

2022 Theory

කාබනික රසායනය - 4

Chemistry

General Certificate of **ADVANCED LEVEL**



විද්‍යාසාහසනවා උඩ අවියස
හදා ඵලිය...

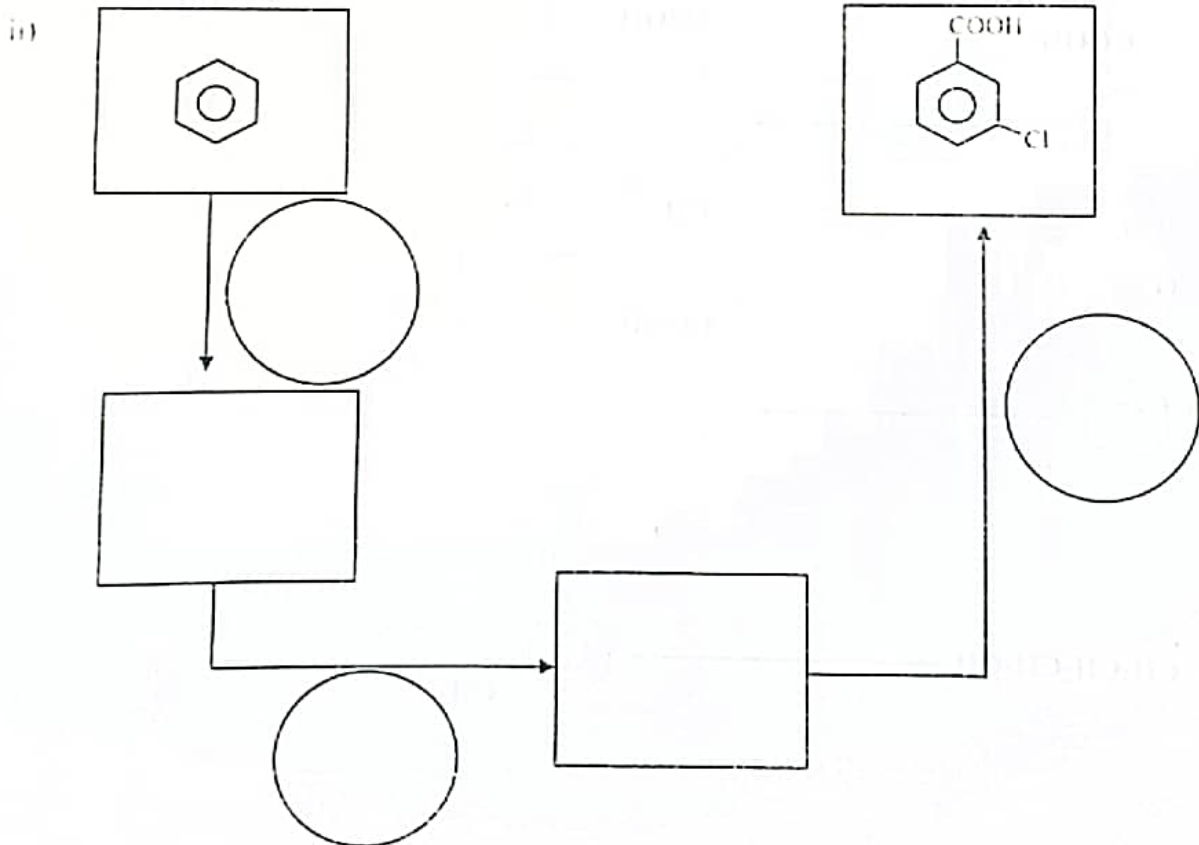
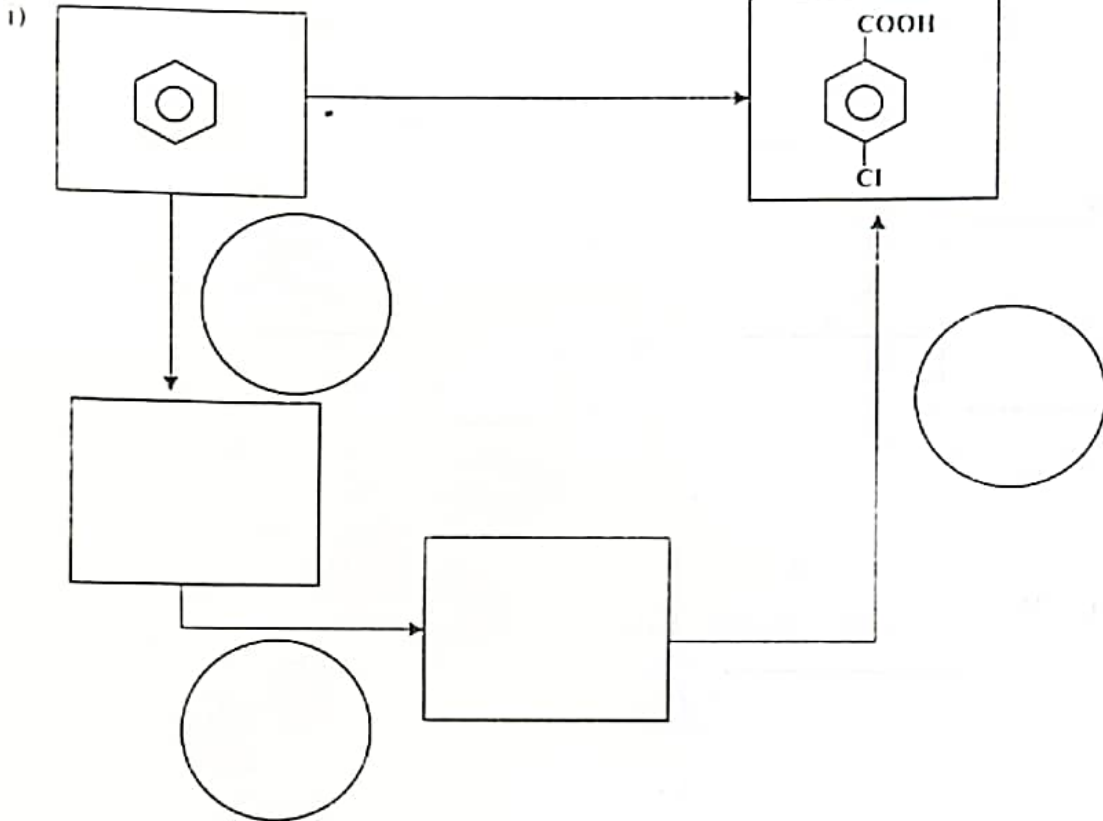
හාදා සාක්ෂියේ විඳවාසය...

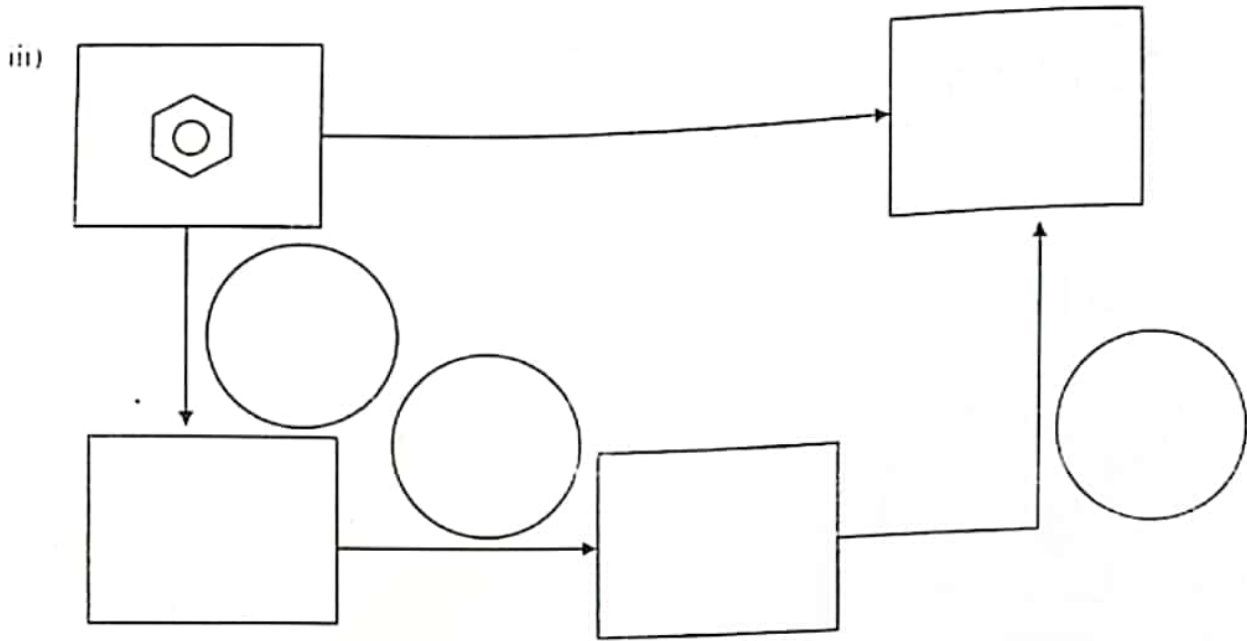
කැලිම්

සේනානායක

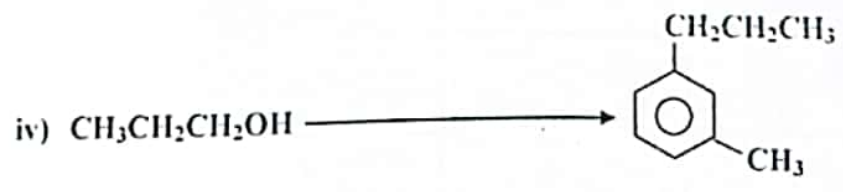
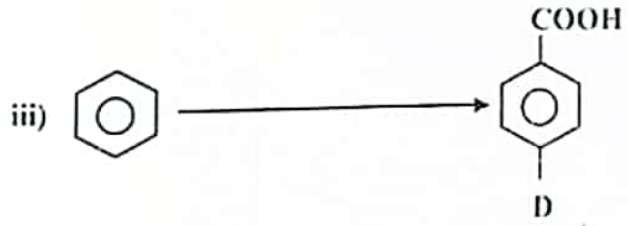
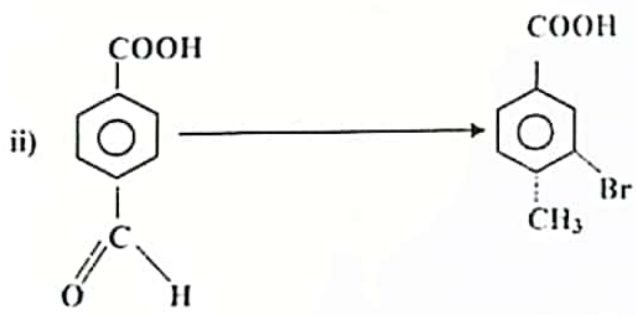
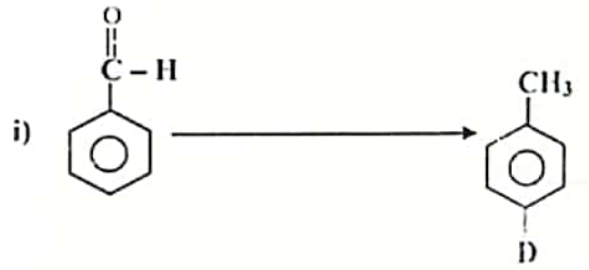
B.Sc (Hon's) (U.S.J.)P.G. Dip in Edu

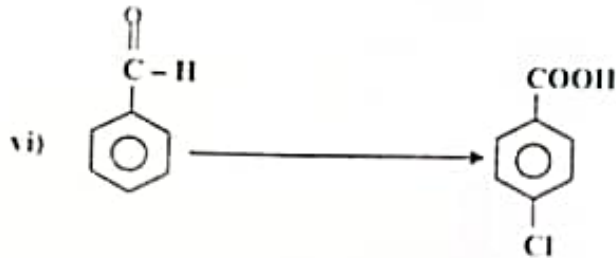
01) පහත පරිවර්තන සිදු කරන්න.

