**De fasen van de stoffen**

Notatie

|  |  |
| --- | --- |
| Fase  | afkorting |
| vast | (s) |
| vloeibaar | (l) |
| gas | (g) |
| opgelost | (aq) |

In een reactievergelijking gebruik je de notatie voor de fase van de stof zoals te zien is in de tabel.

Welke fase heeft een stof?

Onderstaande moet je leren:

* Zouten zijn vast. Behalve als in een beschrijving van de reactie aangegeven wordt dat het opgelost is of gesmolten.
* Moleculaire stoffen: Van de stoffen die je vaker in het dagelijks leven tegenkomt wordt verwacht dat je de fase kent. Bijvoorbeeld H2O (l) en CO2 (g).
* Metalen zijn vast behalve kwik, Hg(l).
* Niet-metalen zijn vast behalve broom, Br2(l).

En er zijn staan nog 11 gassen. Dit zijn de 6 edelgassen (He, Ne, Ar, Kr ,Xe, Rn) en H2, N2,O2,F2,Cl2.



Om de fase van de elementen te onthouden is het makkelijk om deze met verschillende kleuren aan te geven op een periodiek systeem.