Paragraaf 1 verhoudingsformules van zouten

* Zouten bestaan uit kristalalen we komen ze overal tegen
* Ionen:
  + Enkelvoudige ion
    - Een atoom wat een positieve of negatieve landing heeft
    - De ionen afkomstige van niet-metalen hebben de uitgang -ide. Bij zuurstof en zwavel gebruik je de Latijnse naam: Sulfide, Oxide
  + Samengestelde ionen
    - Meerdere atomen die een positieve of negatieve lading hebben
    - Hebben altijd uitgang -aat of -iet. (m.u.v. OH- en NH4+) zie Binas tabel 66B
* Elektrovalentie
  + De lading die een atoom heeft in een zout
  + Bij metaalionen gebruik je Romeinse cijfers om aan te geven welke elektrovalentie het ion heeft
  + Zie ook Binas tabel 99 en 40a
* Verhoudingsformule
  + Zouten hebben een verhoudingsformule
  + Opstellen van een verhoudingsformule
    - Zoek de lading op van de ion soorten
    - Schrijf de ion soorten naast elkaar, het positief geladen ion als eerst
    - Verbinding moet elektrisch neutraal zijn, bepaal dus de kleinste verhouding tussen de ionen
    - Noteer de verhoudingsgetallen als index bij de ion soorten

Paragraaf 4

* Molariteit (M):
  + Gehalte van een stof
  + Formule in woorden
    - Molariteit = aantal mol stof / aantal liter oplossing
  + Formule in symbolen
    - M= n/V
* Notatie molariteit
  + 0,45 M KCl
  + [CH3COOH] = 0,56 M
  + Rechte haken geven aan welke deeltjes er werkelijk in de oplossing aanwezig zijn
* Bereken nieuwe concentratie
  + Bij verdunning voeg je water toe en verander je dus het volume en dus ook de concentratei
  + Nieuwe concentratie = oude concentratie / nieuwe concentratie
  + Verdunningsfactor = nieuwe volume / oud volume
* Je lost 1,71 g azijnzuur [CH3COOH] op tot 250 ml. Bereken de molariteit van de oplossing
  + m=1,71g
  + M= ? Mol/l
  + M=n/V -> (1,71/60,053) / 0,250=0,1139 mol/L
  + n= m/M -> 1,71/60,053
* Hoeveel g ethanol (C2H5OH) heb je nodig om 3,00 L 0,20 M ethanoloplossing te maken?