

Jaarplanner Porteum Lyceum 6 vwo Schooljaar 2025/2026

Inhoudsopgave
Vakbenaming:

Kunst algemeen
Scheikunde

Pagina:

03
05

Jaarplanner 2025-2026 Leerjaar: 6vwo Vak: Kunst algemeen Methode: Bespiegeling							
Periode	Leerstof/Inhoud Wat moet je leren/kunnen/weten voor deze toets	Eindterm/ Domein	Toegestane hulpmiddelen	Toetsvorm van het SE & moment van afname*	Weging in % examenjaar	Toets- duur	Herkansbaar Ja/nee
P0	-	-	-	--	-	-	-
P1	De leerling kan de kunstanalyse termen en begrippen (VOORSTELLING VORMGEVING en INHOUD) hanteren in analysevragen binnen de vijf kunstdisciplines. Afronden Cultuur van het Moderne in de eerste helft van de twintigste eeuw (H8) en inleiding Massacultuur vanaf 1945 (H9). De leerling kan kunstenaars, kunstuitingen en kunstobjecten beschouwen in relatie tot de cultureel historische achtergrond van de Cultuur van het moderne en Massacultuur binnen zes invalshoeken: 1- Welke religieuze en/of levensbeschouwelijke ontwikkelingen waren van invloed? 2- Welke esthetische principes zijn in deze periode van belang? 3- Wie is de opdrachtgever, wat is de rol van politieke en/of de economische macht? 4- In hoeverre was het doel vermaak en welk publiek werd daarbij beoogd of bereikt? 5- Welke wetenschappelijke en/of technische ontwikkelingen waren van invloed? 6 - Welke interculturele invloeden speelden daarbij een rol?	Domein A, B en C	Computer, koptelefoon en woordenboek	** ST - TW1	**Formatieve waarde	135 min.	nee
P2	De leerling kan de kunstanalyse termen en begrippen (VOORSTELLING VORMGEVING en INHOUD) hanteren in analysevragen binnen de vijf kunstdisciplines. Afronden Massacultuur vanaf 1945 (H9) en herhalen examenstof	Domein A, B en C	Computer, koptelefoon en woordenboek	** ST – TW2	**Formatieve waarde	135 min.	nee

P2	Cultuur van de Kerk (H2), Burgerlijke Cultuur in de zeventiende eeuw (H5) en Cultuur van het moderne (H8). De leerling kan kunstenaars, kunstuitingen en kunstobjecten beschouwen en analyseren in relatie tot de cultureel historische achtergrond van de Cultuur van de Kerk (H2), Burgerlijke cultuur (H5), Cultuur van het moderne (H8) en Massacultuur (H9) en is in staat deze onderling te vergelijken. 1- Welke religieuze en/of levensbeschouwelijke ontwikkelingen waren van invloed? 2- Welke esthetische principes zijn in deze periode van belang? 3- Wie is de opdrachtgever, wat is de rol van politieke en/of de economische macht? 4- In hoeverre was het doel vermaak en welk publiek werd daarbij beoogd of bereikt? 5- Welke wetenschappelijke en/of technische ontwikkelingen waren van invloed? 6 - Welke interculturele invloeden speelden daarbij een rol?						
						0%	

Opmerkingen: ** Kunst Algemeen toetsen worden altijd afgenomen tijdens de TW, het betreft de volledige CSE stof van KUMU, KUBV en KUDR. Deze stof wordt nergens anders getoetst en heeft grote formatieve en voorspellende waarde. Dit moet om die reden in het PTA worden opgenomen.	* Toetsvorm: MT = mondelinge toets PO = praktische opdracht ST = schriftelijke toets KLV = kijk-/luistervaardigheid	Moment van afname: TW1 = toetsweek 1 TW2 = toetsweek 2 TW3 = toetsweek 3 Les = afname tijdens vakles Centraal = gehele leerjaar op één moment roosteren buiten toetsweek
--	--	---

