

ශ්‍රී ලංකා මිනුව අධ්‍යක්ෂණීයාචාරී / මිනුවෙහි පරිගණක තොටෝකම / Department of Examinations, Sri Lanka

අධ්‍යක්ෂණ පෙනු නිශ්චිත ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධනය, 1998 අධ්‍යාපනය (කෘත තිරෙකුණාය)
මුළුවේ පොතුන් තාක්ෂණයේ පත්‍රීරුවයි තරුප් පරිගණක, 1998 ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධනය)
General Certificate of Education (Adv. Level) Examination, August 1998 (New Syllabus)

රාජාධානී විද්‍යාව II

සිරසාධානුවායිල් II

CHEMISTRY II

02

S	II
---	----

වැනි උතුවි / උතුවේ මෙමින්තියාවන්කාව / Three hours

විශාල දානුව :

විද්‍යාත් : මෙම ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධන වි. පිළිඳුරු පැවතියෙන් වර්තා එක් ආකා අනුව පිළිඳුරු වාර්තා කෙරේ.

තවද යැනු යාව්‍යයට ඉති අදාළ නො ඇති.

මෙම ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධන "අ", "ආ" සහ "ඖ" යන ආකාවිය අනුමත් මුද්‍රණ වි. ආකාවිය අනුමත පිහිටියෙන් මාලාය පැහැදිලි යුතුයි.

"අ" කොටස - විශ්‍යමතා රට්තා

සිංහල සුජ්‍යතාවයට පිළිඳුරු යාව්‍යයන්. මින් පිළිඳුරු ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධන ඉති ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධන.

"ආ" කොටස සහ "ඖ" කොටස - රට්තා

රැස රැස ආකාවියෙන් ප්‍රාග්ධන අදාළ ආකාවියෙන් ප්‍රාග්ධන හාන්තුවට පිළිඳුරු යාව්‍යයන්. මේ ප්‍රාග්ධන යාව්‍යයන් සියළුම් ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධන.

ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධන "ආ" සහ "ඖ" ආකාවිය ප්‍රමුණක විශාල ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධන.

$$\text{සාර්ථක මායු තික්‍රියා, } R = 8.314 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$$

ඩැ මු ඉංග්‍රීසි ආකාවියෙන් අදාළ ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධන.

$$aq = \text{උලීය}$$

C = ප්‍රමුණකයි සහ ප්‍රමුණකයි සහ ප්‍රමුණකයි

$$g = \text{මායු}$$

$$l = \text{දුර}$$

$$\text{mol dm}^{-3} = \text{සාර්ථක ප්‍රමුණකයි}$$

$$n = \text{සාර්ථක ප්‍රමුණකයි}$$

වෛතාව සහේ යොමු යාව්‍යයන් සංඡ්‍යා ප්‍රමුණකයි.

"අ" කොටස - ව්‍යුහගත රට්කා

ප්‍රධාන යෙරුම සඳහා පිළිඳු ප්‍රාග්ධන රැක් රැක් ප්‍රාග්ධන ප්‍රාග්ධන 10 බැංක් ඇවේ.

1. (a) (i) 'ආලෝකාච්චීයෝ නිවාය' යන උදා අර්ථ දෙවන්න.

සෑම
අක්‍රේ
සෑම ප්‍රාග්ධන
සෑම ප්‍රාග්ධන

- (ii) ආලෝකාච්චීයෝ නිවාය පාලනයේ අභ්‍යන්තර අභ්‍යන්තර.

- (iii) ඉහත අභ්‍යන්තර අදාළ එන රීඛකයා මින් තම්, රා පැහැදිලි ව පහත දෙවන්න.
රීඛකයා කොළඹ සාම්, රු විය ටියෙකින ව පහත පදනම් පරෙන්න.

- (b) පහත දුරකථන ගෘහීය උවිත අයුරු තම් පරෙන්න.

ඡෘහීයය	භාව
FeS_2O_3	
$\text{Cr}_2(\text{MnO}_4)_3$	

- (c) (i) පරිමාඩු ප්‍රමාණය 40 එන X නැඟුම් මූල්‍යවායෝ අයිතිව උග්‍ර යෙති මෙවත් අදෙනෙහි ඇති
දැඩ්පුරුෂ ප්‍රජා විම ටියෙකින ව පාඨාන්ත ආකාරයට දෙවන්න.

