අධ්‍යාපන අමාත්‍යාංශය පලාත් (උසස් පෙළ) විභාගය - 1986

රසායන විද්‍යාව - බහුවරණ පිළිතුරු

1.	(1)	16.	(1)	31.	(1)	46.	(3)/(5)
2.	(3)	17.	(3)	32.	(2)/(5)	47.	(5)
3.	(2)	18.	(4)	33.	(3)	48.	(2)
4.	(2)	19.	(5)	34.	(4)	49.	(2)
5.	(3)	20.	(5)	35.	(1)	50.	(5)
6.	(3)	21.	(5)	36.	(2)	51.	(2)
7.	(5)	22.	(5)	37.	(5)	52.	(5)
8.	(1)	23.	(5)	38.	(5)	53.	(4)
9.	(3)	24.	(1)	39.	(5)	54.	(2)
10.	(2)	25.	(3)	40.	(5)	55.	(2)
11.	(3)	26.	(4)	41.	(2)	56.	(5)
12.	(3)	27.	(3)	42.	(3)	57.	(1)
13.	(1)/(2)	28.	(1)	43.	(2)	58.	(2)
14.	(1)/(2)	29.	(3)	44.	(2)	59.	(2)
15.	(4)/(5)	30.	(1)/(5)	45.	(3)	60.	(4)

"අ" කොටස - විනුගතත වචන පිළිතුරු

1. ප්‍රශ්නය

(a) i. X වල උපරිම සංයුජතාවය 4කි. 5

X වල අවසාන කක්ෂයේ වින්‍යාසය S^2P^2 5

X 4 වන කාණ්ඩයට අයත්ය. 10

ii. Al_4X_3 10

iii.

3 වැනි අයනීකරණ ශක්තිය තියුණු වැඩිවීමක් පෙන්නුම් කරන්නේ නම් 5

5 වන අයනීකරණ ශක්තිය තියුණු වැඩිවීමක් පෙන්නුම් කරන්නේ නම් 10

iv. C - Si - Ge - Sn 2 x 4 8

v. $CCl_4 < SiCl_4 < GeCl_4 < SnSl_4$ 6

(b) i. $M = 1s^2, 2s^2 2p^6, 3s^2 3p^6 3d^7, 4s^2$ 10

ii. +2, +3, +4 ඕනෑම දෙකකට 5 x 2 10

iii. අවක්ෂේපයක් දෙයි 5

$M^{+2} + 2OH^- \rightarrow M(OH)_2$ 5

iv. මුලින් ඇතිවන $M(OH)_2$ අවක්ෂේපය වැඩිපුර NH_3 වල දිය වේ. 6

$M^{+2} + 2OH^- \rightarrow M(OH)_2$

$M(OH)_2 + 6NH_3 \rightarrow M(NH_3)_6^{+2} + 2OH^-$ 5

100

ප්‍රශ්නය 2

(a) i. H_3PO_4 9.8 m/ ලැබී ගණන $= 9.8 \times 1.9$ g

මවුල ගණන $= \frac{9.8 \times 1.9}{98}$ mol 5

$= 0.19$ mol

මවුල 1.5 ක අවංශු වන පරිමාව = ලීටර 1

මවුල 0.19 ක අවංශු පරිමාව $= \frac{1}{2.5} \times 19.5$

$= 0.76$ ලීටර 5

$= 76$ ml

ii. $3Ba(OH)_2 + 2H_3PO_4 \rightarrow Ba_3(PO_4)_2 + 6H_2O$ 5

2.5 M $Ba(OH)_2$ 50 ml ඇති මවුල ගණන $= \frac{2.5 \times 50}{1000}$ 5

ඉහත ස්ටොයිකියෝමිතිය අනුව අවශ්‍ය වන

H_3PO_4 මවුල ගණන $= \frac{2.5 \times 50}{1000} \times \frac{3}{2}$ 5

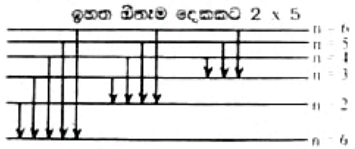
අවශ්‍ය වන 1.5 M H_3PO_4 පරිමාව

$= \frac{1}{1.5} \times \frac{2.5 \times 50}{1000} \times \frac{3}{2}$ 5

$= 0.125$ ලීටර 5

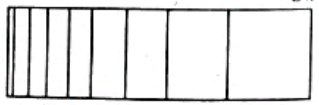
(b) i. ශක්ති මට්ටම්වල පැවැත්ම. ශක්ති මට්ටම්වල ඇති ශක්ති ප්‍රමාණය ක්වොන්ටම් අංක ඇති බව 10

ii.



