

中藥材儲存條件之研究—甘草之安定性研究

國立中國醫藥研究所

沈建昌 · 蔡東湖

摘要：

在 37,45 和 55 °C 下，測定 18α -甘草次酸和 18β -甘草次酸的安定性。經由陣列二極體檢測器－高效液相層析儀來偵測藥物的分解是個有效的方法。同時測定和鑑定 18α -甘草次酸和 18β -甘草次酸在三個月中溫度在 37-55 °C 之安定情形。根據實驗結果可推測 18α -甘草次酸和 18β -甘草次酸在室溫 25 °C 下的儲架期分別為 9.2 年和 8.6 年。

Abstract

The stability of 18α -glycyrrhetic acid(α GA)and 18β -glycyrrhetic acid(β GA)were studies at 37,45 and 55 °C .The decomposition rate and conformation exchange were followed by a HPLC coupled with photodiode array detection.This method is useful for determination and UV spectra identification of α GA and β GA.These two chemicals appeared temperature stable under 37-55 °C within three month.we deduced that the shelf-life (t_{90}) of α GA and β GA in room temperature (25 °C) were 9.2 and 8.6 Years,respectively.

18α -glycyrrhetic acid (α GA)和 18β -glycyrrhetic acid(β GA)是甘草中具有藥理活性的兩種成份。一克的甘草中，其水層萃取液含有 5.9ug 的 α GA 和 95.3ug 的 β GA 。在研究甘草之安定性的時候，對於其所含的一些主要成份的安定性應先加以探討。本文即是報告利用 HPLC 和光譜鑑定的方法，進行 α GA 和 β GA 的加速試驗以測定其安定性。

實驗部份：

藥品： α GA 和 β GA(Fig.1)從 Sigma 購得。Perchloric acid(70 %)，ammonia solution(32 %)和 methanol 購自 E.Merck。

儀器：分解實驗是在恆溫箱中進行。HPLC 系統用兩個 Waters 510 Chromatographic pump 和 Rheodyne 7125 injector。分離是採用 E.Merck 的 reversed-phase Lichrospher RP-18 管柱($125 \times 4\text{mm id}$)前面裝有一個 Lichrospher RP-18 guard column($4 \times 4\text{mm i.d.}$)。mobile phase 是用 80:20:0.4:0.4(v/v) 的 methanol-water-ammonia solution-perchloric acid 混合溶液，流速為 1mL/min 。偵測器用 Waters M 990 photodiode array detector 以獲得 HPLC 圖譜和 UV 光譜的資料。HPLC 圖譜以 254nm 波長的吸收來繪圖；UV 光譜是從 200 nm 到 380nm 。

安定性試驗： α GA 和 β GA 分別裝於一些玻璃 vial 中，用 parafilm 密封，然後置於相對濕度 75 %，溫度分別為 $37,45$ 和 55°C ($\pm 2^\circ\text{C}$) 的三個恆溫箱中。每隔兩個星期至少取出兩個 α GA 樣品和兩個 β GA 樣品用 HPLC 偵測 α GA 和 β GA 的含量，總共進行十二週加速試驗。

結果與討論：

Fig.2A 是 α GA 的 HPLC 圖譜，其 retention time 為 7.9 分。Fig.2a 是 α GA 的 UV 光譜，最大吸收峰在 248nm 。Fig.3B 的 HPLC 圖譜顯示 β GA 的 retention time 是 9.2 分，而其最大的 UV 吸收峰在 254nm (Fig.3b)。

因為 α GA 和 β GA 在較低的溫度下分解速率太慢，所以為了要在較短時間內測定其安定性，就採取在較高溫度($37-55^\circ\text{C}$)下進行加速試驗，求得各化合物在不同溫度下分解的 rate constant。

依照 Arrherius 方程式，以 observed rate constant 的對數值 $\log k$ 對絕對溫度的倒數 $1/T$ 作圖可得出線性關係。²Fig.4 是 α GA 和 β GA 的 Arrhenius 圖，它們的 correlation coefficient 分別為 0.998 和 0.990。由 Arrhenius 圖可計算出在 $37-55^\circ\text{C}$ 間 α GA 和 β GA 分解的 activation energy(Ea) 分別是 12.28Kcal/mol 和 11.51Kcal/mol ，在室溫的儲架期($t_{90\%}$)則分別為 9.2 年和 8.6 年。

參考文獻：

- (1) Tsai, T.H.; Chen, C.F. J. Chromatogr. 1991, 542, 521-525.
- (2) Connors, K.A. ;Amidon, G.L.; Kennon, L. "Chemical Stability of Pharmaceuticals" John Wiley & Sons, New York, 1979, pp.8-32.

