**Werkkaart: Kwaartaal 1 + Lockdown hersiening**

**Afdeling A**

**Vraag 1**

 Verskeie opsies word as moontlike antwoorde op die volgende vrae gegee. Kies die antwoord en skryf slegs die letter (A–D) langs die vraagnommer (1.1 – 1.10). bv. 1.3 D.

 1.1 ŉ Voorbeeld van ŉ verbinding is:

 A Lug

 B Yster

 C Kopersulfaat

 D Suurstof

 1.2 ŉ Groen plant word in ŉ donker kamer geplaas. Watter van die volgende stellings is WAAR oor die tempo van fotosintese

 A Fotosintese gebeur vinniger

 B Fotosintese benodig nie sonlig nie.

 C Fotosintese vind stadiger plaas

 D Fotosintese gebeur stadiger.

 1.3 Watter twee produkte word deur groenplante tydens fotosintese geproduseer?

 A Koolstofdioksied en suurstof.

 B Suurstof en glukose.

 C Glukose en koolstofdioksied.

 D Stikstof en glukose.

 1.4 Watter een van die volgende is van grootse na kleinste gerangskik?

 A Bevolking, gemeenskap, ekosisteem, biosfeer.

 B Ekosisteem, biosfeer, gemeenskap, bevolking

 C Biosfeer, ekosisteem, gemeenskap, bevolking

 D Biosfeer, ekosisteem, bevolking, gemeenskap

 1.5 Watter stelling is WAAR vir karnivore in ŉ ekosisteem?

 A Hulle eet slegs plante.

 B Hulle word deur herbivore geëet.

 C Hulle vervaardig hulle eie voedsel

 D Hulle is minder as herbivore

 1.6 Watter stelling is NIE waar vir mikro-organismes nie?

 A Hulle is oral om ons.

 B Hulle is almal skadelik.

 C Hulle voed hulleself, groei en plant voort.

 D Hulle kan slegs onder ŉ mikroskoop gesien word.

 1.7 Die deeltjies wat om die kern van ŉ atoom beweeg is die...

 A elektrone.

 B elektrone en protone.

 C neutrone.

 D protone. (1)

 1.8 Wat is ŉ chemiese verbinding?

 A ŉ Stof wat net uit een soort atoom bestaan.

 B ŉ Sub-atomiese deeltjie.

 C ŉ Stof wat uit twee of meer verskillende soorte atome bestaan.

 D ŉ Kombinasie van twee protone en twee elektrone. (1)

 1.9 Sublimasie is die faseverandering van ŉ...

 A vastestof na ŉ vloeistof.

 B vloeistof na ŉ gas.

 C vastestof na ŉ gas.

 D vas na ŉ vloeistof. (1)

 1.10 Die smeltpunt van element X is 25º C. Die kookpunt van dieselde element is 70º C.
 by 30ºC is die element in watter fase?

 A Vastestof.

 B Vloeistof

 C Gas.

 D Damp. (1)

 **[10]**

**Vraag 2**

 Gee EEN woord/term vir elk van die volgende stellings. Skryf slegs die woord/term langs die vraagnommer, neer.

 2.1 'n Verandering in die strukturele, funksionele en gedragseienskappe van 'n organisme. (1)

 2.2 Die organismes in ‘n voedselketting wat verantwoordelik is vir die afbreek van dooie
 plant- en diermateriaal. (1)

 2.3 Die proses waartydens energie uit voedsel vrygestel word deur ‘n reeks chemiese
 reaksies. (1)

 2.4 Positiewe gelaaide deeltjies in die kern van die atoom. (1)

 2.5 ‘n Stof wat deur fisiese metodes geskei kan word. (1)

 **[5]**

**Vraag 3**

 Kies ’n item uit Kolom B wat pas by die beskrywing in Kolom A. Skryf slegs die letter (A tot O) langs die vraagnommer (3.1 – 3.10) bv. 3.1 A neer.

