

***Remediëring van de anorganische naamgeving**

Doel: Indien je de toetsen anorganische naamgeving onvoldoende zijn moet je de volgende tekst aandachtig lezen en samenvatten.

Vraagstelling: Hoe ga je te werk bij de naamgeving van anorganische volgens de methode van Stock ?

Oplosschema:

A Naam zoeken vertrekkende van de formule

Voorbeeld: $MgCl_2$

1. Herkennen: het is een zout want het begint met een metaal en de zuurrest komt van het zuur HCl.
2. Magnesium staat in de tabel met alleen oxidatiegetal + II, je schrijft dus geen () want het oxidatiegetal is altijd +II.
3. De zuurrest Cl komt van HCl en heet chloride-ion, Cl^-

naam: magnesiumchloride

Voorbeeld: HNO_2

1. Herkennen: Het is een zuur want de formule begint met een waterstofatoom
2. Uit de tabel ken je HNO_3 : waterstofnitraat, één O minder dus dit is waterstofnitriet.

Voorbeeld: $Al(HCO_3)_3$

1. Herkennen: Het is een zout: metaal is Al en HCO_3^- komt van H_2CO_3 .
2. Al heeft slechts één oxidatiegetal: + III, dus geen ().
3. HCO_3^- komt van H_2CO_3 : waterstofcarbonaat dus is het -1 geladen en heet waterstofcarbonaat

de naam is: aluminiumwaterstofcarbonaat

B. Formules zoeken uitgaande van de naam

1. Zoek eerst uit welke soort verbinding het is.
2. Zuren ken je vanbuiten of leid je af.

3. Voor de andere verbindingen schrijf je het metaal of niet- metaal op met zijn lading, die staat in je naam of je zoekt het op in de tabel.

4. Je schrijft de zuurrest, hydroxide(OH⁻) of oxide(O²⁻) op met de juiste lading.

5. Je neemt zoveel positieve en negatieve ionen zodat de nettolading nul is of je kruist de ladingen maar je neemt de kleinst mogelijke getallenverhouding.

Vb: koolstof(IV)oxide: NMO: C^{+IV} en O^{-II} dus moet je twee keer O nemen om als nettosom nul te hebben: CO₂ of door kruisen vind je C₂O₄ = CO₂

Vb: aluminiumperchloraat: zout: Al in de tabel: +III, perchloraat komt van HClO₄ dus is het ClO₄⁻¹

Je neemt dus drie keer ClO₄⁻¹ voor een keer Al⁺³: Al(ClO₄)₃.
