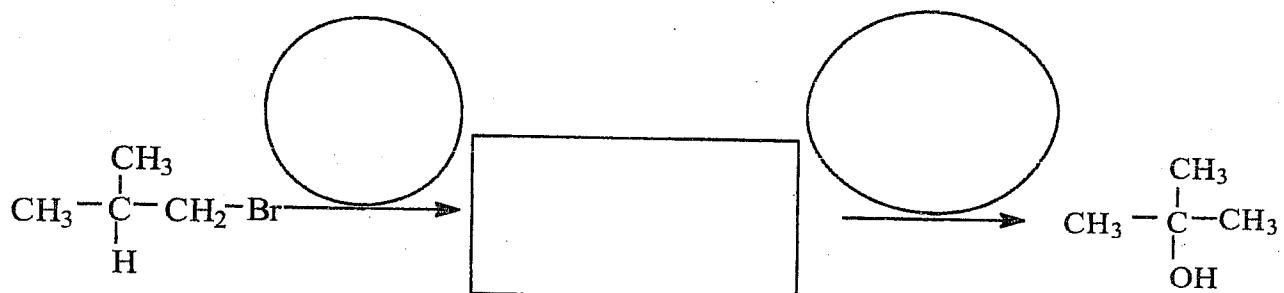


Part B Structured essay Questions (55 marks)

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

(a) එහෙන තර්මිකක සිඳුහාරණයේ නොස්දු ?

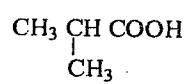
මිශ්චාලීන මාරුග්‍රැන්ඩ් ප්‍රතික්‍රියාව අනුමත කළ යුතු තුළ නො ප්‍රතික්‍රියා කළ යුතු නිස්පාදනය නො ප්‍රතික්‍රියා කළ යුතු



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

(b) 2,4- බිජිභාංග තුළ ප්‍රතික්‍රියා සඳහා ව්‍යුත්තය අදිස්ථා.

2,4- යෙහි තුළ ප්‍රතික්‍රියා ප්‍රතික්‍රියා නිස්පාදනය නො ප්‍රතික්‍රියා කළ යුතු නිස්පාදනය නො ප්‍රතික්‍රියා කළ යුතු ?



- (c) The molecular formula of valeric acid is write down the configuration of the relevant stereoisomer's

(c) ඔලුතික් අමුලරට ඇදාල තුළ ප්‍රතික්‍රියා නො ප්‍රතික්‍රියා ඇත්තේ. ඔලුතික් අමුලරට වනු නය $\text{CH}_3 - \overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}} - \text{COOH}$

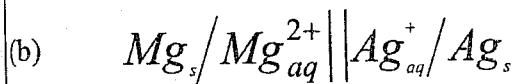
විසිනික් පායිවත්තින් ආබාධ කළ තුළ ප්‍රතික්‍රියා නො ප්‍රතික්‍රියා කළ යුතු නිස්පාදනය නො ප්‍රතික්‍රියා කළ යුතු නිස්පාදනය නො ප්‍රතික්‍රියා කළ යුතු?

2.(a) A solution contain 12.2 g/dm^3 benzoic acid [$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$]. K_a for benzoic acid is $6.25 \times 10^{-5} \text{ mol dm}^{-3}$. Calculate the pH of the solution

അ) ഒരു പേരിൽ അമാറ്റ ഭലിക ദാഖലയിൽ 1 dm^3 കുറെ 12.2 g അമാറ്റ വീ. ഒരു പേരിൽ അമാറ്റ വിശേഷ തീയതിയ $K_a = 6.25 \times 10^{-5} \text{ mol dm}^{-3}$ വീ. ദാഖലയിൽ pH മുകളിൽ ഒരു നിംഫ്.

[C-12, O-16, H-1]

കൂടാം കണ്ണുകൾ $12.2 \text{ g}/\text{dm}^3$ പെൻ ദോധിക കമ്പിവർത്തനാ ($\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$) ദോഡി ദാഖലയിൽ $K_a = 6.25 \times 10^{-5} \text{ mol dm}^{-3}$, കണ്ണുകൾ പേരിൽ pH മുകളിൽ ഒരു നിംഫ്.



Write the overall cell reaction for above cell,

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

(c) തൃജക ദോഡി സ്റ്റൈലു കേംഭൽ ഫൂജിവു ലിയൻജ് ക്ലോർജ് യോക്സ് ലഭ്യ യോഗ്യ പുരവുച്ചു. മേഖലയിൽ പ്രവർത്തി കാണുന്നതാം കാര്യമെന്നു പറയുന്നു. ആം കാണുന്നതാം ആശ്രാത്രത്തിൽ കാണുന്നതാം?

ആം കാണുന്നതാം ആശ്രാത്രത്തിൽ കാണുന്നതാം?

(c) Find the pH of the 1.2×10^{-8} mol dm⁻³ HCl solution $K_w = 1 \times 10^{-14}$ mol² dm⁻⁶

(c) සාක්ෂිය 1.2 $\times 10^{-8}$ mol dm⁻³ HCl පුවත්වෙන pH අගය නොක්ද? $K_w = 1 \times 10^{-14}$ mol² dm⁻⁶

1.2×10^{-8} mol dm⁻³ HCl තැපෑලින් pH නො නොක්ද? $K_w = 1 \times 10^{-14}$ mol² dm⁻⁶

Registration No:

Name :

Address: