**Evenwichtconstante**

De algemene evenwichtsuitdrukking voor een reactie:

aA + bB -->cC + dD

wordt geschreven als:

Algemene evenwichtsexpressie

De haakjes "[ ]" geven de concentratie van de soort (mol) weer per liter of molariteit). "a, b, c en d" staan voor de gebruikte coëfficiënten om de vergelijking in evenwicht te brengen. De "c" in Kc geeft aan dat de waarde van K wordt bepaald aan de hand van de concentraties van elke soort.

Er zijn twee gevallen waarin een soort niet wordt weergegeven in de evenwichtsexpressie:

* wanneer het een vaste stof is
* wanneer het een zuivere vloeistof of oplosmiddel