(ii) X හි ඉහළ ම ඔපැකිරුණ නැත්ත්වෙයේ වුදුවෙන් විනිශ්චයා වන තැබීමේදීවාස රුයායනින් ප්‍රූෂ්‍ය පියන්න.

2. (a) (i) ජලය H_3PO_4 අලිය නෑත ජලය $Ba(OH)_2$ අකර පිළුවන ස්ථිපුරුණ අවධාරණ ප්‍රක්‍රියාව අදහා ඇලින රුයායනින් යැමැරණයෙන් පියන්න.
- (ii) 0.12 mol dm^{-3} ජලය H_3PO_4 දාවත්තක 25 cm^3 වලින් ලබා ගෙන හැඳු PO_4^{3-} අයක ස්ථිපුරුණෙයා ම අවධාරණය කිරීම අදහා අවශ්‍ය වන 0.2 mol dm^{-3} ජලය $Ba(OH)_2$ දාවත්ත පරිමාව මත්තය යාරක්න.

- (b) පෙනු ඇතිය HBr දාවයාක් සහ පෙනු ඇතිය HI දාවයාක් රැකිභාකින් වින් හර රුදුනා ගැනීම අදහා අමිලිකෘහ K₂Cr₂O₇, දාවයාක් විධි උග්‍රයාරී හර යන්නා ආකාරය පැහැදිලියාක් දැවැනින්. ගැනීම මිට කාබනික උච්ච ශේෂ වින් ප්‍රමිතාරාක ශේෂ යෙදා තැනු. එකඟ මුට්ටුන්. විද්‍යාතාරයේ ගැනී තාක්ෂණ පෙනුපූරුෂ මිට යෙදා තැනු ඇත.
- (c) රෙඛාකික ප්‍රකිෂ්‍රිතාවා සූජාවා නොවේ බෙජාත පාඨින තැපි පරිනා.
- (d) මිට ප්‍රමිතාරාක වින්යාක් යෙදා ඇත්තේ H₂S රාකුව සහ ප්‍රෝප්‍රෝන් දියර ප්‍රමිතාරාක යිඹු උපක්‍රීතාය පරිනා. මේ ඉවා ඇත උග්‍රයාරී හර ගැනීම් ඇමුන්සිඩ CuSO₄ දාවයාක් සහ ඇමුන්සිඩ NiSO₄ දාවයාක් රැකිභාකින් වින් හර රුදුනා ගැනීම අදහා ප්‍රුෂ්ඨ ප්‍රමිතාරාක යෙරුනා පරිනා.

3 (02) රෝගක පිදාව II
ද.ඡ.ඩ.(උ./ඇඟ) (නට) 1998

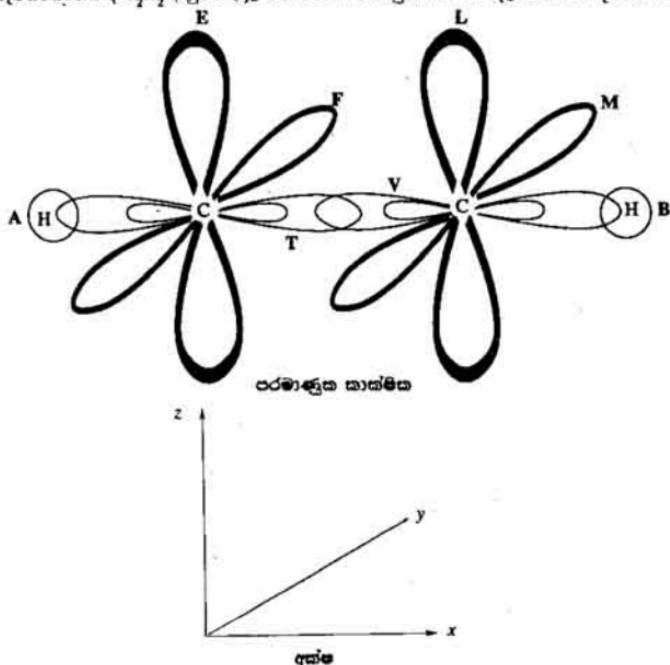
- 5 -

රිකාය දායක :

