

ක / තැපිලා මධ්‍ය විද්‍යාලය - හොරණ
Taxila Central College – Horana

අධ්‍යයන පොදු සහතික පත්‍ර (උසස් පෙළ) විභාගය - 2020 - ඔක්තෝම්බර් මාස පරීක්ෂණය
General Certificate of Education (Ad. Level) Examination, October 2020, Grade 12

රසායන විද්‍යාව I

කාලය - පැය 02

සර්වත්‍ර වායු නියතය	$R = 8.314 JK^{-1}mol^{-1}$
ඇවගාඩරෝ නියතය	$N_A = 6.022 \times 10^{23} mol^{-1}$
ප්ලැන්ක් නියතය	$h = 6.626 \times 10^{-34} Js$
ආලෝකයේ ප්‍රවේගය	$C = 3 \times 10^8 ms^{-1}$

01. පදාර්ථයේ ධන ආරෝපන ඇති බව පරීක්ෂණාත්මකව ඔප්පු කළේ,
1. ජේ.ජේ.තොම්සන්
 2. රොබට් මිලිකන්
 3. ඊ. රදර්ෆර්ඩ්
 4. ඉයුජින් ගෝල්ඩ්ස්ටයින්
 5. හෙන්රි බෙකරල්
02. දී ඇති නියුක්ලයිඩයේ ඇති s, p සහ d ඉලෙක්ට්‍රෝන සංඛ්‍යා පිළිවෙලින්, ${}^{58}_{26}Fe^{3+}$
1. 6, 12, 6
 2. 6, 12, 5
 3. 2, 6, 5
 4. 8, 12, 6
 5. 8, 12, 5
03. සම ඉලෙක්ට්‍රෝනික රසායනික සංයෝග අයත් කාණ්ඩය වන්නේ,
1. $O_2, H - CHO$
 2. NO, N_2
 4. CH_4, CO_2
 4. CH_4, O_2
 5. NH_3, CO
04. තරංග ආයාමය $242nm$ වන විද්‍යුත් චුම්බක තරංගයක් මගින් වායුමය Na පරමාණුවක් අයනීකරණය කළ හැක. Na වල අයනීකරණ ශක්තිය kJ/mol^{-1} වන්නේ,
1. 8.21×10^{-16}
 2. 4.15×10^4
 3. 494.5
 4. 821.0
 5. 4.945×10^5
05. දී ඇති කැටායන අතරින් $NaOH$ ද්‍රාවණය සමඟ අවක්ෂේපයක් ලබා දී වැඩිපුර $NaOH$ ද්‍රාවණය හමුවේදී දියවන කැටායන වනුයේ,
- | | | |
|-----------------------|-----------------------|-----------------------|
| A. Pb^{2+}, Al^{3+} | B. Zn^{2+}, Cu^{2+} | C. Al^{3+}, Zn^{2+} |
| 1. A පමණි. | 2. B හා C පමණි. | 3. A හා B පමණි. |
| 4. A හා C පමණි. | 5. A, B හා C සියල්ලම. | |
06. A, B, C සහ D වන මූල ද්‍රව්‍යයන් හි පරමාණුක ක්‍රමාංක පිළිවෙලින් $Z, Z + 1, Z + 2, Z + 3$ වේ. ඒවායේ පළමු අයනීකරණ ශක්ති විචලනය $C < D < A < B$ වේ. D හි පළමු ඉලෙක්ට්‍රෝනය ලබා ගැනීමේ ශක්තිය ධන අගයක් වේ. A හි අවසාන කවචයේ ඉලෙක්ට්‍රෝන වින්‍යාසය වන්නේ,
1. $ns^2 np^6$
 2. $ns^2 np^5$
 3. $ns^2 np^4$
 4. $ns^2 np^3$
 5. $ns^2 np^2$

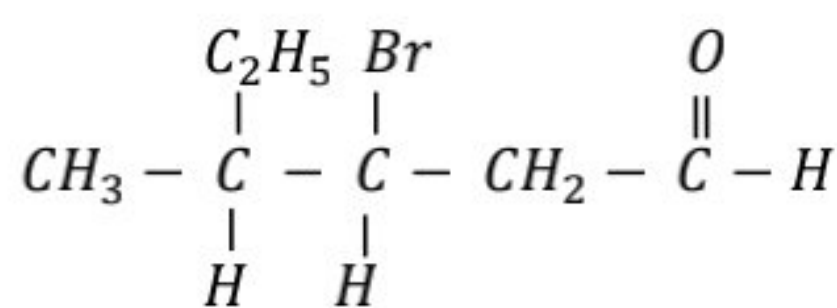
07. 2.4 g මැග්නීසියම් වායුගෝලීය නයිට්‍රේට් සමඟ ප්‍රතික්‍රියා කර නයිට්‍රයිඩය සාදයි. මෙයට ජලය දැමීමේදී පිටවන NH_3 හි ස්කන්ධය g වලින්, ($Mg = 24, N = 14, H = 1$)

