

M3 - Scheikunde - Leerdoelenblad

In de repetitie van **hoofdstuk 3** worden de volgende leertaken/leerdoelen getoetst:

Wat is de bedoeling?

Beantwoord en leer de leerdoelvragen en maak de vragen uit je NOVA-werkboek die hierbij horen. Het antwoord kan je vinden in je boek (blauwe woorden), bijbehorende animatie power point (PP) of werkblad.

Een leerdoelvraag korten we af met de letters **LD**. Power point korten we af met de letters **PP**. Het is belangrijk dat je al je leerdoelvragen en werkboekvragen maakt. De vragen zijn je voorbereiding op de toetsen en eindexamen scheikunde. Zo leer je de vraagstelling en oefen je met de theorie.

Na het maken en leren van de leerdoelvragen, boek en werkboekvragen oefenen we nog met een oefentoets. Tip: maak en leer de '**Test jezelf**' (online) na elke paragraaf.

Theorie Leren Boek +	LD Nr.	Beantwoord de leerdoelvragen en leren:	Vragen die je moet maken en leren	Informatie Nova boek
	0	Leer de volgende begrippen! Wat is een: Mengsel; zuivere stof; suspensie; oplossing?	1, 3, 9a, 16, 19, 22, 24	p. 52, 55
PP §3.1	1	Hoe is het mogelijk om verschillende stoffen uit een mengsel van elkaar te scheiden?		p. 52
	2	Met een bolletjestekening kunnen weergeven wat er eigenlijk bij scheiden gebeurt		p. 52
	3	Je leert welke en waarom een bepaald soort mengsel je kan laten bezinken en afschenken.	2, 4	p. 53
	4	Je leert bij welke soort mengsel je kan filtreren	2	p. 53
	5	Je moet kunnen uitleggen waarom er bij filtreren stoffen gescheiden worden.	3, 8, 14, 15	p. 53
	6	Je moet leren wat er bedoeld wordt met residu en filtraat.	3, 6, 7, 10, 12	p. 54
	7	Je moet kunnen uitleggen waarom je een oplossing niet door filtratie kan scheiden.	3, 9b, 11	p. 54
	8	Leg uit waarom je een 'oplossing' niet door filtratie kunt scheiden.	12	p. 54
PP §3.2	9	Leg uit bij welk soort mengsel je kan indampen?	16	p. 55
	10	Leg uit waarom erbij indampen stoffen gescheiden kunnen worden?		p. 55, 56
	11	Leg uit bij welk soort mengsel je gaat destilleren?	16,	p. 57
	12	Leg uit waarom erbij destilleren stoffen gescheiden kunnen worden.	21	p. 57
	13	Wat wordt er bedoeld met residu en destillaat? En geef een voorbeeld.	17, 18, 19, 22, 23, 30, 32	p. 56
	14	Wat zijn de onderdelen van een destillatie opstelling? Leg uit wat, bij destillatie, de functie is van een koeler?	25, 26, 27, 28	p. 56
	15	Leg uit wat de verschillen zijn tussen de destillatie van zout water en de destillatie van wijn.	18, 20	P. 56, 58
	16	Welk verschil in stoffeigenschap moet er zijn om te kunnen destilleren?	20, 29	p. 57

Theorie Leren Boek +	Nr.	Beantwoord de leerdoelvragen en leren:	Vragen die je moet maken en leren	Informatie Nova boek leren
PP §3.3	17	Leg uit bij welk soort mengsel je kan extraheren?		p. 59
	18	Leg uit waarom erbij extraheren stoffen gescheiden kunnen worden?	34, 39, 41, 42	p. 59
	19	Wat we bedoelen met het begrip extractiemiddel?	35, 41	p. 59
	20	Welk verschil in stofeigenschap moet er zijn om te kunnen extraheren?	34, 37	p. 59
	21	Noem vier voorbeelden van extractie.	36, 37, 40, 43, 44	p. 59, 60, 61
PP §3.4	22	Welk soort mengsel kan je gebruiken met de scheidingsmethode adsorberen?		p. 62, 63
	23	Leg uit waarom er bij adsorptie stoffen gescheiden kunnen worden?	47	p. 62
	24	Wat wordt er bedoeld met het begrip adsorptiemiddel? En leg uit waarom Norit zo'n goed voorbeeld is een adsorptiemiddel?	47 t/m 53	p. 62
	25	Welk verschil in stofeigenschap moet er zijn om te kunnen adsorberen?	47	p. 62
	26	Noem twee voorbeelden waar adsorptie wordt toegepast.	51, 52, 83, 84	p. 63
PP §3.5	27	Wat wordt er bedoeld met het begrip concentratie?		p. 65
	28	In welke eenheden kan de concentratie worden aangegeven?		p. 65, 67, 68
	29	Hoe bereken je de concentratie in gram per liter en hoe bereken je de concentratie uit in procenten?	58, 59 t/m 72	p. 67, 68
	30	Wat is het verschil tussen volumeprocenten en massaprocenten?	59	p. 67, 68
PP §3.6	31	Wat zijn de vijf stappen kennen van de rioolwaterzuivering.	73 t/m 76	p. 70
	32	Wat is de functie van het ontvangstgemaal?	73, 77	p. 71
	33	Wat is de functie van de voorbezinktanks?	74, 78	p. 71
	34	Wat is de functie van de beluchtingstanks?	75, 79	p. 72
	35	Wat is de functie van de nabezinktanks?	80	p. 72
	36	Wat wordt er bedoeld met het begrip effluent?	76	p. 72

Vaardigheden

§3.5	1	Kunnen uitrekenen van de concentratie in g/L	58,	p. 66
	2	Kunnen uitrekenen van de hoeveelheid stof in een mengsel, als de concentratie g/L bekend is.	68	p. 66
	3	Kunnen uitrekenen van de concentratie in massa% en volume%	60, 61, 62, 63, 65, 66	p. 67, 68
	4	Kunnen uit rekenen van de hoeveelheid stof als de hoeveelheid massa% of volume% bekend is.	64, 67, 70, 71	p. 68