# Begrippenlijst nask 2 (scheikunde) (Hoofdstuk 5 )

|  |  |
| --- | --- |
| Definities (leren uit je hoofd) | |
| Zout | ***Een stof die is gemaakt van een metaal(ion) en een niet metaal(ion).***  Voorbeelden: IJzer(II)oxide (roest) (FeO), keukenzout (NaCl), Gips (CaSO4), soda (Na2CO3), krijt (CaCO3) |
| Metaal | ***Het element dat bij een reactie een positief ion vormt door een elektron (of meer elektronen) af te staan.***  Bekijk je periodieksysteem in BINAS zodat je de metalen kunt herkennen.  Alle metalen hebben een paar stofeigenschappen die hetzelfde zijn:   * Glimmen in zuivere toestand. * Geleiden de warmte goed * Geleiden de elektriciteit goed   Zijn buigzaam en te smelten. |
| Niet-metaal | ***Het element dat bij een reactie een negatief ion vormt door een elektron (of meer elektronen) op te nemen.***  Bekijk je periodieksysteem in BINAS zodat je de niet-metalen kunt herkennen. |
| Triviale naam | ***De huis, tuin en keuken benaming van een stof. Deze naam is landsafhankelijk en niet de scheikundige wetenschappelijke naam.***  Voorbeelden: Keukenzout, gips, kalk, salmiak, …  Kijk voor de vertaling van de triviale namen in je BINAS (Tabel 42) |
| Rationele naam of systematische naam | ***De wetenschappelijke naam van een stof afgeleid van de atoomsoorten die in het molecuul voorkomen.***  Voorbeelden: Natriumchloride, Calciumsulfaat, Calciumcarbonaat, ammoniumchloride (dit zijn de rationele namen van bovenstaande voorbeelden).  Kijk weer in tabel 42 van je BINAS. |
| Ion | ***Een geladen deeltje (positief of negatief)***  Bij een reactie kan een atoom een elektron opnemen of afstaan.  Als een atoom een elektron opneemt neemt zij ook een beetje negatieve lading op (een elektron is negatief geladen) dus het atoom wordt negatief geladen en dit noemen we dan een negatief ion.  Als een atoom een elektron afstaat, staat zij ook een beetje negatieve lading af en houdt zij positieve lading over, dus het atoom wordt positief geladen en dit noemen we een positief ion. |
| Samengesteld ion | ***Het negatieve ion kan soms uit twee niet metalen bestaan die in een vaste groep voorkomen.***  Voorbeelden (BINAS tabel 35 eerste rij achter aan)   * Hydroxide (OH-) * Nitraat (NO3 -) * Carbonaat (CO3 2-) * Sulfaat (SO4 2-) * Fosfaat (PO4 3-)   Er bestaat ook één positief samengesteld ion en dat is  ammonium (NH4 +) |
| Oplosbaarheid | ***Een stof eigenschap die aangeef of een stof wel of niet oplosbaar is in water.***  Een stof die oplosbaar is in water “verdwijnt” in water zonder daarbij te reageren.  In tabel 35, van je BINAS, staat een oplosbaarheidstabel van zouten. |

|  |  |
| --- | --- |
| Oplossing | ***Een mengsel van een vloeistof als oplosmiddel en een andere stof die helder is.***  Je ziet de andere stof (vaste stof, vloeistof of gas) niet meer terug in het oplosmiddel.  We gebruiken vaak water als oplosmiddel, maar het kan ook alcohol, wasbenzine, aceton of een andere vloeistof zijn. |
| Suspensie | ***Een mengsel van een vloeistof en een vaste stof die troebel is.***  Als een vaste stof niet oplosbaar is ontstaat er een suspensie.  Voorbeelden: Kleurstoffen in verf, modder, zand in water, pulp in jusd’orange… |
| Neerslag | ***Het naar de bodem zinken van de vaste stof in een suspensie.***  Dit is de reden dat je veel drankjes met vers fruit eerst moet schudden voor het gebruik. |
| Troebel | ***Je kunt niet door het mengsel heen kijken.***  Je ziet duidelijk een vloeistof (het oplosmiddel) met daarin de niet oplosbare stof. Er kan geen licht meer doorheen.  Een suspensie en een emulsie zijn troebel. |
| Helder | ***Je kunt door het mengsel heen kijken daardoor is het mengsel een oplossing.***  De oplossing hoeft niet kleurloos te zijn ook gekleurde oplossingen kunnen helder zijn (limonade, heldere appelsap, thee, …) |
| Vlamkleuring | ***De kleur van een vlam door een metaalion die aanwezig is in de oplossing die in een vlam verhit wordt.***  De vlamkleuringen staan in je BINAS tabel 38. |