

Studiewijzer Scheikunde havo 5 Periode 5

Stofomschrijving:

Tijdens de weken 35 t/m 38 worden de hoofdstukken 1,4,5,6 en 7 uit de vierde klas herhaald. De overige hoofdstukken van de vierde klas behoor je zelfstandig door te nemen.

Leerdoelen:

Hfst 7: Je moet weten wat in welk pH gebied een zure oplossing en een basische oplossing zich bevinden. Je moet weten dat je met zuur-base indicatoren kunt aantonen tussen welke grenzen de pH ligt; pH gebieden aangeven!. Je kunt met indicatorpapier de pH van een oplossing bepalen. Je moet weten dat je met een pH meter de pH van een oplossing nauwkeurig kunt meten.. Je weet wat een zuur is, Je weet dat alle oplossingen H^+ ionen bevatten. Je weet dat de H^+ ionen ontstaan als de zuren in contact komen met water. Je kent de namen en formules van 6 zuren en 6 basen (bron 8 en bron 10). Je kunt de vergelijking geven van de reactie die optreedt als een zuur oplost in water. Je kunt de oplossing van een zuur in een formule weergeven. Je kent het verband tussen $[H^+]$ en de pH. Je kunt de pH van een oplossing uitrekenen als de $[H^+]$ is gegeven. Je kunt de $[H^+]$ van een oplossing uitrekenen als de pH is gegeven.. Je weet wat een base is. Je weet dat alle basische oplossingen OH^- ionen bevatten.. Je weet dat de OH^- ionen ontstaan als een base oplost in water. Je kent het verband tussen de pH en de pOH van een oplossing. Je kunt met dit verband de pH van een basische oplossing berekenen als de $[OH^-]$ is gegeven. Je kunt met behulp van dit verband de $[OH^-]$ in een oplossing berekenen als de pH is gegeven. Je kunt reactievergelijkingen van zuur-base reacties opstellen. Je kent de term neutralisatiereactie. Je kunt met behulp van de gegevens van een neutralisatiereactie de molariteit van een oplossing bepalen

Hfst 8: Je kent de begrippen index en coëfficiënt bij reactievergelijkingen. Je kunt mbv een beschrijving van een reactie de reactievergelijking opstellen. Je weet dat hoeveel mol = hoeveelheid stof in gram. Je kent het begrip molaire massa. Je weet het verband tussen molecuulmassa en molaire massa. Je kunt het aantal gram stof omrekenen in het aantal mol. Je weet aan de hand van een reactievergelijking de molverhouding waarin de stoffen met elkaar reageren. Je kunt mbv molverhouding rekenen aan reacties. Je kent het begrip molariteit. Je kunt molariteit omrekenen naar mol of je kunt de molariteit uitrekenen aan de hand van de hoeveelheid mol en het aantal liter

Hfst 10: Je ken de begrippen energiebehoefte brandstoffen, bouwstoffen, koolhydraten, vetten, eiwitten, vitamines en mineralen. Je kunt de energie van voedsel berekenen. Je weet wat een ester is en hoe je deze kunt bereiden. Je kunt een ester aan de structuurformule herkennen. Je kunt uit de structuurformule van een ester halen waaruit deze is ontstaan. Je kunt bij een gegeven alkanol en alkaanzuur de reactievergelijking (in structuurformules) tot een ester weergeven. Je weet wat oliën, vetzuren en vetten zijn. Je kent de reactievergelijking voor de vorming van een vet. Je weet wat vetharding is en de reactievergelijking die daarbij hoort. Je weet wat hydrolyse van een ester en een vet is en je kunt de reactie in structuurformules weergeven.

	Te bestuderen stof	Opdrachten
Week: 35	Herhalen hoofdstuk 1,4 en 5	Extra opgaven Hoofdstuk 1, 4 en 5. (neem ook de opgaven uit je boek door en maak alles wat je niet meer weet)
Week: 36	Herhalen Hoofdstuk 6 Herhalen Hoofdstuk 7.1 t/m 7.4	Extra opgaven Hoofdstuk 6. (neem ook de opgaven uit je boek door en maak alles wat je niet meer weet) Hfst 7: opg 1 t/m 48
Week: 37	Nieuwe stof 7.5 t/m 7.6	opg. 49 t/m 71 D-mo 22 proef 63, 65, 66
Week: 38	A toets Hfst. 1 t/m 7	
Week: 39	Hfst 8.1 t/m 8.3	opgave 1 t/m 36 pract 5
Week: 40	Hfst 8.4 en 8.5	opg 37 t/m 55

Week: 41	Hfst 8.6, 10.1 en 10.2	Hfst 8 opg 56 t/m 62 op weg naar het proefwerk Hfst 8 pract 60 Hfst 10 opg 1 t/m 33 pract 4
Week: 42	Hfst 10.3 en 10.4	opg 34 t/m 50 op weg naar het proefwerk Hfst 10
Week: 43	Herfstvakantie	
Week: 44/45	A toets Hfst 1 t/m 8 en Hfst 10	

Toetsing en afronding:

1. Stofomschrijving: Deze toets gaat over de volledige jaarstof van Havo 4 Pulsar chemie deel 1 havo Hfst 1 t/m hfst 7 en wordt afgenomen in week 38

Type:	Datum:	Vorm:	Duur:	Gewicht:
SE-cijfer		Schriftelijk	100 min.	13%

2. Stofomschrijving: Deze toets gaat over de volledige jaarstof van Havo 4 Pulsar chemie deel 1 havo Hfst 1 t/m hfst 7 plus de hoofdstukken 8 en 10 van Pulsar chemie deel 2 havo en wordt afgenomen in week 44/45

Type:	Datum:	Vorm:	Duur:	Gewicht:
SE-cijfer		Schriftelijk	100 min.	18%