1. 3.4
2. 34
3. 1.13
4. 11.3
5. 20

08. $Ba(OH)_2 \cdot x H_2O$ හි 3.15g ක් ජලය $100 cm^3$ දියකර ද්‍රාවණයක් සාදාගන්නා ලදී. එයින් $10 cm^3$ ක් $0.1 mol dm^{-3} HCl$ සමඟ අනුමාපනය කරන ලදී. මෙම HCl ද්‍රාවණයෙන් $20 cm^3$ ක් ඒ සඳහා වැය විය. x හි අගය වන්නේ, ($Ba = 137, O = 16, H = 1$)

1. 2
2. 4
3. 6
4. 8
5. 10

09. පහත දී ඇති කාබනික සංයෝගයේ IUPAC නාමය වන්නේ,



1. 3-bromo-4-ethylpentanal
2. 4-ethyl-3-bromopentanal
3. 4-methyl-3-bromohexanal
4. 3-bromo-4-methylhexanal
5. 2-bromo-3-methylpentanal

10. A නම් නිල් පැහැති ද්‍රාවණයක් රත්කළ විට කොළ පැහැති සංයුත බවට පත්වී තව දුරටත් රත් කිරීමේදී දුඹුරු වායුවක් පිටකරමින් කළු අවක්ෂේපයක් ඉතිරි විය. නිල් පැහැති ද්‍රාවණය A වන්නේ,

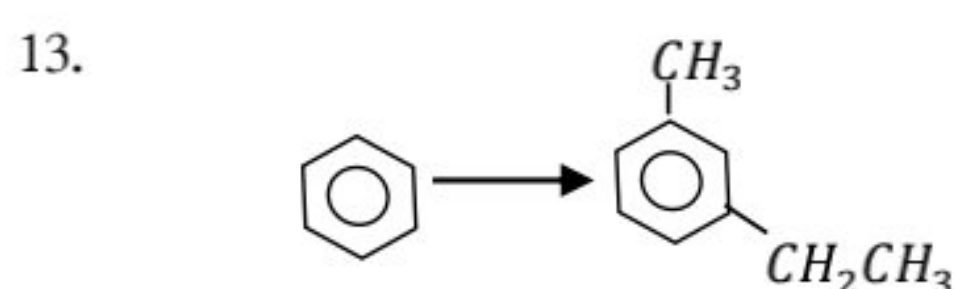
1. $CuSO_4(aq)$
2. $Ca(NO_3)_2(aq)$
3. $NaNO_3(aq)$
4. $Cu(NO_3)_2(aq)$
5. $Ba(NO_3)_2(aq)$

11. $(NH_4)_2 CO_3$ රත්කළ විට $25C^0$ දී එය විශේෂනය වේ. මෙම ප්‍රතික්‍රියාව ආශ්‍රිතව ΔH^θ හා ΔS^θ සත්‍ය වන්නේ,

- | | ΔH^θ | ΔS^θ |
|----|-------------------|-------------------|
| 1. | + | - |
| 2. | + | + |
| 3. | - | + |
| 4. | - | - |
| 5. | + | 0 |

12. එතනෝල් (C_2H_5OH), $K_2Cr_2O_7$ ඇතිවට ආම්ලික මාධ්‍යයේදී ඇසිටික් අම්ලය (CH_3COOH) බවට ඔක්සිකරණය වීමේ තුලිත ප්‍රතික්‍රියාවේ $C_2H_5OH : K_2Cr_2O_7$ මවුල අනුපාතය වන්නේ,