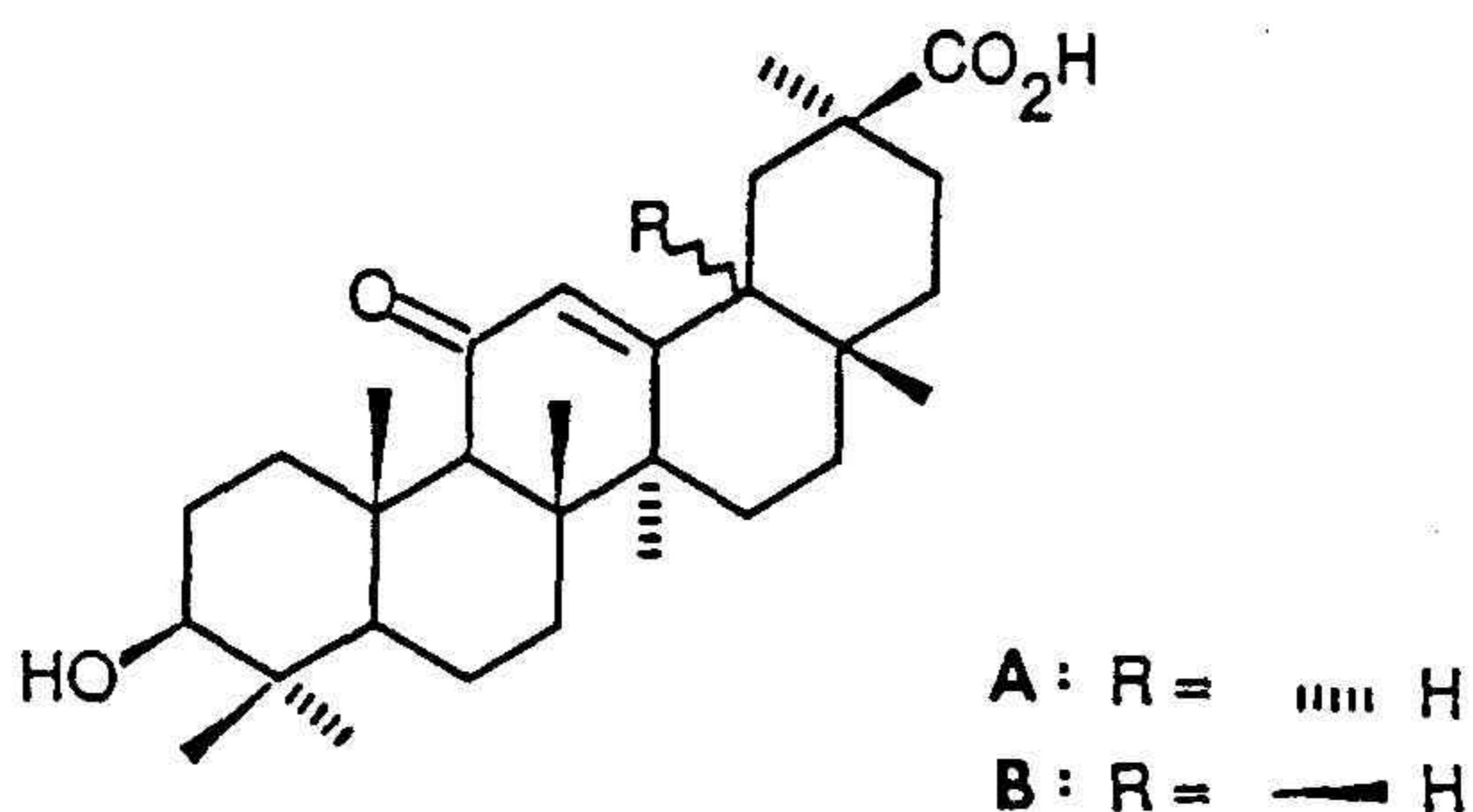


Fig. 1. Structure of αGA and βGA.

