



# higher education & training

Department:  
Higher Education and Training  
**REPUBLIC OF SOUTH AFRICA**

## NASIENRIGLYN

### NASIONALE SERTIFIKAAT AANLEGBEDIENINGSTEORIE N1

**31 JULIE 2018**

Hierdie nasienriglyn bestaan uit 6 bladsye.

## VRAAG 1: CHEMIE

- |     |  |               |      |
|-----|--|---------------|------|
| 1.1 | <ul style="list-style-type: none"> <li>• asyn</li> <li>• suiker</li> <li>• koeksoda</li> <li>• bytsoda</li> <li>• bytpotas</li> <li>• wassodasaalpeter</li> </ul>  | (Enige 5 × 1) | (5)  |
| 1.2 | <p>1.2.1 Dit is wanneer twee of meer atome saamgegroepeer en deur elektrostatisiese krag bymekaargehou word.<br/>OF<br/>Dit is die proses van veranderingsvalensie-elektrone wat twee of meer atome deur die verlies of aanwinst van elektrone verwerf.</p> <p>1.2.2 Dit is die deling van elektrone in pare, wat met die aanwinst of verlies van elektrone plaasvind.<br/>OF<br/>Dit vind plaas wanneer atome van niemetale met mekaar kombineer.<br/>OF<br/>Dit vind plaas wanneer atome by mekaar aansluit deur elektrone te deel.</p> <p>1.2.3 Dit is die vaste, geordende rangskikking van die klein, reëlmatrik gevormde molekules van 'n vaste stof.</p> <p>1.2.4 Dit is die sterk aantrekkingskrag tussen die atome van die element.</p> <p>1.2.5 Dit is atome van dieselfde element, met dieselfde aantal protone, wat betreffende die aantal neutrone verskil.<br/>OF<br/>Dit is atome van dieselfde element met dieselfde atoomgetal wat in massahoeveelheid verskil.</p> | (5 × 2)       | (10) |
| 1.3 | <p>1.3.1 Waar</p> <p>1.3.2 Waar</p> <p>1.3.3 Waar</p> <p>1.3.4 Onwaar</p> <p>1.3.5 Onwaar</p>  | (5 × 1)       | (5)  |

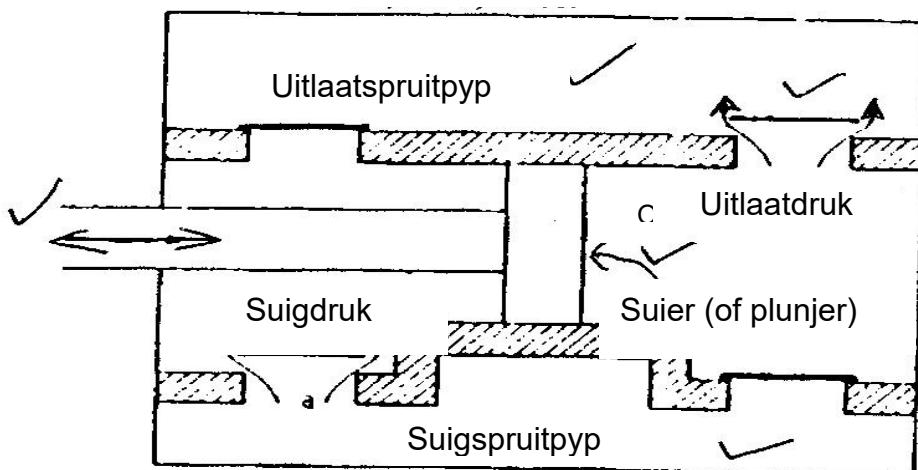
**VRAAG 2: KLEPPE EN PYPE**

- 2.1 Hierdie pype word hoofsaaklik vir groot hoeveelhede water gebruik,✓ byvoorbeeld stormwater en dreinering.  
Om die meganiese sterkte van die beton te verhoog,✓ word dit met metaal gewapen, maar kan steeds nie in gevalle gebruik word waar die druk en die skokke hoog is nie.✓ Dit is nie teen sure en sommige alkali's bestand nie✓ en behoort daarteen beskerm te word, waar nodig. (4)
- 2.2 Vandag is loodpype tot loodgieterswerk beperk.✓ Dit is voorheen in wonings gebruik, maar die gebruik is gestaak, grootliks as gevolg van die gevaar van loodvergiftiging.✓  
Loodpype is nie teen hoë druk bestand nie,✓ maar is teen korrosie bestand.✓  
Deurdat gesmelte lood✓ met behulp van 'n hidrouliese plunjier deur vorms van die vereiste afmetings gedruk word om lang, naatlose pype te verkry, word loodpype gevorm. (5)
- 2.3 Koolstaalpype kan met sink✓ gevoer (gegalvaniseer) word. Dit kan ook met plastiek✓ of enige ander roeswerende materiaal soos koper gevoer word. (Enige 2 × 1) (2)
- 2.4     2.4.1 Skuiwerkkleppe
  - Dit sluit vloeい af of laat dit voluit vloeい.
  - Daar is 'n geringe drukverlies oor die klep heen.
   2.4.2 Koeëlkleppe
  - Dit reguleer vloeい.
  - Daar is 'n geringe drukverlies oor die klep heen.
   2.4.3 Terugslagkleppe
  - Dit reguleer die vloeい in een rigting.
  - Daar is 'n geringe drukverlies oor die klep heen. (3 × 3) (9)  
[20]

## **VRAAG 3: POMPE EN INSTRUMENTASIE**

3.1

## Vloeistofsilinder



## **SKETS VAN 'N DUBBELWERKENDE SUIERPOMP**

(EEN punt vir die korrekte skets)