1. 3 : 2
2. 1 : 5
3. 4 : 5
4. 2 : 5
5. 5 : 4



ඉහත පරිවර්තනයේ නිවැරදි ප්‍රතික්‍රියක අනුපිළිවෙල වන්නේ,

1. CH_3Cl / නිර්ජලීය $AlCl_3$, CH_3CH_2Cl / නිර්ජලීය $AlCl_3$
2. $CH_3 - \overset{\overset{O}{\parallel}}{C} - Cl$ / නිර්ජලීය $AlCl_3$, CH_3Cl / නිර්ජලීය $AlCl_3$, $Zn[Hg]$, සා. HCl
3. CH_3Cl / නිර්ජලීය $AlCl_3$, $CH_3 - \overset{\overset{O}{\parallel}}{C} - Cl$ / නිර්ජලීය $AlCl_3$, $Zn\{Hg\}$, සා. HCl
4. $CH_3 - \overset{\overset{O}{\parallel}}{C} - Cl$ / නිර්ජලීය $AlCl_3$, CH_3Cl / නිර්ජලීය $AlCl_3$
5. CH_3Cl / නිර්ජලීය $AlCl_3$, CH_3Cl / නිර්ජලීය $AlCl_3$

14. $CH_3CH_2CH = CH_2 \xrightarrow[\text{(පෙරොක්සයිඩ්)}]{HBr} CH_3CH_2CH_2CH_2Br$ දී ඇති ප්‍රතික්‍රියාවේ, ප්‍රතික්‍රියා යාන්ත්‍රණය වන්නේ,

1. නියුක්ලියෝෆිලික ආදේශ
2. ඉලෙක්ට්‍රෝෆිලික ආකලනය
3. මුක්තඛණ්ඩක ආකලනය
4. නියුක්ලියෝෆිලික ආකලනය
5. ඉලෙක්ට්‍රෝෆිලික ආදේශය

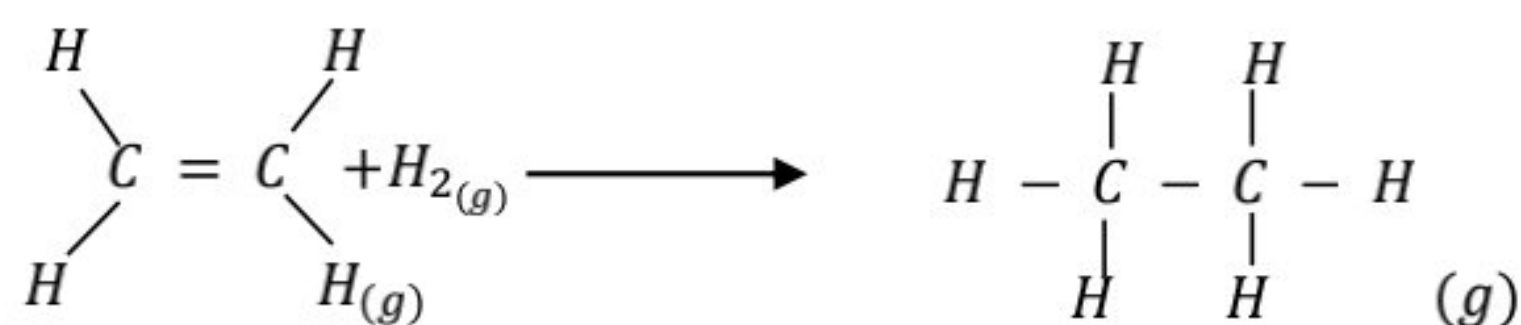
15. $NaOH$ යම්කිසි ස්කන්ධයක්, ජලය 250 cm^3 ක දියකර සාදා ගන්නා ලද ද්‍රාවණයක සංයුතිය $5 \times 10^3\text{ ppm}$ වේ. දියකළ $NaOH$ හි ස්කන්ධය වනුයේ, ($Na = 23$, $O = 16$)

1. 4 g
2. 2 g
3. 1.25 g
4. 1 g
5. ඉහත කිසිවක් නොවේ.

16. සාන්ද්‍රණය 4 moldm^{-3} වන $NaOH$ ද්‍රාවණයක පරිමාව 500 cm^3 වන අතර එහි ඝණත්වය 1.6 gcm^{-3} (දී ඇති උෂ්ණත්වයකදී). $NaOH$ හි මවුල භාගය වන්නේ, ($Na = 23$, $O = 16$, $H = 1$)

1. $1/21$
2. $2/21$
3. $20/21$
4. $1/2$
5. $1/4$

17. $C-H$, $C-C$, $C=C$ හා $H-H$ යන බන්ධන වල $298K$ දී බන්ධන විඝටන එන්තැල්පි පිළිවෙලින් $414, 347, 615$ හා 435 KJmol^{-1} වේ. පහත දී ඇති ප්‍රතික්‍රියාවේ එන්තැල්පි විපර්යාසය වන්නේ



1. $+250\text{ kJmol}^{-1}$
2. -250 kJmol^{-1}
3. $+125\text{ kJmol}^{-1}$
4. -125 kJmol^{-1}
5. මේ කිසිවක් නොවේ.

