# Basen in water

Als een base in H2O terecht komt neemt de base een H op.

Ook bij een Base zijn er sterke en zwakke basen:

Een sterke base heeft een aflopende reactie

Een zwakke base heeft een evenwichtsreactie

# Formules en namen van basen

|  |  |
| --- | --- |
| Hydroxide-ion |  |
| Oxide-ion |  |
| Carbonaation |  |
| Waterstofcabonaation |  |
| Sulfide-ion |  |
| Waterstofsulfide-ion |  |
| Fosfaation |  |
| Monowaterstoffosfaation |  |
| Sulfietion |  |
| Cyanide-ion |  |
| Acetaation |  |
| Ammoniak |  |
| Ammonia |  |
| Natronloog |  |
| Kaliloog |  |
| Barietwater |  |
| Kalkwater |  |

# pH-berekeningen aan basische oplossingen

bij basen bereken je met de hoeveelheid OH in de oplossing de PH-waarde uit.

Echter zit dit bij een base anders, dit moet namelijk met een extra tussenstap. Eerst bereken je door

Vervolgens trek je de pOH waarde van 14 af.

## waterconstante

d.m.v. de waterconstante kan worden uitgelegd waarom je

Uitvoert om aan de PH te komen. Dit wordt gedaan dmv de waterconstante, deze is gelijk aan

# reacties tussen zuren en basen

bij een zuur-base reactie wordt

# kwantitatieve analyse