



Province of the  
**EASTERN CAPE**  
EDUCATION

**NASIONALE  
SENIOR SERTIFIKAAT**

**GRAAD 11**

**NOVEMBER 2020**

**LANDBOUWETENSKAPPE V1  
NASIENRIGLYN  
(EKSEMPLAAR)**

**PUNTE: 150**

---

Hierdie nasienriglyn bestaan uit 9 bladsye.

---

**AFDELING A****VRAAG 1:**

- |     |        |                   |          |      |
|-----|--------|-------------------|----------|------|
| 1.1 | 1.1.1  | C ✓✓              |          |      |
|     | 1.1.2  | D ✓✓              |          |      |
|     | 1.1.3  | C ✓✓              |          |      |
|     | 1.1.4  | A ✓✓              |          |      |
|     | 1.1.5  | C ✓✓              |          |      |
|     | 1.1.6  | D ✓✓              |          |      |
|     | 1.1.7  | A ✓✓              |          |      |
|     | 1.1.8  | B ✓✓              |          |      |
|     | 1.1.9  | D ✓✓              |          |      |
|     | 1.1.10 | B ✓✓              | (10 x 2) | (20) |
| 1.2 | 1.2.1  | Slegs B ✓✓        |          |      |
|     | 1.2.2  | Slegs A ✓✓        |          |      |
|     | 1.2.3  | Geeneen ✓✓        |          |      |
|     | 1.2.4  | Slegs B ✓✓        |          |      |
|     | 1.2.5  | Beide A en B ✓✓   | (5 x 2)  | (10) |
| 1.3 | 1.3.1  | Halogeen ✓✓       |          |      |
|     | 1.3.2  | Lewis-strukuur ✓✓ |          |      |
|     | 1.3.3  | Leem ✓✓           |          |      |
|     | 1.3.4  | Stikstof ✓✓       |          |      |
|     | 1.3.5  | Kolloïed ✓✓       | (5 x 2)  | (10) |
| 1.4 | 1.4.1  | Katioon ✓         |          |      |
|     | 1.4.2  | Higroskopies ✓    |          |      |
|     | 1.4.3  | Suur ✓            |          |      |
|     | 1.4.4  | Mycorrhiza ✓      |          |      |
|     | 1.4.5  | Illuviasie ✓      | (5 x 1)  | (5)  |

**TOTAAL AFDELING A: 45**

**AFDELING B****VRAAG 2: BASIESE LANDBOUCHEMIE****2.1 Verbindings****2.1.1 Klassifikasie van verbindings**

- A – Organies ✓  
B – Anorganies ✓ (2)

**2.1.2 Rede**

- A – Teenwoordigheid van koolstofatoom ✓  
B – Afwesigheid van koolstofatoom ✓ (2)

**2.1.3 Naam van verbinding met dieselfde molekulêre formule, maar verskillende struktuur**

- Isomere ✓ (1)

**2.1.4 Chemiese formule van 'n verbinding voorgestel deur struktuur A**

- C<sub>4</sub>H<sub>10</sub> ✓✓
- OF
- CH<sub>3</sub> (CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub> CH<sub>3</sub> ✓✓ (2)

**2.1.5 Identifikasie van die letter**

- (a) C ✓  
(b) B ✓ (2)

**2.2 Materie/elemente/verbindings/mengsels****2.2.1 Identifikasie van stowwe**

- A** – Verbinding ✓  
**B** – Homogene mengsel ✓  
**C** – Heterogene mengsel ✓ (3)

**2.2.2 Verskil tussen element en verbinding**

Element is 'n stof wat nie chemies verder afgebreek kan word nie ✓  
Verbinding is 'n stof gevorm wanneer twee of meer elemente chemies bind ✓ (2)

**2.2.3 Onderskei tussen homogene en heterogene mengsels**

**Homogene** – mengsel waarin die opgeloste stowwe nie fisies geskei kan word nie ✓

**Heterogene** – mengsel waar die komponente fisies van mekaar geskei kan word ✓ (2)

## 2.3 Vetsure

### 2.3.1 Identifikasie van die vetsuur

- A – Onversadigde vetsuur ✓  
B – Versadigde vetsuur ✓

(2)

