Zouten

Zouten zijn ionverbindingen tussen een anion (zuurrest die overblijft na het afsplitsen van één of meer protonen) en een kation (metaalion afkomstig van een hydroxidebase of de geprotoneerde vorm van een aminebase). De algemene formule van een zout is:

$$\mathrm{M}_x\mathrm{Z}_y$$

met M een metaalion of ammonium ($\mathrm{NH_4}^+$) en Z een zuurrest.

$\mathrm{Na_2SO_4}$	opgebouwd uit Na^+ (kation) en $\mathrm{SO_4}^{2-}$ (zuurrest)
$\mathrm{NH_4Cl}$	opgebouwd uit $\mathrm{NH_4}^+$ (kation) en Cl^- (zuurrest)

0.1 Naamgeving

(x)naam kation + (y)naam zuurrest

De naam van het kation is dezelfde als de naam van het metaal of ammonium. De naam van de zuurrest is analoog aan de naam van de zuurrest die gebruikt wordt bij de naamgeving van de zuren.

NaCl	natriumchloride
$\mathrm{(NH_4)_3PO_4}$	ammoniumfosfaat
$\mathrm{Ca(NO_3)_2}$	calciumnitraat
$\mathrm{NH_4HSO_3}$	ammoniumwaterstofsulfiet

Indien het positief gedeelte van het zout bestaat uit verschillende kationen noemen we deze zouten **dubbelzouten**. De namen van de kationen worden in alfabetische volgorde geschreven (deze volgorde kan verschillend zijn van deze in de formule). Numerieke telwoorden worden enkel gebruikt indien nodig.

$\mathrm{NaKSO_4}$	kaliumnatriumsulfaat

Indien de zuurrest van het zout nog één of meerdere protonen bevat, noemt men deze zouten **waterstofzouten**. Numerieke telwoorden worden gebruikt indien nodig.

$\mathrm{KHSO_4}$	kaliumwaterstofsulfaat
$\mathrm{NaH_2PO_4}$	natriumdiwaterstoffosfaat
$\mathrm{Na_2HPO_4}$	dinatriumwaterstoffosfaat

Indien een metaal verschillende oxidatiegetallen heeft, bestaan er verschillende zouten van deze metalen. Om deze zouten éénduidig te benoemen kan men eveneens gebruik maken van de stocknotatie.

CuCl	koper(I)chloride
$\mathrm{CuCl_2}$	koper(II)chloride

CC BY-NC-SA 4.0