**scheikunde VWO 2018-2**

**uitwerkbijlage**

### Naam kandidaat Kandidaatnummer

**1**

H3C

CH3

# N

H2N N NH

mauveïne B

CH3

**5**

mauveïne A

H3C

H H

N H

H N N N H

## H H H

H H H H

H H H H H CH3

H

H3C

## H N

H

## N H

N N H

H H H

H H H H

H H H H H CH3

Naam kandidaat Kandidaatnummer \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**7**

CH2OH

O

OH O

OH

CH2OH

O

OH O

OH

CH2OH

O

OH

OH

OH ............................

.................................... ..................................

**9**

|  |  |
| --- | --- |
| Elektronenschil van het omgezette oxide-ion in reactief **rPOM3–** | Aantalelektronen |
| K |  |
| L |  |
| M |  |
| N |  |
| O |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Elektronenschil van het omgezette molybdeen-ion in reactief **rPOM3–** | Aantalelektronen |
| K |  |
| L |  |
| M |  |
| N |  |
| O | 0 |

**10**



**15 en 16**

**17**



**19**

H2N

NH2

oxidatie

PPD

NH

stof B

HN

5

4 6

3-aminofenol

H2N

H N

2 OH

oxidatie N

3

1

H2N

H2N OH

H2N

H2N O

stof 1 - kleurloos stof 2 - paarsrood

HN stof B

NH

H H

N N

H

oxidatie N N

H2N

H2N

H2N

H2N OH

NH2

O NH2

stof 3 - kleurloos stof 4 - bruin

stof B

etc. tot steeds donkerder bruintinten

**VERGEET NIET DEZE UITWERKBIJLAGE IN TE LEVEREN**

VW-1028-a-18-2-u 6 / 6

lees verder ►►►

einde 