### 2.3.2 Aanduiding van die letter wat die vetsuur voorstel

- (a) Oorsprong van plante – A ✓  
(b) Vastestof by kamertemperatuur – B ✓  
(c) Het 'n hoë smeltpunt – B ✓  
(d) Vloeistof by kamertemperatuur – A ✓

(4)

### 2.3.3 TWEE redes waarom vette belangrik is in lewende organismes

- Voorsien 'n bron van gestoorde energie ✓
- Bron van insulasie en temperatuurbeheer ✓
- Belangrike deel van membraanstruktuur ✓
- Speel 'n rol met die vloei van energie in en uit 'n sel ✓
- Help met impulsgeleiding ✓

(Enige 2) (2)

## 2.4 pH-waardes

### 2.4.1 Dui die pH van die stowwe aan

- Bakpoeier** – Basies/Alkalies ✓  
**Lemoensap** – Suur ✓  
**Melk** – Neutraal ✓  
**Batteryuur** – Sterk suur ✓

(4)

### 2.4.2 Dui die stof met 'n hoë konsenstrasie van

- (a) **Hidroksiedione** – Bakpoeier ✓  
(b) **Waterstofione** – Batteryuur ✓

(2)

## 2.5 Monosakkariede

### 2.5.1 Name van die strukture

- A – Fruktose ✓  
B – Glukose ✓

(2)

### 2.5.2 Aanduiding van die verbinding gevorm uit fruktose en glukose

Sukrose ✓

(1)

### 2.5.3 TWEE elemente wat die basiese samestelling van koolhidrate is

- Koolstof ✓
- Waterstof ✓
- Suurstof ✓

(Enige 2) (2)

[35]

### VRAAG 3: GRONDKUNDE

#### 3.1 Grondtekstuur

##### 3.1.1 Aanduiding van die monster

- (a) Monster B ✓
- (b) Monster A ✓
- (c) Monster B ✓
- (d) Monster A ✓

(4)

##### 3.1.2 Kommentaar oor die porieruimte van grondmonster B deur na die massadigtheid te verwys

Grondmonster B het 'n hoë massadigtheid/3,2 g/cm<sup>3</sup> ✓ en daarom minder porieruimtes ✓

(2)

#### 3.2 Grondstruktuur

##### 3.2.1 Identifikasie van die strukture

- A – Plaat ✓
- B – Prisma/kolom/prismaties ✓
- C – Korrelrig/sferies ✓

(3)

##### 3.2.2 Aanduiding van die letter wat die struktuur voorstel

- (a) A ✓
- (b) C ✓

(2)

##### 3.2.3 TWEE wanprakteke wat tot die afbreking van die struktuur lei

- Vloedbesproeiing ✓
- Bewerking van grond wanneer dit te nat of droog is ✓
- Ploeg en ander bewerkingsmetodes ✓
- Oorbeweiding / brand / verwydering van plantmateriaal ✓
- Beweging van diere en toerusting oor nat grond ✓
- Besproeiing wat tot opbouing van sout lei ✓

(Enige 2) (2)

#### 3.3 Grondvog

##### 3.3.1 Noem van term

- A – Versadigingspunt ✓
- B – Veldwaterkapasiteit ✓

(2)

##### 3.3.2 Rede

- A – Grond is totaal gevul met water ✓
- B – Hoeveelheid water wat grond na dreinering hou ✓

(2)

##### 3.3.3 Plantrespons in grond gegroeい van Houer C en D

- (a) B – Plante sal optimaal groei ✓
- (b) C – Plante sal verwelk en doodgaan ✓

(2)

##### 3.3.4 Onderskei tussen tydelike en permanente verwelkingspunt

**Tydelike verwelking** – Die punt waar plante verwelk voorkom gedurende die warmste dele van die dag en weer herstel ✓

**Permanente verwelking** – Plante herstel nie van verwelking nie ✓

(2)