|  |  |
| --- | --- |
| **Kolom A** | **Kolom B** |
| 3.1 | Proses waar ligenergie van die son gebruik word om voedsel te vervaardig  | A | Element |
| 3.2 | ŉ Stof wat slegs uit een soort atoom bestaan | B | Produkte |
| 3.3 | Die krag wat op ŉ oppervlak uitgeoefen word | C | Reaktanse |
| 3.4 | Studie van die interaksie van organismes met mekaar en met die fisiese en chemiese omgewing | D | Osmose |
| 3.5 | Maksimum lewe wat ŉ area kan ondersteun | E | Besoedeling |
| 3.6 | Proses waar deeltjies beweeg van ŉ hoë konsentrasie na ŉ lae konsentrasie tot en met dit eweredig versprei is | F | Trofiese vlak |
| 3.7 | Stowwe wat aan die linkerkant van die pyltjie in ŉ chemiese reaksie voorkom | G | Druk |
| 3.8 | Die toevoeging van ‘n stof wat kan bydrae tot ‘n wanbalans van ‘n ekostelsel | H | Digtheid |
| 3.9 | Twee van dieselfde soort atome verbind aan mekaar | I | Dravermoë |
| 3.10 | Die posisie van elke spesie in ŉ voedselketting | J | Ekologie |
|  |  | K | Diffusie |
|  |  | L | Diatomiese molekules |
|  |  | M | Fotosintese |
|  |  | N | Respirasie |
|  |  | O | Verbinding |

 **[10]**

 **Afdeling A: [25]**

**Afdeling B**

**Vraag 4**

 Die grafiek hieronder toon die aantal TB pasiente met bekende MIV status in Suid-Afrika vir die periode 2004 – 2011. Bestudeer die grafiek en beantwoord die vrae wat volg.



**Jare**

 4.1 Vigs (siekte A) en TB (siekte B) word veroorsaak deur skadelike mikro-organismes. Identifiseer die mikro-organismes wat siekte A en siekte B onderskeidelik
 veroorsaak. (2)

 4.2 Ander mikro- organismes word as nuttig vir die mens beskou. Noem TWEE
 voorbeelde hoe hierdie mikro-organismes tot ons voordeel gebruik kan word. (2)

 4.3 Noem TWEE maniere hoe die verspreiding van siekte A voorkom of
 verminder kan word. (2)

 4.4 Kan siekte B genees word? Motiveer jou antwoord. (2)

 4.5 Hoeveel gevalle van TB pasiente was in 2009 opgeteken? (1)

 4.6 Hoeveel van die TB pasiente van 2010 was MIV positief? (1)

 4.7 Volgens die grafiek wat is die verband tussen MIV voorkoms en TB pasiente? (2)

 **[12]**

**Vraag 5**

Bestudeer die energiepiramide en beantwoord die vrae wat volg.

 5.1 Hoeveel trofiese vlakke het hierdie energie piramied (1)

 5.2 Identifiseer uit die bostaande energie piramied die volgende:

 5.2.1 ŉ Sekondêre verbruiker (1)

 5.2.2 ŉ Produsent (1)

 5.3 Klassifiseer die rooikat volgens sy verbruikersvlak (1)

 5.4 Volgens die energiepiramide is die verkleurmannetjie ŉ karnivoor. Watter tipe
 karnivoor is hy? Motiveer jou antwoord (2)

 5.5 Maak gebruik van die energiepiramide en teken ŉ voedselketting wat al die
 organismes bevat. (2)

 5.6 Bereken die hoeveelheid energie wat aan die rooikat oorgedra word as slegs 9%
 van die energie op ELKE vlak oorgedra word. Toon alle berekeninge. (5)

 Bestudeer die onderstaande voedselweb en beantwoord die vrae wat volg:

**VALK**

**SLANG**

**BERGLEEU**

**INSEK ETENDE VOëL**

**TAKBOK**

**MUIS**

**HAAS**

**SPRINKAAN**

**GRAS**

**EEKHORING**

**BAKTERIEË**

**STRUIK**

**BOOM**

**FUNGI**

 5.7 Noem en bespreek die interaksie wat tussen enige twee van die organismes in die bostaande ekosisteem voorkom. (2)

 5.8 Wat dink jy sal met die ekosisteem gebeur as al die takbokke ŉ siekte kry en
 doodgaan? (2)

 5.9 Bespreek enige DRIE strukturele aanpassings van die bergleeu om in ‘n ekosisteem, te kan oorleef. (3)

 **[20]**

**Vraag 6**

 6.1 Bestudeer die volgende diagramme. Besluit of die diagram ’n element of ’n verbinding voorstel. Skryf slegs die nommer neer en ELEMENT of VERBINDING

