

## Voorbeeld examen Chemie II – juni 2005

Het examen zal bestaan uit 3 tot 4 vragen, over de verschillende hoofdstukken van de cursus (H1-H5, algemeen gedeelte van H6), van het type:

1. De relatieve sterkte van zuren en basen hangt af van het oplosmiddel waarin ze beschouwd worden. Definieer de sterkte van een zuur/van een base en leg uit waarom.
2. Waarom maakt men soms een onderscheid tussen het oplosbaarheidsproduct en het ionenproduct van weinig oplosbare verbindingen. Geef enkele factoren die deze grootheden kunnen beïnvloeden.
3. Met galvaniseren wordt het aanbrengen van een bescherm laag op ijzeren/stalen voorwerpen bedoeld. Geef meer uitleg over de verschillende manieren waarop dit kan gebeuren en licht de beschermende werking toe.
4. Bij welk type van reacties is de halfwaardetijd *geen* functie van de beginconcentratie. Verklaar dit.
5. Verklaar waarom vele elementen van de tweede periode van het P.S. afwijkende eigenschappen vertonen t.o.v. equivalente elementen uit de volgende perioden. Geef één of meerdere voorbeelden van deze eigenschappen en van de betrokken elementen.

Na schriftelijke voorbereiding (die ca. 1.5 tot 2h in beslag kan nemen; ca 1/max 2 pagina's schriftelijke voorbereiding per vraag) volgt een gesprek van 5-10 min per student.

Nota: Er zullen op het theorie-examen geen vraagstukken als opgave gegeven worden. Wel kan gevraagd worden om een figuur aan te vullen of het kwalitatieve gedrag van een of ander systeem (zoals een galvanische cel) te voorspellen. Dit soort vragen omvat echter geen berekeningen.