ඉහත ඕනෑම දෙකකට 2 x 5 10

ඉහත දක්වා ඇති ඕනෑම විකිරණ ශ්‍රේණි දෙකකට 2 x 5 10



ඉලෙක්ට්‍රෝන ශක්ති මට්ටම් අතර ගුවමාරු වීමේ වර්ණාවලියේ රේඛා ශ්‍රේණි ඇතිවීම. 5

(c) i. SO_2 ඔක්සිකාරකයක් ලෙස :-

$2H_2S + SO_2 \rightarrow 2H_2O + 3S$ 5

SO_2 ඔක්සිහාරකයක් ලෙස :-

$Cr_2O_7^{-2} + 3SO_2 + 2H^+ \rightarrow 2Cr^{+3} + 3SO_4^{-2} + H_2O$

$2MnO_4^- + 5SO_3^{-2} + 6H^+ \rightarrow 2Mn^{++} + 5SO_4^{-2} + 3H_2O$

$Br_2 + SO_2 + H_2O \rightarrow 2HBr + H_2SO_4$

ඉහත ප්‍රතික්‍රියාවලින් ඕනෑම එකකට 5

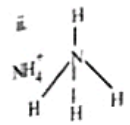
SO_2 අම්ලයක් ලෙස :-

$2NaOH + SO_2 \rightarrow Na_2SO_3 + H_2O$

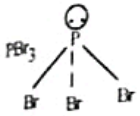
$CaCO_3 + SO_2 \rightarrow CaSO_3 + CO_2$

ඉහත ඕනෑම එකකට 5

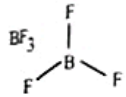
ii.



සේදිය පරමාණුව වන N වටා e යුගල 4ක් ඇත. e යුගල අතර විකර්ෂණ විපර්යාසයක් ඇති වන බැවින් වලාකුළිය හැඩයක් ඇති වේ. 7



P වටා e යුගල 4ක් ඇත. ඉන් එකක් එකකට යුගලකි. එකකට යුගලක් වැඩි විපර්යාසයක් ඇති වන බැවින් පිරමීඩය හැඩයක් ඇති වේ.



B වටා ඇති e යුගල 3 අතර එකිනෙක විපර්යාසයක් ඇති වීමෙන් බන්ධන කෝණ 120^0 කට හැඩ ගසයි. එමනිසා සමල ත්‍රිකෝණාකාර හැඩයක් ලැබේ. 7

100

ප්‍රශ්නය 3

(a) i. A = 3 - පෙන්ටනෝන් 7

B = 3 - මෙතිල්-2-බියුටනෝන් 7

C = 3 - මෙතිල් බියුටනයිල් 7

ii. B $\xrightarrow{I_2/NaOH}$ අයඩෝෆෝම් (Hospital smell) 10

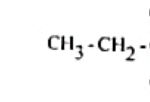
iii. C $\xrightarrow[\text{සාන්ද්‍රණය කරන්න}]{\text{වෙලන් සමග}}$ රිදී කැඩපත
අංශෝක්ත $AgNO_3$ 10

A $\xrightarrow[\text{සාන්ද්‍රණය කරන්න}]{\text{වෙලන් සමග}}$ ප්‍රතික්‍රියාවක් නැත.

