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?