

Namen:

Onderwerp	Leerdoel				
Formules van zouten I-	Ik ken de formules van de volgende positieve ionen uit mijn hoofd: Ag^+ , Al^{3+} , Au^+ , Au^{3+} , Ba^{2+} , Ca^{2+} , Cu^{2+} , Fe^{2+} , Fe^{3+} , Hg^+ , Hg^{2+} , K^+ , Li^+ , Mg^{2+} , Na^+ , Pb^{2+} , Pb^{4+} , Sn^{2+} , Sn^{4+} , U^{3+} , U^{6+} en Zn^{2+} . Ik ken de formules van de volgende negatieve ionen uit mijn hoofd: Br^- , Cl^- , F^- , I^- , O^{2-} en S^{2-} . Ik kan verhoudingsformules opstellen en de naam geven van zouten, die hierboven genoemde ionen bevat.				
Formules van zouten II-	Ik ken de formules van de volgende samengestelde ionen uit mijn hoofd: NH_4^+ , CH_3COO^- , CO_3^{2-} , HCO_3^- , NO_3^- , NO_2^- , OH^- , PO_4^{3-} , SO_3^{2-} en SO_4^{2-} . Ik kan verhoudingsformules opstellen en de naam geven van zouten, die hierboven genoemde ionen bevat. Ik kan bij een gegeven verhoudingsformule: de lading van één van de (bekende en onbekende) ionen bepalen en bepalen hoeveel keer een bepaald ion in dit zout voorkomt (n)				
Oplossingen van zouten	Ik kan redeneren over mengsels en daarbij de volgende begrippen gebruiken: onverzadigd, verzadigd / Slecht, matig en goed oplosbaar. Ik kan m.b.v. Binas tabel 45A voorspellen: of een zout goed, matig of slecht oplost in water / of een neerslagreactie optreedt wanneer twee zoutoplossingen worden samengevoegd. Ik kan een relatie leggen tussen het geleidend vermogen van een zoutoplossing en de oplosbaarheid van een zout.				
Oplossen en indampen	Ik kan de volgende processen weergeven in een reactievergelijking: - Het oplossen van een zout -Het indampen van een zoutoplossing Ik kan de hierboven genoemde processen weergeven op microniveau en benoemen welke bindingen verbroken en gevormd worden.				
Neerslaan	Ik kan het ontstaan van een neerslag bij het samenvoegen van twee zoutoplossingen weergeven in een reactievergelijking. Ik kan het neerslaan van een zout weergeven op microniveau en benoemen welke bindingen verbroken en gevormd worden.				
Ionsoorten aantonen	Ik kan een werkplan opstellen om ionsoorten in een oplossing aan te tonen m.b.v.: - Vlamkleuring - Kleur van de ionen / zout -Neerslagreacties				