C $\xrightarrow{\text{ඕජ ප්‍රතික්‍රියාවක සමග}}$ රෝස වර්ණයක් 10

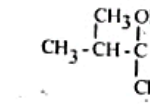
A $\xrightarrow{\text{ඕජ ප්‍රතික්‍රියාවක සමග}}$ වර්ණයක් නැත.

iv. A



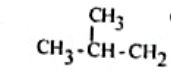
ලබා දේ 10

B



ලබා දේ 8

C



ලබා දේ 8

v. ඉහත පරිවර්තන මගින්

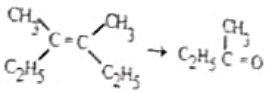
A වලින් ලැබෙන ඵලය $ZnCl_2$/ HCl සමග ඉක්මනින් අවලම්බයක් දෙයි. 5

සාධකයක් 5

අවධාරණ පරිවර්තන

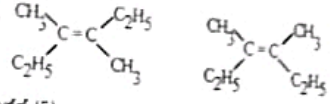
C වලින් ලැබෙන ඵලය I_2/ KOH සමග අවධාරණ දෙයි. 5

(b) i.



D ලකුණු 5 E ලකුණු 5

ii.



ට්‍රාන්ස් (5) සිස් (5)

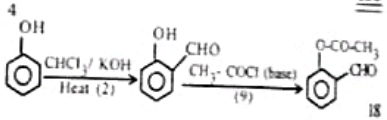
iii. O_3 සමග ප්‍රතික්‍රියාව 5

දෙවනුව ජල විච්ඡේදනය 2

100

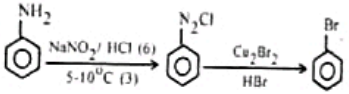
ප්‍රශ්නය 4

(a) i.



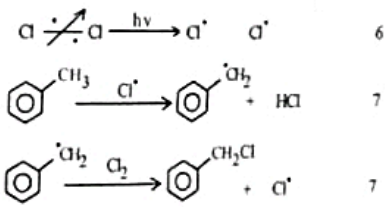
18

ii.



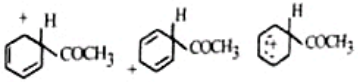
6

(b) i.



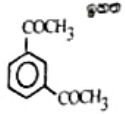
6 7 7

ii.



ඉහත ඕනෑම එකකට 8

iii.



7

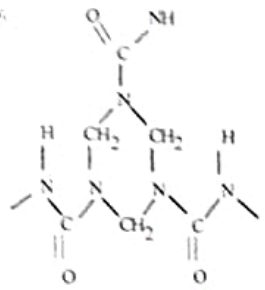
(c) i. ? = C_6H_5-CHO 8

ii. ? = C_6H_5NC 8

iii. ? = C_6H_5O හෝ C_6H_5-ONa වැනි ලවණයක් 7

Scanned by CamScanner

iv.



100

ප්‍රශ්නය 5

(a) වේගය = $\frac{\text{සෑදුන සල්ෆර් ප්‍රමාණය}}{\text{කාලය}}$ 5

සෑදුන සල්ෆර් ප්‍රමාණය නිසරුවක් බැවින්

වේගය = $\frac{\text{නිසරුවක්}}{t}$

∴ වේගය $\alpha \frac{1}{t}$ 5

∴ $\frac{1}{t} \alpha (Na_2S_2O_3)^m$ 5

වේගය $(Na_2S_2O_3) \alpha V_{Na_2S_2O_3}$ 5

∴ $\frac{1}{t} \alpha V^m$

$\frac{1}{t} = KV^m$

$\frac{1}{K} = V^m t$ 5

$K^1 = V^m t$ 5

m = 1 නම් V x t නිසරුවක් 5

A ක්‍රමය

මිශ්‍රණය	$Na_2S_2O_3$ පරිමාව/cm^3	කාලය/තත්පර	V x t
1	12.0	21	252
2	15.0	16.6	249
3	20.0	12.5	250
4	25.0	10.0	250

20

ඉහත ප්‍රතිඵල අනුව V x t නිසරුවක් වන බැවින් m = 1 5

B ක්‍රමය

$K^1 = V^m t$

m = 1 නම් $V = \frac{K^1}{t}$ 5

තනතොත්

$t = \frac{K^1}{V}$

මිශ්‍රණය	$V cm^3$	t	1/t
1	12.0	21.0	0.05
2	15.0	16.6	0.06
3	20.0	12.5	0.08
4	25.0	10.0	0.10

හෝ

$V cm^3$	t	1/V
12.0	21.0	0.08
15.0	16.6	0.07
20.0	12.5	0.05
25.0	10.0	0.04

V වලට වඩදීමෙන් 1/t සරල රේඛාවකි.

