Anorganische chemie

Chemie wordt vaak ingedeeld in organische en anorganische chemie. De organische chemie of koolstofchemie bestudeert verbindingen die zijn opgebouwd uit een skelet van covalente C-C bindingen, bv. ethaan, benzeen, azijnzuur, ... De anorganische chemie bestudeert alle andere verbindingen. In deze cursus beperken we ons tot de anorganische samengestelde verbindingen opgebouwd uit tenminste twee atoomsoorten of elementen.

Deze anorganische verbindingen worden onderverdeeld in een aantal **stofklassen of verbindingsklassen**. Stoffen in dezelfde klasse vertonen analoge chemische eigenschappen. Die overeenkomst in chemisch gedrag komt meestal door een gelijkenis in structuur en opbouw van de stoffen door de aanwezigheid van een gemeenschappelijk atoom of atoomgroep. Dit atoom of deze atoomgroep noemt men een **chemische functie of functionele groep**. De vier anorganische stofklassen zijn:

- Zuren
- Basen
- Zouten
- Oxiden

CC BY-NC-SA 4.0
KU Leuven (2026/02/20H.34)