

Meeste gestelde vragen vwo scheikunde examen

Wat moet je allemaal weten voor het examen?

[Hier](#) staat het officiële document. [Hier](#) vind je een samenvatting als pdf en hier de [videosamenvatting](#). [Hier](#) staan tips om een goed cijfer voor scheikunde te halen.

Hoe zit het met significantie?

Vanaf 2020 moet je het aantal significante cijfers precies goed hebben. Ook getallen die je uit binas hebt gehaald tellen mee voor de significantie. Bij pH (en pOH)-waarden tellen alleen de cijfers achter de komma (decimalen) als significante cijfers. [Uitlegfilmpje](#).

Moet je bij rekenvragen tussendoor afronden?

Nee, reken gewoon door met het getal dat in je rekenmachine staat. Als je tussendoor te veel afrondt, kun je op een verkeerd antwoord uitkomen. Alleen van het eindantwoord van de opgave wordt de significantie beoordeeld.

Moet je de toestandsaanduidingen erbij zetten?

Dat moet alleen als ze daar echt om vragen, het staat er dan dus bij in de vraag. Voorbeeld: het oplossen van suiker in water $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}(\text{s}) \rightarrow \text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}(\text{s}) (\text{aq})$

Hoe zit het met de N-term?

Na het examen kijkt het CEVO hoe moeilijk het examen is en of het examen te lang was, aan de hand daarvan wordt de N-term vastgesteld. De N-term van het ene jaar zegt dus niks over de N-term voor een ander jaar! Bij een herexamen blijft de N-term minimaal zo hoog als bij het eerste examen (tenzij daar een fout in stond waardoor de N-term omhoog is gegaan).

Wat is het verschil tussen een elektrochemische, brandstofcel en elektrolyse?

Een brandstofcel is een [elektrochemische cel](#) met zuurstof als oxidator. De brandstof is de reductor. Bij de brandstofcel en elektrochemische cel is geen spanningsbron nodig, de oxidator reageert bij de positieve elektrode, de oxidator en reductor maken geen rechtstreeks contact. [Elektrolyse](#) is een gedwongen redoxreactie, er is een spanningsbron nodig, de sterkste oxidator reageert bij de negatieve elektrode.

Wanneer moet je een halfreactie zelf opstellen en wanneer kun je hem uit binas tabel 48 halen?

Dat blijkt uit de vraagstelling. Een halfreactie in binas opzoeken levert 1 punt op, een halfreactie zelf opstellen meer dan 1 punt. [Uitlegfilmpje](#).

Welke [binastabellen](#) heb ik nodig?

Zie [filmpje 1 en 2](#) en de [samenvatting](#). Gebruik ook het register.

Wat is het verschil tussen molecuulmassa en molaire massa?

Het getal is hetzelfde, maar de eenheid anders. De molecuulmassa van water is 18,015 u, de molaire massa van water is 18,015 g/mol.

Wanneer moet je het teken van de vormingswarmte omkeren bij [het berekenen van de reactiewarmte](#)?

Dat doe je bij de stoffen die voor de pijl staan in de reactie.

Wat is het verschil tussen [atoombinding, molecuulbinding en vanderwaalsbinding](#)?

De atoombinding zit tussen atomen binnen een molecuul, je geeft dat aan met een streepje bijvoorbeeld tussen H en O in water. De atoombinding is er in de vaste fase, vloeibare fase en gasfase. Vanderwaalsbinding is hetzelfde als molecuulbinding, die zit tussen moleculen van een moleculaire stof in de vloeibare fase en in de vaste fase.

Wanneer gebruik je [dichtheid](#) en wanneer gebruik je [molariteit](#)?

Dichtheid gebruik je bij zuivere stoffen (binas 8 t/m 12). Molariteit gebruik je bij oplossingen, vaak is de concentratie van de oplossing in de opgave gegeven, bijvoorbeeld 0,10 M natronloog.

[Hoe herken ik of een reactie zuur-base of redox is?](#)

Bij redox veranderen deeltjes van lading, bij zuur base staat een zuur H^+ af aan een base.

Wat is het verschil tussen broom en bromide?

Broom is een moleculaire stof met als formule Br_2 (zie binas 40A). Bromide is een ion met als formule Br^- .

Wanneer gebruik je di en tri en zo en wanneer een Romeins cijfer?

Telwoorden als di en tri gebruik je alleen bij moleculaire stoffen, die bestaan uit niet-metalen (zie binas 99). Romeinse cijfers gebruik je in de naam van een zout als een ion meerdere lading kan hebben, bijvoorbeeld het ijzer ion. IJzer(III)chloride is $FeCl_3$. In de formule komt geen Romeins cijfer voor.

Wat is het verschil tussen [additie en substitutie](#)?

Bij additie wordt een $C=C$ binding een $C-C$ binding en worden 2 stoffen 1 stof. Bij substitutie wisselen twee atomen/groepen atomen van plaats. Bij [1,4-additie](#) heeft de beginstof $C=C-C=C$ en eindig je met $C-C=C-C$ waarbij aan de 1e en 4e C een nieuw atoom is gebonden. Het mechanisme van [additie](#) en van [substitutie](#) moet je kunnen toepassen. [S_N1 en S_N2](#) staat ook in binas 54.

Heb je zelf een vraag? Die kun je stellen via www.scheikundehavovwo.nl of als reactie op een van de [youtube](#) filmpjes.