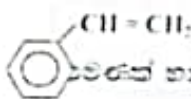


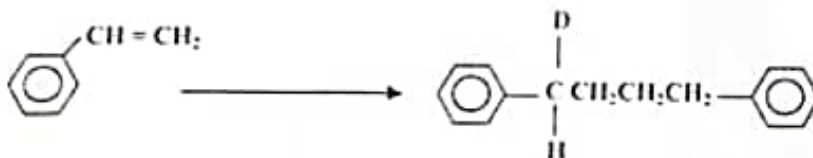


02) පහත පරිවර්තන සිදු කරන්න.

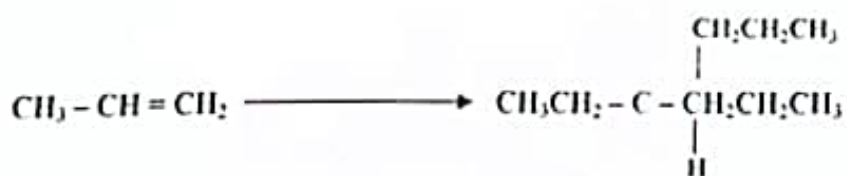




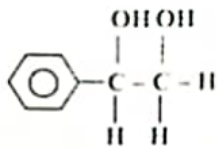
03) එකම කාබනික සංයෝගය ලෙසට  එමෙන් භාවිතයෙන් පහත පරිවර්තනය සිදුකරන්න.



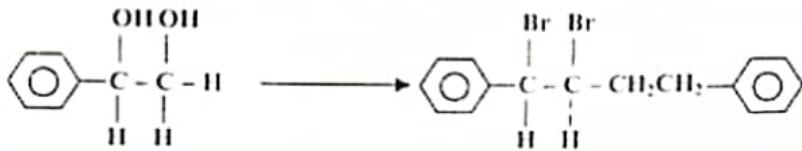
04. පහත පරිවර්තනය $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}$ එමෙන් භාවිතයෙන් සිදු කරන්න.

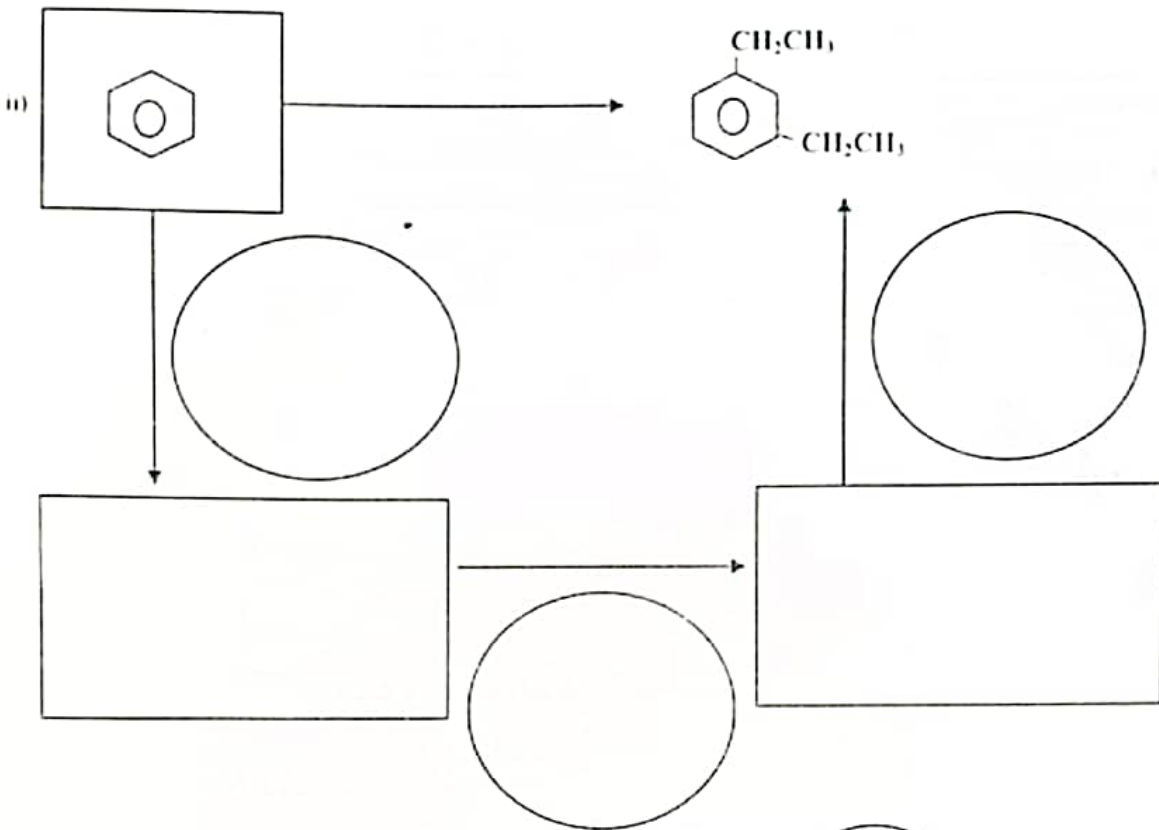


05) එකම කාබනික සංයෝගය ලෙසට පමණක් භාවිතා කර පහත පරිවර්තනය සිදු කරන්න.

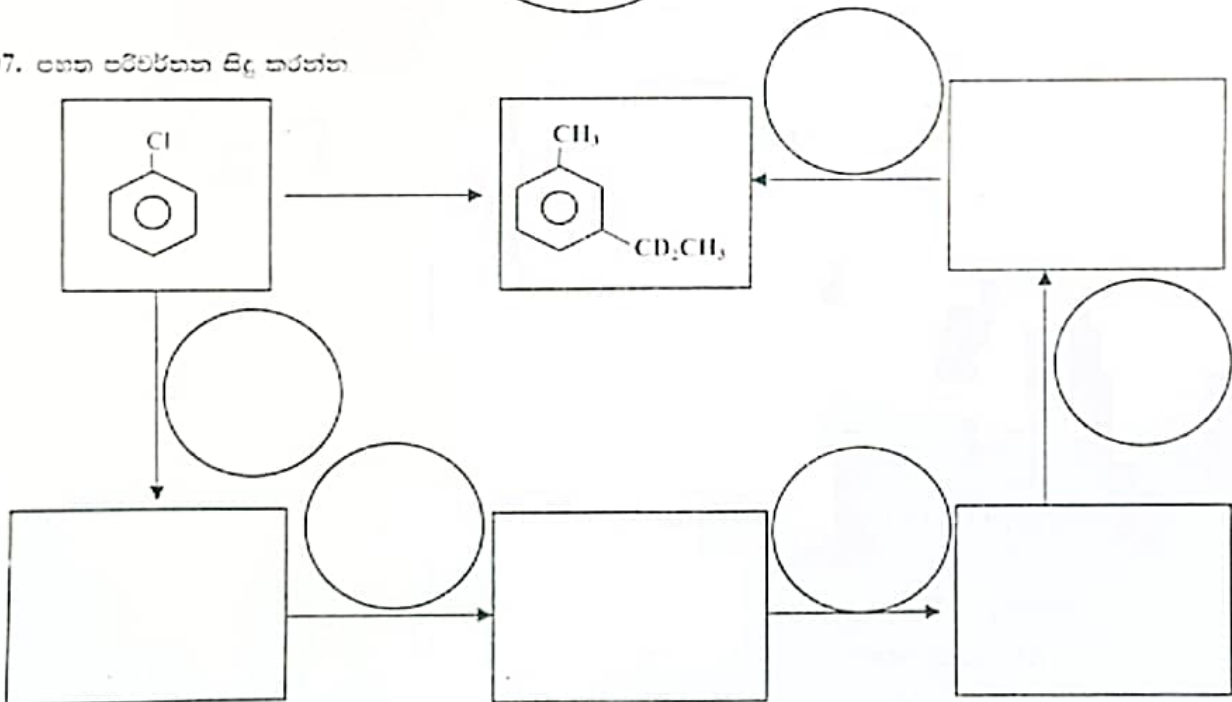


i)

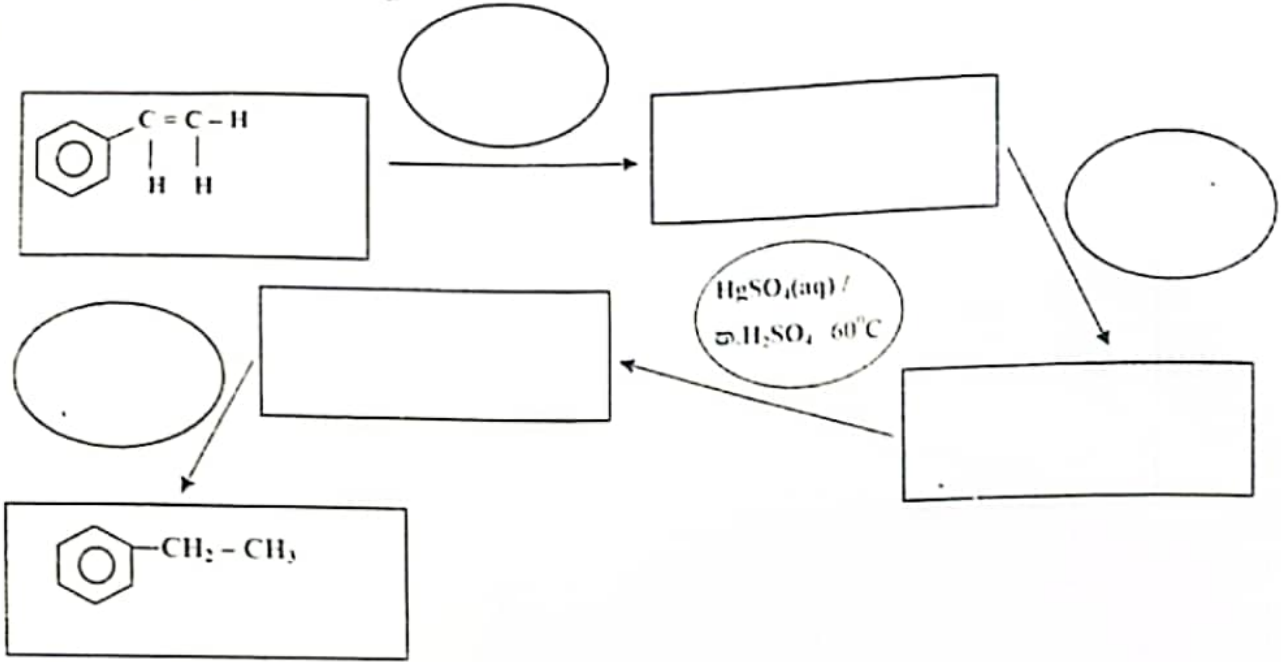




017. පහත පරිවර්තන සිදු කරන්න



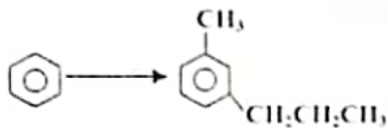
08. පහත කොටු පරිවර්තනය සිදු කරන්න.



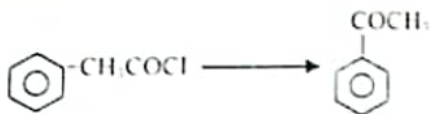
09. පහත දැක්වෙන පරිවර්තනය සිදු කළ හැකි ආකාරය දක්වන්න. අවශ්‍ය ප්‍රතිකාරක හා ප්‍රතික්‍රියා තත්ව උචිත ස්ථානවල පැහැදිලිව සඳහන් කළ යුතුය.

සැසු. ඔබේ යෝජිත පරිවර්තන ක්‍රමය අනවශ්‍ය ලෙස දීර්ඝ වේ නම්, ඔබට උපරිම ලකුණු නොලැබේ.

(1996A/L)



10. පහත දැක්වෙන ඇසයිලීකරණ ප්‍රතික්‍රියාව සලකන්න.

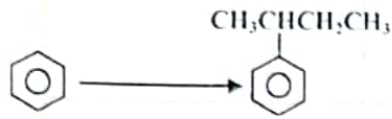


දැන්, පහත දී ඇති වාක්‍යවල නිබන්ධන හිස් තැන් උචිත අසුරු පුරවන්න.

