

Verslag VWO-examen 27-05-2002

SCHEIKUNDE-1,2

Kring Zeeland	85 lln	41 van de 71 punten
Kring Breda	20 lln	52 van de 71 punten
Kring Haarlem	21 lln	45 van de 71 punten

Algemene opmerkingen:

- weinig scheikunde –2 vragen.
- lang examen; weinig leerlingen waren voor 16.30 uur weg.
- (erg) veel tekst. Wordt dat ieder jaar meer?
- correctie soms moeilijk: vraag 11, 18 en 25.
- moet zo'n vraag 25 nu echt?
- eindcijfer c.e en s.e verschilt waarschijnlijk niet veel van elkaar.
- ongeveer 16 % onvoldoendes.
- bij rekenopgaven terug naar 1 denkstap 1 punt

Opmerkingen per vraag:

1. getallen zonder eenheden is goed.
3. 0,0275 mol/l is ook nog goed! (geeft bij afronding 0,028!!)
4. Bij 0,028 mol/l behoort het antwoord 59%.
6. Zie de opmerking! Het gaat erom dat de leerling de combinatie AA en BB ziet.
7. De factor 10^5 bij de berekening weggelaten, maar bij het eindantwoord wel vermeld dan de gehele berekening goed rekenen.

Antwoord klopt niet, omdat bijv. de verdampingswarmte van natrium erbij verrekend is dan 1 punt aftrekken.

8.1,4-butaandizuur is 3 punten.

9 en 10. Schrijf een artikel in de NVOX over uw ergeis over de opmerkingen bij deze beide vragen!!!

11. Heel veel sterkte gewenst bij het corrigeren.

12. Let er op dat **alle** vloeistof door S gaat!

14. Als voor de vergelijking van de reductor $\text{H}_2\text{O}_2 + 2 \text{e}^- + 2 \text{OH}^-$ is opgeschreven dan zou in de totaalverg. $\text{Cu}(\text{OH})_2 (\text{s})$ moeten komen te staan. Maar $\text{Cu}^{2+}(\text{aq}) + 2 \text{OH}^-(\text{aq})$ mag je ook goed rekenen. Dus totaal 2 punten.

17. Met alle C en H atomen getekend is goed.
18. Bijna altijd: 0,2 of 3 punten.
19. Na de pijl 3 keer de methylester van het vetzuur vermeld zonder x,y of z ; — 1punt.
21. Aantasting ozonlaag is onjuist!
25. Zie vraag 11.

SCHEIKUNDE-1

Kring Zeeland	41 lln	38 van de 66 punten
Kring Breda	40 lln	43 van de 66 punten
Kring Haarlem	49 lln	33 van de 66 punten

Algemene opmerkingen:

- lang examen; weinig leerlingen waren voor 16.30 uur weg.
- erg veel tekst: zie vraag 11 en 12. Vijf punten voor veel puzzelwerk!
- vraag 22 is hier nog een extratje wat correctie betreft!!
- eindcijfer c.e. zal waarschijnlijk (veel) lager zijn dan eindcijfer s.e.
- ongeveer 35 % onvoldoendes.

Opmerkingen per vraag:

1. Structuurformule glucose en ethanol getekend: goed.
5. Sulfiet is een reductor: 1 punt
- 7 en 8. Als de naam gevraagd wordt, waarom is de formule dan ook goed?
Stel bijv. als vraag: Welk reagens wordt bedoeld en geef.....
Dan kan de leerling zelf uitzoeken of hij/zij naam of formule opschrijft.

MIDDELBURG, WOENSDAG 29 MEI 00.00 UUR.

HENK LEOPOLD