18. ආවර්තිතා වගුවේ ඇති මූලද්‍රව්‍ය පිළිබඳව සාවද්‍ය ප්‍රකාශය තෝරන්න.

1. 14 වන කාණ්ඩයේ ලෝහ, අලෝහ හා ලෝහාලෝහ ඇත.
2. 6 හා 4 වන ආවර්ත දෙකෙහිම $25^\circ C$ දී ඝන, ද්‍රව හා වායු අවස්ථාවේ ඇති මූලද්‍රව්‍යය ඇත.
3. සියලුම ඒක සංයුජ මූලද්‍රව්‍ය ලෝහ වේ.
4. 17 වන කාණ්ඩයේ, $25^\circ C$ දී. සියලුම භෞතික අවස්ථාවල (ඝන, ද්‍රව, වායු) ඇති මූලද්‍රව්‍ය ඇත.
5. d - ගොනුවේ මූලද්‍රව්‍ය වල ද්‍රවාංක, S - ගොනුවේ මූලද්‍රව්‍ය වල ද්‍රවාංක වලට වඩා වැඩිය.

19. ලන්ඩන් අපකිරණ බල පමණක් ඇති සංයෝග යුගල වන්නේ,
 1. NO_2, CO_2 2. BF_3, NH_3 3. SiF_4, O_3
 4. $SiCl_4, C_6H_6$ 5. $BeCl_2, SO_2$
20. Ar වායුවේ වර්ග මධ්‍යන්‍ය මූල වේගය, $27^\circ C$ දී He වායුවේ වර්ග මධ්‍යන්‍ය මූල වේගය හා සමාන වන්නේ කුමන උෂ්ණත්වයේ දීද? (Ar හා He පරිපූර්ණ වායු වේ) ($He = 4, Ar = 40$)
 1. $1270^\circ C$ 2. $3727^\circ C$ 3. $27^\circ C$
 4. $4000^\circ C$ 5. $3000 K$
21. O_2 වායුව $1.50 dm^3$ ක් $27^\circ C$ දී හා $760 torr$ පීඩනයකදී ජලය මගින් එක්දස් විය. $27^\circ C$ දී ජලයේ සන්තෘප්ත වාෂ්ප පීඩනය $26.7 torr$ වේ.
 එක් වූ O_2 වායුව මවුල වලින්,
 1. 0.058 2. 0.060 3. 0.062
 4. 0.054 5. 0.064
22. යම් අවස්ථාවකදී පහත දී ඇති ප්‍රතික්‍රියාවේ C_2H_4 ට සාපේක්ෂව ප්‍රතික්‍රියා වේගය $0.2 moldm^{-3}s^{-1}$ වේ. එම ප්‍රතික්‍රියාවේ O_2 ට සාපේක්ෂව ප්‍රතික්‍රියා වේගය වන්නේ,

$$C_2H_{4(g)} + 3O_{2(g)} \rightarrow 2CO_{2(g)} + 2H_2O_{(g)}$$

 1. $0.20 moldm^{-3}s^{-1}$ 2. $0.4 moldm^{-3}$ 3. $0.6 moldm^{-3}$
 4. $0.1 moldm^{-3}$ 5. $0.033 moldm^{-3}s^{-1}$
23. පරිපූර්ණ වායුවක් ආශ්‍රිතව නිවැරදි සම්බන්ධතාවය නිරූපනය වන්නේ, ($KE =$ මධ්‍යන්‍ය චාලක ශක්තිය $d =$ සංඝන්ඵය)
 1. $C^2 = \frac{3RT}{M}$ 2. $KE = \frac{3nRT}{2N}$ 3. $KE = \frac{3PV}{2N}$
 4. $P = \frac{1}{3}dc^2$ 5. $PV = \frac{1}{3}nNMc^2$
24. කෂාර ලෝහ පිළිබඳව අසත්‍ය ප්‍රකාශය වන්නේ,
 1. K, Rb හා Cs ඔක්සිජන් සමඟ ප්‍රතික්‍රියාවෙන් සුපර් ඔක්සයිඩ් සාදයි.
 2. Li, Li_2O පමණක් සාදයි.
 3. වාතයේ රත්කළ විට Li පමණක් Li_3N සාදයි.
 4. Na, H_2 සමඟ ප්‍රතික්‍රියාවෙන් ද්‍රව NaH සාදයි.
 5. $LiHCO_3$ පමණක් ද්‍රව අවස්ථාවේ පවතින අතර අනෙක් බයිකාබනේට් සංඝ වේ.
25. දී ඇති සංයෝග සලකන්න.
 a) $HC \equiv CH$ b) $H_2C = CH_2$ c) $H_3C - CH_3$
 ඒවායේ C වල p ලක්ෂණය වැඩිවන පිළිවෙල වනුයේ,
 1. $a < b < c$ 2. $b < c < a$ 3. $c < b < a$
 4. $c < a < b$ 5. $b < a < c$
26. සමාන හැඩයක් සහිත සංයෝග / අයන යුගල වන්නේ,
 1. $SOCl_2, CH_2O$ 2. SO_3, NO_2^- 3. H_3O^+, NO_3^-
 4. $SOCl_2, NCl_3$ 5. SO_3, PCl_3

