



Province of the
EASTERN CAPE
EDUCATION

**NASIONALE
SENIOR SERTIFIKAAT**

GRAAD 12

SEPTEMBER 2015

FISIESE WETENSKAPPE V2

PUNTE: 150

TYD: 3 uur



Hierdie vraestel bestaan uit 19 bladsye.

INSTRUKSIES EN INLIGTING

1. Skryf jou eksamennummer en sentrumnummer in die toepaslike ruimtes op die ANTWOORDEBOEK neer.
2. Die vraestel bestaan uit TIEN vrae. Beantwoord AL die vrae in die ANTWOORDEBOEK.
3. Begin ELKE vraag op 'n NUWE bladsy.
4. Nommer die antwoorde korrek volgens die nommeringstelsel wat in hierdie vraestel gebruik is.
5. Laat EEN reël oop tussen subvrae, bv. tussen VRAAG 2.1 en VRAAG 2.2.
6. Gee kort (bondige) motiverings, besprekings, ens. waar nodig.
7. 'n Nieprogrammeerbare sakrekenaar mag gebruik word.
8. Toepaslike wiskundige instrumente mag gebruik word.
9. Daar word aanbeveel dat jy van die aangehegte INLIGTINGSBLAAIE gebruik maak.
10. Toon ALLE formules en substitusies in ALLE bewerkings.
11. Rond jou finale numeriese antwoorde af tot 'n minimum van TWEE desimale plekke.
12. Skryf netjies en leesbaar.

VRAAG 1: MEERVOUDIGEKEUSE-VRAE

Vier opsies word as moontlike antwoorde op die volgende vrae gegee. Elke vraag het slegs EEN korrekte antwoord. Skryf slegs die letter (A–D) langs die vraagnommer (1.1–1.10) in die ANTWOORDEBOEK neer, byvoorbeeld 1.11 D.

1.1 'n Familie van koolstofverbindings waarin een lid verskil van die volgende lid met 'n $-\text{CH}_2$ -groep, staan as ... bekend.

- A Isomere
 - B 'n homoloë reeks
 - C 'n koolwaterstof reeks
 - D onversadigde verbindings
- (2)

1.2 Die groep atome wat die fisiese en chemiese eienskappe van ketone bepaal is 'n ...

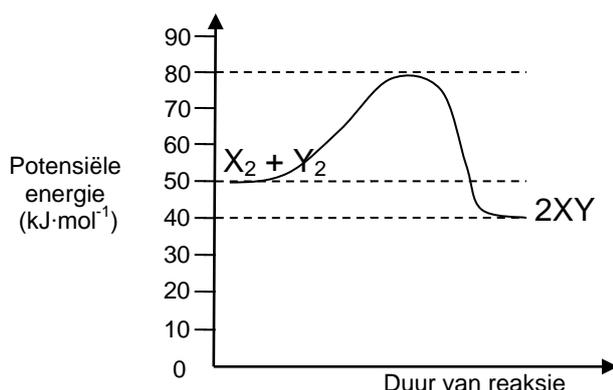
- A karboksielgroep.
 - B formielgroep.
 - C karbonielgroep.
 - D hidroksielgroep.
- (2)

1.3 In watter EEN van die volgende opsies is die drie verbindings gerangskik volgens toenemende (laagste tot hoogste) kookpunte?

A	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$
B	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
C	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
D	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$

(2)

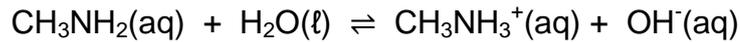
1.4 Die potensiële energie-diagram hieronder verwys na die volgende hipotetiese reaksie wat in 'n geslote houer plaasvind: $\text{X}_2 + \text{Y}_2 \rightleftharpoons 2\text{XY}$



Wat is die reaksiewarmte, in $\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$, vir die terugwaartse reaksie dit wat $2\text{XY} \rightarrow \text{X}_2 + \text{Y}_2$ is?

- A + 30
 - B + 10
 - C - 10
 - D - 40
- (2)

1.5 Beskou die volgende reaksie:



Die CH_3NH_2 tree op as 'n ... op.