3. (a) Y යුහාලි ව්‍යුහා නැව්‍යතාවයකි. Y වලින් 15 cm^3 තෙපිරින් ව්‍යුහා අධික ප්‍රමාණයක් පමණ කිරීම යුතු ලදී. එම මූල්‍යය මිශ්‍රණය ප්‍රමාණය නිසි දැඩි පාලනය ලැබුවයි සා පිටතයට පෙන්වන්නට ඉහළ යුතා ලදී. එවිට ව්‍යුහා මූල්‍යය මිශ්‍රණය පරිමාව 30 cm^3 කින් අඩු වූ එහි තීර්ණය විය. වෙත ව්‍යුහා මූල්‍යය මිශ්‍රණය යාන්ද KOH දායකයි පමණ ප්‍රමිතියා සඳහා 30, ව්‍යුහා මූල්‍යය මිශ්‍රණය පරිමාව යාන්ද 45 cm^3 කින් අඩු විය. Y හි ගැනු ඇතුළු දායකයා ආකාරයට ගණනය කරන්න.
සැසු, ඉහා පියු ම පරිභා ඔ.ඩී.ඩී මිනින ලද එව උග්‍රාලුරාය යාරන්න.

—
—
—
—

- (b) C_2H_2 අණුවේ රුයායනික බැහැන දැදීම පැවත්තෙයි වින් පහැ දැක්වන රුපයටතෙන පදනමක්. මෙම රුපයටතෙනහිදී C_2H_2 අණුවට ඇති වින් විවිධ පර්තිභූත තාක්ෂණික දැන වියෙන් රුප ගා යා ඇත.



දෙන රුපයටතෙන පරිජ්‍යා මාරු, පහැ අදිරිපත් මාරු ඇති වාක්‍යවල සිඳුවාන් උරින ආයුර් පුරින්න. යැයු අනු පිළිබඳ නේ පැලුකිරීමෙන් වින් පුදා තේරිට පර්තිභූත තාක්ෂණික වියෙකින්ට නම් තිරෙකිදී, තාක්ෂණයෙන් රෝගය පිළිගෙන ලබන ප්‍රමාද අනුග්‍රහක යාර්ථක.

- (i) A තාක්ෂණයෙන් එවි.
- (ii) T තාක්ෂණයෙන් එවි.
- (iii) L තාක්ෂණයෙන් එවි.
- (iv) M තාක්ෂණයෙන් එවි.
- (v) T සහ V මාරු සිදු එවි.
- (vi) F සහ M මාරු සිදු එවි.

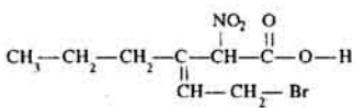
(c) පැසු. සය දෙපාර්තමේන්තල් දී අවශ්‍ය ප්‍රතිචාරක හා ප්‍රතිඵියා පරිභාව උග්‍රීත දෙපාර්තමේන්තල් දී පැහැදිලි වි දෙපාර්තමේන්තල් ප්‍රතිචාරක ප්‍රතිඵියා පරිභාව උග්‍රීත දිරිය වහා එට මෙට උග්‍රීත උග්‍රීත හා ආධාරු හා ඇඟි.

(i) මාබෝ පහිල රිකම ආර්ථික උව්‍ය හෝ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CONH}_2$ උව්‍යයේ පරි ගතිමින් හෝ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NHCOCH}_2\text{CH}_3$ ප්‍රතිචාරකය පර්ත්හාට ඇත් පර්ත්හා මෙයේ දීම් දෙපාර්තමේන්තු.

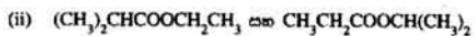
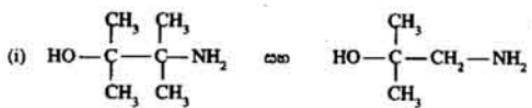
(ii) මාබෝ පහිල රිකම ආර්ථික උව්‍ය හෝ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ උව්‍යයේ පරි ගතිමින් හෝ $(\text{CH}_3)_2\text{CHCOOCH}(\text{CH}_3)_2$ ප්‍රතිචාරකය පර්ත්හාට ඇත් පර්ත්හා මෙයේ දීම් දෙපාර්තමේන්තු.

www
Scribd
www.Scribd.com

4. (a) පහත දුරක්ෂා ප්‍රාග්ධනය ඇලි තැබූවේ වායෝගය IUPAC තාක්ෂණයට අනුදාල ව කම් කරන්න.



