

### Cijfers

Er zijn door de kringen 380. werken nagekeken. De gemiddelde score was 49,9. Met N=1 en L=78 komt deze score overeen met het cijfer 6,8. Het gemiddelde van het schoolexamen ligt daar enkele tienden onder.

### Beoordeling

- Lengte : goed tot redelijk veel.
- Spreiding : redelijk goed, aardige onderwerpen, gevarieerd maar weinig koolstofchemie en redox en veel bio-gerichte vragen.
- Tamelijk eenvoudig.

### Toelichting bij de vragen en het antwoordmodel

<b>Zeewater</b>		
4	<ul style="list-style-type: none"> <li>o "<math>H^+ + CO_3^{2-}</math>" -----</li> <li>o alle ladingen weggelaten-----</li> </ul>	<b>Max.1 1</b>
6	Bij de berekening moet de uitkomst significant correct zijn!	
7	De "indien"-antwoorden geven de mogelijke antwoorden voldoende weer.	
<b>Rookgasreiniging</b>		
8	o "Aardgas bevat geen stikstofoxide" -----	<b>0</b>
9	Accuzuur, waterstofnitraat en (di)waterstofsulfaat goed rekenen.	
10	o Manier 1: het woord "verbranding" hoeft niet genoemd te worden (zie regel 18).	
11	Let op: gevraagd is een soort-naam en niet de naam van 1 stof. Zo is "ammoniak" fout en is "nitraten" goed.	
16	<ul style="list-style-type: none"> <li>o Het eerste bolletje moet een zinnig argument zijn anders ook geen punt voor het tweede bolletje (de conclusie).</li> <li>o "de reactie gaat sneller" i.p.v. "oplossen gaat sneller" : goed rekenen</li> </ul>	
17	Als de symbolen aanwezig zijn in overigens goede formules, dit goed rekenen.	
<b>Biodiesel</b>		
	Geen opmerkingen.	
<b>Waterstofperoxide</b>		
25	o Allebei de halfreacties omgekeerd-----	<b>Max.1</b>
<b>Suiker</b>		
31	<ul style="list-style-type: none"> <li>o <math>H^+ + OH^- \rightarrow H_2O</math> -----</li> <li>o "<math>2H^+ + PO_4^{3-}</math> ": eerste bolletje fout</li> </ul>	<b>1</b>
<b>Kunststoffen</b>		
34	o "verzadigd want er zit een dubbele binding in " -----	<b>1</b>
36	<ul style="list-style-type: none"> <li>o Bijtend: goed rekenen</li> <li>o Lage pH: goed rekenen</li> </ul>	