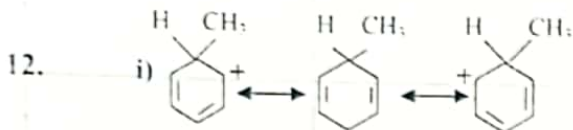
- i) මේ ප්‍රතික්‍රියාව සඳහා _____ සුදුසු උත්ප්‍රේරකයක් වේ.
- ii) මේ ප්‍රතික්‍රියාවේදී බෙන්සීන් වලට ප්‍රහාරය කරන අසහිත ප්‍රභේදය _____ වේ.
- iii) මෙම ප්‍රහාරයට _____ ප්‍රතික්‍රියාවක් සම්බන්ධ කළ හැක.

(1998 A/L)

11. පහත දැක්වෙන පරිවර්තනය සිදු කිරීම සඳහා ක්‍රමයක් යෝජනා කරන්න.
 සැ.යු : ඔබ විසින් යෝජනා කරනු ලබන පරිවර්තන ක්‍රමය අනවශ්‍ය ලෙස දීර්ඝ වන්නේ නම්, ඔබට උද්ච ලකුණු නොලැබේ.



(1999 A/L)



යන සම්ප්‍රසූත ව්‍යුහවලින් නිරූපණය වන අතරමැදිය වෛලයින් හි සංශ්ලේෂණය කරා යොමු වන ප්‍රතික්‍රියාවක දී සැදේ.

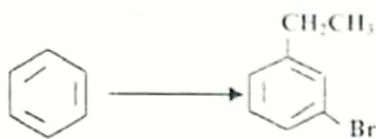
(2001 A/L)

II) මෙම අතරමැදිය ලබා දෙන ප්‍රතික්‍රියක හා ප්‍රතිකාරක ලියන්න.

II) මෙම අතරමැදිය සෑදීම පැහැදිලි කිරීම සඳහා යාන්ත්‍රණයක් පහත ලියන්න.


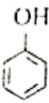
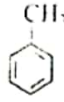
13. පහත දක්වා ඇති පරිවර්තනය ඔබ සිදුකරන්නේ කෙසේ දැයි පෙන්වන්න.

(2002 A/L)



සැ.යු. මෙම පරිවර්තනය පියවර කුහකින් සිදු කළ හැකිය. පියවර පහතට වැඩි පිළිතුරු සඳහා ලකුණු නොලැබේ.

14. I-IV දක්වා ප්‍රතික්‍රියා සඳහා අවශ්‍ය වන ප්‍රතික්‍රියක සහ ප්‍රතිකාරක පහත වගුවේ දී ඇත. එක් එක් ප්‍රතික්‍රියාවට අදාළ වන සක්‍රීය විශේෂය වගුවේ R නිරූපවෙහි ලියන්න. එක් එක් ප්‍රතික්‍රියාව සඳහා ප්‍රධාන කාබනික ඵලය(ය) වගුවේ S නිරූපවෙහි ලියන්න.

P ප්‍රතික්‍රියකය	Q ප්‍රතිකාරක	R සක්‍රීය විශේෂය	Q ප්‍රධාන ඵල(ය)
i.  (D විස්ථාරිත)	සාන්ද්‍ර HNO_3 , සාන්ද්‍ර H_2SO_4		
ii. 	CH_3Cl , AlCl_3		
iii. 	$\text{Br}_2, \text{FeBr}_3$		
iv. CH_4 (මැඩිපුර)	Cl_2 , හිරු එළිය		

(2004A/L)

15. (i) බෙන්සීන් සිදුකරන ලාක්ෂණික ප්‍රතික්‍රියා වර්ගය සඳහන් කරන්න.

(ii) නිර්ජලීය AlCl_3 හමුවේදී බෙන්සීන් සහ $(\text{CH}_3)_2\text{CHCl}$ අතර සිදුවන ප්‍රතික්‍රියාවේ ඵලයෙහි ව්‍යුහය සහ එම ප්‍රතික්‍රියාවේ යන්ත්‍රණය දෙන්න.

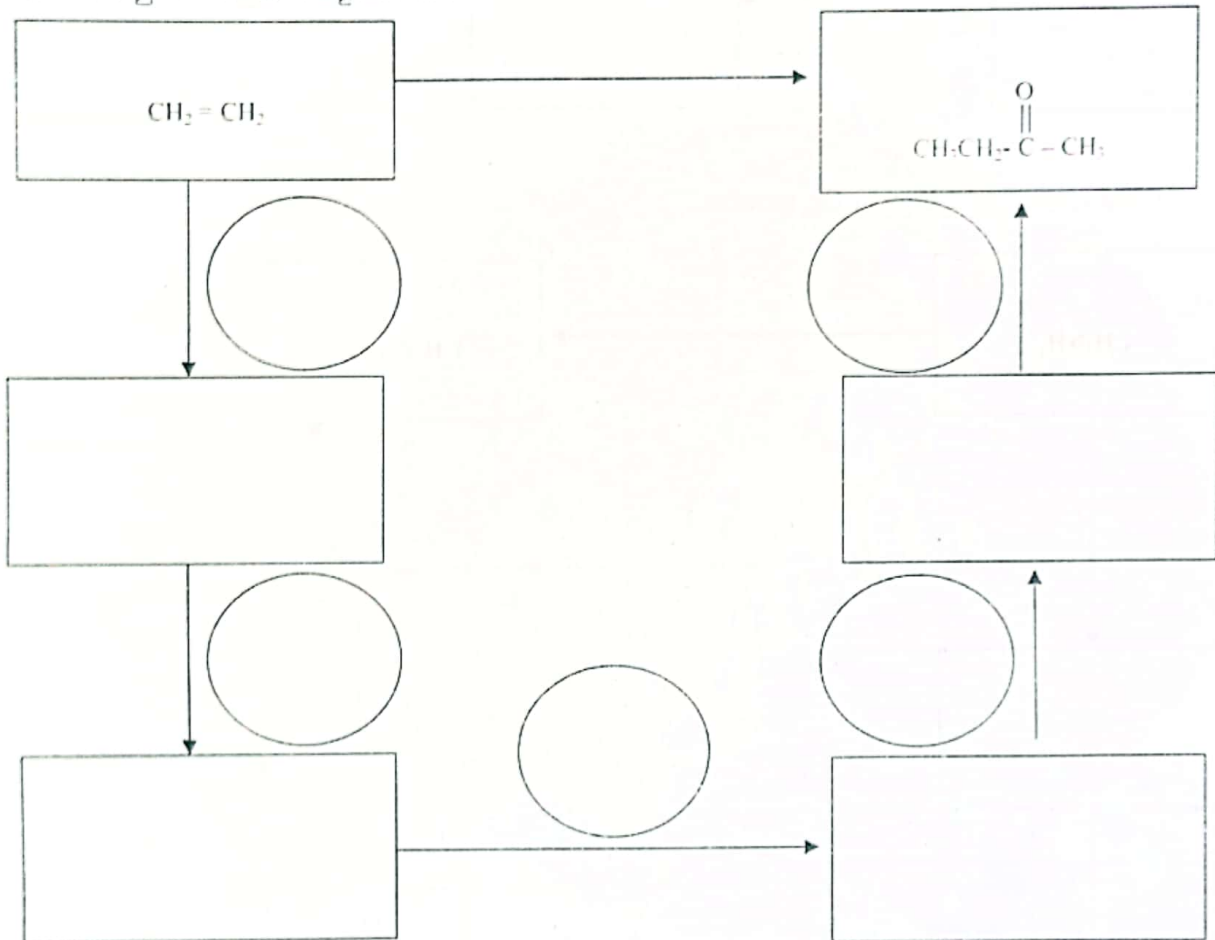
(iii) ඉහත ප්‍රතික්‍රියාවේ දී බෙන්සීන්වලින් සෑදෙන අතරමැදි ඵලයෙහි ස්ථායීතාව පැහැදිලි කරන්න.

(iv) නිර්ජලීය AlCl_3 හමුවේදී $(\text{CH}_3)_2\text{CHCl}$ සමඟ බෙන්සැල්ඩිහයිඩ් ප්‍රතික්‍රියා කළ විට, සෑදේ යැයි බලාපොරොත්තු විය හැකි ප්‍රධාන ඵලයේ ව්‍යුහය අඳින්න. (2011 A/L)

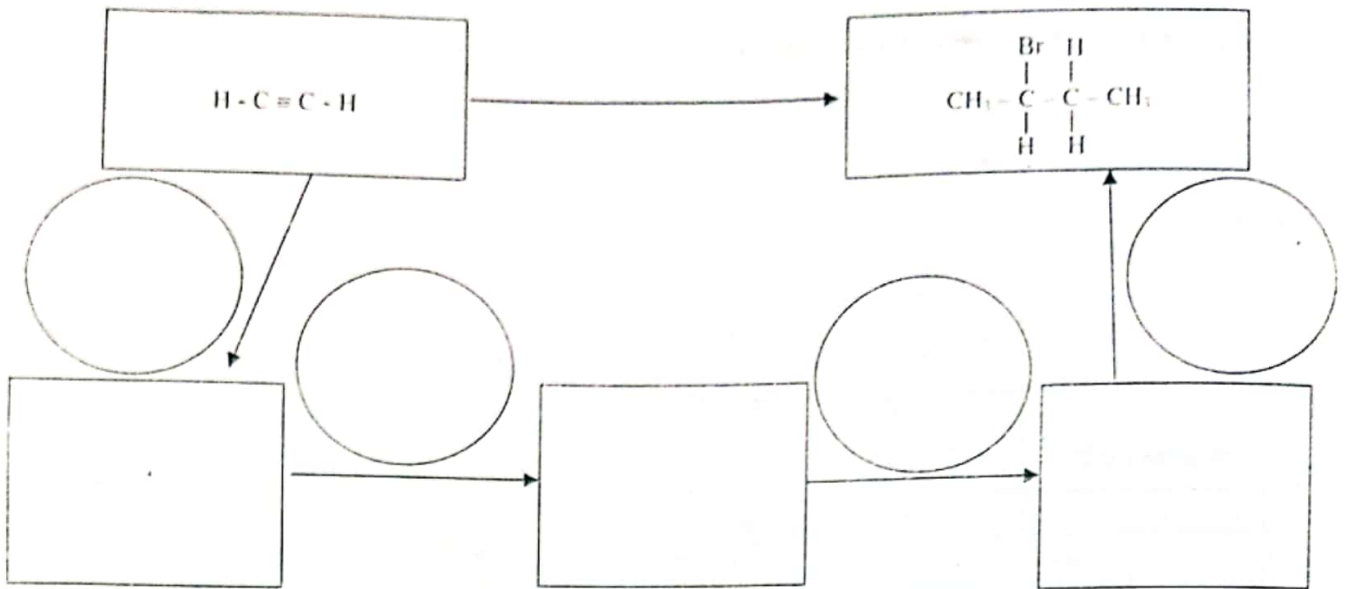
16. එකම කාබනික සංයෝගය ලෙස $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$ යොදා ගනිමින් පහත පරිවර්තනය සිදු කරන්න.



