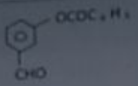
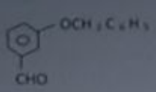
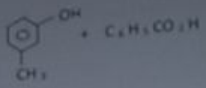
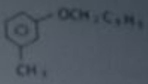
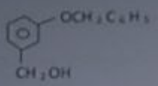
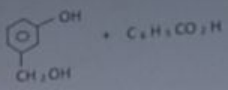
11) Zn / Hg සහ සාන්ද්‍ර HCl සමඟ  ප්‍රතික්‍රියා කළ විට ලැබෙන ඵලය / ඵල වනුයේ

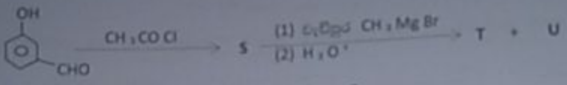
(1) 

(2) 

(3) 

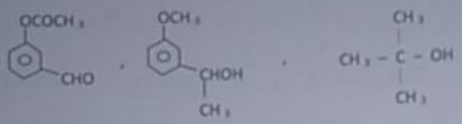
(4) 

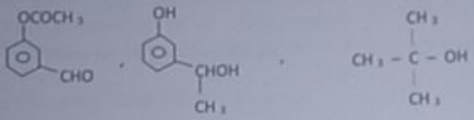
(5) 

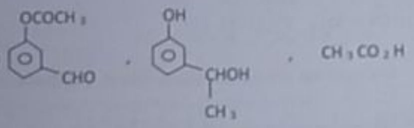
12) 

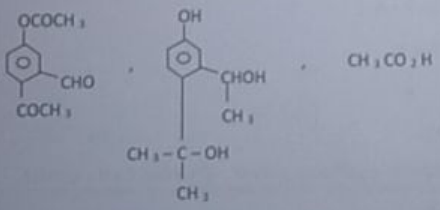
ප්‍රතික්‍රියාව 1 ප්‍රතික්‍රියාව 2

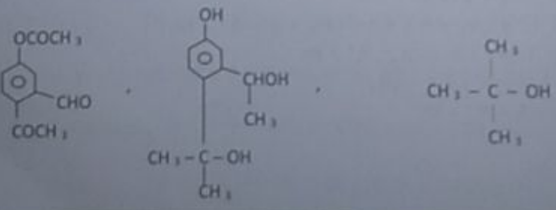
ඉහත සඳහන් ප්‍රතික්‍රියා අනුපිළිවෙලෙහි S, T සහ U හි ව්‍යුහ පිළිවෙළින් වනුයේ.

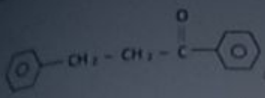
(1) 

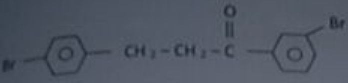
(2) 

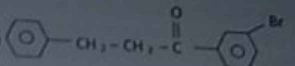
(3) 

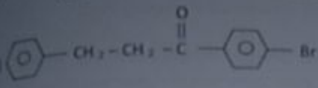
(4) 

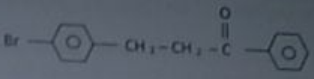
(5) 

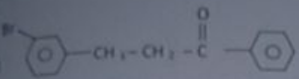
13)  [illegible] Br_2 සහ $FeBr_3$ [illegible] කුමක් ද?

(1) 

(2) 

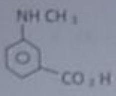
(3) 

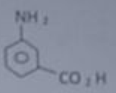
(4) 

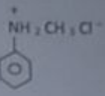
(5) 

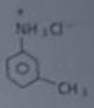
14) A [illegible] Na_2CO_3 [illegible] A, [illegible] NaOH [illegible] A, [illegible] NaOH [illegible] A [illegible] කුමක් ද?

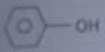
(1)

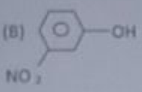
(2) 

(3) 

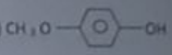
(4) 

(5) 

15) (A) 

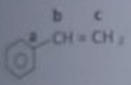
(B) 

(C)

(D) 

A, B, C සහ D [illegible]

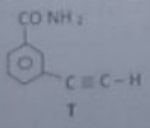
(1) D < A < B < C (2) D < B < A < C (3) A < D < B < C (4) D < A < C < B (5) A < B < C < D

16) 

[illegible] / [illegible] කුමක් වේද?

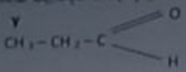
(a) [illegible] sp^2 [illegible]
(b) [illegible]
(c) a, b සහ c [illegible]
(d) a [illegible] b සහ c [illegible]

17) [illegible] / [illegible] T [illegible] කුමක් වේද?



