**Havo 3:**

**§ 3.1**

1. Chemische reactie: proces waarbij er stoffen verdwijnen en er nieuwe stoffen ontstaan.
2. Beginstoffen: stoffen die verdwijnen in een chemische reactie
3. Reactieproducten: stoffen die ontstaan bij een chemische reactie
4. Waarneming: Alles wat je met je zintuigen kunt beschrijven
5. Faseovergang: wanneer een stof van fase verandert
6. Mengen: het bij elkaar doen van twee of meer zuivere stoffen
7. Smeltpunt: temperatuur waarop de zuivere stof smelt (s 🡪 l)
8. Kookpunt: temperatuur waarop de zuivere stof kookt (l 🡪 g)
9. Aggregatietoestand: fase (gas, vloeibaar, vast)
10. Fase: aggregatietoestand (gas, vloeibaar, vast)

**§ 3.2**

1. Ontleden: het uitvoeren van een ontledingsreactie
2. Reactieschema: de chemische reactie in een schema in woorden
3. Ontledingsreactie: een reactie waarbij 1 beginstof verdwijnt en 2 of meer reactieproducten ontstaan.
4. Elektrolyse: ontledingsreactie die gebruik maakt van elektrische stroom
5. Thermolyse: ontledingsreactie die gebruik maakt van warmte
6. Fotolyse: ontledingsreactie die gebruik maakt van licht
7. Ontleedbare stoffen: een zuivere stof die je kunt ontleden
8. Niet-ontleedbare stoffen: een zuivere stof die je niet kunt ontleden
9. Smelttraject: de temperatuur blijft bij het smelten van een mengsel een beetje stijgen
10. Kooktraject: de temperatuur blijft bij het koken van een mengsel een beetje stijgen.
11. Zuivere stof: een stof die bestaat uit één soort stof
12. Mengsel: een mengsel van twee of meer soorten stoffen

**§ 3.3**

1. Productie: het maken van producten
2. Elektrode: transportmiddel van stroom
3. Dichtheid: de massa van een stof per volume van die stof
4. Blokschema: schema van een productieproces waarbij handelingen in de blokken staan en stoffen bij de pijlen
5. Recyclen: hergebruiken

**§ 3.4**

1. Salmiak: het hoofdbestanddeel van drop
2. Vormingsreactie: een reactie die bestaat uit 2 of meer beginstoffen, 1 reactieproduct ontstaat
3. Zoutzuur: waterstofchloride (HCl (g)) opgelost in water
4. Ammonia: ammoniak (NH3 (g)) opgelost in water
5. Indampen: een scheidingsmethode die gebaseerd is op een verschil in kookpunt tussen het oplosmiddel en de opgeloste stof
6. Energie-effect: bij iedere reactie komt er of energie vrij of is er energie nodig
7. Endotherm: er is energie nodig tijdens de reactie
8. Exotherm: er komt energie vrij bij de reactie

**§ 3.5**

1. Massa: de hoeveelheid van een stof
2. Massaverhouding: de vaste verhouding van de massa waar beginstoffen reageren en reactieproducten worden gevormd
3. Wet van massabehoud (Lavoisier): de massa van alle stoffen voor de reactie is samen net zo groot als de massa van alle reactieproducten bij elkaar.
4. Overmaat: wanneer er bij een reactie een teveel is aan 1 van de beginstoffen
5. Ondermaat: wanneer er tijdens een reactie een tekort is aan 1 van de beginstoffen
6. Diagram: een schematische, grafische weergave van een proces of van een aantal grootheden en hun onderlinge verband.

**§ 3.6**

1. Explosie: ontploffing
2. Rendement: het percentage van de oorspronkelijk aanwezige stof dat na zuivering of scheiding aanwezig is