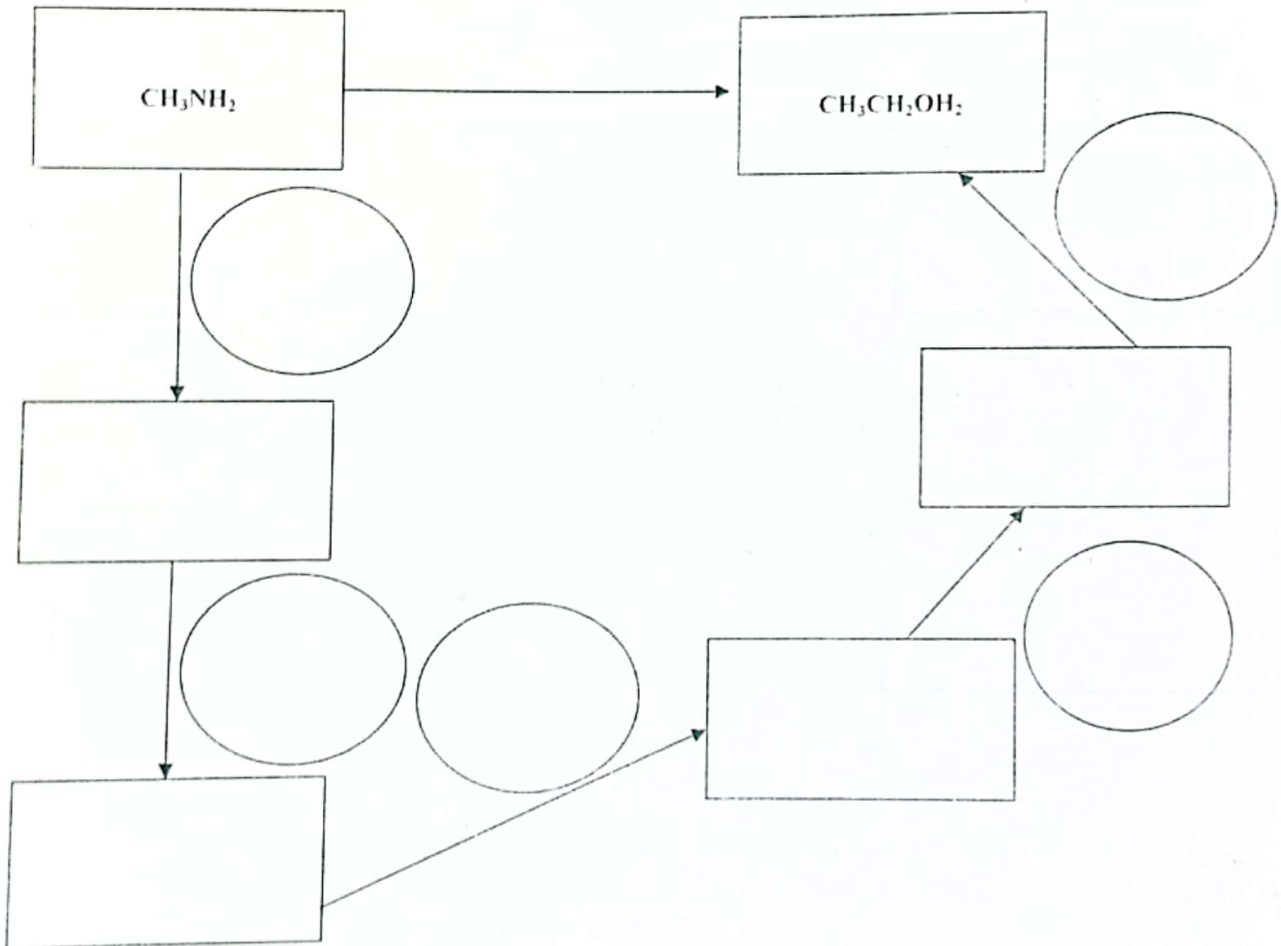
17. පහත කොටු පරිවර්තනය සිදු කරන්න.



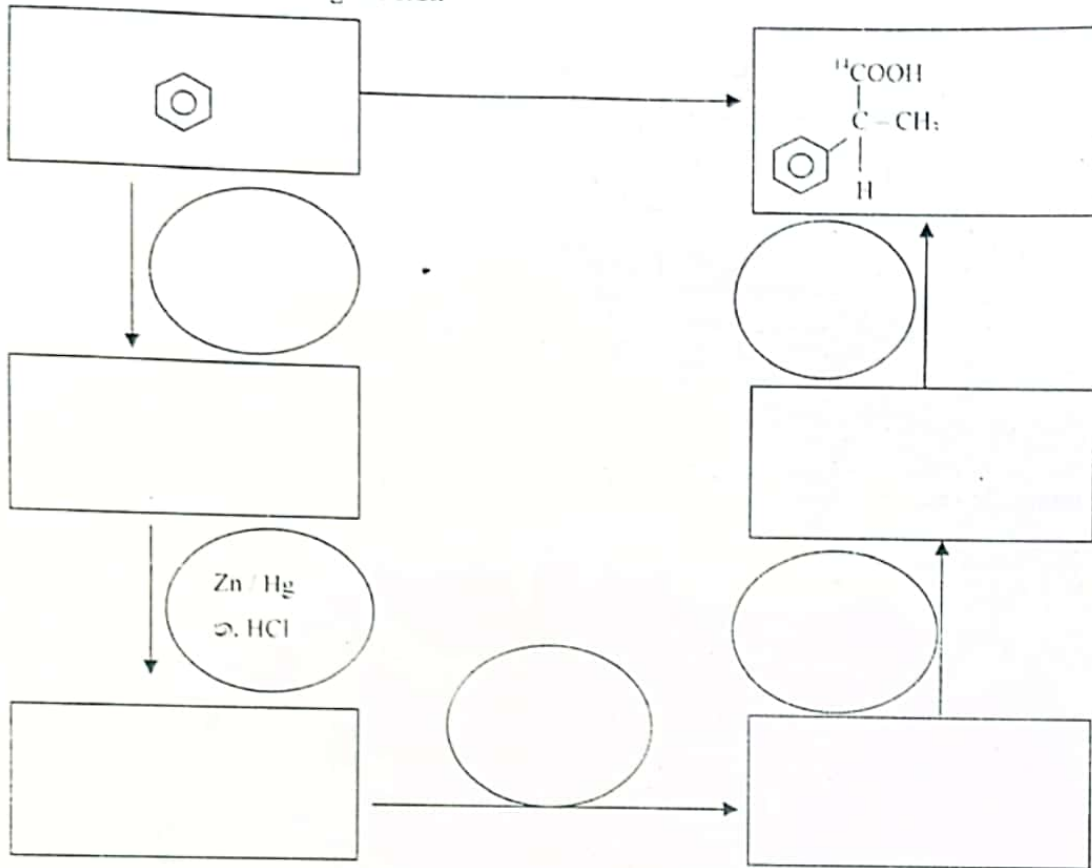
18. පහත කොටු පරිවර්තනය සිදු කරන්න.



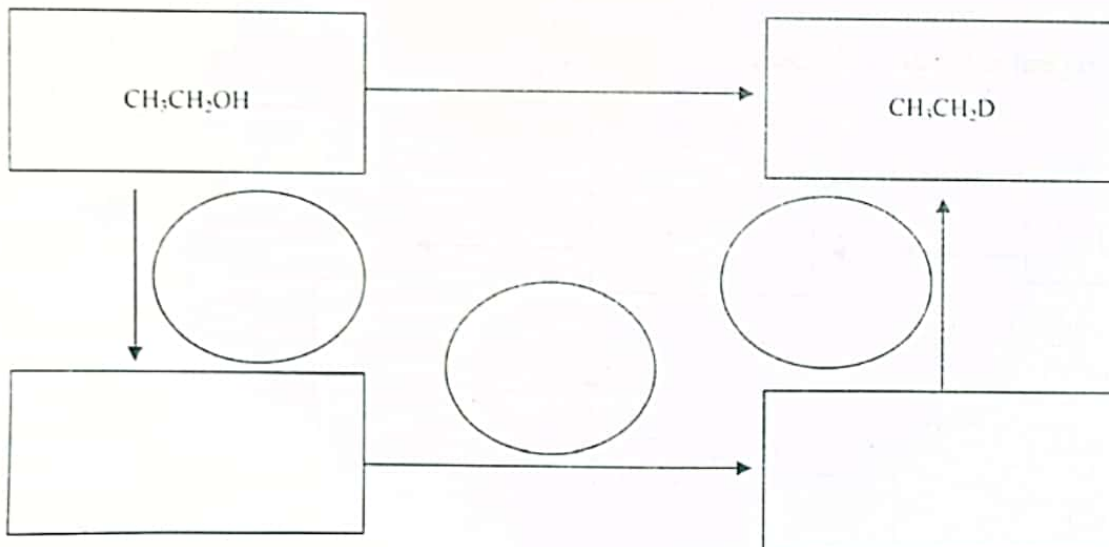
19. පහත සඳහන් පරිවර්තනය සිදු කරන්න.



20. පහත කොටු පරිවර්තනය සිදු කරන්න.



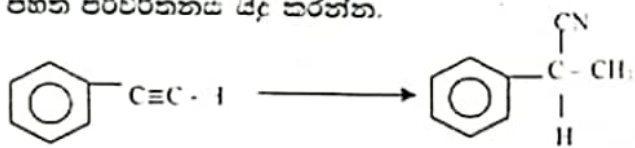
21. පහත කොටු පරිවර්තනය සිදු කරන්න.



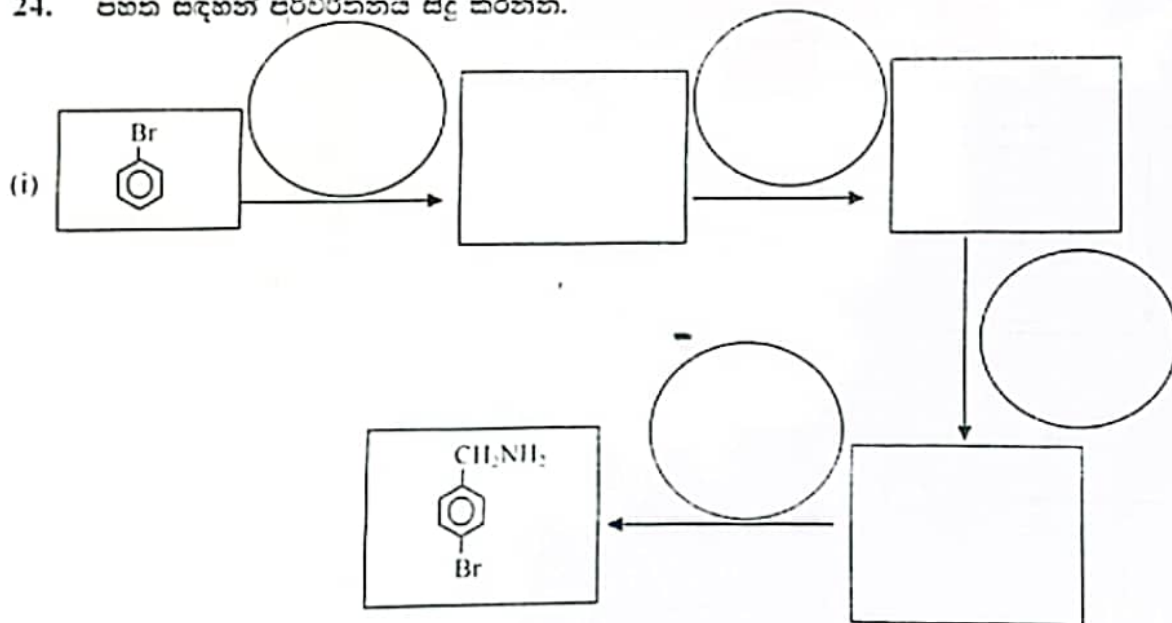
22. පහත පරිවර්තනය සිදු කරන්න.

