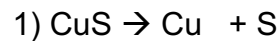


**Splitsen in ionen: oplossing= eerst schrijf je hoeveel van elk aanwezig is dan zoek je de lading van de positieve en negatieve ionen, negatieve ionen leid je af van het zuur (tabel van zuren kennen)- de positieve kan je dan afleiden uit het feit dat de som van + = - (je kan ook uit tabel van OG zien of je oplossing wel kan.**

---

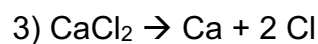
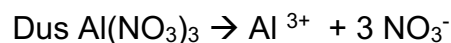


S komt van  $\text{H}_2\text{S}$ , dus  $\text{S}^{2-}$  en dan is  $\text{Cu}^{2+}$

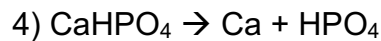
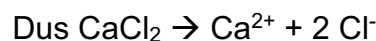


$\text{NO}_3$  komt van  $\text{HNO}_3$ , dus  $\text{NO}_3^-$  drie keer dus 3- dan moet Al 3+ zijn

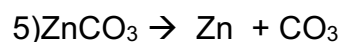
Al in tabel: +III



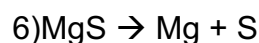
Cl komt van  $\text{HCl}$ , dus  $\text{Cl}^-$  en 2 keer  $\text{Cl}^-$  betekent dat Ca +II is



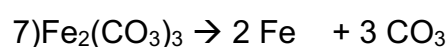
komt van  $\text{H}_3\text{PO}_4$ , dus heeft  $\text{HPO}_4$  een lading van -2 en Ca een lading van +2



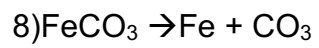
$\text{CO}_3$  komt van  $\text{H}_2\text{CO}_3$  dus  $\text{CO}_3$  heeft een lading van -2 en Zn is dus 2+



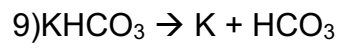
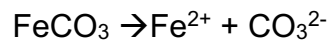
S komt van  $\text{H}_2\text{S}$ , dus S heeft een lading van 2- en Mg heeft een lading van 2+



$\text{CO}_3$  komt van  $\text{H}_2\text{CO}_3$ , dus  $\text{CO}_3^{2-}$  en 3  $\text{CO}_3^{2-}$  is een lading van 6-, er zit 2 keer Fe in dus moet ijzer +3 zijn



$\text{CO}_3$  komt van  $\text{H}_2\text{CO}_3$  dus  $\text{CO}_3^{2-}$  dus Fe is +2



$\text{HCO}_3$  komt van  $\text{H}_2\text{CO}_3$ , dus  $\text{HCO}_3^-$  en K is +1