(b) පහත දෙක්වන රුප එක ප්‍රගලුව ඇති දැයාර ඇත සේ එකීංගින් එව් කර නැඳුමා ගන්නේ ආයත දීම් දෙක්වන.



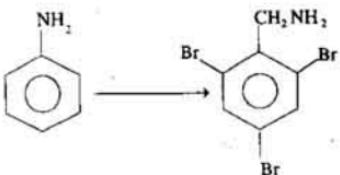
(c) ರಾಹು ದ್ವಾರಾ ಆರ್ಗಾಸಿಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯಾಪಿ ಉಳಬಂತು.



ಉತ್ತರ: ರಾಹು ದ್ವಾರಾ ಪ್ರಕ್ರಿಯಾಪಿ ಉಳಬಂತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಉದ್ದೇಶ ಉಂಟಾಗಿರುತ್ತದೆ.

- (i) ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯಾಪಿ ವರ್ಣನೆ ಸ್ಥಾಪಿತ ಉಳಬಂತು ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ಅಧಿಕಾರಿ.
- (ii) ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯಾಪಿ ದ್ವಾರಾ ಪ್ರಾಣಿಕ ಪ್ರಾಣಿಯ ಮರ್ಮ ಅಧಿಕಾರಿ ಪ್ರಾಣಿಯ ಅಲ್ಲ.
- (iii) ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯಾಪಿ ಪ್ರಕ್ರಿಯಾಪಿತ ಅದಿ ಕಿರುಜ್ಞ ಲೈಭರೆನ್.

(d) ರಾಹು ದ್ವಾರಾ ಪರೀಕ್ಷಾತ್ಮಕ ಮಿಗ್ರೆ ಒಳ ಉದ್ದೇಶ ಧಾರ್ಮಾರ್ಥ ದ್ವಾರಾ ಉತ್ಪನ್ನ ಮಾಡಿ. ಅದಿನ ಪ್ರಕ್ರಿಯಾ ಹಾಗೆಯಲ್ಲಿ ಗ್ರಹಿತ ಪ್ರಾಣಿಕ ಪ್ರಾಣಿಯ ಮರ್ಮ ಅಧಿಕಾರಿ ಪರೀಕ್ಷಾತ್ಮಕ ಮಾಡಿ. ಅದಿನ ಪರೀಕ್ಷಾತ್ಮಕ ಮಾಡಿ ಪರೀಕ್ಷಾತ್ಮಕ ಮಾಡಿ. ಅದಿನ ಪರೀಕ್ಷಾತ್ಮಕ ಮಾಡಿ ಪರೀಕ್ಷಾತ್ಮಕ ಮಾಡಿ.



ශ්‍රී ලංකා විෂාය අධ්‍යාපන හිමිතාව / තීක්ෂණ ත්‍රැතකෝක්‍රේම / Department of Examinations, Sri Lanka

අධ්‍යාපන සභාද සංඝිත පාඨ (උහු පෙනු විභාගය) විෂායය, 1998 අයත්තු (කට හිරුණුවය)
කෙක්වී පොතුත් තුරාත්‍රප පක්තියක් තුළුප පරිශා, 1998 ජූනු මුද්‍රා පාඨන්තිත්තාව)
General Certificate of Education (Adv. Level) Examination, August 1998 (New Syllabus)

**රුහායන ටිද්‍යාව II
ඩීර්ජාව්‍යවියල II
CHEMISTRY II**

02

S

II

"ආ" නොවය - රචනා

ප්‍රාග්‍රහ අදහසට ප්‍රමාණය පිළිඳුරු යායාන්න. එසේ එක් ප්‍රාග්‍රහයට උග්‍රහ 15 බැංකින් ඇති.