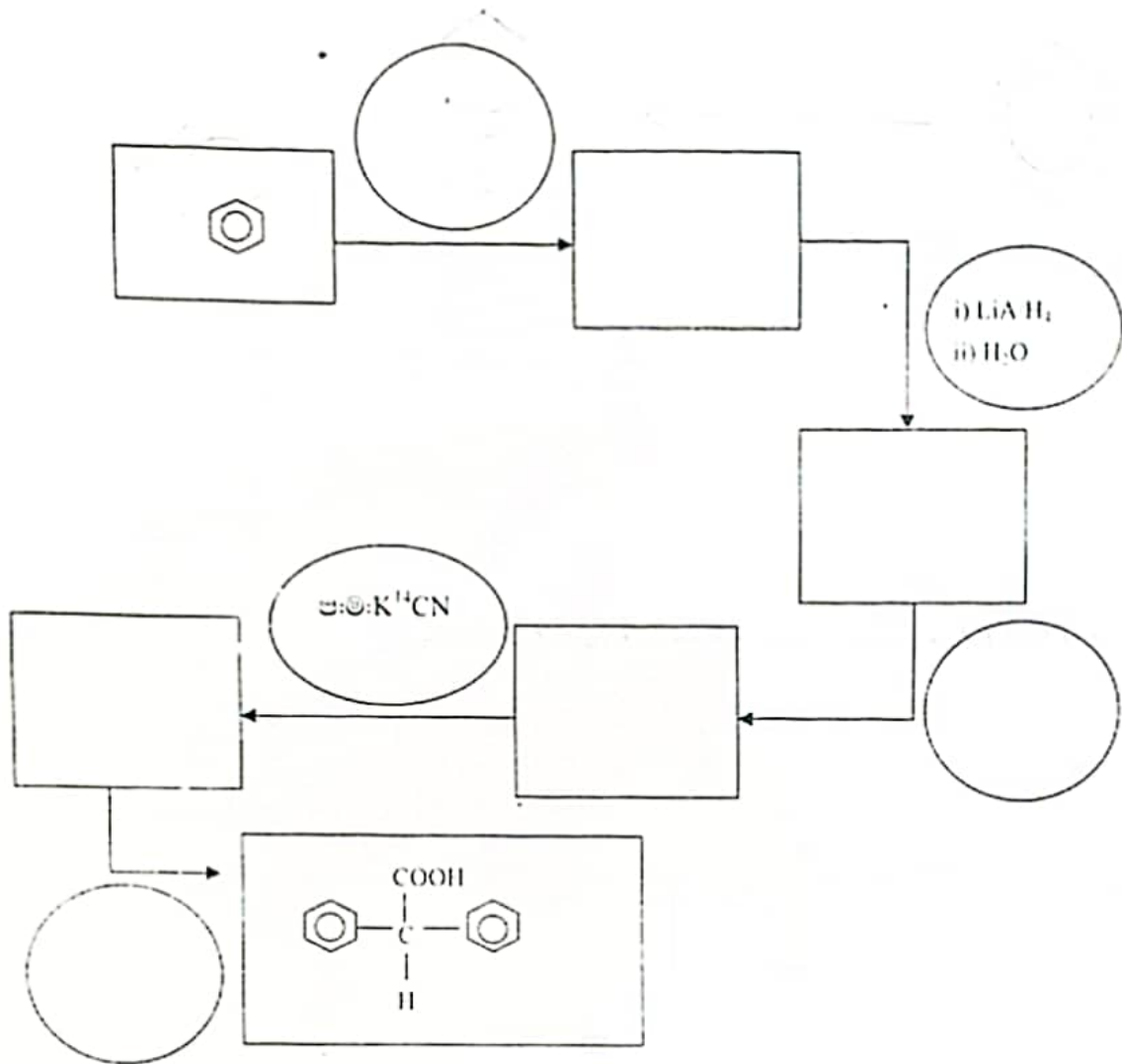


23. පහත පරිවර්තනය සිදු කරන්න.

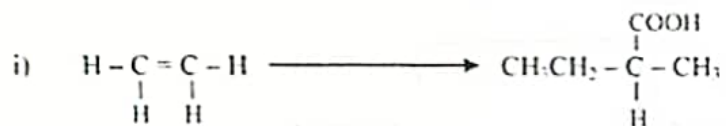


24. පහත සඳහන් පරිවර්තනය සිදු කරන්න.

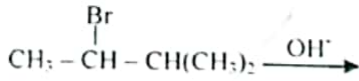




25. එකම ආරම්භක කාබනික සංයෝගය ලෙස පහත දී ඇති ප්‍රභේද භාවිතා කර පරිවර්ථනය සිදු කරන්න.

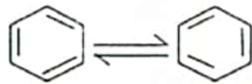


29. a) i) ඇල්කිල් හේලයිඩ, නියුක්ලියෝෆිලික ආදේශ ප්‍රතික්‍රියා සිදුකිරීමට නැඹුරුවන්නේ මන්දැයි පහදන්න.
 ii) ක්ලෝරොබෙන්සීන්, නියුක්ලියෝෆිලික ආදේශ ප්‍රතික්‍රියා පහසුවෙන් සිදු නොකරන්නේ මන්දැයි පහදන්න.
 b) පහත දැක්වෙන ප්‍රතික්‍රියාවෙන් අපේක්ෂිත ප්‍රධාන ඵල තුනෙහි ව්‍යුහ අඳින්න.



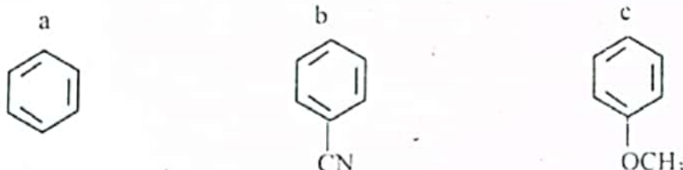
බහුවර්ණ

- 30) පහත දැක්වෙන ප්‍රකාශ අතුරෙන් බෙන්සීන් පිළිබඳව වැරදි ප්‍රකාශය කුමක්ද? (2019 A/L)
 1) බෙන්සීන් හි සම්ප්‍රසක්ත මුහුම පහත දී ඇති ආකාරයට පෙන්වනු ලැබේ.



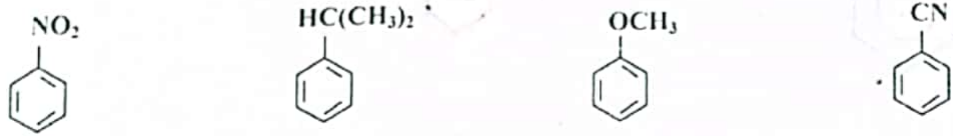
- 2) බෙන්සීන් හි කාබන් පරමාණු හයම sp^2 මුහුම්කරණය වී ඇත.
 3) බෙන්සීන් හි ඕනෑම කාබන් පරමාණු දෙකක් අතර බන්ධන දිග එකම අගයක් ගනී.
 4) බෙන්සීන් හි සියළු $C-C-C$ හා $C-C-H$ බන්ධන කෝණවලට එකම අගයක් ඇත.
 5) බෙන්සීන් හි හයිඩ්‍රජන් පරමාණු සියල්ල ම එකම තලයක පිහිටයි.
 31. බෙන්සීන් පිළිබඳ සත්‍ය ප්‍රකාශ(ය) වනුයේ,
 (a) බෙන්සීන්හි π ඉලෙක්ට්‍රෝන 6 ක් තිබේ.
 (b) බෙන්සීන් පහසුවෙන් නියුක්ලියෝෆිලික සමඟ ප්‍රතික්‍රියාවට භාජනය වේ.
 (c) බෙන්සීන් හි ස්ථාන ගත (Localised) π බන්ධන තුනක් ඇත.
 (d) බෙන්සීන් ලාක්ෂණික වශයෙන් ආදේශ ප්‍රතික්‍රියාවට භාජනය වේ. (2002 A/L)

32. මෙවා, නයිට්‍රෝකරණ මිශ්‍රණය කෙරෙහි දක්වන ප්‍රතික්‍රියාව අඩුවන පරිපාටිය අනුව සකස් කරන්න. (1976 A/L)



- (1) $a > b > c$ (2) $b > c > a$ (3) $c > a > b$ (4) $c > b > a$ (5) $a > c > b$

33. පහත සඳහන් කුමන සංයෝග ප්‍රිඩෙල්-ක්‍රාෆ්ට්ස් ඇල්කයිලීකරණ ප්‍රතික්‍රියාවට භාජන වෙයිද? (1978 A/L)

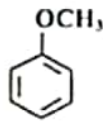


- (1) 1 හා 2 පමණි (2) 3 හා 4 පමණි (3) 2 පමණි (4) 4 පමණි (5) 2 හා 3 පමණි

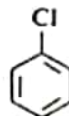
34. NO_2^+ කෙරෙහි ක්‍රියාකාරීත්වය අඩුවන පිළිවෙලට පහත දැක්වෙන සංයෝග සකස් කරන්න. (197A/L)



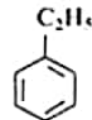
(a)



(b)



(c)

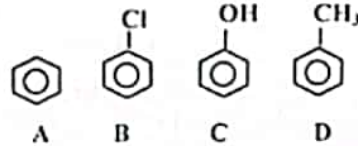


(d)

- (1) $d > b > a > c$ (2) $b > d > c > a$ (3) $b > d > a > c$ (4) $d > a > b > c$ (5) $d > a > c > b$

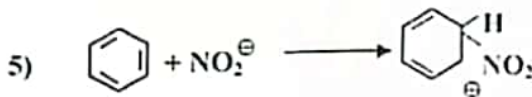
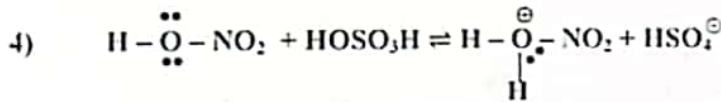
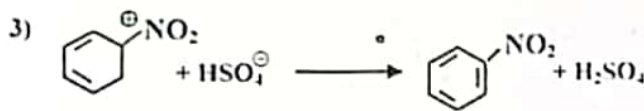
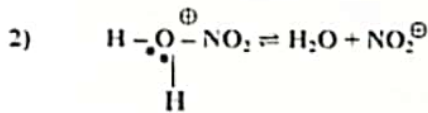
35. දී ඇති A, B, C සහ D යන සංයෝග ඉලෙක්ට්‍රෝනික ආදේශ ප්‍රතික්‍රියාවලට සහභාගිවීමේදී, ප්‍රතික්‍රියා කරන පිඝ්‍රතාව වැඩිවීමේ අනුපිළිවෙළ වන්නේ,

- i) $A < B < C < D$
- ii) $B < D < A < C$
- iii) $B < A < C < D$
- iv) $B < A < D < C$
- v) $D < B < A < C$

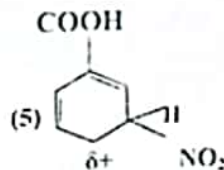
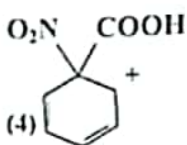
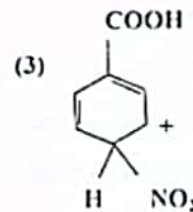
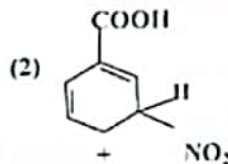
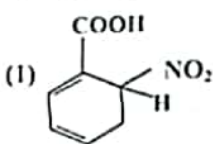


(2010 A/L)

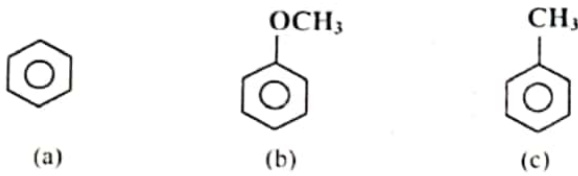
36. චන්ඨිත නයිට්‍රෝකරණයේ දී සිදුවීමට හැකියාවක් නැත්තේ පහත සඳහන් කුමන ප්‍රතික්‍රියාව ද? (2014 A/L)



37. චන්ඨසාධිත අම්ලයේ නයිට්‍රෝකරණය ඉලෙක්ට්‍රෝනික ප්‍රතික්‍රියාවකි. මෙම ප්‍රතික්‍රියා වේදී සෑදීමට වඩාත් ඉඩ ඇති අතරමැදිය වනුයේ, (2002 A/L)



38.

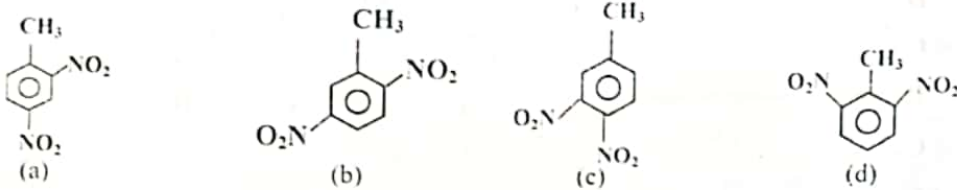


(1979 A/L)

NO_2^+ කෙරෙහි දක්වන ප්‍රතික්‍රියාවේ වැඩිවීමේ පටිපාටිය අනුව ඉහත සංයෝග සකස් කරන්න.