### 3.4 Grondkleur

#### 3.4.1 Onderskei tussen **homogene** en **nie-homogene grondkleur**

**Homogene** – Enkele dominante kleur in grond ✓

**Nie-homogene** – Mengsel van grondkleure ✓

(2)

#### 3.4.2 TWEE faktore wat grondkleur bepaal

- Teenwoordigheid van water ✓
- Gley-toestande ✓
- Organiese materiaal ✓
- Teenwoordigheid van oksiede ✓
- Teenwoordigheid van karbonate ✓

(Enige 2) (2)

### 3.5 Grondgas

#### 3.5.1 Aanduiding van die gastekort in eksperiment 1

Suurstof ✓

(1)

#### 3.5.2 Rol wat gas kon speel indien daar nie 'n tekort was nie

Sou saadontkieming beïnvloed ✓

(1)

#### 3.5.3 Gas volop in grond as gevolg van aktiwiteit soos in eksperiment 2

Koolstofdioksied ✓

(1)

#### 3.5.4 Rede vir die hoë hoeveelheid koolstofdioksied

Vrygestel deur respirasie ✓ van plantwortels en grond mikro-organismes ✓

(2)

### 3.6 Grondtemperatuur

#### 3.6.1 Aanduiding van die letter

- (a) A ✓
- (b) C ✓
- (c) A ✓

(3)

#### 3.6.2 TWEE metodes om grondtemperatuur te manipuleer

- Besproeiing ✓
- Deklaagbewerking ✓
- Deursigtige plastiekbedekking ✓
- Skaduwee ✓

(Enige 2) (2)

[35]

**VRAAG 4: GRONDKUNDE****4.1 Grondhorisonne****4.1.1 Skets die grondprofiel**

A	
B	✓✓
C	
R	

(2)

**4.1.2 Aanduiding van die horison**

- (a) E ✓
- (b) G ✓

(2)

**4.1.3 TWEE diagnostiese horisonne van horison A**

- Humies ✓
- Verties ✓
- Melanies ✓
- Orties ✓

(Enige 2) (2)

**4.2 Grondklassifikasie****4.2.1 DRIE redes vir die klassifikasie van grond**

- Optimale benutting van die land se natuurlike hulpbronne ✓
- Wetenskaplike beplanning van die plaas ✓
- Bepaal die gewasproduksiepotensiaal van die grond ✓
- Verbeterde grondkundekommunikasie ✓
- Ontwikkeling van nuwe streke ✓
- Waardasie van grond ✓

(Enige 3) (3)

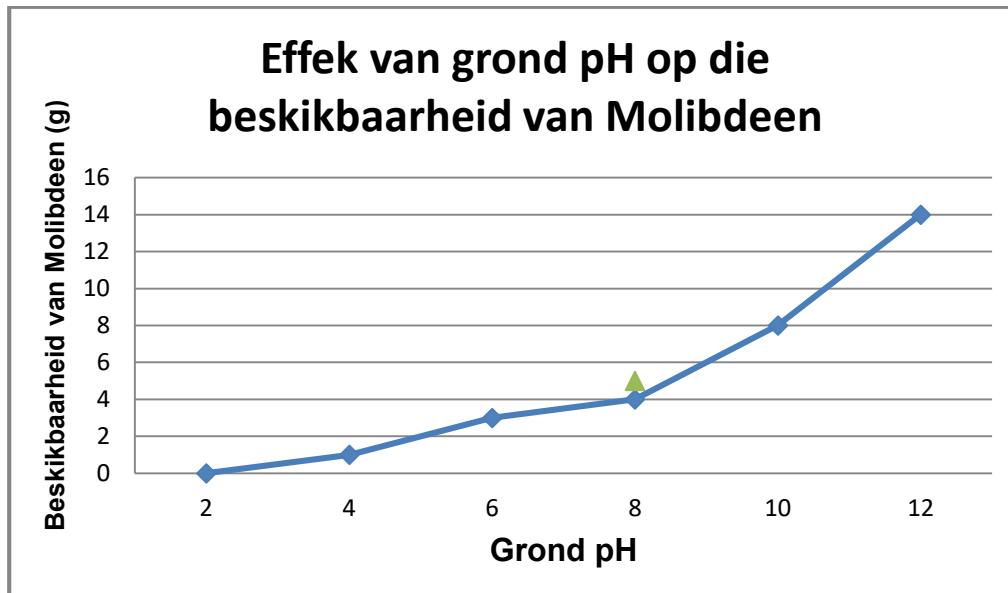
**4.2.2 Stelsel gebruik in Suid-Afrika om grond te klassifiseer**