∴ m = 1 5

n පෙවම

n = 0 නම් ප්‍රතික්‍රියා වේගය

HCl පරිමාව මත රඳා පවතින්නේ නැත. 5

මිශ්‍රණ 4, 5, 6, 7 අනුව t නිසරු අගයක් ගන්නා බව පෙනේ. 5

∴ වේගය HCl පරිමාව මත රඳා නොපවතී.

n = 0 5

(b) i. $Na_2S_2O_3 + 2HCl \rightarrow 2NaCl + SO_2 + S + H_2O$ 10

ii. සෑදී ඇති S මවුල ගණන. = $\frac{.01}{1000} \times 30$ 10

= .0003 mol

එසඳු පට ඇති $Na_2S_2O_3$ ප්‍රමාණය = $\frac{16}{1000} \times 20$

= .0032 10

සෑදී ඇති S මවුල ගණන. = ප්‍රතික්‍රියා පට ඇති $Na_2S_2O_3$ මවුල ගණන.

$Na_2S_2O_3$ වලින් ප්‍රතික්‍රියා පට ඇති ඛාගය = $\frac{.003}{.0032}$ 10

(c) උෂ්ණත්වය වැඩිවීම අනුවල සාමාන්‍ය ප්‍රවේගය වැඩි වීමේ හේතු වේ. 5

∴ අනු අතර සංඝට්ටන ප්‍රමාණය වැඩි වේ 5

ඉහළ උෂ්ණත්වයකදී අනු වැඩි ශක්තියක් සඳහා පරිත්‍යාග කරයි. 5

∴ ප්‍රතික්‍රියා වීමට අතාවශ්‍ය සංඝට්ටන වැඩි වේ 5

∴ ප්‍රතික්‍රියා වේගය වැඩි වේ. 5

∴ අවශ්‍ය වන කාලය අඩු වේ. 5

150

ප්‍රශ්නය 6

(a) i. ප්‍රෝටෝනයක් ලබා දීමට හැකි ද්‍රව්‍ය අම්ල වේ. 10

$BH \rightarrow B^- + H^+$

ප්‍රෝටෝනයක් ලබාගත හැකි ද්‍රව්‍යයක් භෂ්මයකි.

$B + H^+ \rightarrow BH^+$ 10

ii. ද්‍රාවක දුබල අම්ල හෝ දුබල භෂ්ම වේ. 10

$HA \rightarrow H^+ + A^-$

අම්ලය භෂ්මය

C_1 C_2

උසස් pH අගයකදී ඉහත භෂ්මික ආකාරය අධික හමි වී වර්ණයක් දෙයි. (C_2) 5

පහළ pH අගයකදී ඉහත අම්ලික ආකාරය අධිකව පවතී හමි වෙනත් වර්ණයක් දෙයි. (C_1) 5

භෂ්මික වර්ණය ලබා දෙන පහත pH අගයත් අම්ලික වර්ණයක් ලබා දෙන උසස් pH අගයයන් අතර අන්තරය දර්ශකයේ pH පරාසයයි. 5

මෙතිල් ඔරෙන්ජ් හෝ ෆිනොප්තැලීන් වැනි දර්ශක උදාහරණ ලෙස දී ඇත්නම් 5

එවායේ pH පරාස දී ඇත්නම් 5

(b) i. II

Na_2CO_3 දන්නා ඛරයක් ගන්න. (W_1) 5

එය රත් කර වියළා නැවත ඛර කිරන්න. 10

නියත ඛර ප්‍රමාණයක් ලැබෙන තෙක් නැවත ඛර කිරන්න. (W_2) 10

$Na_2CO_3 \xrightarrow{\Delta}$ වෙනසක් නැත. 5

$2NaHCO_3 \xrightarrow{\Delta} Na_2SO_3 + CO_2 + H_2O$ 10

$NaHCO_3$ මවුල 1ක් රත් කළ විට CO_2 මවුල 1/2ක් සහ H_2O මවුල 1/2 ක් මුදා හරී.

∴ $NaHCO_3$ 84g ක් රත් කිරීමේදී (18 + 44) 1/2 ඛරක් අහිමි වේ 5

∴ මිශ්‍රණයේ අඩංගු $NaHCO_3$ වල ඛර = $(W_1 - W_2) \times \frac{84}{31}$

(c) NaOH සාන්ද්‍රණය C_{NaOH} යයි සිතමු.