Jaarplanner 2025-2026 Leerjaar: 6 VWO Vak: Scheikunde Methode: Chemie Overal								
	Leerstof/Inhoud Wat moet je leren/kunnen/weten voor deze toets	Eindterm/ Domein	Toegestane hulpmiddelen	*Toetsvorm van SE of VT	Weging in % examenjaar	Toets- duur	**Afname- moment	Herkansbaar Ja/nee
P0	SE cijfers 5 VWO				30%		-	
*** P1	H16 Chemie van het leven: bouw en functie van koolhydraten, vetten, eiwitten en nucleïnezuren. H17 Buffers en enzymen: amfolyten, rekenen aan buffers, bouw en werking van enzymen, celmembraan en transport. Herhalen H6 Koolstofchemie: koolwaterstoffen, systematische naamgeving, karakteristieke groepen, esters. Herhalen H8 Zuren: pH bepalen, zuren in water, formules van zuren, pH berekenen sterke en zwakke zuren. Herhalen H9 Basen: basen in water, formules van basen, pH berekenen van basische oplossingen (sterk en zwak), zuur-base titraties, significantie en foutenleer. Herhalen H12 Molecuulbouw: Lewis structuren, VSEPR-theorie, mesomerie, reactiemechanismen, stereo-isomerie. Herhalen H13 Kunststoffen: additiepolymerisatie, condensatiepolymerisatie, eigenschappen van polymeren.	M 1,3,7 R 1,4 R&A 1,2 L 1,2	Gewone rekenmachine , Binas 6e editie	ST, TW1	25%	135	TW1	Ja
	Praktische opdracht: inhoud en rubrics worden op de eerste dag van de periode bekend gemaakt via de ELO.	M 1,7 R 1 R&A 1,2 L 1	Gewone rekenmachine , Binas 6e editie	PO, les	10%	n.v.t.	les	Nee
	Practicum	A	Gewone rekenmachine , BINAS 7e editie	PO	-	45	les	Nee
P2	H18 Accu's en brandstofcellen: elektrochemische cel, batterij en brandstofcel, accu's, duurzaamheid, energietransitie. H19 examentraining: reactievergelijkingen, chemisch rekenen, structuurformules, blokschema's en evenwichten.	M 1, 3,7 R 1, 3,5 R&A 1,2 T 2,3,4,5,6	Gewone rekenmachine , Binas 6e editie	ST, TW2	25%	135	TW2	Ja

P2	Herhalen H7 Duurzaamheid: fossiele brandstoffen, biobrandstoffen, duurzame ontwikkelingen, kringlopen, chemische evenwichten, evenwichten beïnvloeden. Herhalen H10 Analyse: kwantitatieve analyse, colorimetrie, chromatografie (papier, vloeistof en gas), chromatogram analyse, massaspectrometrie. Herhalen H11 Redoxreacties: elektronenoverdracht, halfreacties, redoxkoppels, elektrodepotentiaal, redoxreacties in oplossing, halfreacties opstellen, toepassing in koolstofchemie, redoxtitraties. Herhalen H15 Groene chemie: atomeconomie, E-factor, Q-factor, grenswaarden, energiebalans, reactiewarmte berekenen, reactiesnelheid, blokschema's, productieprocessen, rekenen aan blokschema's, ontwerpen van een proces.							
	Praktische opdracht: inhoud en rubrics worden op de eerste dag van de periode bekend gemaakt via de ELO.	M 1 R 1 R&A 1,2	Gewone rekenmachine Binas 6e editie	PO, les	10%	n.v.t.	les	Nee
	Practicum	A	Gewone rekenmachine BINAS 7e editie	PO	-	45	les	Nee
					100%			

Opmerkingen: Elke toets bouwt voort op de in de vorige perioden behandelde stof, de voorkennis. Domein A komt in alle toetsen en PO's voor. Ook dus stof uit 4 en 5 vwo. Met name aangeleerde berekeningen en concepten kunnen daardoor in elke volgende toets terugkomen. Zie de speciale herhalingsstof.	* Toetsvorm: MT = mondelinge toets PO = praktische opdracht ST = schriftelijke toets KLV = kijk-/luistervaardigheid *** P = periode	**Moment van afname: TW1 = toetsweek 1 TW2 = toetsweek 2 TW3 = toetsweek 3 Les = afname tijdens vakles Centraal = gehele leerjaar op één moment roosteren buiten toetsweek
--	--	---