

系組：化學系三年級

日期節次：7 月 28 日第 4 節 15:20-16:40

科目：分析化學 (90-85)

1. (40%) 解釋下列各項，每小題各 5%

a. Avogadro's number

e. Beer's law

b. pH value

f. Nernst equation

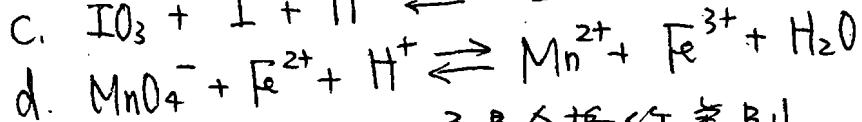
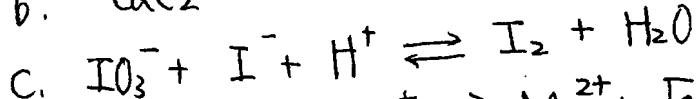
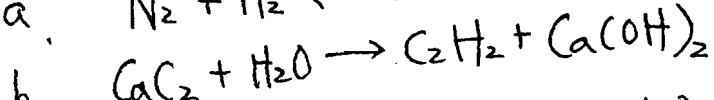
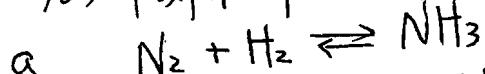
c. Common ion effect

g. Titration

d. Buffer solution

h. Random error.

2. (20%) 平衡下列方程式，每小題各 5%



3. (10%) 請說明定性與定量分析的差別。

4. (10%) 請說明 analytical &amp; equilibrium molarity 的差別。

5. (10%) 請由比重 1.18 及 37% (w/w) 的 HCl (36.5 g/mol) 溶液。

配製 100mL 的 6M HCl。

6. (10%) 計算 0.100M NaHCO<sub>3</sub> 溶液。其 [H<sub>3</sub>O<sup>+</sup>] 濃度多少？  
(若 H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> 之  $K_1 = 4.45 \times 10^{-7}$ ,  $K_2 = 4.69 \times 10^{-11}$ )— end —