
- b Bepaal het smeltpunt van de stof. **Ongeveer 72° C**
- c Geef aan in welke fase de stof is tussen:
A en B: **Vast**
B en C: **Vast en Vloeibaar**
C en D: **Vloeibaar**

- 2 Er zijn verschillende soorten reacties

- Ontledingsreactie, - Verbrandingsreacties en - Overige reacties

Benoem van de onderstaande reacties wat voor soort reactie het is en waarom.



- 3 Op een Etiket staat bij een bepaalde stof de volgende zinnen:

A- Bij inslikken slachtoffer NIET laten braken. **H-zin**

B- Bij gebruik goed ventileren **P-zin**

C- Kan brandwonden veroorzaken **P-zin**

Welke zinnen zijn een H-zin en welke zinnen een R-zin?

- 4 Wat is de betekenis van pictogram A en B? **A: Corrosief, bijtend B: Brandbevorderend**



A



B

- 5 Reken om:
 $23^{\circ}\text{C} = 296$ Kelvin 23 Kelvin = -250 ° C
- 6 Zijn de onderstaande acties een Natuurkundig proces of een Chemische reactie?
A: Het koken van een ei **Chemische; het ei verandert, originele stof kan niet terug**
B: Het branden van een kaars **Chemische, Kaarsvet verbrand er komen andere stoffen**
C: Het zagen van een houten balk **Natuurkundig, Hout blijft hout (kleinere stukjes)**
- 7 Omschrijf wat volgens Natuurkundigen een 'zuivere stof' is.
een stof waarin slechts één soort moleculen zit.
- 8 Wanneer je zout en zand moet scheiden heb je 3 stappen die ieder een naam hebben.
Extraheren, Filtreren en
- Wat is de naam van die derde stap? **Indampen.**
- 9 Een stof kun je herkennen aan hun stoffeigenschappen
Welke van de onderstaande zaken zijn wél en welke géén stoffeigenschap?
A Kleur **Wel (mits het materiaal niet geschilderd is o.i..d)**
B Kookpunt **Wel**
C Wat het Gewicht is **NIET, Hangt af van hoeveel materiaal het is**
D Hoe Zwaar iets is **NIET, Hangt af van hoeveel materiaal het is**
E Oplosbaarheid **Wel**
- 10 Wat gebeurt er met de onderlinge aantrekkingskracht van moleculen als de temperatuur hoger wordt? **Onderlinge aantrekkingskracht verandert niet.**
- 11 Wat kun je zeggen over de Temperatuur als de moleculen niet meer bewegen?
Temperatuur zit op het absolute nulpunt dus 0 Kelvin (-273° C)
- 12 Hoeveel verschillende atomen bestaan er ongeveer? (Meerkeuze)
A 100 B 1000 C 1000 000 D 1000 000 000
Met die atomen zijn er miljarden stoffen mogelijk.
- 13 Als een vloeistof sterk in temperatuur daalt krijgen we een keer te maken met een Faseovergang.
Welke faseovergang zal dat zijn?
**Als de temperatuur daalt gaat de snelheid van de moleculen lager worden waardoor ze nog wel bewegen maar andere moleculen niet meer los laten.
Dan wordt de vloeistof een vaste stof.**