- (1) $a < b < c$ (2) $c < a < b$ (3) $c < b < a$ (4) $a < c < b$ (5) $b < a < c$

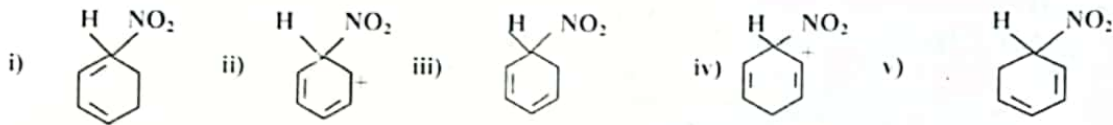
39. මෙහිලිබෙන්සින් නයිට්‍රෝකරණය කළ විට ලැබිය හැකි ඩයිනයිට්‍රෝ ඵලය/ඵල වනුයේ.



(2011 A/L OLD)

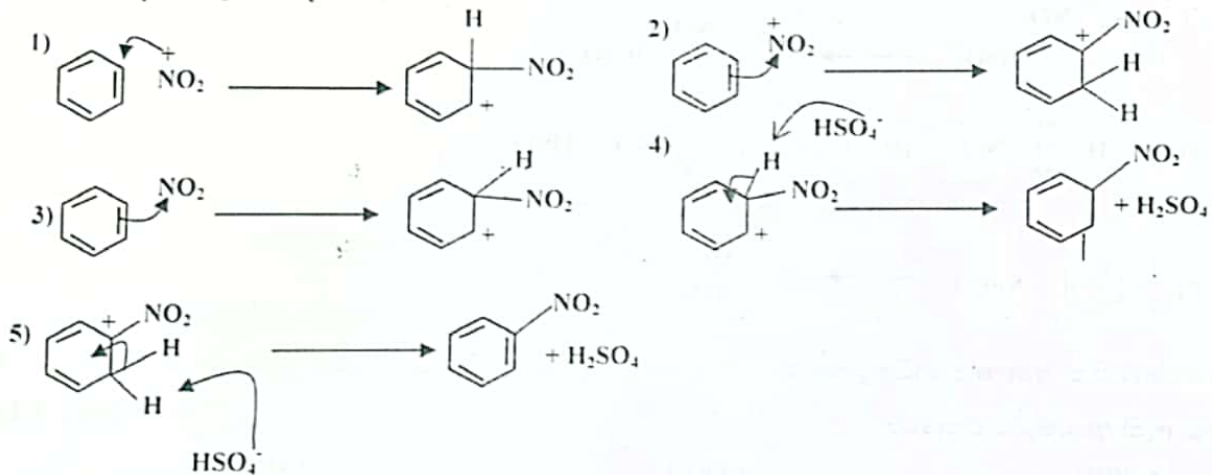
40. සාන්ද්‍ර HNO_3 හා සාන්ද්‍ර H_2SO_4 මිශ්‍රණයක් මගින් බෙන්සින් නයිට්‍රෝකරණය කළ විට, අතර-මැදියක් ලෙස සෑදෙන්නේ, පහත සඳහන් විශේෂ අතරෙන් කුමක්ද ?

(2000 A/L)



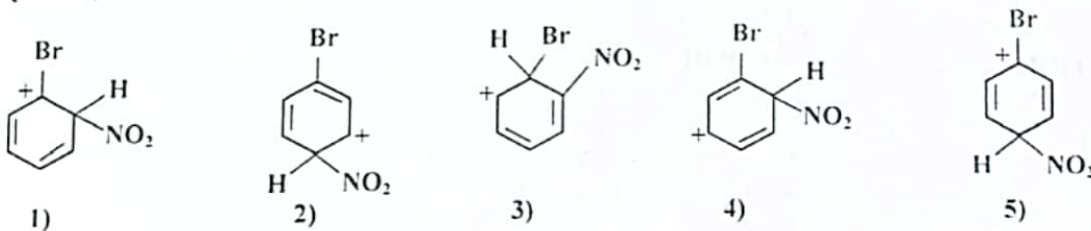
41. සාන්ද්‍ර HNO_3 /සාන්ද්‍ර H_2SO_4 මගින් බෙන්සින් නයිට්‍රෝකරණය යන්ත්‍රණයේ දී නිවැරදි පියවරක් දක්වන්නේ පහත සඳහන් කුමකින්ද ?

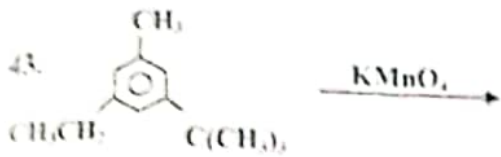
(A/L2018)



42. බ්‍රෝමොබෙන්සින් හි නයිට්‍රෝකරණ ප්‍රතික්‍රියාව සලකන්න. මෙම ප්‍රතික්‍රියාවේ දී සම්ප්‍රයුක්තතාවය මගින් ස්ථායී වූ කාබෝකැටායන අතරමැදි සෑදේ. මෙම අතරමැදියන් හි සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහයක් නොවන්නේ පහත දක්වා ඇත්තේ ඒවායින් කුමක්ද ?

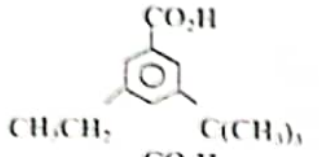
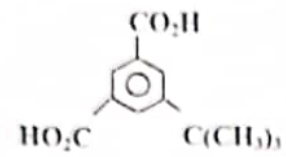
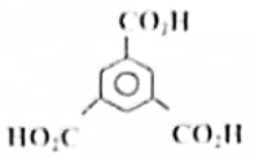
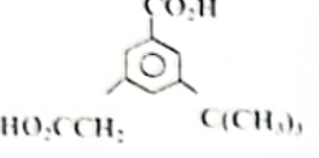
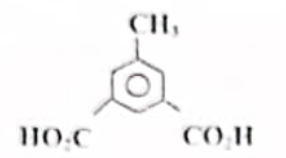
(A/L 2020)





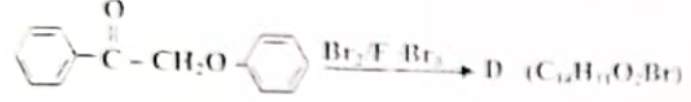
(2014 A/L)

ඉහත දී ඇති ප්‍රතික්‍රියාවෙන් ලැබෙන ප්‍රධාන ඵලය වනුයේ.

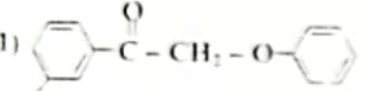
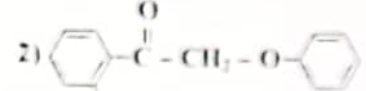
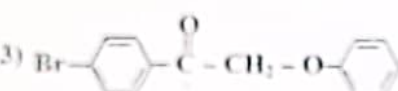
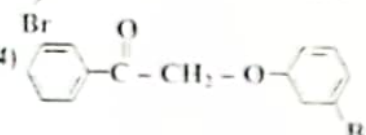
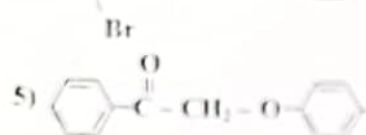
- 1)  2)  3) 
 4)  5) 

44. පහත ඇත්වෙන ප්‍රතික්‍රියාව සලකන්න

(2017 A/L)

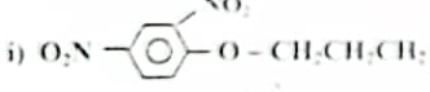

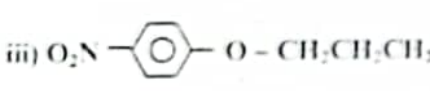
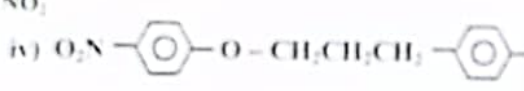
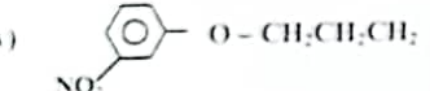


D හි ව්‍යුහය විච්ච වඩාත්ම ඉඩ ඇත්තේ.

- 1)  2)  3) 
 4)  5) 

45. පහත සංයෝගය නයිට්‍රෝකරණය කිරීමේදී ලැබෙන ප්‍රධාන ව්‍යුහය වන්නේ; ඵලය ප්‍රතිස්ථාපනය කරන්න.



- i)  ii) 
 iii)  iv) 
 v) 

(2012 A/L OLD)

46. c1ccc(cc1)CC(=O)c2ccccc2 මගින් දැක්වෙන සංයෝගය Br_2 සහ FeBr_3 සමඟ බ්‍රෝමීනීකරණය කළ විට මෙම

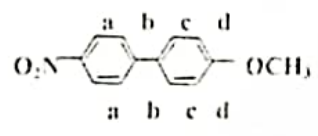
බලාපොරොත්තු වන ඵලය කුමක්ද?

- (1) Brc1ccc(cc1)CC(=O)c2ccccc2 (2) c1ccc(cc1)CC(=O)c2cc(Br)ccc2
 (3) c1ccc(cc1)CC(=O)c2ccc(Br)cc2 (4) Brc1ccc(cc1)CC(=O)c2ccccc2
 (5) Brc1ccc(cc1)CC(=O)c2ccccc2

(2009 A/L)

47. පහත දැක්වෙන සංයෝගය සලකන්න.

(2004 A/L)



ඉහත සංයෝගය $\text{Br}_2 / \text{FeBr}_3$ සමඟ පිරිසිටි කළ විට බ්‍රෝමීනීකරණය සිදුවන්නේ මින් කුමන අවස්ථාවේ දී ද?

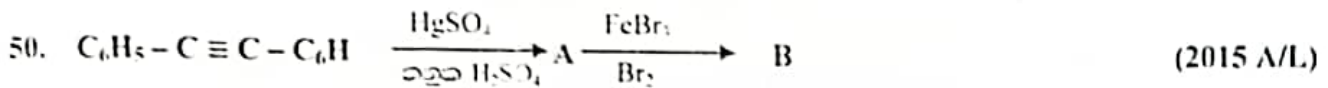
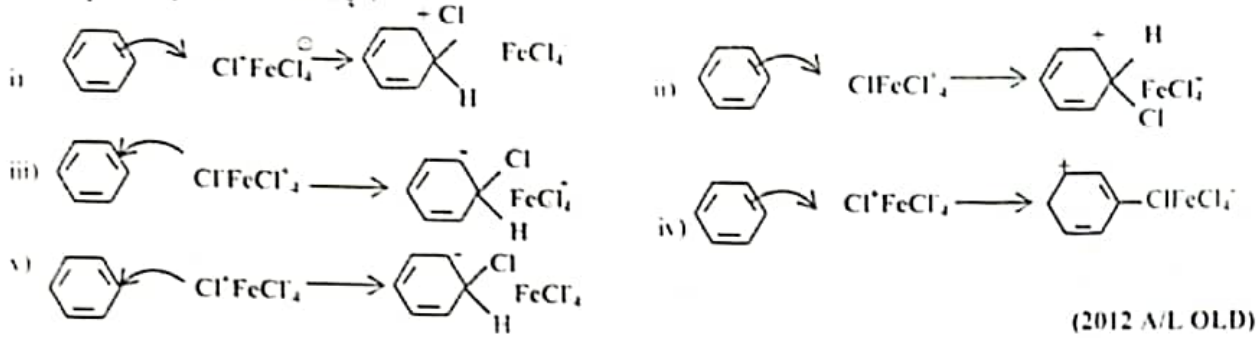
- (1) a සහ b (2) b සහ c (3) a සහ c (4) c (5) d

48. පහත සඳහන් සංයෝගය $\text{Br}_2/\text{FeBr}_3$ මගින් බ්‍රෝමීනීකරණය කළ විට ලැබෙන ප්‍රධාන ඵලය ප්‍රරෝකිතය කරන්න.

