De chemische kinetica: inleiding

De chemische kinetica handelt over de snelheid waarmee reagentia omzetten in reactieproducten. De snelheid van chemische reacties verschilt sterk. Explosies zijn heel snelle reacties terwijl andere reacties, zoals het roesten van ijzer, maanden kunnen duren. Vaak willen we de snelheid van een reactie veranderen. Zetten we de melk in de koelkast, dan vertragen we daarmee het tempo van het zuur worden. Ook chemici willen de snelheid van reacties beïnvloeden. In de industrie wil men de reactiesnelheid vergroten om de kosten te drukken. Milieuwetenschappers willen de reacties die de aarde schade berokkenen dan weer vertragen.

In de chemische kinetica bestudeert men zowel de **snelheid** waarmee een chemische reactie plaatsvindt als de **factoren die de snelheid** van deze reactie **beïnvloeden**.

CC BY-NC-SA 4.0