27. සාන්ද්‍රණය 6.25 moldm^{-3} වන NH_3 ද්‍රාවණයක 15.0cm^3 , 25.0cm^3 දක්වා තනුක කරන ලදී. සෑදුණු නව ද්‍රාවණයේ NH_3 සාන්ද්‍රණය වන්නේ, (moldm^{-3})
1. 1.17
 2. 0.375
 3. 11.7
 4. 3.75
 5. 37.5
28. දී ඇති දත්ත භාවිතයෙන් $3 \text{Mg}_{(g)} + \text{Fe}_2\text{O}_{3(s)} \rightarrow 3 \text{MgO}_{(g)} + 2\text{Fe}_{(s)}$ වන ප්‍රතික්‍රියාවේ සම්මත එන්තැල්පි විපර්යාසය වන්නේ,
- i. $2\text{Fe}_{(s)} + \frac{3}{2} \text{O}_{2(g)} \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_{3(s)} ; \Delta H^\theta = -193.4 \text{ kJmol}^{-1}$
 - ii. $\text{Mg}_{(s)} + \frac{1}{2} \text{O}_{2(g)} \rightarrow \text{MgO}_{(s)} ; \Delta H^\theta = -140.2 \text{ kJmol}^{-1}$
1. $-227.2 \text{ kJmol}^{-1}$
 2. $-272.3 \text{ kJmol}^{-1}$
 3. 227.2 kJmol^{-1}
 4. 272.3 kJmol^{-1}
 5. 277.2 kJmol^{-1}
29. 800K හි ඇති O_2 වායුවේ හා 50K දී ඇති H_2 වායුවේ වර්ග මධ්‍යන්‍ය මූල වේගය අතර අනුපාතය වන්නේ,
1. 4
 2. 2
 3. 1
 4. $\frac{1}{4}$
 5. $\frac{1}{5}$
30. දී ඇති හයිඩ්‍රයිඩ්වල තාපාංකය ආරෝහණය වන පිළිවෙල වන්නේ,
1. $\text{NH}_3 < \text{H}_2\text{Te} < \text{H}_2\text{O} < \text{HF}$
 2. $\text{NH}_3 < \text{H}_2\text{Te} < \text{HF} < \text{H}_2\text{O}$
 3. $\text{H}_2\text{Te} < \text{NH}_3 < \text{HF} < \text{H}_2\text{O}$
 4. $\text{H}_2\text{Te} < \text{NH}_3 < \text{H}_2\text{O} < \text{HF}$
 5. $\text{H}_2\text{Te} < \text{HF} < \text{NH}_3 < \text{H}_2\text{O}$

ප්‍රශ්න අංක 31 සිට 40 දක්වා වගුවේ දී ඇති උපදෙස් අනුව පිළිතුර තෝරන්න.

එක් එක් ප්‍රශ්නයේ දක්වා ඇති (a),(b),(c),(d) ප්‍රතිචාර 4 අතරින් එකක් හෝ වැඩි සංඛ්‍යාවක් හෝ නිවැරදිය. නිවැරදි ප්‍රතිචාරය / ප්‍රතිචාර කවරේදැයි තෝරාගන්න.

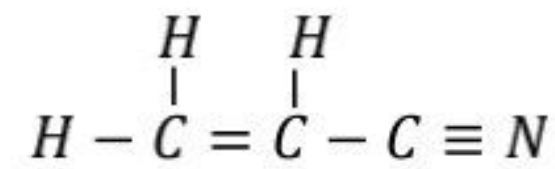
උපදෙස් සම්පිණ්ඩනය

1	2	3	4	5
a හා b පමණක් නිවැරදිය	b හා c පමණක් නිවැරදිය	c හා d පමණක් නිවැරදිය	d හා a පමණක් නිවැරදිය	වෙනත් ප්‍රතිචාර සංඛ්‍යාවක් හෝ සංයෝජනයක් හෝ නිවැරදිය.