- A protoskenker
- B protonontvanger
- C oksideermiddel
- D reduseermiddel

(2)

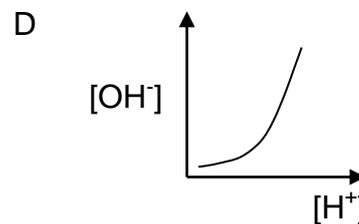
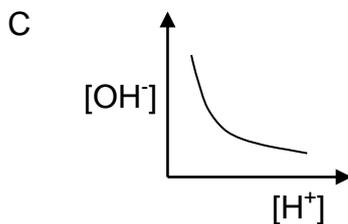
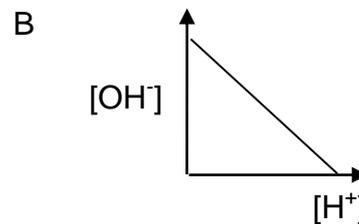
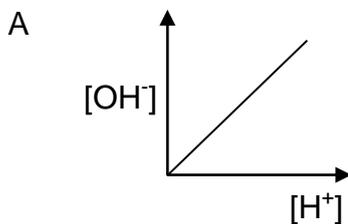
1.6 'n Etanoësuur oplossing (asynsuur) word teen 'n standaard natriumhidroksiedoplossing getitreer. Watter EEN van die volgende sal die mees geskikte indikator vir hierdie titrasie wees?

	Indikator	pH gebied van die indikator
A	Fenolftaleïen	8,3–10
B	Metieloranje	3,1–4,4
C	Broomtimolblou	6,0–7,6
D	Universele Indikator	Verander van kleur 'n wye oor reeks van pH-waardes

(2)

1.7 'n Paar druppels gekonsentreerde swawelsuur word geleidelik by 1 dm^3 water by 25°C gevoeg.

Watter EEN van die volgende grafieke illustreer die verwantskap tussen $[\text{H}^+]$ en $[\text{OH}^-]$ soos wat die suur by die water gevoeg word?



(2)

1.8 Watter EEN van die volgende gee die korrekte rigting waarin, asook die medium waardeur, die elektrone in 'n galvaniese sel beweeg.

	RIGTING	MEDIUM
A	katode na anode	soutbrug
B	anode na katode	eksterne draad
C	katode na anode	eksterne draad
D	anode na katode	soutbrug

(2)

1.9 Swawelsuur word industrieel tydens die ... geproduseer.

- A Ostwald-proses.
- B kontakproses.
- C katalitiese oksidasie van ammoniak.
- D fraksionele distillasie van lug. (2)

1.10 Fosforryke kunsmis:

- A Is belangrik vir die groei van plante met sterk stingels en gesonde, groen blare.
 - B Verbeter die kwaliteit van vrugte en blomme en maak plante teen ryp en siektes bestand.
 - C Word industrieel tydens die Ostwald-proses geproduseer.
 - D Is kunsmis wat gebruik word om wortelgroei in plante te stimuleer. (2)
- [20]**

VRAAG 2 (Begin op 'n nuwe bladsy.)

Beskou die organiese verbindings wat in die onderstaande tabel deur die letters **A** tot **I** voorgestel word.

A	Butaan	F	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{C} = \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
B	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{OH} \end{array}$	G	2-metielpropaan
C	CHCl_3	H	$\text{CH}\equiv\text{CH}$
D	Butan-2-ol	I	$\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & \text{H} & & \text{O} & & \\ & & & & & & \\ \text{H} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{O} & - \text{C} & - \text{H} \\ & & & & & & \\ & \text{H} & \text{H} & & & & \end{array}$
E	Butan-1-ol		

2.1 Skryf die letters wat die volgende voorstel neer:

2.1.1 Twee verbindings wat KETTINGISOMERE is (1)

2.1.2 'n PRIMÊRE ALKOHOL (1)

2.1.3 'n Swak, MONOPROTIESE SUUR (1)

2.2 Skryf neer:

2.2.1 Die IUPAC-naam van verbinding **F** neer (2)

2.2.2 Die NAAM van die homoloë reeks waaraan verbinding **C** behoort, neer (1)

2.2.3 'n Gebalanseerde vergelyking vir die volledige verbranding van verbinding **H** neer, deur van MOLEKULÊRE FORMULES gebruik te maak (3)

2.3 Verbinding I is die produk van 'n esterifikasie-reaksie.

Skryf die volgende vir verbinding I neer:

2.3.1 Die IUPAC naam. (2)

2.3.2 Die STRUKTUURFORMULE van die alkohol waaruit dit gesintetiseer word (2)

2.3.3 Die IUPAC-naam van die karboksielsuur waaruit dit gesintetiseer word (1)

2.4 “*Propanoësuur is 'n funksionele isomeer van verbinding I.*”

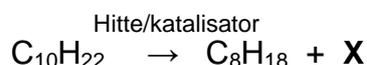
Verduidelik hierdie stelling volledig.

Maak gebruik van molekulêre- en struktuurformules vir beide isomere om verskille en ooreenkomste in die verduideliking aan te dui.

(4)
[18]

VRAAG 3 (Begin op 'n nuwe bladsy.)