5. (a) (i) $PV = \frac{1}{3} mNc^2$ යන ප්‍රමිතය උපකෘතාය යාර්ථික, පරිදුරණ එයුම්වල උදා වන $PV = nRT$ යන ප්‍රමිතය විශාලාත්මක යාර්ථික.
- (ii) පරිදුරණ ලද හා තුළුවෙන් වියුත්වෙන් උදා වන විට $PV = nRT$ යන ප්‍රමිතය විනාශ පර ඇති ආකාරය පැහැදිලි යාර්ථික. දී. දු. ඕසේ වෙනත් සිරුතෙන් පසු උදා විශ්වාස්‍ය ප්‍රමිතය එහි පැහැදිලි වියායා.
- (b) රුහාරා එකුම්වන මුළුලක සුභාච්ඡල 16 g mol⁻¹ වේ. එවාහා 30.4 × 10³ N m⁻² පිළිඳුව හා උග්‍රහයේ 29.5 °C දී අවබෝධන පිළිඳුව වාතාමාවය යාර්ථික. දී. දු. ඕසේ රුහාරා එකුම්වන එහි පැහැදිලි විවෘතාතාව යාර්ථික.
- (c) ප්‍රාග්‍රහ පැහැදිලි එකුම්වන දී $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ දුවිත්තයේ පාෂා සැකිරීම් මූලික සැකිරීම් වැනි අනුමතාවය පාෂා හැඳුනු ඇති දායා සිංහල පාටලුවෙන් $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ සුභාච්ඡලයේ පාෂා දී ඇති. විද්‍යාතාන්තර සාමාන්‍යයෙන් ඇති වෙනත් දී අවබෝධන පිළිඳුවයේ දී අවබෝධනයේ පාෂා දී ඇති. එම සැකිරීම් පාෂා හැඳුනු ඇති අනුමතාවය පාෂා හැඳුනු ඇති දී අවබෝධනයේ පාෂා හැඳුනු ඇති පැහැදිලියේ සැකිරීම් පාෂා හැඳුනු ඇති දී අවබෝධනයේ පාෂා හැඳුනු ඇති පැහැදිලියේ සැකිරීම් පාෂා හැඳුනු ඇති දී අවබෝධනයේ පාෂා හැඳුනු ඇති පැහැදිලියේ සැකිරීම්.
6. (a) (i) X^{4+} සහ Y^{2-} යන ආහා අනු ප්‍රමිතියා ඇර, රුහායන මූලික එකුම්වන දුවිඛ X_2Y_5 , යන සාක්‍ය භාවය භාවායි. රුහාරා එකුම්වනයේ දී X_2Y_5 , සි භාවා රුහා දුවිඛයේ සහ X_2Y_5 , පාෂා පාෂා පැහැදිලියා සැකිරීම් සහ පාෂා හැඳුනු ඇති දී අවබෝධනයේ පාෂා හැඳුනු ඇති පැහැදිලියේ සැකිරීම්. CCl_4 සහ රුහා අනු පැහැදිලියේ සැකිරීම් විෂාය ඇයුත්තය මිනින් සැකිරීම් පාෂා හැඳුනු ඇති අනුමතාවය වන තිද්‍යාව සැකිරීම් මිනින් සැකිරීම් සහ ඇයුත්තය වන තිද්‍යාව සැකිරීම් මිනින් සැකිරීම්.
- (ii) X_2Y_5 සි K_{sp} උදා සැකිරීම් පැහැදිලියා සැකිරීම් සහ X_2Y_5 , පාෂා පාෂා පැහැදිලියා සැකිරීම් සහ පාෂා හැඳුනු ඇති දී අවබෝධන පිළිඳුව එහි මුද්‍රා පැහැදිලි විවෘතාතාව යාර්ථික.
- (iii) M^{3+} යන කුලායනය M(OH)_3 සහ රුහායන මුද්‍රා සැකිරීම් සහ පාෂා පැහැදිලියා සැකිරීම් සහ පාෂා හැඳුනු ඇති දී අවබෝධනයේ පාෂා හැඳුනු ඇති දී අවබෝධනයේ පාෂා හැඳුනු ඇති දී. 25°C දී යන M(OH)_3 පාෂා පාෂා පැහැදිලියා සහ පාෂා පැහැදිලියා සැකිරීම් සහ පාෂා හැඳුනු ඇති දී. 25°C දී M(OH)_3 සි K_{sp} අනු රුහායන සැකිරීම් සහ පාෂා හැඳුනු ඇති දී. 25°C දී $K_{sp} = 1.0 \times 10^{-14} \text{ mol}^2 \text{ dm}^{-6}$.