$HOAC + NAOH \rightarrow NaOAC + H_2O$ 10

පලිත ද්‍රාවණයේ අම්ලයේ සාන්ද්‍රණය = $[HOAC_{aq}]$

∴ $\frac{50 \times [HOAC_{aq}]}{1000} = \frac{10 \times C_{NaOH}}{1000}$ .....(1) 10

කාබනික ද්‍රාවයේ අම්ලයේ සාන්ද්‍රණය = $[HOAC_{org}]$ 5

∴ $\frac{5 \times [HOAC_{aq}]}{1000} = \frac{20 \times C_{NaOH}}{1000}$ .....(2)

ඉහත (1) වෙනි සමීකරණය (2) වෙනි සමීකරණයෙන් බෙදීමෙන්

$\frac{[HOAC_{aq}]}{[HOAC_{org}]} = \frac{1}{20}$ 5

වෙනත් ක්‍රමයක්

පලිත ජලයේ 50cm³ ≡ 10cm³ NaOH

කාබනික ජලයේ 5cm³ ≡ 20cm³ NaOH

කාබනික ජලයේ 50cm³ ≡ 200cm³ NaOH

$\frac{[HOAC_{aq}]}{[HOAC_{org}]} = \frac{10}{200} = \frac{1}{20}$

150

ප්‍රශ්නය 7

(a) i. ජලයේ ඉතා සුළු විශ්‍රයක් දියවීම විදුලි විච්ඡේදකයක අයන ගුණිතය ද්‍රාවකා ගුණිතයයි.

10

උදා : $M_m X_x$ (ඝන) $mM^{+x} + xX^{-m}$ 5

$K = \frac{[M^{+x}]m[M^{-m}]x}{[M_m X_x]}$ 5

$[M_m X_x]$ නියතයයි.

$K_{sp} = [M^{+x}]^m [X^{-m}]^x$ 5

මෙම අගය නියත උෂ්ණත්වයකදී නියතයයි.

ii. $Ca(OH)_2$ ද්‍රාවණයක Ca^{++} හා OH^- සාන්ද්‍රණ පවේශ. ද්‍රාවණවල OH^- සාන්ද්‍රණය වෙනස් කිරීමට ප්‍රමාණ තත්ත්වයේ එකතු කිරීම. උදා :- NaOH 10

වෙනස් OH^- සාන්ද්‍රණවලදී අනුරූප පරාසය ලබා ගැනීම. 3

පරීක්ෂණාත්මක විස්තර

මිශ්‍රණයෙන් පෙරාගත් පැහැදිලි ද්‍රාවණයක් සොයන්න 5

අම්ලය බියුරෙට්ටුවටයි පෙරදිය. 5

$Ca(OH)_2$ පරීක්ෂා කිරීමටයි ඇමිණ. 3

දර්ශකය මෙතිල් ඔරෙන්ජ් (හෝ වෙනත් සුදුසු දර්ශකයක්) 3

උෂ්ණත්වය නියතව තබා ගැනීම. 3

ගණනය $[OH^-]$ සාන්ද්‍රණය සෙවීම. 5

$[Ca^{++}]$ සෙවීම. 5

පරාසය නිසයක් වෙත $[Ca^{++}][OH^-]^2$ නියතයක් බව පෙන්වීම 10

(b) i. O_2 10

ජලය (තෙතමනය) 10

විදුලි විච්ඡේදකයක් 5

ii. $Fe \xrightarrow{-2e} Fe^{++}$ 10

$\frac{1}{2} O_2 + H_2O + 2e \rightarrow 2OH^-$ 10

$Fe(OH)_2 \xrightarrow{-H_2O} FeO$

FeO වෙනුවට Fe_2O_3 හෝ Fe_3O_4 හෝ සෑදිය හැකි නිසා පිළිතුර නොවේ.

