

Leerdoelen zuren en basen havo

- Ik kan met een reactievergelijking uitleggen waarom een oplossing zuur of basisch is.
- Ik kan de oplossing van een zuur en een base in water noteren. [Zuren en basen havo scheikunde \(youtube.com\)](#)
- Ik kan uitleggen of een gegeven reactievergelijking bij een zuur-base reactie hoort. [Redoxreacties en zuur-base reacties herkennen. \(youtube.com\)](#)
- Ik kan rekenen met pH en pOH. [pH en pOH rekenen aan zure en basische oplossingen bij scheikunde - YouTube](#)
- Ik kan rekenen aan een zuur-base titratie. [Rekenen aan titraties: een stappenplan \(youtube.com\)](#)
- Ik kan met binas 52A/ScienceData voorspellen welke kleur een indicator heeft bij een gegeven pH.

Leerdoelen redox havo

[examentraining havo scheikunde deel 2 redox - YouTube](#)

- Ik kan de notatie van vaste stoffen en oplossingen toepassen. [notaties van stoffen en oplossingen \(youtube.com\)](#)
- Ik kan de juiste halfreacties in binas 48/ ScienceData 9.1.f opzoeken en de halfreacties optellen tot een redoxreactie. [Redoxreacties opstellen met binas tabel 48 \(youtube.com\)](#)
- Ik kan zelf een halfreactie opstellen als de stoffen die reageren zijn gegeven opstellen en hierbij rekening houden met een zuur of basisch milieu. [Halfreacties opstellen: een stappenplan in zuur en basisch milieu vwo examen scheikunde \(youtube.com\)](#)
- Ik kan bij een gegeven reactievergelijking uitleggen of deze reactie een redoxreactie is. [Redoxreacties en zuur-base reacties herkennen. - YouTube](#)
- Ik kan schematisch een elektrochemische cel tekenen en de volgende onderdelen benoemen: elektrode, elektrolyt, membraan en zoutbrug. [Elektrochemische cel voorbeelden \(youtube.com\)](#)
- Ik kan uitleggen welke halfreactie aan de positieve elektrode en welke halfreactie aan de negatieve elektrode plaatsvindt in een elektrochemische cel/brandstofcel/batterij. [brandstofcel, wat moet je weten over elektrochemische cellen bij het scheikunde examen \(youtube.com\)](#)
- Ik kan uitleggen welke kant op elektronen en ionen bewegen in een elektrochemische cel/brandstofcel/batterij.
- Ik kan de halfreacties/ redoxreactie opstellen van het opladen van een batterij. [elektrolyse/batterij opladen vwo scheikunde \(youtube.com\)](#)
- Ik aan de hand van binas 48/ScienceData 9.1f uitleggen hoe edel een metaal is/ hoe gevoelig het is voor corrosie.
- Ik kan uitleggen dat een metaaloxidelagje een metaal beschermt tegen corrosie.