Begrippenlijst Stoffen (Hoofdstuk 7)

|  |  |
| --- | --- |
| Definities (leren uit je hoofd) | |
| Stof eigenschappen | *Kenmerken waaraan je een bepaalde stof kunt herkennen*  Voorbeelden van stofeigenschappen zijn:   * Kleur, geur en smaak * Stroom geleidend (metalen) * Warmte geleidend (metalen) * Kookpunt, smeltpunt, dichtheid, soortelijke warmte (Binas tabel 15, 16 en 17) * Wordt aangetrokken door een magneet (ijzer en nikkel) * Oplosbaar in water * Sterk (kan tegen krachten) |
| Dichtheid | *De massa van 1 cm3 (of 1 dm3) van een stof.*  De dichtheid wordt aangegeven met de Griekse letter rho = ρ  In je Binas (15-16-17) staan de dichtheden van veelgebruikte stoffen.  De eenheid is gram per kubieke centimeter (g/cm3) of kilogram per kubieke decimeter (kg/dm3) Dit is dezelfde waarde!  (1 g/cm3 = 1kg/dm3) |
| Volume | *Hoeveel plaats (ruimtelijk) neemt een voorwerp in (bij wiskunde is dit de inhoud).*  *Het symbool is de hoofdletter V.*  *De eenheid is cm3 of ml, dm3 of l.* |
| Massa | *De massa wordt bepaald door het aantal deeltjes (atomen) waaruit de stof bestaat.*  *Het symbool voor de massa is de kleine letter m.*  *De eenheid voor de massa is de kilogram (kg) en soms de gram (g)* |
| Oppervlakte | *De oppervlakte is de platte ruimte die een voorwerp inneemt, bij wiskunde heb je geleerd dat dit onder andere lengte x breedte is.*  *Het symbool voor de oppervlakte is de hoofdletter A.*  *De eenheid is o.a. de vierkante centimeter (cm2)* |
| Fase | *Dit is de toestand waarin een stof voorkomt.*  Er zijn drie toestanden:   1. Vaste stof (s) 2. Vloeistof (l) 3. Gas (g) |
| Fase overgang | *Het veranderen van een fase door te verwarmen of juist af te koelen.*  Er zijn 6 verschillende fase veranderingen.   1. Smelten (van vast naar vloeibaar) 2. Verdampen (van vloeibaar naar gas) 3. Sublimeren of vervluchtigen (van vast naar gas) 4. Stollen (van vloeibaar naar vast) 5. Condenseren (van gas naar vloeibaar) 6. Rijpen (van gas naar vast) |
| Smeltpunt (stolpunt) | *Dit is de temperatuur waarbij een vaste stof smelt (of een vloeistof stolt).*  In Binas tabel 15 en 16 staan de smeltpunten en de stolpunten |
| Kookpunt (condensatiepunt) | *Dit is de temperatuur waarbij een vloeistof kookt (of een gas condenseert)*  In Binas tabel 16 en 17 staan de kookpunten*.* |
| Pictogrammen | *Gevaarlijke stoffen worden aangegeven met plaatjes, die noemen we pictogrammen.*  In Binas tabel 31 en 39 staan de pictogrammen met hun betekenis. |
| Afval verwerking | *De afvalverwerking gaat over wat jij thuis met het afval moet doen.*  Binas tabel 43 gaat over het afval thuis |
| Hergebruiken | *Hergebruiken is het opnieuw gebruiken van het voorwerp.*  Statiegeld flessen is een voorbeeld van hergebruik |
| Recyclen | *Recyclen is het opnieuw gebruiken van het materiaal. Voorwerpen worden uit elkaar gehaal.*  De glasbak is een voorbeeld van recyclen |