iii. පිරිසිදු ජලය තැබීමේ

කොටසක් O_2 හා H_2O අඩු තැන 5

වෙනත් කොටසක් O_2 හා H_2O අධික තැන 10

150

Scanned by CamScanner

ප්‍රශ්නය 8

(a) i. S, O_2 වායු හෝ වාතයේ පිළිස්සීම. 3

$S + O_2 \rightarrow SO_2$ 3

V_2O_5 හෝ Pt උත්ප්‍රේරකය යොදා SO_2 ඔක්සිකරණය කිරීම. 3

$2SO_2 + O_2 \rightarrow 2SO_3$ 3

$S^0 \rightarrow S^{+6}$ 3

$Cl_2 \rightarrow NaClO$ වලට

$Cl_2 + 2NaOH \rightarrow NaCl + NaClO + H_2O$ 6

$Cl^0 \rightarrow Cl^{+1}$ 3

ii. i වන කාණ්ඩයේ පෙළමට හේතු

එකම ඉලෙක්ට්‍රෝන වින්‍යාසය එක අඛණ්ඩිත ධන ආරෝපණ සැදීම. මිනුම සඳහා 2කට 2 x 5 10

vii කාණ්ඩයේ පෙළමට හේතු

උච්চ පරමාණු වාදුමය අණු සේලයිව මෙන් පවතිනුයේ සැදීම.

නිර්ලිප්ත වායුවට වඩා ඉලෙක්ට්‍රෝන 1ක් අඩුවීම.

ඉතින මිනුම 2කට 2 x 5 10

(b) i. $2KMnO_4 \rightarrow K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2$ 10

ii. පුලුත් පේලුවක් සහිත සැසෑරුම් කලයක 5

රත කරනක් හෝ උපකරණ පිළිබඳ විස්තරයක් 5

$KMnO_4$ වලින් විලඳ දැක්වා බටක් රත් කිරීම. 10

ජල මට්ටම් පමාන කර පරිමාව මැනීම 5

වාතාරෝධක පද්ධතියක් තාවිතය 5

රත් කළ පලු තැබක බට කිරීම 5

කාමර උෂ්ණත්වය හා පීඩනය පටන් කර ගැනීම. 5

iii. පිටවූ O_2 පරිමාව STP වලට පරිවර්තනය කිරීම. 10

$O_2, X_{(g)}$ වල STP වලදී පරිමාව = V 5

$\therefore$ O_2 32g හි STP වලදී පරිමාව = $\frac{V}{X} \times 32$ 5

(c) i. දුම්මුර වාෂ්ප පිටවේ. 10

ii. මිශ්‍රණයෙන් කොටසක් Al/ NaOH සමග රත් කරන්න. 15

ලැබෙන වායුව කෙල්ලර් ඉලිකාරකය සමග දුම්මුර අවස්ථාවක් වේ 5

150

ප්‍රශ්නය 9

a) i. මිනිරන් - විලයනය අඩුවීම 5

ස්ඵටිකයකි. - ස්ථර අතර වැන්ඩවාල්ස් බල ඇති නිසා. 10

පරමාණුකයක් - පරමාණුක කඳනා නිදහස් ඉලෙක්ට්‍රෝන ඇති නිසා. 10

දියමන්ති - විලයනය අඩුවීම 5

යන්ත්‍රමක් තද ගතියෙන් යුක්තය. එට හේතුව කාබන් පරමාණු අතර යන්ත්‍රමක් පහමන්ධන තිබීමයි. 10

හෝ

උසස් ද්‍රවාංකය - හේතුව යන්ත්‍රමක් පහමන්ධන 10

හෝ

පරමාණුකයක් නොවීම - හේතුව නිදහස් ඉලෙක්ට්‍රෝන නොතිබීම. 10

ii. සිල්වර් ක්ලෝරයිඩ් දැක්වීමක් යුක්තය.

මෙහි Ag^+ නිදහස් ඉලෙක්ට්‍රෝන වලින් යුක්ත පලුවක ගිලී පවතී. 10

(විස්තරය වෙනුවට රූප පටහැන සැලකිය හැක.)