31. දී ඇති නිවැරදි සූත්‍රය හා නාමකරණය වන්නේ,
- a. NaClO_2 : sodium hypochlorite
 - b. $\text{K}_2\text{S}_4\text{O}_6$: potassium tetrathionate
 - c. MgZnO_2 : magnesium zincate
 - d. P_4O_6 : phosphorous hexoxide
32. d – ගොනුවේ මූලද්‍රව්‍ය කැටායන සාදන සංකීර්ණ සංයෝග විවිධ වර්ණ ගනී. පහත දී ඇති සංකීර්ණ සංයෝග අතරින් වර්ණයන් සමාන සංකීර්ණ සංයෝග ඇත්තේ,
- a. $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$, $[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$
 - b. $[\text{Ni}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$, $[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$
 - c. $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$, $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_6]^{2+}$
 - d. $[\text{FeCl}_4]^-$, $[\text{CuCl}_4]^{2-}$
33. පහත දී ඇති සංයෝග/සංයෝගය තුළ අයනික බන්ධන, සහසංයුජ බන්ධන, දායක සහසංයුජ බන්ධන සියල්ලට ඇත්තේ,
- a. Al_2Cl_6
 - b. NH_4Cl
 - c. NaNO_3
 4. Na_2CO_3

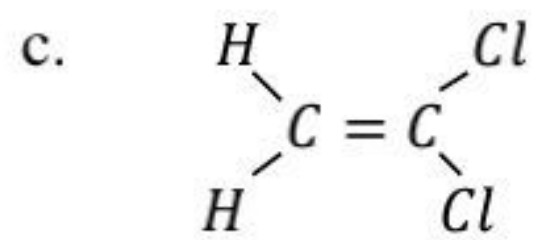
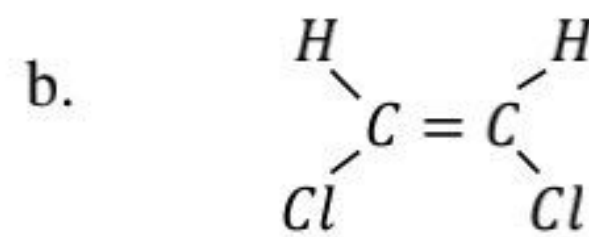
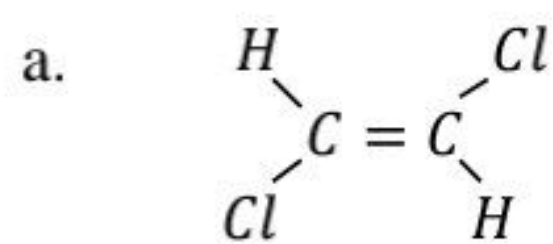
34. කැතෝඩ කිරණ සම්බන්ධව නිවැරදි ප්‍රකාශ/ප්‍රකාශය වන්නේ,
 a. සරල රේඛීයව ගමන් කරයි.
 b. අංශුමය ස්වභාවය ඇත.
 c. බාහිර විද්‍යුත් ක්ෂේත්‍රයේ සෑහ අග්‍රය වෙතට ආකර්ෂණය වේ.
 d. ඒවායේ අංශුවලට තුනී රත්රන් තහඩුවක් තුළින් යා නොහැක.

35. දී ඇති අණුව හා සම්බන්ධව නිවැරදි වගන්තිය/වගන්ති තෝරන්න.



- a. සියලුම මධ්‍ය පරමාණු sp^2 මුහුම්කරණය දක්වයි.
 b. සියලුම C එකම ඔක්සිකරණ අංකයේ ඇත.
 c. සියලුම පරමාණු එකම තලයක ඇත.
 d. C - C - N බන්ධන කෝණය 180° ක් වේ.

