

題號： 102

國立臺灣大學 102 學年度碩士班招生考試試題

科目：分析化學(A)

節次： 1

題號： 102

共 | 頁之第 | 頁

1. 請敘述 Lambert-Beer's Law 及其在分析化學之應用 (20%)
2. 請繪圖說明 HPLC 與 GC 之構造及原理(20%)
3. 汞與金結合成齊。如要分析空氣中之汞，請問如何利用金汞齊之特性?(20%)
4. 南極探險隊帶回來一條 1000 公尺長的冰芯樣本，請問你要如何分析其中的氧十八同位素?(20%)
5. 海水中有下列各種主要離子  $\text{Na}^+$   $\text{K}^+$   $\text{Mg}^{2+}$   $\text{Ca}^{2+}$   $\text{Cl}^-$   $\text{SO}_4^{2-}$   $\text{HCO}_3^-$   $\text{CO}_3^{2-}$  你是分析人員，請列出你的分析策略。(20%)

試題隨卷繳回