

示祖：地質學系二、三年級

日期節次：7月28日第3節 13:30-14:50

科目：普通化學 (150-31)

1. Give formulas for the following compounds. (寫出化學式) (30%)

 - hydrogen peroxide
 - dinitrogen pentafluoride
 - carbon monoxide
 - methane
 - ethanol
 - glucose

2. Balance the following chemical equations : (平衡方程式) (10%)

 - $\text{NH}_4\text{NO}_3(\text{s}) + \text{C}_{17}\text{H}_{36}(\text{l}) \rightarrow \text{N}_2(\text{g}) + \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g})$
 - $\text{C}_2\text{H}_6\text{O} + \text{MnO}_4^- + \text{H}^+ \rightarrow \text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2 + \text{Mn}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$

3. Give Lewis formulas for the following molecules. (20%)
(畫出路易士結構式並預測其形狀)

 - O_3
 - H_3PO_4
 - SOCl_2
 - IF_5

4. 濃硫酸為 96% 的 H_2SO_4 比重為 1.84, 求其莫耳濃度。(H=1, S=32, O=16) (10%)

5. 如何由 96% 的 H_2SO_4 配出 0.5 M 的稀硫酸 500 mL ? (10%)

6. 0.5 M 的稀硫酸溶液其 pH 值約為多少 ? (10%)

第1頁共1頁