

表目錄

表 1	一些分子間氫鍵物質的熱力學參數	2
表 2	為氮-乙基乙醯胺(N-ethylacetamide)溶於三氯甲烷系統於 20°C 的校正曲線，在不同濃度下求出各吸收峰面積,將其代入我們所假設的關係式所得的結果。	16
表 3	在不同溫度下，2-乙醯基吡咯(2-acetylpyrrole)在正庚烷中於各種濃度時的單、雙體吸收位置、吸收面積與半高寬	31
表 4	2-乙醯基吡咯(2-acetylpyrrole)於正庚烷系統中，在不同溫度下所求得之單體吸收係數 ϵ_m 、雙體吸收係數及自結合平衡常數 K 、以及從單體吸收峰與雙體吸收峰所求出之反應熵 ΔH° 及反應焓 ΔS° 。	33
表 5	在不同溫度下，2-乙醯基吡咯(2-acetylpyrrole)在三氯甲烷中於各種濃度時的單、雙體吸收位置、吸收面積與半高寬	44
表 6	2-乙醯基吡咯(2-acetylpyrrole)於三氯甲烷系統中，在不同溫度下所求得之單體吸收係數 ϵ_m 、雙體吸收係數及自結合平衡常數 K 、以及從單體吸收峰與雙體吸收峰所求出之反應熵 ΔH° 及反應焓 ΔS° 。	46

- 表 7 在不同溫度下，氮-乙基乙醯胺(N-ethylacetamide)在三氯甲烷中於各種濃度時的單、雙體吸收位置、吸收面積與半高寬 57
- 表 8 氮-乙基乙醯胺(N-ethylacetamide) 於三氯甲烷系統中，在不同溫度下所求得之單體吸收係數 ϵ_m 、雙體吸收係數及平衡常數 K 、以及從單體吸收峰與雙體吸收峰所求出之反應熵 ΔH° 及反應焓 ΔS° 。 59
- 表 9 因溶劑之介電常數及極性不同，造成 2-乙醯基吡咯(2-acetylpyrrole) 在正庚烷、三氯甲烷溶液系統中，自結合平衡常數、標準結合焓等熱力學性質的不同 69
- 表 10 因溶質不同，造成不同溶質在三氯甲烷溶液系統中，自結合平衡常數、標準結合焓等熱力學性質的不同 70