**Scheikunde toets hoofdstuk 1**

Begrippen:

|  |  |
| --- | --- |
| 1.1 | |
| **Waarnemingen** | Dit doe je met je zintuigen; horen, zien en (voorzichtig) ruiken |
| **Stofeigenschappen** | Waarneembare eigenschap waaraan je stof herkent |
| **Fase of aggregatietoestand** | De toestand waarin een stof voorkomt: vast, vloeibaar, gasvormig |
| **Kleur en geur** | Stofeigenschappen |
| **Dichtheid** | Massa van 1 cm³ of 1 mL van een stof |
| **Stoffen** | Materie, materiaal; alles wat massa heeft; je herkent het aan stofeigenschappen |
| **Zuivere stof** | één stof. Een zuivere moleculaire stof bestaat uit één soort moleculen |
| **Mengsel** | Bestaat uit verschillende stoffen |
| **Oplossing** | Helder mengsel van een opgeloste stof in een oplosmiddel, bijvoorbeeld zout in water |
| **Oplosmiddel** | Vloeistof waarin een andere stof oplost |
| **Emulgator** | Hulpstof die slecht mengbare vloeistoffen mengt, bijvoorbeeld zeep of eigeel; hulpstof die hydrofobe en hydrofiele stoffen gemengd houdt |
| **Emulsie** | Troebel mengsel van twee slecht mengbare vloeistoffen met een emulgator |
| **Rook** | Heterogeen mengsel van kleine vaste deeltjes in een gas |
| **Schuim** | Heterogeen mengsel van een gas in een vloeistof of vaste stof |
| **Legering of alliage** | Homogeen mengsel van metalen |
| **Homogeen mengsel** | Mengsel waarin de bestanddelen volledig gemengd zijn, je kunt ze niet onderscheiden |
| **Heterogeen mengsel** | Mengsel waarin je de verschillende bestanddelen kunt onderscheiden, bijvoorbeeld sinaasappelsap |
| **Smeltpunt** | De temperatuur waarbij een zuivere stof smelt |
| **Stolpunt** | De temperatuur waarbij een zuivere stof stolt |
| **Stoltraject** | Temperatuurgebied tussen twee temperaturen waarin een mengsel stolt |
| **Smelttraject** | Temperatuurgebied tussen twee temperaturen waarin een mengsel smelt |
| **Kookpunt** | De temperatuur waarbij een zuivere stof kookt |
| **Kooktraject** | Temperatuurgebied tussen twee temperaturen waarin een mengsel kookt |
| 1.2 | |
| **Laboratoriumschaal** | Productieproces op kleine schaal voor het maken van een kleine hoeveelheid stof |
| **Industriële schaal** | Schaal waarop je werkt om een product massaal te produceren, bijvoorbeeld een fabriek; productie van stoffen op grote schaal in fabrieken |
| **Afschenken** | De heldere vloeistof boven een bezinksel in een andere regeerbuit gieten |
| **Bezinken** | Het langzaam naar de bodem zakken van vaste stoffen in een suspensie |
| **Zeven** | Scheidingsmethode waarbij je een vaste stof van een vloeistof scheidt met een zeef; je maakt gebruik van het verschil in deeltjesgrootte |
| **Filtreren** | Scheidingsmethode waarbij je een vaste stof van een vloeistof scheidt met een filter; je maakt gebruikt van het verschil in deeltjesgrootte |
| **Filtraat** | Vloeistof die door het filter is gegaan bij filtreren |
| **Residu** | Vaste stof die op het filter achterblijft na filtreren en extraheren; vloeistof die in de destilleerkolf achterblijft na destilleren |
| **Deeltjesgrootte** | De grootte van de deeltjes waaruit de stof bestaat |
| **Centrifugeren** | Scheiden van stoffen door snel rond te draaien in een centrifuge; je maakt gebruik van het verschil in dichtheid |
| **Oplosbaarheid** | Geeft aan hoeveel gram stof maximaal oplost in 1 liter oplossing |
| **Extractie of extraheren** | Scheidingsmethode waarbij de ene stof in het mengsel wel oplost in een oplosmiddel en de andere stof niet |
| **Extractiemiddel** | Oplosmiddel dat je bij extraheren gebruikt, de ene stof lost wel op en de andere stof niet |
| **Extract** | Vloeistof met opgeloste stoffen na extraheren |
| **Indampen** | Scheidingsmethode waarbij je het oplosmiddel verdampt tot de opgeloste stof overblijft |
| **Kookpunt** | De temperatuur waarbij een zuivere stof kookt |
| 1.3 | |
| **Actieve kool** | Veel gebruikt adsorptiemiddel met een groot oppervlak |
| **Adsorberen** | Scheidingsmethode waarbij je ongewenste stoffen uit een oplossing haald met behulp van een adsorptiemiddel |
| **Adsorptiemiddel** | Haalt ongewenste stoffen uit een oplossing, doordat de stoffen eraan blijven hangen bijvoorbeeld actieve kool |
| **Aanhechtingsvermogen** | De mate waarin een stof aan een andere stof kan hechten |
| **Destillatie** | Scheidingsmethode waarbij je een mengsel van vloeistoffen scheidt door een vloeistof te verdampen; de damp wordt daarna afgekoeld, zodat de damp condenseert |
| **Destillaat** | Vloeistof die je opvangt bij destilleren |
| **Loopvloeistof** | De vloeistof waarin stoffen oplossen bij chromatografie |
| **Vloeistoffront** | Geeft aan tot hoe hoof de vloeistof is gestegen in een chromatogram |
| **Chromatogram** | Papier waarop chromatografie is uitgevoerd |
| **Chromatografie** | Scheiding op basis van verschil in aanhechtingsvermogen aan het papier en oplosbaarheid in de loopvloeistof |
| **Referentie** | Zuivere stof waarmee je een onbekende stof vergelijkt, bijvoorbeeld bij chromatografie |
| **Monster** | Kleine hoeveelheid stof voor een onderzoek |
| 1.4 | |
| **Massapercentage** | Is het percentage van de massa van een bepaalde stof in een mengsel |
| **Volumepercentage** | Het percentage van het volume van een bepaalde vloeistof of gas in een mengsel |
| **Concentratie** | Geeft aan hoeveel gram opgeloste stof in 1 L van een oplossing zit |
| **Oplosbaarheid** | Geeft aan hoeveel gram stof maximaal oplost in 1 liter oplossing |
| **Verzadigde oplossing** | Een oplossing waarin de maximale hoeveelheid van een bepaalde stof is opgelost |