(7)



$$\begin{aligned}
 3.1 \quad 3.3.1 \quad \text{Werk } (F) &= \text{Krag } (P) \times \text{Afstand } (H) \\
 &= (2\,000 \times 487 \times 9,81 \times 60) \div 10^6 \checkmark \\
 &= \underline{\underline{573,2964 \text{ MJ}}} \checkmark
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}3.3.2 \quad \text{Krag (P)} &= F \div Tyd(t) \\&= (573,2964 \times 10^6) \div (2 \times 60 \times 60) \checkmark \\&= 4,7774 \text{ kW} \checkmark\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 3.3.3 \quad \text{Rendement} &= \text{Uitgang} / \text{Ingang} \times 1\,000 \\
 &= 4,7774 \text{ kw} / 40 \times 1\,000 \\
 &= 12\%
 \end{aligned}$$

$$(3 \times 3) \quad (9)$$

- 3.4 Dit is die krag wat geneig is om 'n draaiende objek✓ van die middelpunt af te laat wegbeweeg.✓

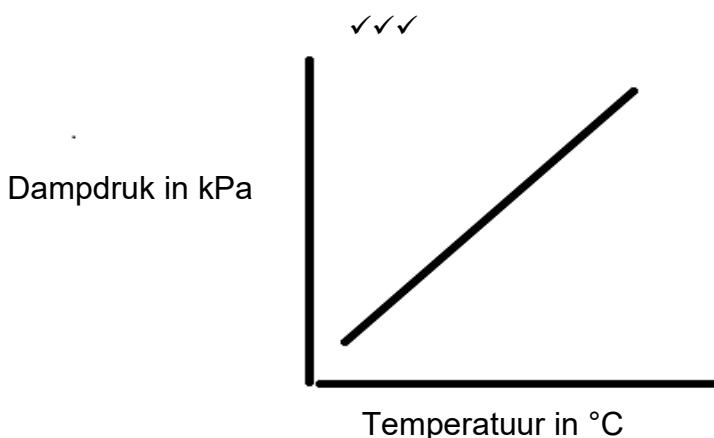
- 3.5      • Turbinetipe pomp met voluutomhulsel  
          • Turbinetipe met centrifugale pompe

(2)

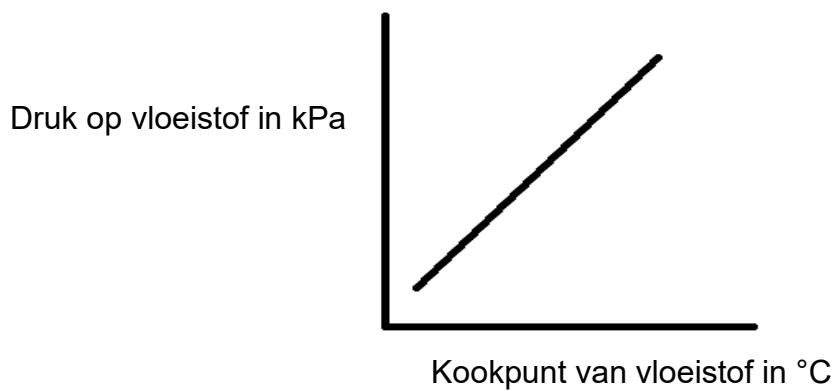
[25]

**VRAAG 4: DISTILLERING EN WATERBEHANDELING**

- 4.1 Water word hard as gevolg van kalsiumbikarbonaat,✓ magnesium,✓ kalkklip✓ en kalsiumkarbonaat.✓✓ (4)
- 4.2     4.2.1 Dit is vaste stowwe soos klei, slyk, modder en organiese vaste stowwe (blare) wat nie in water opgelos kan word nie.
- 4.2.2 Dit is die proses waarvolgens al die opgeloste soute en ione uit water verwys word.
- 4.2.3 Die besoedeling van water wat nie sigbaar is nie, is van soute, grondmisstowwe, en menslike en huishoudelike afvalwater afkomstig. (3 × 2) (6)
- 4.3 Vloeistof kook sodra die dampdruk die druk op die vloeistof oorskry. Hoe hoër die druk, hoe hoér die kookpunt.✓



Indien die druk of die temperatuur verander,✓ verander die verdampingstempo ook.



✓✓✓

(7)  
[17]

## **VRAAG 5: VEILIGHEID EN BERGING**

- |     |   |               |            |
|-----|---|---------------|------------|
| 5.1 | <ul style="list-style-type: none"> <li>• handskoene</li> <li>• laboratorium-oorjas</li> <li>• voorskoot</li> <li>• veiligheidskoene</li> </ul>  | (Enige 4 × 1) | (4)        |
| 5.2 | <ul style="list-style-type: none"> <li>• olie</li> <li>• vet</li> <li>• ghries</li> <li>• organiese oplossings</li> <li>• verf</li> </ul>   | (Enige 4 × 1) | (4)        |
| 5.3 | <ul style="list-style-type: none"> <li>• liggewig</li> <li>• nie maklik om te holgiet (<i>cored</i>) nie</li> <li>• is beter teen 'n chemiese aanval bestand</li> <li>• kan vir 'n groot oliometer van tot en met 120 m gebruik word</li> <li>• nie nodig om dit te verf nie</li> </ul> | (Enige 4 × 1) | (4)        |
| 5.4 | Tekort aan suurstof: $2C + O_2 \longrightarrow 2CO$ ✓✓ Koolstofmonoksied word gevorm.   |               |            |
|     | Volledige verbranding: $C + O_2 \longrightarrow CO_2$ ✓✓ Koolstofdioksied word gevorm.  | [18]          | (6)        |
|     | <b>TOTAAL:</b>  |               | <b>100</b> |

TOTAAL: 100