- 3.1 Petroleum maatskappye gebruik 'n eliminasiereaksie om lang koolwaterstowwe op te breek in korter, meer bruikbare koolwaterstowwe. 'n Voorbeeld van so 'n reaksie word gegee:



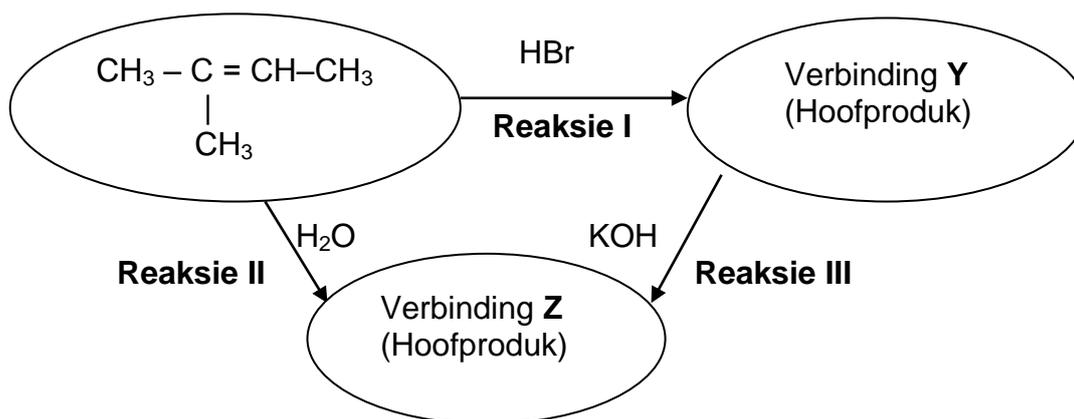
- 3.1.1 Benoem die TIPE eliminasiereaksie waarna hierbo verwys word. (1)

Molekules van verbinding **X** kan met mekaar bind om 'n polimeer te vorm.

- 3.1.2 Wat word hierdie TIPE POLIMERISASIE genoem? (1)

- 3.1.3 Gebruik STRUKTUURFORMULES om 'n gebalanseerde vergelyking vir hierdie polimerisasiereaksie neer te skryf. (3)

- 3.2 Die vloediagram hieronder toon 'n paar organiese reaksies.



- 3.2.1 Skryf die STRUKTUURFORMULE van verbinding **Y** wat in **reaksie I** gevorm word, neer. (2)
- 3.2.2 Benoem die TIPE reaksie wat deur **reaksie I** voorgestel word. (1)
- 3.2.3 Gebruik STRUKTUURFORMULES, om 'n gebalanseerde vergelyking vir **reaksie II** neer te skryf. (4)
- 3.2.4 Skryf die IUPAC-naam van verbinding **Z** neer. (2)
- 3.2.5 Benoem die TIPE reaksie waarvan **reaksie III** 'n voorbeeld is. (1)
- 3.2.6 Lys TWEE voorwaardes waaraan **reaksie III** moet voldoen om effektief te kan plaasvind. (2)

[17]

VRAAG 4 (Begin op 'n nuwe bladsy.)

4.1 Definieer die term *dampdruk*. (3)

4.2 Die tabel hieronder toon waardes vir die dampdruk van drie alkane.

Naam	Dampdruk (kPa by 20 °C)
etaan	3 750
propaan	843
butaan	204

4.2.1 Verduidelik volledig waarom die dampdruk vanaf etaan na butaan AFNEEM. (3)

4.2.2 Watter van hierdie alkane gaan die moeilikste by kamertemperatuur ontvlam? (1)

4.3 4.3.1 Voorspel of etanol 'n HOËR of 'n LAER dampdruk as etaan sal hê. (1)

4.3.2 Gee 'n volledige verduideliking vir die antwoord in VRAAG 4.3.1. (2)

[10]

VRAAG 5 (Begin op 'n nuwe bladsy.)

Leerders gebruik die reaksie tussen 'n natriumtiosulfaatoplossing ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$) en 'n soutsuuroplossing (HCl) om die faktore wat reaksietempo beïnvloed te ondersoek. Die gebalanseerde vergelyking vir hierdie reaksie is:



Die tydverloop vanaf die oomblik dat gelyke volumes van die twee oplossings gemeng word tot en met die verskyning van 'n sekere mate van troebelheid (swawelneerslag) word geneem as 'n aanduiding van die reaksietempo.