36. ද්විධ්‍රැව ඝූර්ණයක් ඇති අණු / අයන වන්නේ,



37. ප්‍රත්‍යයාවක වෙගය රඳා පවතින සාධක වන්නේ,

- a. උෂ්ණත්වය
 b. උත්ප්‍රේරක
 c. ප්‍රතික්‍රියාව සිදුවන ද්‍රාවකය
 d. ප්‍රතිඵල වල සාන්ද්‍රණය

38. ගැමා කිරණ (γ කිරණ) ආශ්‍රිතව සත්‍ය ප්‍රකාශ/ප්‍රකාශය වන්නේ,

- a. එය ආලෝකයේ වේගය මෙන් 90% වේගයකින් ගමන් කරයි.
 b. සහ Pb තහඩුවක් මගින් විනිවිදයාමේ බලය නවත්වයි.
 c. α කිරණ වල ගමන් මාර්ගය චුම්බක ක්ෂේත්‍රයක් ඇතිවිට වෙනස් නොවේ.
 d. γ කිරණ වල අයනීකරණ ශක්තිය ඉතා විශාලය.

39. ඉලෙක්ට්‍රෝන වින්‍යාසය සම්බන්ධව නිවැරදි ප්‍රකාශය / ප්‍රකාශ තෝරන්න.

- a. Cr හා Cu වල කවචයේ ඉලෙක්ට්‍රෝන වින්‍යාසය $4s'$ වේ.
 b. Nb හි අවසාන කවචයේ යුගලනය නොවූ ඉලෙක්ට්‍රෝන 5 ක් ඇත.
 c. Ru හි සංයුජතා කවචයේ ඉලෙක්ට්‍රෝන වින්‍යාසය $4d^6 5s^2$ වේ.
 d. Pd හි 5s කවචයේ ඉලෙක්ට්‍රෝනයක් පමණක් ඇත.

40. මධ්‍ය පරමාණුව මත ඔක්තේ ඉලෙක්ට්‍රෝන සංඛ්‍යාව ඇත්තේ,

- a. N_2O_4
 b. N_2O_3
 c. NO_2
 d. ClO_2

අංක 41 සිට 50 තෙක් එක් එක් ප්‍රශ්නය සඳහා ප්‍රකාශ දෙක බැගින් ඉදිරිපත් කර ඇත. එම ප්‍රකාශ යුගලයට හොඳින් ම ගැලපෙනුයේ පහත වගුවෙහි දක්වෙන පරිදි (1),(2),(3),(4) සහ (5) යන ප්‍රතිචාරවලින් කවර ප්‍රතිචාරය දැයි තෝරා උත්තර පත්‍රයෙහි උචිත ලෙස ලකුණු කරන්න.

ප්‍රතිචාරය	පළමුවැනි ප්‍රකාශය	දෙවැනි ප්‍රකාශය
(1)	සත්‍ය වේ	සත්‍ය වන අතර, පළමුවැනි ප්‍රකාශය නිවැරදිව පහදා දෙයි.
(2)	සත්‍ය වේ	සත්‍ය වන අතර, පළමුවැනි ප්‍රකාශය නිවැරදිව පහදා නොදෙයි.
(3)	සත්‍ය වේ	අසත්‍ය වේ.
(4)	අසත්‍ය වේ	සත්‍ය වේ.
(5)	අසත්‍ය වේ	අසත්‍ය වේ.