පරමාණුකයක නිදහස් ඉලෙක්ට්‍රෝන නිසා සිදු වේ. 5

ලෝහ ඇතා ඉතා යන්ත්‍රමක් ලෝහය මත්පැලවලින් වැදී පවතී. 5

(b) i. ලෝහය මත්ධන කඳනා එක යොදන ඉලෙක්ට්‍රෝනයක් සොදා ගෙන ඇත. 5

ලෝහ පරමාණු වියලය 5

$\therefore$ ලෝහය මත්ධන ද්‍රව්‍යය ඛණ්ඩිත ඉතා ඔසුය. 5

සොඳ ඔක්සිකාරකයක් වීම 3

අවධාන කලකයේ ඉලෙක්ට්‍රෝන විශිෂ්ට ඛණ්ඩ ඇති. 5

ගාමිතිකමය යන්ත්‍රය ඉතා අඩුය. 5

$\therefore$ ඉලෙක්ට්‍රෝන පහලුවෙන් ඉවත් කල හැක. 3

පහලුවෙන් එක යොදන අයන සෑදීම.

අවධාන කලකයේ ඉලෙක්ට්‍රෝන පහලුවෙන් ඉවත් කල හැක.

$\therefore$ එක යොදන ධන අයන සෑදෙයි. 9

ii. 1. $FeCl_3 + 2AgNO_3 \rightarrow 2AgCl\downarrow + Fe(NO_3)_2$ 5

$Fe^{+2} + Ag^+ \rightarrow Fe^{+3} + Ag\downarrow$ 10

2. $HCO_3^- + H_2O \rightarrow OH^- + H_2CO_3$ 10

$Al^{+3} + 3OH^- \rightarrow Al(OH)_3\downarrow$ 5

(c) HI > HBr > HCl > HF 15

කාණ්ඩයේ පහලට යන විට ඒවායේ විද්‍රාවණ පෙනෙනාවය අඩු වේ. 5

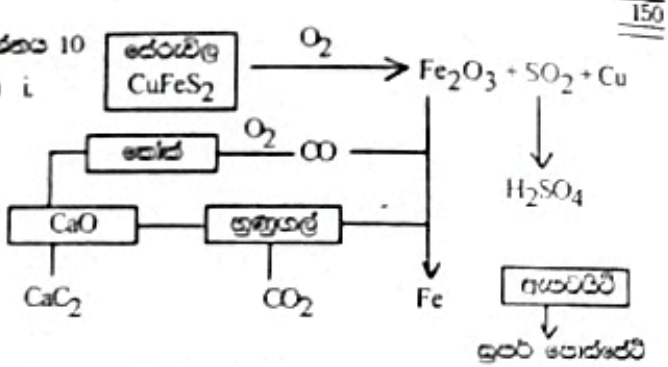
$\therefore$ පෙන්වූ පරමාණුවට H^+ මත්ධනය වීමේ බලය අඩු වේ. 5

$\therefore$ H^+ ඉවත් කිරීමේ හැකියාව වැඩි වේ. 5

150

ප්‍රශ්නය 10

(a) i.



ඉතින දැක්වෙන මිනුම් වල 8කට 8 x 8 64

ii. CaC_2 - ඇසිටිලීන් හෝ කැල්සියම් කාබයිඩ් සෑදීම

Cu - විද්‍රාවණ පරිණාමකයක් ලෙස හෝ මිශ්‍ර ලෝහ සෑදීම

Fe - වානේ නිර්මාණයවල

සුපර් ෆොස්ෆේට් - පොහොරක් ලෙස

ඉතින මිනුම 4කට 4 x 5 20

(b) i. පරෙති අමිශ්‍රිත ස්වභාවය අඩු කිරීමට 7

Mg^{++} ලබා දීම 7

ii. මොලිබ්ඩිනම් වල පලයේ ද්‍රවතාවය අඩුය. 7

දීමක කාලයක් තුළදී Mg^{++} ඉතා කෙමින් පටන් මුදා හරී. මේ වැනි මෝලවලට සුදුසු කැත.

(c) ආස්ථිත පාකාන රසායනික/කොණික විපරීතයන්ට හේතුව වීමේ මිනිසාගේ ලැබෙන පාකාන අවිධිමත පාකාන වේ. 15

අවධාන :- මිනිසා 3

පරිවහනය 3

නිදහස වීම 3

ගුණනය 3

පල්ලාගෙන්ඩිය 3

රූප :- ආල්ගින්, කොටල්, ගුණුවල්, කෙලොල්, ඇසිටික් අම්ලය

මිනුම 2 කට 2 x 5 10

150