

## VWO 2025-2028 / scheikunde / PTA scheikunde E.Ruiter

| Leerjaar | Per. | volg | T-soort | T-code | Domeinomschrijving                                          | Toetsomschrijving                                           | Afnamevorm   | Toetsvorm   | T-duur | R-weergave | Herkansing            | Weg. | Soort examenstof |
|----------|------|------|---------|--------|-------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------|--------------|-------------|--------|------------|-----------------------|------|------------------|
| 5        | 1    | 511  | TT      | ED     | A8, B1, C1, C2, C5                                          | H 7 Zuren en basen                                          | Schriftelijk | Centraal    | 90     | Cijfer1-10 | Hoogste, 1 herkansing | 15   | CE en SE         |
|          |      | 512  | PO      | ED     | A8                                                          | bij: Zuren en basen                                         | Praktisch    | Klassikaal  | 90     | Cijfer1-10 | Geen                  | 6    | CE en SE         |
|          | 2    | 521  | TT      | ED     | A12, B1, B3, B4, C8, E1, E2                                 | H 8 Ruimtelijke bouw van moleculen                          | Schriftelijk | Centraal    | 90     | Cijfer1-10 | Hoogste, 1 herkansing | 15   | CE en SE         |
|          |      | 522  | TT      | ED     | A7                                                          | bij: Ruimtelijke bouw van moleculen                         | Praktisch    | Klassikaal  | 45     | Cijfer1-10 | Geen                  | 3    | CE en SE         |
|          | 3    | 531  | TT      | ED     | B4, C1, C3, E1, E3, G3                                      | H 9 Redoxchemie                                             | Schriftelijk | Centraal    | 90     | Cijfer1-10 | Hoogste, 1 herkansing | 15   | CE en SE         |
|          |      | 532  | TT      | ED     | A12, B1, B2, B3, B4, C1, C2, F3, G3                         | H2 Chemische bindingen<br>H3 Organische chemie<br>H4 Zouten | Schriftelijk | Individueel | 90     | Cijfer1-10 | Geen                  | 5    | CE en SE         |
|          |      | 533  | PO      | ED     |                                                             | PO Chemische concepten                                      | Schriftelijk | Individueel | 30     | Cijfer1-10 | Geen                  | 1    | CE en SE         |
|          | 4    | 541  | TT      | ED     | A12, B1, B2, C1, C7, E1<br>B1, B2, B3, C1, C4, C7, D3, D4   | H 10 Organische chemie<br>H 11 Reactiemechanismen           | Schriftelijk | Centraal    | 90     | Cijfer1-10 | Hoogste, 1 herkansing | 15   | CE en SE         |
|          |      | 542  | PO      | ED     | A12, D4                                                     | bij: Organische chemie                                      | Praktisch    | Klassikaal  | 90     | Cijfer1-10 | Geen                  | 3    | CE en SE         |
|          |      | 543  | TT      | ED     | B1, B2, B3, C1, C2, C3, C4, C5, C6, C10                     | H5 Reacties in beweging<br>H6 Evenwichten                   | Schriftelijk | Individueel | 90     | Cijfer1-10 | Geen                  | 5    | CE en SE         |
|          |      | 544  | PO      | ED     | A13                                                         | bij: Reacties in beweging                                   | Praktisch    | Individueel | 45     | Cijfer1-10 | Geen                  | 2    | CE en SE         |
| Leerjaar | Per. | volg | T-soort | T-code | Domeinomschrijving                                          | Toetsomschrijving                                           | Afnamevorm   | Toetsvorm   | T-duur | R-weergave | Herkansing            | Weg. | Soort examenstof |
| 6        | 1    | 611  | TT      | ED     | A12, B2, B3, B4, C1, C4, D3, E1                             | H 12 Materialen                                             | Schriftelijk | Centraal    | 90     | Cijfer1-10 | Hoogste, 1 herkansing | 20   | CE en SE         |
|          |      | 612  | PO      | ED     | A1, A2, A3, A4, A14, A15                                    | bij: Materialen                                             | Praktisch    | Klassikaal  | 180    | Cijfer1-10 | Geen                  | 6    | CE en SE         |
|          | 2    | 621  | TT      | ED     | A11, B1, B2, B3, C1, C2, D1, D2, E1, B3, B4, C1, C2, E2, G1 | H 13 Analysetechnieken<br>H 14 Chemie van het leven         | Schriftelijk | Centraal    | 90     | Cijfer1-10 | Hoogste, 1 herkansing | 20   | CE en SE         |
|          |      | 622  | PO      | ED     | A5, A6                                                      | bij: Analysetechnieken                                      | Praktisch    | Klassikaal  | 120    | Cijfer1-10 | Geen                  | 6    | CE en SE         |

**VWO 2025-2028 / scheikunde / PTA scheikunde E.Ruiter**

|   |     |    |    |                                                                  |                                                                       |              |            |     |            |                          |    |          |
|---|-----|----|----|------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------|--------------|------------|-----|------------|--------------------------|----|----------|
| 3 | 631 | TT | ED | C3, C9, D2, E3, E4, E5,<br>F1, F2, F3, F4, F5, G2,<br>G3, G4, G5 | H 15 Industriële chemie<br>Alle behandelde CE-stof uit klas 4<br>en 5 | Schriftelijk | Centraal   | 90  | Cijfer1-10 | Hoogste, 1<br>herkansing | 30 | CE en SE |
|   | 632 | PO | ED | A9, A10, A11                                                     | bij: Chemie van het leven                                             | Praktisch    | Klassikaal | 120 | Cijfer1-10 | Geen                     | 6  | CE en SE |