

Werkwijzer - M3 - Scheikunde

In de repetitie van **hoofdstuk 4** worden de volgende leertaken/leerdoelen getoetst:

Wat is de bedoeling?

Met behulp van de animatie power points en NOVA NASK2 boek beantwoord je per paragraaf de leerdoelvragen op je werkblad en maak je de vragen uit je NOVA-werkboek die hierbij horen. De extra vragen maak je ter voorbereiding op je toetsen en als je extra wilt oefenen.

Als je een leerdoelvraag en de bijbehorende werkboekvragen begrijpt en goed kan beantwoorden vink je deze af in de check theorie kolom.

Na het maken en leren van de theorie, leerdoelen en bijbehorende vragen, staat een oefentoets voor je klaar ter voorbereiding op de repetitie.

1. Oefentoets over §4.1 t/m §4.4
2. Oefentoets over §4.5

Deze toetsen moet je met een voldoende afronden om de eind SO (weging 1x) en Repetitie (weging 3x) goed te kunnen maken.

Verder maak en leer de NOVA 'Test jezelf' in je werkboek als voorbereiding op de repetitie!

Check theorie	Nr.	Beantwoord de leerdoelvragen:	Werkboek vragen verplicht	Extra vragen
§4.1	1	Wat is een chemische reactie?	1, 8	
	2	Welke drie dingen kunnen gebeuren als je een stof voldoende verhit?	2, 24	
	3	Wat is een reactieschema?	4	
	4	Wat gebeurt er bij het 'ontleden' van een stof?	1c, 3	
	5	Hoe ziet het reactieschema van een ontleding eruit?	4d, 6, 7, 9, 10	12
	6	Hoe ziet het reactieschema van een verbranding eruit?	4e, 11, 13	14
	7	Wat is een organische stof?	5	
	8	Hoe ziet het reactieschema van de ontleding van een organische stof eruit?	17	
	9	Noteer vijf reactieverschijnselen?	1b	
§4.2	10	Wat bedoelen we met thermolyse?	18, 20	
	11	Wat bedoelen we met elektrolyse?	18, 25	
	12	Wat gebeurt er bij de elektrolyse van water?	21	
	13	Wat bedoelen we met fotolyse?	18, 22	
§4.3	14	Wat bedoelen we met atomen?		
	15	Wat is het verschil tussen een atoom en een molecuul?	28, 35, 36	
	16	Wat is een element?	34, 48a, 46a	
	17	Welke twee soorten elementen/atomen zijn er?	30	
	18	Leer de symbolen en namen van de elementen uit tabel A (zie stencil).	27, 31, 32, 41	33

Check	Nr.	Leerdoel vragen:	Werkboek vragen verplicht	Extra vragen
	19	Wat zijn de hoofdpunten van het deeltjesmodel?		
	20	Leg met het deeltjesmodel uit wat er gebeurt bij een chemische reactie!	29, 50	
	21	Wat gebeurt er bij een chemische reactie van een stof met de (hoeveelheid) moleculen en atomen?	37, 39, 40	
	22	Wat bedoelen we met verbindingen?	48, 55	
	23	Wat is het verschil tussen een element en een verbinding?	46, 48, 49	
	24	Hoe noteer je een reactieschema?	38, 39, 43, 56	51
§4.4	25	Wat is het verschil tussen scheiden en ontleden?	47, 49	52, 54
	26	Wat wordt er bedoeld met ontleedbare en niet-ontleedbare stoffen?	44, 45, 46, 47b, 48, 49	
§4.5	27	Wat betekent een molecuulformule?	60, 61, 62, 63	
	28	Wat wordt er bedoeld met de index en de coëfficiënt in een molecuulformule?	58, 64	
	29	Wat zijn de vier verschillende fase-aanduidingen? Leer tabel B.	59	
	30	Leer de namen en formules van Tabel C (1 t/m 18)	61	
	31	Leer reacties te noteren en kloppend te maken vanuit een reactieschema naar een reactievergelijking!	65 t/m 71	72 t/m 74, 91, 92
§4.6	32	Leg uit waarom dynamiet een grote explosieve kracht heeft?	75, 78, 79	80
	33	Waarom wordt bij het lassen calciumcarbonaat gebruikt?	76, 77, 81, 82, 83	84, 85
	34	Beschrijf hoe men uit bauxiet aluminium maakt.	86 t/m 89	

Vaardigheden			Werkboek vragen	
§4.5		Je moet reactievergelijkingen kunnen samenstellen: <ul style="list-style-type: none"> • De formules op de juiste plek noteren (voor of na de pijl) • De vergelijking kloppend maken. • De fase-aanduidingen erbij noteren. 	10, 13, 22, 23, 65, 66	

Extra			Werkboek vragen	
§4.1	35	Wat is een bindingsreactie?		
§4.4	36	Wat is het verschil tussen een zuivere stof en een mengsel.	47	
	37	Wat is het verschil tussen een zuivere stof en een element.	47c	
	38	Wat is het verschil tussen een verbinding en een mengsel.	47a, 48b	