**1.1**

**synthetisch materiaal**

Materialen die door de mens zijn gemaakt.

**Natuurlijk materiaal**

Materiaal dat afkomstig is van planten of dieren

**Duurzaam**

Benaming voor materiaal dat geen negatieve invloed heeft op onze leefomgeving, nu of in de toekomst.

 **Zelf herstellend materiaal**

Materiaal dat zichzelf kan repareren na een lichte beschadiging zoals een scheur of een kras.

**textiel**

Materialen waarbij van garen een doek is gemaakt. Wordt onder andere kleding van gemaakt.

 **Additief**

Ander woord voor hulp stof

**Composiet**

Combinatie van materialen

**Materiaal**

Iets waar je voorwerpen of bruikbare producten van kunt maken.

**Materiaaleigenschap**

Eigenschap van een materiaal, zoals dichtheid of treksterkte

**Week maker**

Eigenschap van een materiaal, zoals dichtheid of treksterkte

**Kunststof**

Synthetisch materiaal dat wordt gemaakt uit aardolie. Een ander woord voor kunststof is plastic.

1.2

 **TGG-waarde**

Grenswaarde die aangeeft hoeveel er van een stof in de lucht mag voorkomen.

**Kooktrajectkooktraject**

Temperatuurgebied waarin een mengsel kookt.

**Bestanddeel**

Een onderdeel van een mengsel.

**Smeltpunt**

Temperatuur waarbij een stof begint te smelten.

**Schuim**

Heterogeen mengsel van een gas in een vloeistof of van een gas in een vaste stof.

**Emulsie**

Troebel heterogeen mengsel van kleine vloeistofdeeltjes die in een andere vloeistof zweven.

**Zuivere stof**

Stof die uit maar één bestanddeel bestaat.

**Massapercentage**

Het aandeel van de massa van een bepaalde stof in de massa een mengsel. Wordt meestal gebruikt bij vaste stoffen.

**Smelttraject**

Temperatuurgebied waarin een mengsel smelt.

**Volumepercentage**

Het aandeel van het volume van een bepaalde stof in het volume van een mengsel. Wordt meestal

gebruikt bij vloeistoffen.

**Homogeen mengsel**

 Mengsel dat zich in één fase bevindt: vloeibaar, vast of gasvormig. De

verschillende bestanddelen zijn niet meer onderscheidbaar.

**Rook**

Heterogeen mengsel van zeer fijne vaste stofdeeltjes in een gas.

**Kookpunt**

Temperatuur waarbij een stof begint te koken.

**Heterogeen mengsel**

Mengsel waarvan de verschillende bestanddelen nog van elkaar te onderscheiden zijn.

**Oplosmiddel**

Mengsel waarvan de verschillende bestanddelen nog van elkaar te onderscheiden zijn.

**Suspensie**

Troebel heterogeen mengsel van kleine, vaste stofdeeltjes die in een vloeistof zweven.

**Nevel**

Heterogeen mengsel van kleine vloeistofdruppeltjes, verdeeld in een gas.

**Emulgator**

Toevoeging aan emulsie die ervoor zorgt dat de emulsie stabiel blijft.

**Opgeloste stof**

Stof die is opgelost in het oplosmiddel. Het zo verkregen mengsel noem je een oplossing.

**Gel**

Heterogeen mengsel van een vloeistof in een vaste stof.

**Concentratie**

Hoeveelheid stof die is opgelost in een oplossing. Weergegeven in gram per liter.

**Legering**

Mengsel van samengesmolten metalen.

**Oplossing**

Vloeibaar homogeen mengsel.

**Mengsel**

Combinatie van twee of meer stoffen (bestanddelen).

1.3

**extractiemiddel**

Oplosmiddel dat wordt gebruikt voor extractie

**Bezinken**

Scheidingsmethode die wordt toegepast bij emulsies en suspensies. Berust op verschil in dichtheid: de stof met de grootste dichtheid zakt naar beneden.

**Indampen**

Scheidingsmethode om een vaste stof uit een oplossing te halen. Berust op het verschil in kookpunt

**filtraat.**

Stof die tijdens filtratie door het filter heen loopt.

**Destilleren**

Het scheiden van homogene vloeistofmengsels door verhitting.

**Adsorptie middel**

Middel dat wordt gebruikt voor de scheidingsmethode adsorptie. Het middel heeft een enorm groot intern contactoppervlak, waar smaak- en kleurstoffen zich aan kunnen hechten. Een veelgebruikt adsorptiemiddel is actieve kool.

**Adsorberen**

Het scheiden van stoffen door het gebruik van een adsorptiemiddel.

**Chromatografie**

Scheidingsmethode die berust op het verschil in oplosbaarheid van de loopvloeistof en het aanhechtingsvermogen aan het papier (papierchromatografie). Wordt gebruikt om kleurstoffen van elkaar te scheiden.

**Destillatie**

Scheidingsmethode die kan worden gebruikt voor homogene vloeistofmengsels. Het verschil in kookpunt van de bestanddelen moet minstens 20 °C zijn.

**Destillaat**

De opgevangen vloeistof die het gevolg is van destillatie.

**Extraheren**

Het scheiden van mengsels van vaste stoffen.

**Zeven**

Grove manier van filtreren.

**Adsorptiemiddel**

 Scheidingsmethode die gebruikmaakt van een adsorptiemiddel.

**Filtratie**

Scheidingsmethode om vaste deeltjes mee uit een vloeistof of een gas te halen. Berust op het verschil in korrelgrootte.

**residu (destillatie)**

Vloeistof die na het destilleren in de kolf achterblijft.

**Scheidingsmethode**

Manier waarop je stoffen kunt scheiden.

**Residu (filtratie)**

Stof die na het filtreren achterblijft op het filter.

**Centrifugeren**

Scheidingsmethode die wordt toegepast bij emulsies en suspensies. Berust op verschil in dichtheid: de stof met de grootste dichtheid wordt naar buiten geslingerd.

**Extractie**

Scheidingsmethode voor het scheiden van vaste stoffen. Berust op het verschil in oplosbaarheid van de bestanddelen.

**Filtreren**

Vaste deeltjes uit een vloeistof of gas halen, op basis van de korrelgrootte van de vaste deeltjes.

**1.4**

**Ontledingsreactie**

Chemische reactie waarbij, uit één beginstof, twee of meer ontledingsproducten ontstaan. Wordt ook wel ontleding genoemd.

**Verbrandingsreactie**

Chemische reactie tussen een brandstof en zuurstof. Wordt ook wel verbranding genoemd. Tijdens een verbrandingsreactie kun je rook en vuur waarnemen.

**Ontbrandingstempratuur**

Minimale temperatuur die nodig is om een brandstof aan te kunnen steken.

**Reactieschema**

Weergave van een chemische reactie met behulp van woorden.

**Chemische reactie**

Proces waarbij stoffen verdwijnen en er nieuwe stoffen ontstaan.

**Verbranding**

Chemische reactie tussen een brandstof en zuurstof. Wordt ook wel verbrandingsreactie genoemd. Tijdens een verbranding kun je rook en vuur waarnemen.

**Reactant**

Stof die als gevolg van een chemische reactie verdwijnt. Ook beginstof genoemd.

**ontleding**

Chemische reactie waarbij, uit één beginstof, twee of meer ontledingsproducten ontstaan. Wordt ook wel ontledingsreactie genoemd.

**Reactieproduct**

Stof die ontstaat als gevolg van een chemische reactie.

**Beginstof**

Stof die als gevolg van een chemische reactie verdwijnt. Ook reactant genoemd.