# Materie & Materiale Vrae

Naam: _____

Jou Selnommer:_____

**VRAAG 1**

Kies die korrekte opsie vir die volgende stellings

1.1. Modder water is ‘n voorbeeld van

A. Verbinding
B. Emulsie
C. Suspensie
D. Homogene mengsel

1.2. Kalsiumsulfaat het die volgende chemise formule

A. $K_3SO_4$
B. $KSO_3$
C. $CaSO_4$
D. $Ca_2SO_3$

1.3. Onsuiwerhede veroosaak

A. Temperatuur verandering
B. Verhoging in die kookpunt
C. Verhoging in die smeltpunt

1.4. Watter een van die volgende is nie ‘n fisiese eienskap nie

A. Brosheid
B. Digtheid
C. Oksidasie
D. Rekbaarheid

1.5. Skeiding van stowwe word gedoen op grond van:

A. Kleur
B. Massa
C. Oplossing in verskillende vloeistowwe
D. Spoed van absorbsie

1.6. Watter een van die elemente is nie ‘n metaloïed nie

A. Arseen
B. Antimoon
C. Silikon
D. Gallium

1.7. Die volgende stellings verwys na die element met ‘n atoomgetal van 7

I. Het 5 valenselektrone
II. Sal ‘n ion vorm van -2
III. Is ‘n vastestof by kamertemperatuur

IV. Se elektrone is versprei oor 3 energievlakke
Kies die korrekte kombinasie

A. I en II
B. II en IV
C. III en IV
D. I en III

**VRAAG 2**

Pas kolom A by kolom B

| Kolom A | Kolom B |
|---|---|
| 2.1.Silikon | A.Geleier |
| 2.2.Suiker | B.Element |
| 2.3.Lug | C.Emulsie |
| 2.4.Rook | D.Verbinding |
| 2.5.Volroommelk | E.Isolator |
| 2.6.Yster | F.Homogeen |
| 2.7.Keramiek | G.Suspensie |

**VRAAG 3**

Gee een woord vir die volgende beskrywings

3.1. Half metale en halfgeleiers wat hoofsaaklik eienskappe van metale het maar ook eienskappe van nie-metale besit
3.2. Stowwe wat deur magnete aangetrek kan word soos nikkel en yster
3.3. Mengsels wat uit twee of meer metale bestaan
3.4. Voorstelling van die hoeveelheid elektrone in die buitenste energie vlak
3.5. Voorstelling van die hoeveelheid energievlakke wat atoom besit

**VRAAG 4**

Is die stelling waar of onwaar. Indien onwaar herskryf die stelling om dit waar te maak

4.1. Alkalimetale kom voor in Groep 8
4.2. Digtheid is ‘n material se volume per massa
4.3. Brosheid is ‘n fisiese eienskap
4.4. Magnetisme van ‘n material is ‘n chemise eienskap
4.5. Dieselfde groepe op die periodieke tabel besit dieselfde chemise eienskappe

**VRAAG 5**

Voltooi die sin deur die gepasde word in die spasie in te vul

Nie-metale is gewoonlik ___5.1___ geleiersvan elektrisiteit en ___5.2__geleiers van temperatuur. Nie-metale se smeltpunt is gewoonlik __5.3___ as die van metale en hulle digtheid is ___5.4___ as die van metale. As die temperatuur van ‘n nie-metaal toeneem sal die vermoë om elektrisiteit te gelei ___5.5____

**VRAAG 6**

6.1. Verduidelik die verskil tussen materie en material
6.2. Materie en material kan geskei word in 2 afdelings naamlik?
6.3. Elemente op die periodieke tabel word geskei volgens 3 kategorieë naamlik?
6.4. Noem 3 metodes om homogene mengsels te skei
6.5. Noem 3 metodes om hetrogene mengsels te skei

**VRAAG 7**

Vul die volgende tabel in wat handel oor die eienskappe van metale en nie-metale

| Eienskappe | Metale | Nie-metale |
|---|---|---|
| Oppervlak se voorkoms | | |
| Elektriese geleier | | |
| Temperatuur geleier | | |
| Smee- en pletbaar | | |
| Toestand by kamer temperatuur | | |
| Smelt en kookpunt | | |

Vraag 8

Is die volgende mengsels homogene mengsels of heterogene mengsels
8.1. Grond
8.2. Badolie
8.3. Ink
8.4. Pizza
8.5. Petrol
8.6. Staal
8.7. Koeksoda

**VRAAG 9**

9.1. Gee die name van die volgende ione
9.1.1. $SO_3^{2-}$
9.1.2. $MnO_4^{2-}$
9.1.3. $HSO_4^-$
9.1.4. $NH_4^+$
9.1.5. $H_3O^+$
9.2. Gee die simbole van die volgende ione
9.2.1.Chloraat
9.2.2.Asetaat
9.2.3.Nitraat
9.2.4.Karbonaat

**VRAAG 10**

Gee die gebruiksname van die volgende
10.1. $CH_3COOH$
10.2. $NH_4NO_3$
10.3. $Ca(HO)_2$

10.4. $MgSO_4$
10.5. HCOOH

**VRAAG 11**

Metale besit sekere eienskappe wat hier onder gelys is. Gee ‘n verduidelikking of voorbeeld om die volgende kenmerke duidelik te maak

11.1. Kenmerkende metaalglans
11.2. Goeie geleier van hitte
11.3. Is ‘n pletbare stof
11.4. Is ‘n smeebare stof
11.5. Geleier van elektrisiteit

**VRAAG 12**

Gee die definisies van die volgende terme

12.1. Makroskopiese eienskappe
12.2. Suiwerstof
12.3. Element
12.4. Oksidasie
12.5. Smee- en pletbaarheid