	පළමු ප්‍රකාශය	දෙවන ප්‍රකාශය
41	$LiF_{(s)}$ හි දූලිස් එන්තැල්පිය $NaF_{(s)}$ ට වඩා වැඩිය.	Li හි අයනයේ අරය Na හි අයනයේ අරයට වඩා අඩුය.
42	තාත්වික වායුවක් සඳහා වැන්ඩර්වැල් සමීකරණය ඉතා ඉහළ පීඩනවලදී හා පහළ උෂ්ණත්වයේදී වැරදි වේ.	වැන්ඩර්වැල් නියතය " a " හි SI ඒකකය $m^3 mol^{-1}$ වේ.
43	$Mg(NO_3)_2$ තාප වියෝජනයෙන් සංයුජතා ඉලෙක්ට්‍රෝන 17 ක් සහිත වායුවක් පිටවේ.	$Mg(OH)_2$ හි ද්‍රාව්‍යතාවය $Ba(OH)_2$ ට වඩා වැඩිය.
44	සමස්ථානිකවල රසායනික ගුණ මෙන්ම භෞතික ගුණද සමානය.	සමස්ථානිකවල සමාන ප්‍රෝටෝන සංඛ්‍යාවක් ඇති නමුත් වෙනස් නියුට්‍රෝන සංඛ්‍යාවක් ඇත.
45	වරණීය අවකේෂපන ක්‍රමයේදී 4 වන කාණ්ඩයේදී Zn^{2+} සුදු අවකේෂපයක් ලබාදේ.	වරණීය අවකේෂපනයේදී අවකේෂ සාදන 4 වන කාණ්ඩයේ කැටායන සියල්ලම ආන්තරික මූලද්‍රව්‍යවේ.
46	අයනික සංයෝග වල සහසංයුජ ගුණය ධ්‍රැවීකරණය මගින් නිර්ණය කළ හැක. එය කැටායනවල ධ්‍රැවීකාරක බලය හා ඇනායනවල ධ්‍රැවනය වීම මගින් නිරීක්ෂණය කළ හැක.	අයනික සංයෝගවල ධ්‍රැවීකරණය වැඩිවන විට සහසංයුජ ගුණයද වැඩි වේ.
47	කාමර උෂ්ණත්වයේදී H_2 හා O_2 අතර ප්‍රතික්‍රියාව ඉතා වේගයෙන් සිදු වේ.	අයනික ප්‍රතික්‍රියා, ප්‍රතික්‍රියක මිශ්‍ර කළ වහාම සිදු වේ.
48	සංයෝගය ඉතා පිරිසිදුව හමුවීම හා ද්‍රාවණය සාදා තිබීමේදී කාලයත් සමඟ සාන්ද්‍රණය වෙනස් නොවීම ප්‍රාථමික ප්‍රමාණීකාරක වල ගුණ වේ.	$KMnO_4$ ප්‍රාථමික සම්මත ද්‍රාවණයක් වේ.
49	ප්‍රතික්‍රියාව වේග නියතය ප්‍රතික්‍රියාවේ සමස්ත පෙළ පෙත්වා දේ.	පළමු පෙළ ප්‍රතික්‍රියාවක වේගය එහි වේග නියතයට සමාන වේ.
50	$NaHCO_3$ තාපස්ථායී වේ.	$NaHCO_3$ තනුක අම්ල සමඟ CO_2 ලබා නොදේ.

WWW.LOL.LK

BUY

PAST PAPERS

071 777 4440

Buy Online - www.LOL.lk

• GCE O/L • PAST PAPERS
• GCE A/L • SHORT NOTES



Protect Yourself From Coronavirus

YOU STAY AT HOME



WE DELIVER!

ORDER NOW

075 699 9990

WWW.LOL.LK

TOP CATEGORIES

GCE O/L Exam NEW

Grade 09, 10 & 11

Grade 06, 07 & 08

Grade 04 & 05

Grade 01, 02 & 03

About Us

Shop HOT

Cart

HUGE SALE – SHOP NOW

අ.පො.ස. කාපෙළ ජයගැනීමේ විජේවීර් වෙනස

අ.පො.ස. කා.පෙළ පසුගිය විභාග ප්‍රශ්නෝත්තර 2010 සිට 2019 දක්වා

සමනල දැනුම

A+ GUIDE PAST PAPERS

පසුගිය විභාග ප්‍රශ්නෝත්තර 2010 සිට 2019 දක්වා

විද්‍යාව

ඉතිහාසය

සිංහල භාෂාව හා සාහිත්‍යය

ව්‍යාපාර හා ගිණුම්කරණ අධ්‍යයනය

භූගෝල විද්‍යාව

ඉංග්‍රීසි භාෂාව

සියලුම විෂයයන් සඳහා පසුගිය විභාග ප්‍රශ්න පත්‍ර Online Order කරන්න.

ප්‍රශ්න උත්තර වර්ගීකරණය අනුමාන



ISLANDWIDE DELIVERY

Free delivery on all orders over Rs. 3500



More than 1000+ Papers

For all major Subjects and mediums



ONLINE SUPPORT 24/7

Shopping Hotline 071 777 4440

FEATURED PRODUCTS

SORT BY

☐ GCE O/L Exam



GCE O/L EXAM, SCIENCE

O/L Science Past Paper Book

★★★★★

රු 350.00

– 1 +

🛒 ADD TO CART



GCE O/L EXAM, MUSIC

O/L Music Past Paper Book

★★★★★

රු 350.00

– 1 +

🛒 ADD TO CART



GCE O/L EXAM, MATHEMATICS

O/L Mathematics Past Paper Book

★★★★★

රු 350.00

– 1 +

🛒 ADD TO CART



GCE O/L EXAM, INFORMATION & COMMUNICATION TECHNOLOGY

O/L Information & Communication Technology Past Paper Book

★★★★★

රු 350.00



GCE O/L EXAM, HISTORY

O/L History Past Paper Book

★★★★★

රු 350.00



GCE O/L EXAM, HEALTH & PHYSICAL EDUCATION

O/L Health & Physical Education Past Paper Book

★★★★★

රු 350.00