**Maak een ICE-kaart**

* I" staat voor de initiële concentraties (of druk) voor elke soort in het reactiemengsel.
* "C" staat voor de verandering in de concentraties (of druk) voor elke soort naarmate het systeem naar evenwicht beweegt.
* "E" staat voor de evenwichtsconcentraties (of drukken) van elke soort wanneer het systeem in evenwicht is.

Bij het maken van een ICE-kaart moeten de volgende items worden opgemerkt:

* Druk alle hoeveelheden uit in termen van molaire concentratie (mol per liter).

(Bij gebruik van Kp,gasvormig de soorten moeten in passende drukeenheden worden uitgedrukt.)

* Gebruik **beginhoeveelheden** bij het berekenen van de [reactiequotiënt, Q,](https://www.chem.purdue.edu/gchelp/howtosolveit/Equilibrium/Reaction_Quotient.htm) om te bepalen de richting waarin de reactie verschuift om evenwicht te bereiken.
* Gebruik **evenwichtsgrootheden**in berekeningen met betrekking tot de [evenwichtsconstante](https://www.chem.purdue.edu/gchelp/howtosolveit/Equilibrium/Calculating_Equilibrium_Constants.htm), K.
* De **verandering in elke hoeveelheid** moet in overeenstemming zijn met de  **stoichiometrie van de reactie.**
* Lees de opgave zorgvuldig door om te bepalen welke hoeveelheden worden vermeld, met inbegrip van hun maateenheid, en om vast te stellen wat niet gekend is.
* Definieer duidelijk de verandering die u kiest om te worden vertegenwoordigd door "x." Definieer alle andere onbekende wijzigingen in termen van deze wijziging.