5.1 Beskou ONDERSOEK A:

	Temperatuur ($^{\circ}\text{C}$)	Konsentrasie van $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ ($\text{mol}\cdot\text{dm}^{-3}$)	Konsentrasie van HCl ($\text{mol}\cdot\text{dm}^{-3}$)	Tyd (s)
Eksperiment 1	20	0,5	0,5	40
Eksperiment 2	20	0,9	0,5	25
Eksperiment 3	20	1,4	0,5	15

5.1.1 Vir ondersoek **A**, benoem die:

- (a) Afhanklike veranderlike (1)
- (b) Onafhanklike veranderlike (1)

5.1.2 Wat is die gevolgtrekking wat uit die resultate verkry in ondersoek **A** gemaak kan word? (2)

5.1.3 Water EEN van die twee reaktante ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ of HCl) in eksperiment **1** van ondersoek **A** is die beperkende faktor? Verduidelik jou antwoord. (3)

5.2 Beskou ONDERSOEK B:

	Temperatuur ($^{\circ}\text{C}$)	Konsentrasie van $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ ($\text{mol}\cdot\text{dm}^{-3}$)	Konsentrasie van HCl ($\text{mol}\cdot\text{dm}^{-3}$)	Tyd (s)
Eksperiment 4	20	0,5	0,5	40
Eksperiment 5	30	0,5	0,5	20
Eksperiment 6	50	0,5	0,5	10

5.2.1 In watter van die eksperimente is die reaksietempo die hoogste? Gee 'n rede vir jou antwoord. (2)

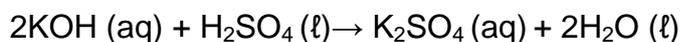
5.2.2 Verduidelik jou waarneming in VRAAG 5.2.1 in terme van die botsingsteorie. (3)

[12]

VRAAG 7 (Begin op 'n nuwe bladsy.)

0,28 g kaliumhidroksied word opgelos in water en teen 'n swawelsuuroplossing getitreer. Die eindpunt word bereik nadat presies 20 cm³ van die swawelsuuroplossing bygevoeg is.

Die gebalanseerde vergelyking vir hierdie reaksie is:

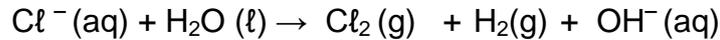


- 7.1 Definieer die term *eindpunt*. (2)
- 7.2 Bereken die konsentrasie van die swawelsuuroplossing. (5)
- 7.3 Ammoniumnitraat word gebruik om die pH van landbougrond te verlaag. Dit word geproduseer tydens die reaksie tussen ammoniak (NH₃) en salpetersuur (HNO₃).
- 7.3.1 Benoem die TIPE reaksie wat tussen ammoniak en salpetersuur plaasvind. (1)
- 7.3.2 Skryf 'n gebalanseerde vergelyking vir die bereiding van ammoniumnitraat neer. (3)
- 7.3.3 Is 'n waterige oplossing van ammoniumnitraat SUUR, ALKALIES of NEUTRAAL? (1)
- 7.3.4 Verduidelik jou antwoord vir VRAAG 7.3.3 met die hulp van 'n gebalanseerde vergelyking. (4)

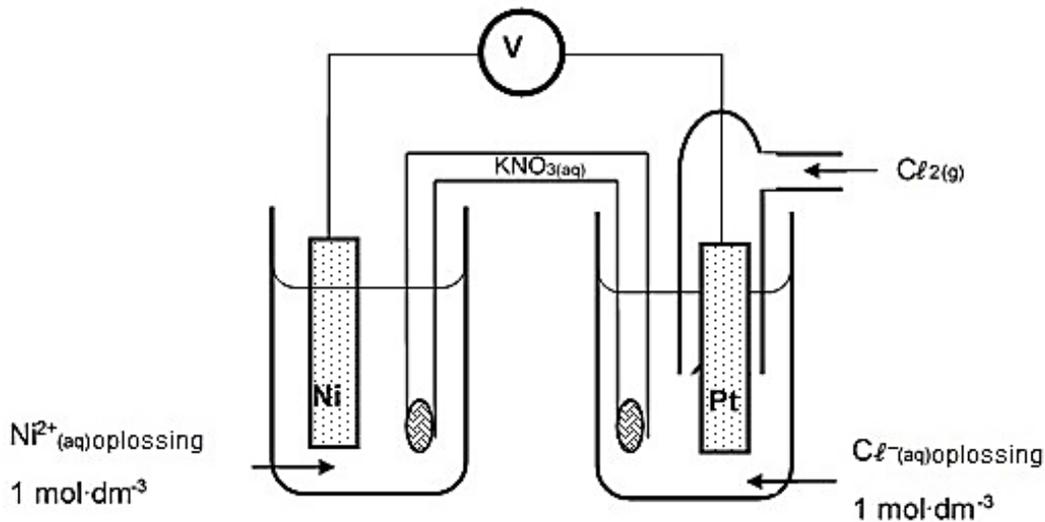
[16]

VRAAG 8 (Begin op 'n nuwe bladsy.)

- 8.1 Die chloor-alkali bedryf maak gebruik van soutwater as 'n elektroliet om natriumhidroksied, chloor- en waterstofgas te produseer. Die ongebalanseerde, ioniese vergelyking vir hierdie reaksie is:



- 8.1.1 Definieer die term *elektroliet*. (2)
- 8.1.2 Skryf die FORMULE van die oksideermiddel in bogenoemde reaksie neer. Maak gebruik van oksidasiegetalle om die antwoord te verduidelik. (3)
- 8.1.3 Balanseer die vergelyking deur van halfreaksies gebruik te maak. (4)
- 8.2 Die volgende diagram stel 'n galvaniese sel onder standaardtoestande voor.