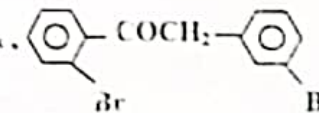
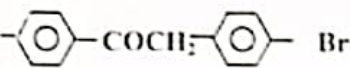
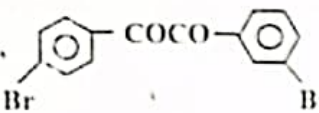
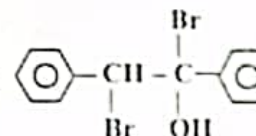

(2013 A/L)

- c1ccc(cc1)NCC(=O)c2ccccc2
 i) c1ccc(cc1)NCC(=O)c2cc(Br)ccc2 ii) c1ccc(cc1)NCC(=O)c2ccc(Br)cc2
 iii) Brc1ccc(cc1)NCC(=O)c2ccccc2 iv) Brc1ccc(cc1)NCC(=O)c2ccccc2
 v) Brc1ccc(cc1)NCC(=O)c2ccc(Br)cc2

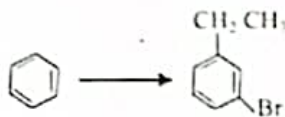
49. $FeCl_3$ ඇති විට ඩෙන්සික් ක්ලෝරීනීකරණ ආන්වුණයේ එක් පියවරක් පහත දැක්වෙන කුමක් වශින් නිවැරදිව නිරූපණය කෙරේද ?



ඉහත සඳහන් ප්‍රතික්‍රියා අනුපිළිවෙලෙහි A සහ B හි ව්‍යුහ පිළිවෙලින් වනුයේ,

- 1) $C_6H_4COCH_2C_6H_4$, 
- 2) $C_6H_4COCH_2C_6H_4$, 
- 3) $C_6H_4COCOC_6H_4$, 
- 4) $C_6H_4CH=C(OH)C_6H_4$, 
- 5) $C_6H_4CH_2COC_6H_4$, 

51. පහත සඳහන් පරිවර්තනය සලකන්න.

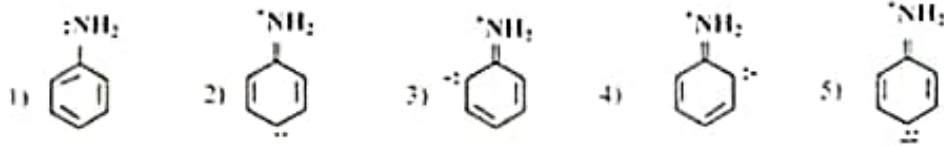


ඩෙන්සික්, ලො-ලෝරේ එතිල් ඩෙන්සික් බවට පරිවර්තනය කිරීමට කුමන ප්‍රතික්‍රියා (දී ඇති අනුපිළිවෙලට) වඩාත් සුදුසු වේ ද?

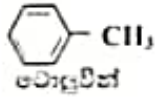
- (1) $CH_3COCl / AlCl_3, Br_2 / FeBr_3, LiAlH_4$ (2) $CH_3COCl / AlCl_3, Br_2 / FeBr_3, Zn(Hg) / HCl$
- (3) $Br_2 / FeBr_3, CH_3COCl / AlCl_3, Zn(Hg) / HCl$ (4) $CH_3CH_2Cl / AlCl_3, Br_2 / FeBr_3$
- (5) $Br_2 / FeBr_3, CH_3CH_2Cl / AlCl_3$ (2003 A/L)

52. ඇතිලීන් හි සම්පූර්ණ ව්‍යුහයන් නොවන්නේ සහ දැක්වෙන ඒවායින් කුමක්ද ?

(2017 A/L)



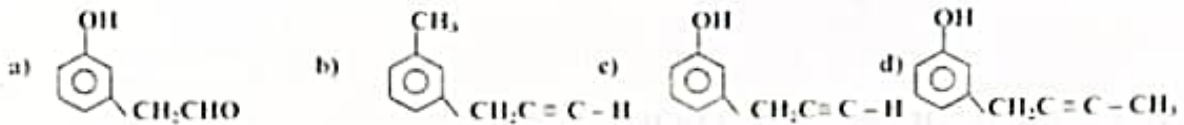
53. සහ සඳහන් කුමන වගන්තිය/වගන්ති මෙහිල් බෙන්සීන් (ටොලුවීන්) සඳහා නිවැරදි වේද ? (2017 A/L)



- a) සියලුම කාබන් පරමාණු එකම කලයක පිහිටයි.
- b) සියලු ම කාබන් කාබන් බන්ධනවල දිග එකිනෙකට සමාන වේ.
- c) සියලුම කාබන් හයිඩ්රජන් බන්ධන වල දිග එකිනෙකට සමාන වේ.
- d) චන්ද්‍රික C - C - C බන්ධන කෝණයක් 120° ක් වේ.

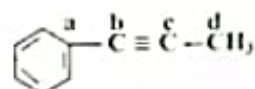
54. සහ දැක්වෙන සංයෝග සලකන්න.

(2011 A/L NEW)



සහ දක්වා ඇති සියලුම නිරීක්ෂණ පෙන්වූම කරන්නේ ඉහත කුමන සංයෝගය/සංයෝගද ?

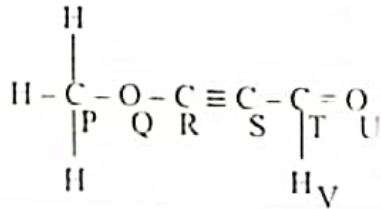
- ප්ලෝමික් ජලය විවරණ කරයි.
 - සෝඩියම් සමඟ ප්‍රතික්‍රියා කළ විට H₂ මුක්ත කරයි.
 - ඇමෝනියා සිල්වර් නයිට්‍රේට් සමඟ ප්‍රතික්‍රියා කළ විට සුදු අවස්ථේපයක් සාදයි.
- i) (a) පමණි. ii) (c) පමණි. iii) (b) හා (c) පමණි. iv) (a), (b) සහ (c) පමණි.
v) (b) (c) සහ (d) පමණි.

55)  අණුව පිළිබඳව සහ සඳහන් කුමන වගන්තිය / වගන්තිය සත්‍ය වේද ?


- a) a,b,c සහ d ලෙස නම් කර ඇති කාබන් පරමාණු සරල රේඛාවක නොපිහිටයි.
- b) a,b සහ d ලෙස නම් කර ඇති කාබන් පරමාණු පිළිවෙලින් sp², sp සහ sp³ ලෙස මූලිකීකරණය වී ඇත.
- c) මෙන්සිල් වළල්ලේ සියලුම කාබන්, කාබන් බන්ධන දිග එකිනෙකට සමාන වන අතර, C≡C බන්ධන දිගට වඩා දිගය.
- d) මෙන්සිල් වළල්ලේ සියලුම කාබන්, කාබන් බන්ධන දිග එකිනෙකට සමාන වන අතර, C≡C බන්ධන දිගට වඩා කෙටිය.

(A/L 2015)

6) පහත දැක්වෙන අණුව සඳහා කුමන ප්‍රකාශය / ප්‍රකාශ නිවැරදි වේද?



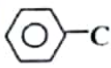
- P,Q,R සහ S වශයෙන් ලේබල් කර ඇති පරමාණු සරල ජේබාවක පිහිටයි.
- Q,R,S සහ T වශයෙන් ලේබල් කර ඇති පරමාණු සරල ජේබාවක පිහිටයි.
- R,S,T,U සහ V වශයෙන් ලේබල් කර ඇති පරමාණු එකම කලයේ පිහිටයි.
- R,S,T සහ U වශයෙන් ලේබල් කර ඇති පරමාණු සරල ජේබාවක පිහිටයි. (A/L2020)

	පළමු ප්‍රකාශය	දෙවැනි ප්‍රකාශය
57	$\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH}_2 \xrightarrow{\text{HBr}} \text{CH}_3 - \underset{\text{Br}}{\text{CH}} - \text{CH}_3$ <p>ප්‍රතික්‍රියාව නියුක්ලියෝෆිලික ආකලන ප්‍රතික්‍රියාවකි.</p>	<p>ද්විතීයික කාබොකැටායනයක් ප්‍රතික්‍රියා අතරමැදියක් ලෙස පහත දැක්වෙන ප්‍රතික්‍රියාවේ දී සෑදේ.</p> $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH}_2 \xrightarrow{\text{HBr}} \text{CH}_3 - \underset{\text{Br}}{\text{CH}} - \text{CH}_3$ <p>(A/L 2019)</p>
58	බෙන්සින් හි හයිඩ්‍රජනීකරණය ඇල්කිනවල හයිඩ්‍රජනීකරණයට වඩා අපහසුය.	බෙන්සින්වලට හයිඩ්‍රජන් ආකලනය වීම ඇරෝමැටික ස්ථායීතාවය නැති වීමට හේතු වේ. (A/L2020)
59	$\text{CH}_3\text{CH} = \text{CH}_2$ සහ HX අතර ආකලන ප්‍රතික්‍රියාවේ දී $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2^{\ominus}$ කාබොකැටායනය අතරමැදියක් ලෙස පහසුවෙන් සෑදේ.	<p>ධන ආරෝපිත කාබන් පරමාණුවකට සම්බන්ධ ඇල්කයිල් කාණ්ඩ මගින් C - C, σ- බන්ධන හරහා ධන ආරෝපිත කාබන් වෙත ඉලෙක්ට්‍රෝන නිදහස් කර කාබොකැටායනයේ ස්ථායීතාව වැඩි කරයි. (2016 A/L)</p>
60	Br ₂ දියර සමඟ බෙන්සින් ක්‍රියා කරයි.	බෙන්සින් වල ඉහල අසංතෘප්තතාවයක් නැත
61	බෙන්සින් වල සෑම C - C බන්ධන දිගකම එකිනෙකට අසමානය.	බෙන්සින් වල C - C බන්ධන දිග C = C බන්ධන දිගට වඩා අඩුය.
62	බෙන්සින් හයිඩ්‍රජනීකරණය කරලීමේ එන්තැල්පිය කැකුලේ ව්‍යුහය හයිඩ්‍රජනීකරණය කරලීමේ එන්තැල්පියට වඩා අඩුය	බෙන්සින් වල සම්ප්‍රසූක්ත ශක්තිය -150 kJmol ⁻¹ වේ
63	 <p>යන ව්‍යුහය බෙන්සින් වල සාමාන්‍ය ආකාරයකි</p>	C ₆ H ₁₂ යන අණුක සූත්‍රයට අදාලව වක්‍රීය සයික්ලොහෙක්සේනයක් ලෙසට සැලකේ.
64	ප්‍රබල හිරු එළිය ඇතිවට බෙන්සින් Cl ₂ සමඟ ආකලන ප්‍රතික්‍රියා කරයි.	Cl ₂ බෙන්සින් සමඟ මුක්තකාණ්ඩක ආදේශ ප්‍රතික්‍රියා සිදු කරයි.
65	බෙන්සින් වල ඉලෙක්ට්‍රෝෆිලික ආදේශ ප්‍රතික්‍රියා සිදුවීම සඳහා ප්‍රබල තත්වයක් අවශ්‍ය වේ	බෙන්සින් වල නියුක්ලියෝෆිලික ප්‍රතික්‍රියා උවද සිදුවිය හැක

