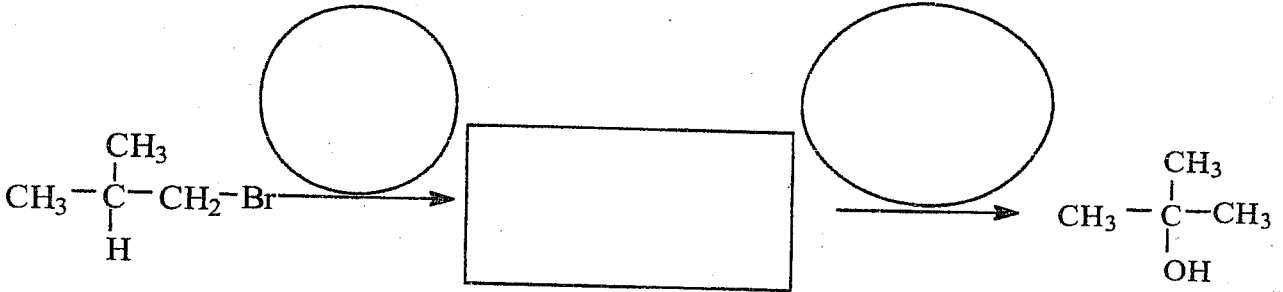


Part B Structured essay Questions (55 marks)

1. (a) Write reactants and products needed for following conversion

(a) ലഘു തിരിച്ചറിയൽ ക്രമീകരണങ്ങൾ എഴുതുക ?

പിന്തുടർന്ന് മാറ്റി നിർത്തിയ അറ്റം ചെയ്ത പ്രതികരണങ്ങൾ ഉപയോഗിച്ച് ഉപയോഗിച്ച് വിവരങ്ങൾ നൽകുക

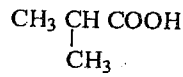


(b) Draw the structural formula of 2,4-dinitrophenylhydrazine

(b) 2,4-ഡിനൈട്രോഫീനൈൽഹൈഡ്രാജിൻ എന്ന പദപദപര്യടനം എഴുതുക.

2,4- ഡിനൈട്രോഫീനൈൽഹൈഡ്രാജിൻ എന്ന പദപദപര്യടനം എഴുതുക ?

(c) The molecular formula of valeric acid is $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_2$ write down the configuration of the relevant stereoisomer's



write down the configuration of the relevant stereoisomer's

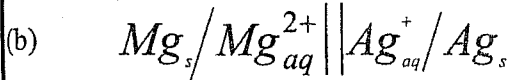
(c) വെലിക് അമ്ലത്തിന്റെ തന്മാത്രാ ഘടന $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_2$ ആണ്. വെലിക് അമ്ലത്തിന്റെ ഉത്തരവ് $\text{CH}_3 - \text{CH} - \text{COOH}$ ആണ്.

വെലിക് അമ്ലത്തിന്റെ തന്മാത്രാ ഘടന $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_2$ ആണ്. വെലിക് അമ്ലത്തിന്റെ ഉത്തരവ് $\text{CH}_3 - \text{CH} - \text{COOH}$ ആണ്. തന്മാത്രാ ഘടന $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_2$ ആണ്. വെലിക് അമ്ലത്തിന്റെ ഉത്തരവ് $\text{CH}_3 - \text{CH} - \text{COOH}$ ആണ്.

2.(a) A solution contains 12.2 g/dm³ benzoic acid [C₆H₅COOH]. K_a for benzoic acid is $6.25 \times 10^{-7} \text{ mol dm}^{-3}$. Calculate the pH of the solution

(அ) நெய்தீக்கெட்டித் தர்ட்டுலு (C₆H₅COOH) த்லீட தூலுடக 1 dm³ த் தூ 12.2 g தர்ட்டுலு. நெய்தீக்கெட்டித் தர்ட்டுலு லீகல திடதுட $K_a = 6.25 \times 10^{-7} \text{ mol dm}^{-3}$ லு. தூலுடலு pH துடக துடதது. [C-12, O-16, H-1]

ஓர் கற்றுதல் 12.2 g/dm³ பெனீ ஆசுடீக் கமிஸ்துட (C₆H₅COOH) குடாண்டுகொடுக்க பெனீ ஆசுடீக் கமிஸ்துடின் $K_a = 6.25 \times 10^{-7} \text{ mol dm}^{-3}$. கற்றுதலின் pH ஂய கணிக்குக.



Write the overall cell reaction for above cell,

Calculate the voltage of the cell $E_{Mg_{aq}^{2+}/Mg_s}^\theta = -2.37 \text{ V}$, $E_{Ag_{aq}^+ / Ag_s}^\theta = +0.80 \text{ V}$

(b) குடது துடலுட துடது துடலு துடதுலு துடதுலு. துடலுட லீகல ஂல துடது ஂல துடதுலு. ஂல துடதுலு ஂல துடதுலு கலத்தின் கலத்தூக் கத்து துடதுலு? துடதுலு கலத்தின் துடதுலு கணிக்குக?

(c) Find the pH of the $1.2 \times 10^{-8} \text{ mol dm}^{-3}$ HCl solution $K_w = 1 \times 10^{-14} \text{ mol}^2 \text{ dm}^{-6}$

(c) $1.2 \times 10^{-8} \text{ mol dm}^{-3}$ HCl දුමුණක pH අගය සොයන්න? $K_w = 1 \times 10^{-14} \text{ mol}^2 \text{ dm}^{-6}$

$1.2 \times 10^{-8} \text{ mol dm}^{-3}$ HCl කඳුරුවලින් pH අගය සොයන්න? $K_w = 1 \times 10^{-14} \text{ mol}^2 \text{ dm}^{-6}$

Registration No:

--	--	--	--	--	--	--	--

Name :

Address:

.....

.....

.....