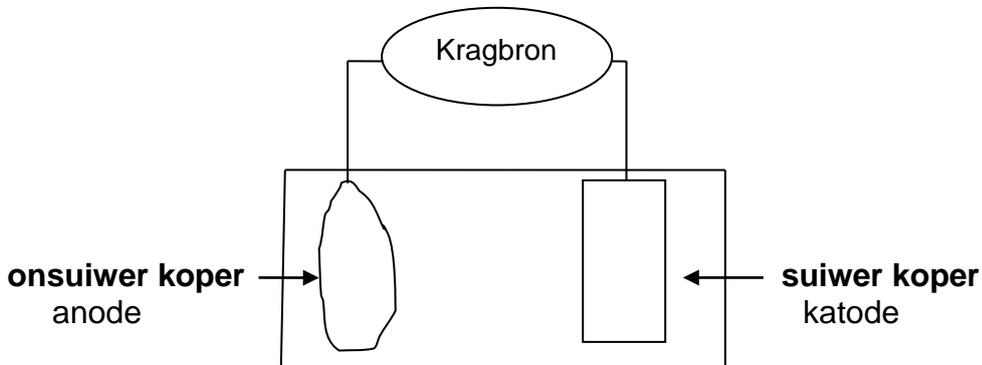


- 8.2.1 Watter elektrode is die anode? (1)
- 8.2.2 Skryf die vergelyking vir die oksidasie halfreaksie neer. (2)
- 8.2.3 Daar word bevind dat die aanvanklike voltmeterlesing 1,61 V is. Sal die voltmeterlesing HOËR of LAER wees as die nikkelhalfsel vervang word met 'n koperhalfsel onder dieselfde toestande? Staaf die antwoord met 'n bewerking. (5)

[17]

VRAAG 9 (Begin op 'n nuwe bladsy.)

'n Leerder stel die volgende elektrolitiese sel, soos voorgestel in die diagram hieronder op, om koper wat platinum en silwer onsuierhede bevat te suiwer.



Gedurende die suiwering van 28 g van die onsuier koper beweeg 0,8 mol elektrone vanaf die anode na die katode

9.1 Bereken die aantal koperione wat by die katode gevorm word. (3)

9.2 Die koper wat gebruik word vir elektriese drade en kables moet 99,99% suiwer wees.
Bepaal deur middel van 'n berekening of die ONSUIWER kopermonster geskik vir gebruik as elektriese kables en drade sal wees.
(Neem aan dat al die koper by die anode reageer.) (5)

Gedurende die suiweringsproses van metale vorm 'n afsaksel, wat metale soos platinum en silwer bevat, op die bodem van die houër.

9.3 Gebruik die relatiewe sterktes van reduseermiddels om te verduidelik waarom platinum- en silweratome nie geoksideer word tydens die suiwering van koper nie. (3)

[11]

VRAAG 10 (Begin op 'n nuwe bladsy.)

10.1 Ammoniak word as 'n reaktant in die bereiding van stikstofgebaseerde kunsmisstowwe gebruik.

Skryf neer:

10.1.1 Die NAAM van die industriële proses waartydens ammoniak berei word, neer. (1)

10.1.2 'n Gebalanseerde vergelyking vir die industriële proses waartydens ammoniak berei word, neer. (3)

10.1.3 Die NAAM van die katalisator wat gedurende hierdie reaksie gebruik word, neer. (1)

10.2 *“Oormatige gebruik van stikstofgebaseerde kunsmisstowwe hou 'n bedreiging vir die omgewing in.”*

Bespreek hierdie stelling kortliks deur na die vinnige groei van alge en eutrofikasie te verwys. (4)

10.3 'n Boer wil vrugte van 'n hoër kwaliteit produseer.

10.3.1 Watter EEN van die volgende kunsmisstowwe moet hy gebruik? **Kunsmis A** (4:5:8) of **Kunsmis B** (13:5:9)? (1)

10.3.2 Verduidelik jou antwoord vir VRAAG 10.3.1 kortliks. (2)

[12]