Binomiese stelsel ✓

(1)

## 4.3 Grond pH

### 4.3.1 Lyngrafiek



#### Kriteria/rubriek/nasienriglyne

- Korrekte opskrif ✓
- X-as: Korrek gekalibreer en benoem (Grond pH) ✓
- Y-as: Korrek gekalibreer en benoem (Beskikbaarheid van Molibdeen) ✓
- Lyngrafiek ✓
- Akkuraatheid ✓
- Korrekte eenheid (g) ✓ (6)

### 4.3.2 Afleiding van die invloed van suurheid en alkaliniteit op die beskikbaarheid van molibdeen

In suur grond / lae pH is molibdeen nie beskikbaar nie ✓  
In alkaliese grond / hoë pH is meer molibdeen beskikbaar ✓ (2)

### 4.3.3 Maatreëls om probleme op te los:

- (a) Laer beskikbaarheid van molibdeen in grond met 'n pH tussen 2 en 4  
Toediening van basiese bemesting soos kalk/CaCO<sub>3</sub> ✓ (1)
- (b) Giftige hoeveelhede molibdeen in grond met pH van 14  
Aanwending van gips/CaSO<sub>4</sub> ✓ (1)

## 4.4 Grondkolloïde

### 4.4.1 Afleiding van die proses

A – Katioon-adsorpsie ✓  
B – Katioon-uitruiling ✓ (2)

### 4.4.2 Rede vir katioonuitruiling

Kalium-katioon van die grondoplossing verruil met die waterstof geadsorbeer in die kolloïed ✓ (1)

- 4.4.3 **Aanduiding dat die waterstof-katioon 'n effek op plante het**  
Waterstof in die grondoplossing ✓ (1)
- 4.4.4 **TWEE tipes kolloïede**  
Organiese kolloïed ✓  
Anorganiese kolloïed ✓ (2)
- 4.4.5 **Onderskei tussen *natrium* en *sout grond* met betrekking tot die dominante soute**  
**Natrium-grond** – Natriumkarbonaat ✓  
**Soutgrond** – Chloride en sulfate van natrium, kalsium en magnesium ✓ (2)

#### 4.5 Grondorganismes

- 4.5.1 **Klassifikasie van die wurms in groepe van grondorganismes**  
Makro-organismes ✓ (1)
- 4.5.2 **TWEE toestande vir die oorlewing van wurms**
  - Organiese voedingstowwe ✓
  - Minerale voedingstowwe(stikstof/fosfor/natrium) ✓
  - Grondvog naby aan veldwaterkapasiteit ✓
  - Grondlug vir respirasie✓
  - Optimum temperatuur (temperature tussen 25 °C en 30 °C ✓
  - Optimum grond-pH ✓ (Enige 2) (2)
- 4.5.3 **Verduideliking van hoe wurms die boere sal help**
  - Breek plante en diere-oorblyfsels af ✓ om voedingstowwe vry te stel ✓
  - Verbeter grondstruktur ✓ vir verhoogde waterhoukpasiteit ✓
  - Wurmmis is ryk aan organiese materiaal ✓ wat grondvrugbaarheid verbeter ✓
  - Handhaaf CO<sub>2</sub>-konsentrasie ✓ wat tydens fotosintese gebruik word ✓ (Enige 1) (2)

#### 4.6 Voedingstofsiklus

- Voedingstofsiklus wat voedingstofinhoud in plante verhoog**
- (a) **Proteïen-inhoud** – Stikstofsiklus ✓ (1)  
 (b) **Koolhidraatsiklus** – Koolstofsiklus ✓ (1)
- [35]

**TOTAAL AFDELING B:** 105  
**GROOTTOTAAL:** 150