|  |  |
| --- | --- |
| **Diagram** | **ELEMENT OF VERBINDING?** |
| http://www.mstworkbooks.co.za/natural-sciences/gr8/images/gr8mm01-gd-0022.png | 6.1.1 |
| http://www.mstworkbooks.co.za/natural-sciences/gr8/images/gr8mm01-gd-0020.png | 6.1.2 |
| http://www.mstworkbooks.co.za/natural-sciences/gr8/images/gr8mm01-gd-0021.png | 6.1.3 |
| http://www.mstworkbooks.co.za/natural-sciences/gr8/images/gr8mm01-gd-0024.png | 6.1.4 |

 (4)

 6.2 Gebruik die Periodieke Tabel van elemente wat voorsien word en beantwoord die
 volgende vrae:

 6.2.1 Benoem die element wat deur die simbool **Li** voorgestel word. (1)

 6.2.2 Die chemiese SIMBOOL vir die edelgas wat in periode 4 voorkom. (1)

 6.2.3 Die NAAM en SIMBOOL vir die element wat agt elektrone en een neutron
 bevat. (1)

 6.2.4 Skryf neer die NAAM van die stof in groep 2, periode 3 en meld aan of dit
 ŉ metaal of ŉ nie-metaal is. (1)

 6.3 Vergelyk die drie fases van materie ten opsigte van die kragte tussen
 die deeltjies. (3)

 **[11]**

**Vraag 7**

 Die figuur hieronder illustreer een proses wat gebruik kan word om mengsels te skei en ’n ander proses wat gebruik kan word om verbindings te skei.



****

Koperchloried-oplossing

7.1 Gee die korrekte naam vir **proses A.** (1)

 7.2 Benoem **proses B.** (1)

 7.3 Watter tipe energie-omsetting vind in **proses B** plaas? (1)

 7.4 Gee die algemene term wat gebruik word vir die vloeistof genommer 1 in **proses B**
 wat elektrisiteit gelei? (1)

 7.5 Gee die naam van die materiaal wat gebruik word vir die onaktiewe elektrodes wat
 2 genommer is. (1)

 7.6 In **proses B** watter letter ( A of B) stel die positiewe elektrode voor? (1)

 7.7 Wat word die negatiewe elektrode in **proses B** genoem? (1)

 7.8 Skryf ŉ gebalanseerde vergelyking vir die reaksie wat in proses B plaasgevind het. (3)

 **[10]**

**Vraag 8**

 Die volgende diagram toon ’n metaalbal-en-ring apparaat. Die ring en bal is albei van geelkoper gemaak. By kamertemperatuur het die bal die regte grootte om net-net deur die ring te gaan.



 8.1 Sal die bal steeds deur die ring kan gaan nadat dit verhit is? (1)

 8.2 Sal die geelkoper bal ŉ groter massa hê nadat dit uitgesit het? Verduidelik jou
 antwoord. (2)

 8.3 Wat sal met die grootte van die geelkoper bal gebeur wanneer dit weer afkoel?
 Verduidelik jou antwoord. (2)

 8.4 ŉ Houer met water word oor ŉ vlam verhit en daarna afgekoel.

 8.4.1 Wat word by materie gevoeg wanneer dit verhit word? (1)

 8.4.2 Hoe beweeg deeltjies wanneer ŉ stof afgekoel word? (1)

 8.4.3 Wat gebeur met die spasies tussen deeltjies wanneer ŉ stof verhit word? (1)

 8.5 Die houer is gevul met heliumgas. Beskryf volledig die rangskikking en gedrag
 van die deeltjies van die gas in die houer. (4)



 **[12]**

**Vraag 9**

Bestudeer die drie blokke van onbekende stowwe. Al drie die blokke het presies dieselfde volume.

A

10 cm

10 cm

B

7.86 kg

4kg

10 cm

10 cm

10 cm

10 cm

C

10 cm

30g

10 cm

10 cm

 9.1 Bereken die volume van die drie blokke. (2)

 9.2 Bereken die digtheid van die drie blokke. (6)

 9.3 Rangskik die drie blokke in toenemende digtheid en sê watter blok behoort op water te dryf, as die digtheid van water 1cm3 is. (2)

 **[10]**

**Afdeling B : [75]**

**Totaal 100**

****