Scanned with CamScanner

66	බෙන්සින්වල වඩා සහසුවෙන් සිදු වන්නේ ඉලෙක්ට්‍රෝනිලික ආකලන ප්‍රතික්‍රියාවේ.	බෙන්සින් වල π e^- වලාවක් ඇත.
67	බෙන්සින් ප්‍රික්ත කාණ්ඩක ආදේශ ප්‍රතික්‍රියා සිදු කරයි.	බෙන්සින් කැකුලේ ව්‍යුහය බවට පත්කිරීමට ප්‍රබල තත්වයක් අවශ්‍ය වේ.
68	C_6H_6 අවර්ණ දියරයකි.	බෙන්සින් Na ලෝහය සමඟ ප්‍රතික්‍රියා කරයි.
69	බෙන්සින් වල ඇතැම් C පරමාණු පමණක් sp^2 ප්‍රභූචිකරණයේ ඇත	බෙන්සින් ජලයේ සම්පූර්ණයෙන්ම අමිශ්‍ර වේ.
70	බෙන්සින් වල අසංතාප්තතාවයක් ඇත.	බෙන්සින් වල ස්ථායී π e^- වලාවක් ඇත.
71	කැකුලේ ව්‍යුහයේ π බන්ධන 03 ක් ඇත.	කැකුලේ ව්‍යුහයේ ඉහල අසංතාප්ත තාවයක් පවතී.
72	K ගබඩා කර තැබීමට බෙන්සින් යොදාගත හැකිය.	බෙන්සින් යනු සන්නිවේදන අඩු නිරවුල්විය කාබනික සංයෝගයකි.
73	ජලය සමඟ බෙන්සින් ඉතා හොඳින් මිශ්‍ර වේ.	බෙන්සින් අණු අණු අතර හයිඩ්‍රජන් බන්ධන පවතී.
74	බෙන්සින් සහ මෙතනෝල් එකිනෙක මිශ්‍ර වේ.	බෙන්සින් සහ මෙතනෝල් යන සංයෝග දෙකම මුල්විය වේ.
75	බෙන්සින් තාප්වයට ඇල්කිල් කාණ්ඩයක් සම්බන්ධ කැලිමට ලුබ් අම්ලයක් අතරවශය වේ.	BF_3 ලුබ් අම්ලයකි.
76	බෙන්සින් තාප්වය ඇල්කිල්කරණයේ දී $AlCl_3$ මගින් ඉලෙක්ට්‍රෝනසීලය වන R^+ සෑදීමට ආයතනවේ.	ලිබ්ල් - ක්‍රාෆට් ඇල්කිල් කරණයේ දී $CH_3-Cl + AlCl_3 = CH_3-Cl - \overset{+}{Al}Cl_3^-$ ලෙස ප්‍රතික්‍රියාවක් සිදුවේ.
77	ලිබ්ල් - ක්‍රාෆට් ඇල්කිල්කරණයේ දී සෑම විටකදීම යාන්ත්‍රණය අවසානයේ දී සෑදෙන ඵලය බෙන්සින් තාප්වය සක්‍රියතාව කරවයි.	$FeCl_3$ උවද බෙන්සින් තාප්වය ඇල්කිල්කරණයට යොදා ගත හැක.
78	ලිබ්ල් ක්‍රාෆට් ඇල්කිල්කරණයේ දී පහි දෙවන පියවරකදී ප්‍රෝටෝන ග්‍රහණය කරගනු ලබන හේමය $[AlCl_4]^-$ වේ.	ඇල්කිල්කරණයේ දී බෙන්සින් වල ප්‍රභූචිකරණය හි වෙනසක් සිදු වේ.
79	CH_3-C^{\oplus} යන කාණ්ඩය ඇසිල් කාණ්ඩයකි.	ලිබ්ල් - ක්‍රාෆට් ඒසයිලීකරණයේ යාන්ත්‍රණය ඉලෙක්ට්‍රෝනිලික ආදේශ ප්‍රතික්‍රියාවකි.
80	ඇසිල්කරණයේ සිදුවීමට ද අනිවාර්යෙන් ලුබ්ල් හේමයක් නිව්ය යුතුමය.	$AlCl_3$ ලුබ්ල් හේමයකි.
81	ඇසිල්කරණයේ දී සෑදෙන ඵලය බෙන්සින් තාප්වය වික්‍රිය කරයි.	වික්‍රියකාරී - කාණ්ඩ සියල්ල වේවා යොමුකාරී වේ.
82	ඇසිල්කරණ යාන්ත්‍රණයේ අවසන් පියවරේ දී ප්‍රෝටෝනය ග්‍රහණය කරනු ලබන හේමය $AlCl_4^-$ වේ.	ඒසයිලීකරණයෙන් සෑදෙන ප්‍රතිඵල මගින් බෙන්සින් තාප්වය සෑම විටකදීම වික්‍රියතාවට ලක් කරවයි.

83	වෙලවින් සක්‍රියකාරී ප්‍රභේදයකි.	ඇල්කිල් කාණ්ඩ ඉලෙක්ට්‍රෝන විකර්ෂණය කරනු ලබන ප්‍රභේද වේ.
84	බෙන්සීන් ඇල්ඩිහයිඩය සෑදීමේ දී HCOCl යන අම්ල ක්ලෝරයිඩය සාප්‍රචම භාවිතා කළ හැක.	HCOCl අස්ථායී අම්ල ක්ලෝරයිඩයකි.
85	ඒසයිලීකරණයේ දී අවසන් පියවර දී ප්‍රෝටෝන ග්‍රහණය කරගනු ලබන හේමය AlCl_4^- වේ.	AlCl_3 ඒසයිලීකරණයේ යාන්ත්‍රණයේ දී ලුවීස් අම්ලයක් ලෙසට හැසිරේ.
86	බෙන්සීන් න්‍යෂ්ටියට හැලජන පරමාණුවක් සම්බන්ධ කරලීමට Fe කුඩු උවද යොදාගත හැක.	බෙන්සීන් න්‍යෂ්ටිය හැලජනීකරණය කරලීමට ඕනෑම ලුවීස් අම්ලයක් උවද ගත හැක.
87	බෙන්සීන් න්‍යෂ්ටියට පහර දෙනු ලබන ඉලෙක්ට්‍රෝනසීලය ^-Cl වේ.	බෙන්සීන් න්‍යෂ්ටිය හැලජනීකරණයේ දී වික්‍රියකාරී ප්‍රභේදයක් සැකසේ
88	බෙන්සීන්ට වඩා එයට හැලජනයක් බැඳී ඇති බව ප්‍රිවිල්කුෆාගිල්ට් ඇල්කිල්කරණය පහසු වේ.	හැලජන ඕනෑම පැරා යොමුකාරී හැකියාවක් ඇත.
89	හැලජනීකරණයේ අවසන් පියවරේ දී ප්‍රෝටෝන ග්‍රහණය කරගන්නා හේමය AlCl_4^- වේ.	$\text{AlCl}_4^- + \text{H}^+ \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{HCl}$ යන ප්‍රතික්‍රියාව අම්ල හේම ප්‍රතික්‍රියාවකි.
90	තාපියක හේලෝනයිඩ්‍රොකාබන AgNO_3 ද්‍රාවණයට ප්‍රතිචාර දක්වයි.	ප්‍රාථමික හේලෝනයිඩ්‍රොකාබන වල ජලීය ද්‍රාවණය දී හැලජනය අයන ලෙසට පවතී.
91	ඇල්කේන සහ හේලෝනයිඩ්‍රොකාබන සැලකීමේ දී එකම අණුක භාරය ඇති ඇල්කේන වල ද්‍රව්‍යාංක කාපාංක සමානය.	හේලෝනයිඩ්‍රොකාබන අතර $\text{H} -$ බන්ධන හඳුනාගත හැක.
92	පාෂ්ඨ වර්ගඵලය වැඩිවන විට හේලෝනයිඩ්‍රොකාබන වල ද්‍රව්‍යාංක කාපාංක වැඩිවේ.	$(\text{R})_3\text{CCl}$ වල ජලීය ද්‍රාවණය AgNO_3 වලට ප්‍රතිචාර දක්වයි.
93	AgCl සුදු අවක්ෂේපයකි. එය වැඩිපුර NH_3 තුළ දිය වේ.	CH_3Cl වලට වඩා C_2H_6 වල ද්‍රව්‍යාංකය ඉහළය.
94	හේලෝනයිඩ්‍රොකාබන අණු අතර $\text{H} -$ බන්ධන ඇත.	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$ වල කාපාංකය ට වඩා $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{Br} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ වල කාපාංකය අඩුය.
95	ස්පර්ශ වන පාෂ්ඨ වර්ගඵලය වැඩිවන විට අපතිරණ බලවල ප්‍රභලතාවය වැඩිවේ.	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ ජලය තුළ දියවේ.
96	හේලෝනයිඩ්‍රොකාබන ජලය සමඟ $\text{H} -$ බන්ධන බැඳීමක් සිදු කරයි.	සියළුම හේලෝනයිඩ්‍රොකාබන සම්පූර්ණයෙන්ම ජලයේ අම්ල වේ.

97	බෙන්සිල් ක්ලෝරයිඩ වල ජලීය ද්‍රාවණයට $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ එකතු කරන විට සුදු අවක්ෂේපයක් පිළියෙල වේ.	 අයනය ස්ථායී සංයෝගයකි.
98	ඇරිල් හේලයිඩ වල සාමාන්‍යයේ හැලජන ඉවත් වෙමින් සිදුවන ප්‍රතික්‍රියා සිදු කරයි.	ඇරිල් හේලයිඩ බෙන්සීන් න්‍යෂ්ටිය සක්‍රිය කරයි.
99	ඇරිල් හේලයිඩ වලට ඔනෝ ෆැරා යොමුකාරී හැකියාව ඇත.	ඇරිල් හේලයිඩ වික්‍රිය කාරී ප්‍රභේදයකි.
100	හේලෝහයිඩ්‍රොකාබන වල ලාක්ෂණික ප්‍රතික්‍රියාව ඉවත් වීමේ ප්‍රතික්‍රියා වේ.	හේලෝහයිඩ්‍රෝකාබන නියුක්ලියෝෆිලික ආකලන ප්‍රතික්‍රියා සිදු කරයි.
101	ඒකසර ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගලක් ඇති ඕනෑම නියුක්ලියෝෆයිලයකට හෂ්මයක් ලෙසට ක්‍රියා කළ හැක.	නියුක්ලියෝෆයිලයක් ඉලෙක්ට්‍රෝන වලින් පොහොසත් වූ ප්‍රභේදයකි.
102	තෘතීක හේලෝහයිඩ්‍රොකාබන වල හැලජන ඉවත්වීමේ වැඩිම සිඝ්‍රතාවයක් ඇත.	හේලෝහයිඩ්‍රොකාබන වලට බැඳී ඇති ඇල්කිල් කාණ්ඩ ගණන වැඩිවන විට නියුක්ලියෝෆයිලයන්ට පහරදීමට ඇති නැඹුරුවාව අඩුවේ.
103	හේලෝ ඇල්කීන නියුක්ලියෝෆිලික ආදේශ ප්‍රතික්‍රියා සිදු කරයි.	SP^2 මුහුම්කරණය ඇති C සෘජුව හැලජනයක් බැඳී ඇති විට එය හේලෝ ඇල්කීන ලෙස සැලකේ.
104	තෘතීක හේලෝහයිඩ්‍රොකාබන වලට වඩා ද්විතීක හේලෝහයිඩ්‍රොකාබන වල නියුක්ලියෝෆිලික ආදේශ ප්‍රතික්‍රියා සිඝ්‍රතාවය වැඩිය.	බෙන්සිල් හේලයිඩ්වල ජලීය ද්‍රාවණය $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ නිරීක්ෂණ වලට ප්‍රතිචාර දැක්වයි.
105	ද්විතීක හේලෝහයිඩ්‍රොකාබන වලට වඩා තෘතීක හේලෝහයිඩ්‍රොකාබන වල හැලජන ඉවත්වීමේ සිඝ්‍රතාවය වැඩිය.	$(\text{CH}_3)\text{Cl}$ වල ජලීය ද්‍රාවණය $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ සමඟ සුදු අවක්ෂේපයක් ලැබේ.
106	ද්විතීක හේලෝහයිඩ්‍රොකාබන වලට වඩා තෘතීක හේලෝහයිඩ්‍රොකාබන වල හැලජන ඉවත් වීමේ සිඝ්‍රතාවය වැඩිය.	කාබො කැටායනයට බැඳී ඇති ඇල්කිල් කාණ්ඩ සංඛ්‍යාව වැඩිවන විට කැටායනයේ ස්ථායීතාව වැඩි වේ.
107	ප්‍රාථමික හේලෝ හයිඩ්‍රොකාබන ජලීය NaOH සමඟ පියවර දෙකකින් ක්‍රියා කරයි.	හේලෝහයිඩ්‍රොකාබන ආදේශ නියුක්ලියෝෆිලික ප්‍රතික්‍රියා පමණක් සිදු කරයි.

Scanned with CamScanner

දැන ගන්නට කලින්
තනතුරු ලබා ගන්න
මුහුණතකට උඹි අවස්ථා
තද වීදිය
කොමිෂන් හි දරාගන්න
හුරුකල
ඉවසන්නට ම මගේ අත්වල
සැරසිලි



Chemistry

General Certificate of **ADVANCED LEVEL**

KELUM SENANAYAKE

B.Sc (Hon's) (U.S.J) P.G. Dip in Edu



Like Us On Official
Facebook Fan Page

kelum-senanayake - Chemistry

✉ kmsenanayake@gmail.com

☎ Call: 076 - 7267752, 071-3354183