TOTAAL: 150

**NATIONAL SENIOR CERTIFICATE
NASIONALE SENIOR SERTIFIKAAT**

**DATA FOR PHYSICAL SCIENCES GRADE 12
PAPER 2 (CHEMISTRY)**

**GEGEWENS VIR FISIESE WETENSAPPE GRAAD 12
VRAESTEL 2 (CHEMIE)**

TABLE 1: PHYSICAL CONSTANTS/TABEL 1: FISIESE KONSTANTES

NAAM/NAME	SIMBOOL/SYMBOL	WAARDE/VALUE
Standard pressure <i>Standaarddruk</i>	p^θ	$1,013 \times 10^5 \text{ Pa}$
Molar gas volume at STP <i>Molêre gasvolume teen STD</i>	V_m	$22,4 \text{ dm}^3 \cdot \text{mol}^{-1}$
Standard temperature <i>Standaardtemperatuur</i>	T^θ	273 K
Charge on electron <i>Lading op elektron</i>	e	$-1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$
Avogadro's constant <i>Avogadro se konstante</i>	N_A	$6,02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

TABLE 2: FORMULAE/TABEL 2: FORMULES

$n = \frac{m}{M}$ or/of $n = \frac{N}{N_A}$ or/of $n = \frac{V}{V_m}$	$c = \frac{n}{V}$ or/of $c = \frac{m}{MV}$ $\frac{c_a V_a}{c_b V_b} = \frac{n_a}{n_b}$	$\text{pH} = -\log[\text{H}_3\text{O}^+]$ $K_w = [\text{H}_3\text{O}^+][\text{OH}^-] = 1 \times 10^{-14}$ at /by 298K
$E^\theta_{\text{cell}} = E^\theta_{\text{cathode}} - E^\theta_{\text{anode}} / E^\theta_{\text{sel}} = E^\theta_{\text{katode}} - E^\theta_{\text{anode}}$ $E^\theta_{\text{cell}} = E^\theta_{\text{reduction}} - E^\theta_{\text{oxidation}} / E^\theta_{\text{sel}} = E^\theta_{\text{reduksie}} - E^\theta_{\text{oksidasie}}$ $E^\theta_{\text{cell}} = E^\theta_{\text{oxidising agent}} - E^\theta_{\text{reducing agent}} / E^\theta_{\text{sel}} = E^\theta_{\text{oksideermiddel}} - E^\theta_{\text{reduseermiddel}}$		

TABLE 3: THE PERIODIC TABLE OF ELEMENTS/TABEL 3: DIE PERIODIEKE TABEL VAN ELEMENTE

1 (I)	2 (II)	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13 (III)	14 (IV)	15 (V)	16 (VI)	17 (VII)	18 (VIII)
2,1 1 H																	2 He 4
1,0 3 Li 7	1,5 4 Be 9											2,0 5 B 11	2,5 6 C 12	3,0 7 N 14	3,5 8 O 16	4,0 9 F 19	10 Ne 20
0,9 11 Na 23	1,2 12 Mg 24											1,5 13 Al 27	1,8 14 Si 28	2,1 15 P 31	2,5 16 S 32	3,0 17 Cl 35,5	4,0 18 Ar 40
0,8 19 K 39	1,0 20 Ca 40	1,3 21 Sc 45	1,5 22 Ti 48	1,6 23 V 51	1,6 24 Cr 52	1,5 25 Mn 55	1,8 26 Fe 56	1,8 27 Co 59	1,8 28 Ni 59	1,9 29 Cu 63,5	1,6 30 Zn 65	1,6 31 Ga 70	1,8 32 Ge 73	2,0 33 As 75	2,4 34 Se 79	2,8 35 Br 80	3,6 Kr 84
0,8 37 Rb 86	1,0 38 Sr 88	1,2 39 Y 89	1,4 40 Zr 91	1,6 41 Nb 92	1,8 42 Mo 96	1,9 43 Tc 98	2,2 44 Ru 101	2,2 45 Rh 103	2,2 46 Pd 106	1,9 47 Ag 108	1,7 48 Cd 112	1,7 49 In 115	1,8 50 Sn 119	1,9 51 Sb 122	2,1 52 Te 128	2,5 53 I 127	54 Xe 131
0,7 55 Cs 133	0,9 56 Ba 137	57 La 139	1,6 72 Hf 179	73 Ta 181	74 W 184	75 Re 186	76 Os 190	77 Ir 192	78 Pt 195	79 Au 197	80 Hg 201	1,8 81 Tl 204	1,8 82 Pb 207	1,9 83 Bi 209	2,0 84 Po	2,5 85 At	86 Rn
0,7 87 Fr	0,9 88 Ra 226	89 Ac															
			58 Ce 140	59 Pr 141	60 Nd 144	61 Pm	62 Sm 150	63 Eu 152	64 Gd 157	65 Tb 159	66 Dy 163	67 Ho 165	68 Er 167	69 Tm 169	70 Yb 173	71 Lu 175	
			90 Th 232	91 Pa	92 U 238	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr	

