



Besoek [www.litnet.co.za](http://www.litnet.co.za) vir gratis skole-inhoud.

**NATUURWETENSKAPPE  
OEFENVRAESTEL GRAAD 8  
NASIENRIGLYNE**

**TOTAAL: 80**

**TYD: 1½ UUR**

## **OEFENEKSAMEN KWARTAAL 1 EN 2 – LEWE EN LEWENDE DINGE, MATERIE EN MATERIALE**

### **VRAAG 1**

#### **1.1**

- 1.1.1 I ✓
- 1.1.2 J ✓
- 1.1.3 A ✓
- 1.1.4 H ✓
- 1.1.5 D ✓
- 1.1.6 B ✓
- 1.1.7 K ✓
- 1.1.8 C ✓
- 1.1.9 E ✓
- 1.1.10 G ✓

**[10]**

#### **1.2**

- 1.2.1 C ✓
- 1.2.2 B ✓
- 1.2.3 D ✓
- 1.2.4 A ✓
- 1.2.5 B ✓
- 1.2.6 A ✓
- 1.2.7 C ✓
- 1.2.8 D ✓
- 1.2.9 C ✓
- 1.2.10 A ✓

**[10]**

### 1.3

- 1.3.1 1 = Koolstofdioksied / CO<sub>2</sub>. ✓  
2 = Suurstof / O<sub>2</sub>. ✓ (2)
- 1.3.2 A = Respirasie. ✓  
B = Fotosintese. ✓ (2)
- 1.3.3 Energie. ✓ (1)
- [5]**

### 1.4

- 1.4.1 Onderzoek om te wys dat stysel ✓ gedurende fotosintese geproduseer / vervaardig / gemaak word. ✓ (2)
- 1.4.2 Diagram A. ✓ (1)
- 1.4.3 Die dele wat bruin is, is die kleur van jodium omdat dit geen stysel bevat nie en bruin bly. ✓  
Die blouswart dele bevat stysel omdat jodium blouswart word in die teenwoordigheid van stysel. ✓ (2)
- [5]**

### 1.5

- 1.5.1 Herbivore / primêre verbruikers. ✓ **Geen punt vir eerste vlak nie.** (1)
- 1.5.2 Fitoplankton ✓ en seegras. ✓ (2)
- 1.5.3 Seegras → krap ✓ → inkvis ✓ → pikkewyn ✓ → luiperdrob.  
**Begin met seegras en eindig met luiperdrob – nie net rob nie.**  
**+✓ Pyltjies in die regte rigting.** (4)
- 1.5.4 Eet slegs plante – die fitoplankton. ✓ (1)
- 1.5.5 Die rigting / of die volgende organisme in die voedselweb ✓ waarin die energie vloei. ✓ (2)
- [10]**

**TOTAAL VRAAG 1 [40]**

## VRAAG 2

### 2.1

- 2.1.1 E ✓
  - 2.1.2 H ✓
  - 2.1.3 C ✓
  - 2.1.4 B ✓
  - 2.1.5 A ✓
- [5]**

### 2.2

- 2.2.1 C ✓
  - 2.2.2 B ✓
  - 2.2.3 A ✓
  - 2.2.4 B ✓
  - 2.2.5 D ✓
- [5]**

### 2.3

- 2.3.1 Gas. ✓
  - 2.3.2 Vloeistof. ✓
  - 2.3.3 Vloeistof. ✓
  - 2.3.4 Gas. ✓
  - 2.3.5 Vastestof. ✓
- [5]**

### 2.4

- 2.4.1 Kern = B. ✓  
Elektron = A. ✓
  - 2.4.2 Litium. ✓
  - 2.4.3 Metaal. ✓
  - 2.4.4 Vier. ✓
- [5]**

### 2.5

- 2.5.1 A = Positiewe elektrode. ✓  
B = Chloor-gasborrels. ✓
- (5)**

C = CuCl<sub>2</sub>- (koperchloried-) oplossing. ✓

D = Cu- (koper-) metaal. ✓

E = Negatiewe elektrode. ✓

2.5.2 Elektrolise. ✓ (1)

2.5.3 Verhitting. ✓ (1)

**[7]**

## 2.6

2.6.1 C ✓ + O<sub>2</sub> ✓ → CO<sub>2</sub>. ✓ (3)

2.6.2 Reaktant. ✓ (1)

**[4]**

## 2.7

2.7.1 D = M/V  
= 5/4 ✓  
= 1,25 g/cm<sup>3</sup>. ✓ **Korrekte eenheid vir punt.** (2)

2.7.2 Die olie sal op die water dryf ✓ aangesien dit nie so dig is as water nie / water is digter as olie. ✓ (2)

2.7.3 Ballon 2 = dryf. ✓  
Ballon 1 = sink. ✓ (2)

2.7.4 Hitte en die energie van die molekules in beweging. ✓ (1)

**[7]**

## 2.8

2.8.1 Ses. ✓ (1)

2.8.2 Drie. ✓ (1)

**[2]**

**TOTAAL VRAAG 2: [40]**

**TOTAAL VRAESTEL: [80]**