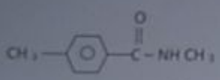
(a) [illegible] NaOH [illegible] T [illegible]
(b) $NaNH_2$ සහ T [illegible]
(c) [illegible] $AgNO_3$ [illegible] T [illegible]
(d) Hg^{2+} [illegible] H_2SO_4 [illegible] T [illegible]

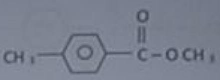
18) පහත දැක්වෙන සංයෝගය පිළිබඳව නිවැරදි ප්‍රකාශය / ප්‍රකාශ තෝරන්න.

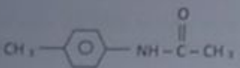


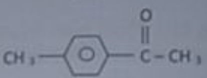
(a) HCN සමඟ එය ඉලෙක්ට්‍රොෆිලික ආකලන ප්‍රතික්‍රියාවක් සිදු කරයි.
(b) Y ලෙස සලකුණු කර ඇති කාබන් පරමාණුවට සම්බන්ධ වී ඇති හයිඩ්‍රජන් පරමාණු ආම්ලික ලක්ෂණ පෙන්වයි.
(c) $NaBH_4$ සමඟ එය ප්‍රතික්‍රියා කර ඇල්කොහොලයක් සාදයි.
(d) $[Ag(NH_3)_2]^+OH^-$ සමඟ එය ප්‍රතික්‍රියා කළ විට ඔක්සිකරණය වී කාබොක්සිලික් අම්ලයක් සාදයි.

19) B සංයෝගය ජලීය NaOH සමඟ රත් කර ලැබෙන ප්‍රතික්‍රියා මිශ්‍රණය සිසිල් කර උදාසීන කරන ලදී. ප්‍රතික්‍රියා මිශ්‍රණයට ... එක් කළ විට එය නිල් පැහැ විය. මෙම නිරීක්ෂණයට අනුව පහත දක්වා ඇති සංයෝගය / සංයෝග B විය හැකිද?

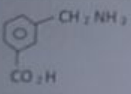
(a) 

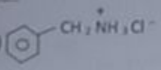
(b) 

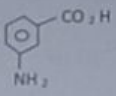
(c) 

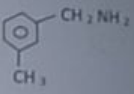
(d) 

20) පහත දැක්වෙන සංයෝග සලකන්න.

(a) 

(b) 

(c) 

(d) 

පහත දී ඇති නිරීක්ෂණ සියල්ලම දක්වනු ලබන සංයෝගය මොනවාද?

(i) Na_2CO_3 ද්‍රාවණයක් සමඟ CO_2 පිට කරයි.
(ii) $NaNO_2$ හා තනුක HCl සමඟ 25 °C දී වායුවක් පිට කරයි.
(iii) ඉහත (ii) හි ලැබෙන ද්‍රාවණය $K_2Cr_2O_7$ ආම්ලිකෘත සමඟ උණුසුම් කළ විට කොළ පැහැති ද්‍රාවණයක් දෙයි.

	පළමු ප්‍රකාශය	දෙවන ප්‍රකාශය
21)	CH_3CH_2COCl, ජලීය $AgNO_3$ සමඟ AgCl හි සුදු අවක්ෂේපයක් දෙයි.	අයනික ක්ලෝරයිඩ් සහිත කාබනික සංයෝග ජලීය $AgNO_3$ සමඟ AgCl හි සුදු අවක්ෂේපයක් දෙයි.
22)	2 - methyl - 2 - propanal වලට වඩා වේගයෙන්, 2 - methyl - 1 - propanol සමඟ $HCl / ZnCl_2$ සමඟ ආවිලතාවයක් ලබා දේ.	තෘතීයික කාබොකැටායන ප්‍රාථමික කාබොකැටායන වලට වඩා ස්ථායී වේ.
23)	ඇනිලීන් HNO_2 සමඟ ස්ථායී ඩයසෝනියම් ලවණයක් සාදයි.	HNO_2 ප්‍රතික්‍රියා කරන්නේ ඇරෝමැටික ඇමීන සමග පමණි.
24)	ආම්ලික $KMnO_4$ සමඟ ප්‍රකාශ සක්‍රිය 2 - බියුටීන් ප්‍රතික්‍රියා කළ විට ලැබෙන කාබනික ඵලය ප්‍රකාශ සක්‍රිය නොවේ.	කාබනික ඵලය රේසමික මිශ්‍රණයක් වේ.
25)	$C_6H_5CH_2NH_2$ සහ $C_6H_5NH_2$ ජලීය HCl හි ද්‍රාව්‍ය වන නමුත්, $C_6H_5CONH_2$ ජලීය HCl හි අද්‍රාව්‍ය වේ.	$C_6H_5CONH_2$ හි භස්ම ප්‍රබලතාව $C_6H_5CH_2NH_2$ හි හෝ $C_6H_5NH_2$ හි භස්ම ප්‍රබලතාවට වඩා දුර්වලය.