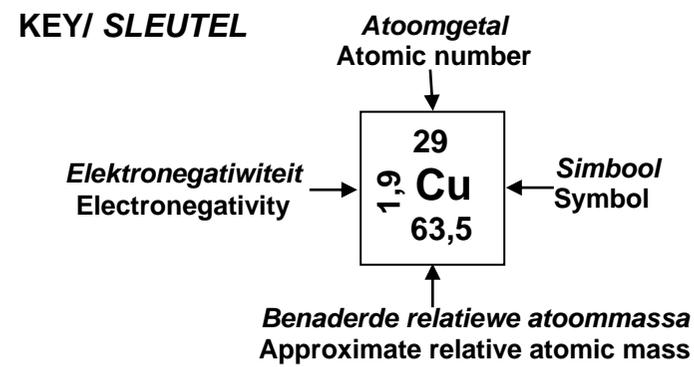


TABLE 4A: STANDARD REDUCTION POTENTIALS
TABEL 4A: STANDAARD REDUKSIEPOTENSIALE

Half-reactions/ <i>Halfreaksies</i>	E^θ (V)
$F_2(g) + 2e^- \rightleftharpoons 2F^-$	+ 2,87
$Co^{3+} + e^- \rightleftharpoons Co^{2+}$	+ 1,81
$H_2O_2 + 2H^+ + 2e^- \rightleftharpoons 2H_2O$	+1,77
$MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- \rightleftharpoons Mn^{2+} + 4H_2O$	+ 1,51
$Cl_2(g) + 2e^- \rightleftharpoons 2Cl^-$	+ 1,36
$Cr_2O_7^{2-} + 14H^+ + 6e^- \rightleftharpoons 2Cr^{3+} + 7H_2O$	+ 1,33
$O_2(g) + 4H^+ + 4e^- \rightleftharpoons 2H_2O$	+ 1,23
$MnO_2 + 4H^+ + 2e^- \rightleftharpoons Mn^{2+} + 2H_2O$	+ 1,23
$Pt^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Pt$	+ 1,20
$Br_2(l) + 2e^- \rightleftharpoons 2Br^-$	+ 1,07
$NO_3^- + 4H^+ + 3e^- \rightleftharpoons NO(g) + 2H_2O$	+ 0,96
$Hg^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Hg(l)$	+ 0,85
$Ag^+ + e^- \rightleftharpoons Ag$	+ 0,80
$NO_3^- + 2H^+ + e^- \rightleftharpoons NO_2(g) + H_2O$	+ 0,80
$Fe^{3+} + e^- \rightleftharpoons Fe^{2+}$	+ 0,77
$O_2(g) + 2H^+ + 2e^- \rightleftharpoons H_2O_2$	+ 0,68
$I_2 + 2e^- \rightleftharpoons 2I^-$	+ 0,54
$Cu^+ + e^- \rightleftharpoons Cu$	+ 0,52
$SO_2 + 4H^+ + 4e^- \rightleftharpoons S + 2H_2O$	+ 0,45
$2H_2O + O_2 + 4e^- \rightleftharpoons 4OH^-$	+ 0,40
$Cu^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Cu$	+ 0,34
$SO_4^{2-} + 4H^+ + 2e^- \rightleftharpoons SO_2(g) + 2H_2O$	+ 0,17
$Cu^{2+} + e^- \rightleftharpoons Cu^+$	+ 0,16
$Sn^{4+} + 2e^- \rightleftharpoons Sn^{2+}$	+ 0,15
$S + 2H^+ + 2e^- \rightleftharpoons H_2S(g)$	+ 0,14
$2H^+ + 2e^- \rightleftharpoons H_2(g)$	0,00
$Fe^{3+} + 3e^- \rightleftharpoons Fe$	- 0,06
$Pb^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Pb$	- 0,13
$Sn^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Sn$	- 0,14
$Ni^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Ni$	- 0,27
$Co^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Co$	- 0,28
$Cd^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Cd$	- 0,40
$Cr^{3+} + e^- \rightleftharpoons Cr^{2+}$	- 0,41
$Fe^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Fe$	- 0,44
$Cr^{3+} + 3e^- \rightleftharpoons Cr$	- 0,74
$Zn^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Zn$	- 0,76
$2H_2O + 2e^- \rightleftharpoons H_2(g) + 2OH^-$	- 0,83
$Cr^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Cr$	- 0,91
$Mn^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Mn$	- 1,18
$Al^{3+} + 3e^- \rightleftharpoons Al$	- 1,66
$Mg^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Mg$	- 2,36
$Na^+ + e^- \rightleftharpoons Na$	- 2,71
$Ca^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Ca$	- 2,87
$Sr^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Sr$	- 2,89
$Ba^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Ba$	- 2,90
$Cs^+ + e^- \rightleftharpoons Cs$	- 2,92
$K^+ + e^- \rightleftharpoons K$	- 2,93
$Li^+ + e^- \rightleftharpoons Li$	- 3,05

Increasing oxidising ability/*Toenemende oksiderende vermoë*

Increasing reducing ability/*Toenemende reduserende vermoë*

TABLE 4B: STANDARD REDUCTION POTENTIALS
TABEL 4B: STANDAARD REDUKSIEPOTENSIALE

Half-reactions/Halfreaksies	E^θ (V)
$\text{Li}^+ + e^- \rightleftharpoons \text{Li}$	-3,05
$\text{K}^+ + e^- \rightleftharpoons \text{K}$	-2,93
$\text{Cs}^+ + e^- \rightleftharpoons \text{Cs}$	-2,92
$\text{Ba}^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Ba}$	-2,90
$\text{Sr}^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Sr}$	-2,89
$\text{Ca}^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Ca}$	-2,87
$\text{Na}^+ + e^- \rightleftharpoons \text{Na}$	-2,71
$\text{Mg}^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Mg}$	-2,36
$\text{Al}^{3+} + 3e^- \rightleftharpoons \text{Al}$	-1,66
$\text{Mn}^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Mn}$	-1,18
$\text{Cr}^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Cr}$	-0,91
$2\text{H}_2\text{O} + 2e^- \rightleftharpoons \text{H}_2(\text{g}) + 2\text{OH}^-$	-0,83
$\text{Zn}^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Zn}$	-0,76
$\text{Cr}^{3+} + 3e^- \rightleftharpoons \text{Cr}$	-0,74
$\text{Fe}^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Fe}$	-0,44
$\text{Cr}^{3+} + e^- \rightleftharpoons \text{Cr}^{2+}$	-0,41
$\text{Cd}^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Cd}$	-0,40
$\text{Co}^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Co}$	-0,28
$\text{Ni}^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Ni}$	-0,27
$\text{Sn}^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Sn}$	-0,14
$\text{Pb}^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Pb}$	-0,13
$\text{Fe}^{3+} + 3e^- \rightleftharpoons \text{Fe}$	-0,06
$2\text{H}^+ + 2e^- \rightleftharpoons \text{H}_2(\text{g})$	0,00
$\text{S} + 2\text{H}^+ + 2e^- \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}(\text{g})$	+0,14
$\text{Sn}^{4+} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Sn}^{2+}$	+0,15
$\text{Cu}^{2+} + e^- \rightleftharpoons \text{Cu}^+$	+0,16
$\text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+ + 2e^- \rightleftharpoons \text{SO}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,17
$\text{Cu}^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Cu}$	+0,34
$2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 + 4e^- \rightleftharpoons 4\text{OH}^-$	+0,40
$\text{SO}_2 + 4\text{H}^+ + 4e^- \rightleftharpoons \text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,45
$\text{Cu}^+ + e^- \rightleftharpoons \text{Cu}$	+0,52
$\text{I}_2 + 2e^- \rightleftharpoons 2\text{I}^-$	+0,54
$\text{O}_2(\text{g}) + 2\text{H}^+ + 2e^- \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O}_2$	+0,68
$\text{Fe}^{3+} + e^- \rightleftharpoons \text{Fe}^{2+}$	+0,77
$\text{NO}_3^- + 2\text{H}^+ + e^- \rightleftharpoons \text{NO}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}$	+0,80
$\text{Ag}^+ + e^- \rightleftharpoons \text{Ag}$	+0,80
$\text{Hg}^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Hg}(\ell)$	+0,85
$\text{NO}_3^- + 4\text{H}^+ + 3e^- \rightleftharpoons \text{NO}(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,96
$\text{Br}_2(\ell) + 2e^- \rightleftharpoons 2\text{Br}^-$	+1,07
$\text{Pt}^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Pt}$	+1,20
$\text{MnO}_2 + 4\text{H}^+ + 2e^- \rightleftharpoons \text{Mn}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$	+1,23
$\text{O}_2(\text{g}) + 4\text{H}^+ + 4e^- \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O}$	+1,23
$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 14\text{H}^+ + 6e^- \rightleftharpoons 2\text{Cr}^{3+} + 7\text{H}_2\text{O}$	+1,33
$\text{Cl}_2(\text{g}) + 2e^- \rightleftharpoons 2\text{Cl}^-$	+1,36
$\text{MnO}_4^- + 8\text{H}^+ + 5e^- \rightleftharpoons \text{Mn}^{2+} + 4\text{H}_2\text{O}$	+1,51
$\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{H}^+ + 2e^- \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O}$	+1,77
$\text{Co}^{3+} + e^- \rightleftharpoons \text{Co}^{2+}$	+1,81
$\text{F}_2(\text{g}) + 2e^- \rightleftharpoons 2\text{F}^-$	+2,87

Increasing oxidising ability/Toenemende oksiderende vermoë

Increasing reducing ability/Toenemende reduserende vermoë