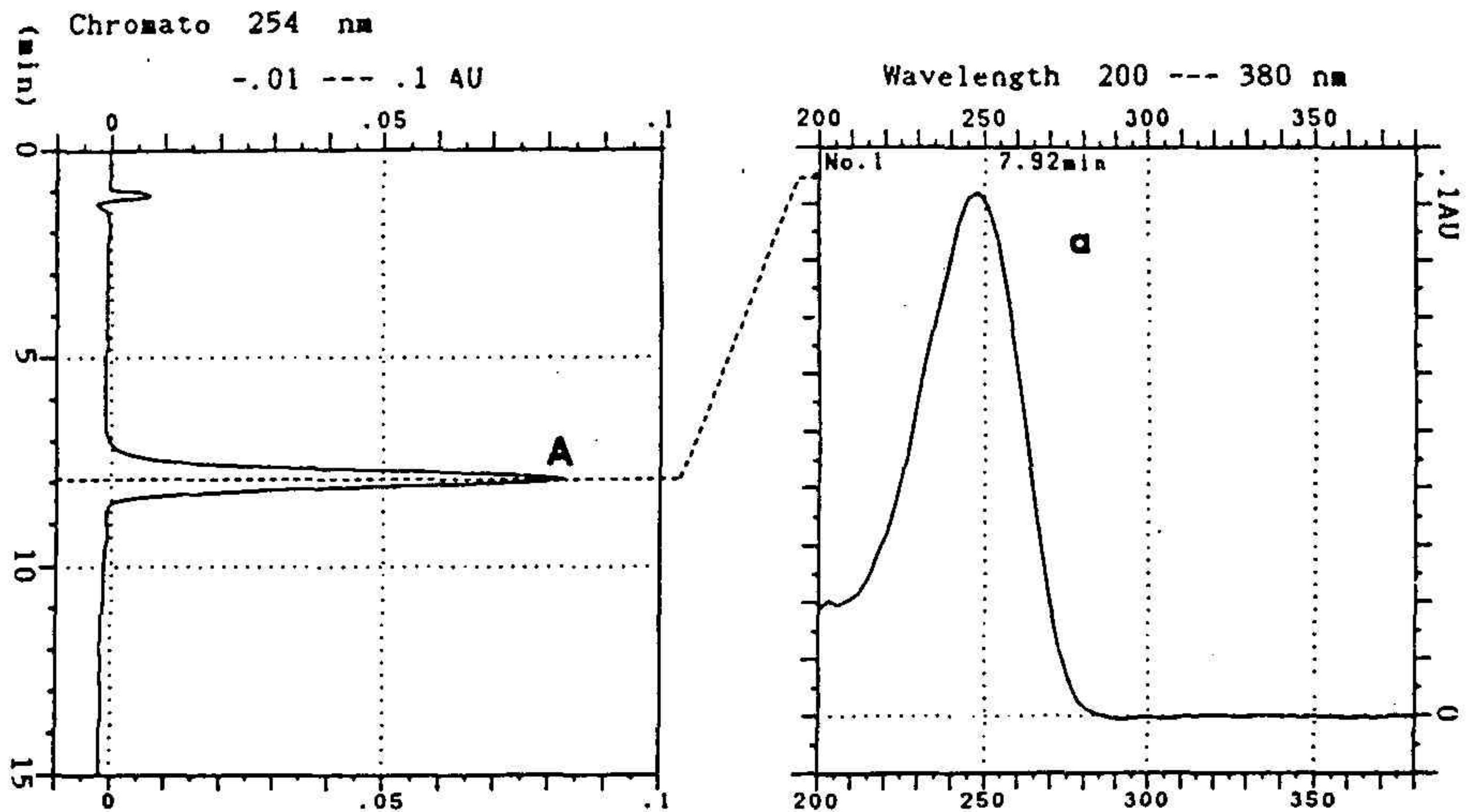


Fig. 2. Chromatogram and UV spectrum of aGA.

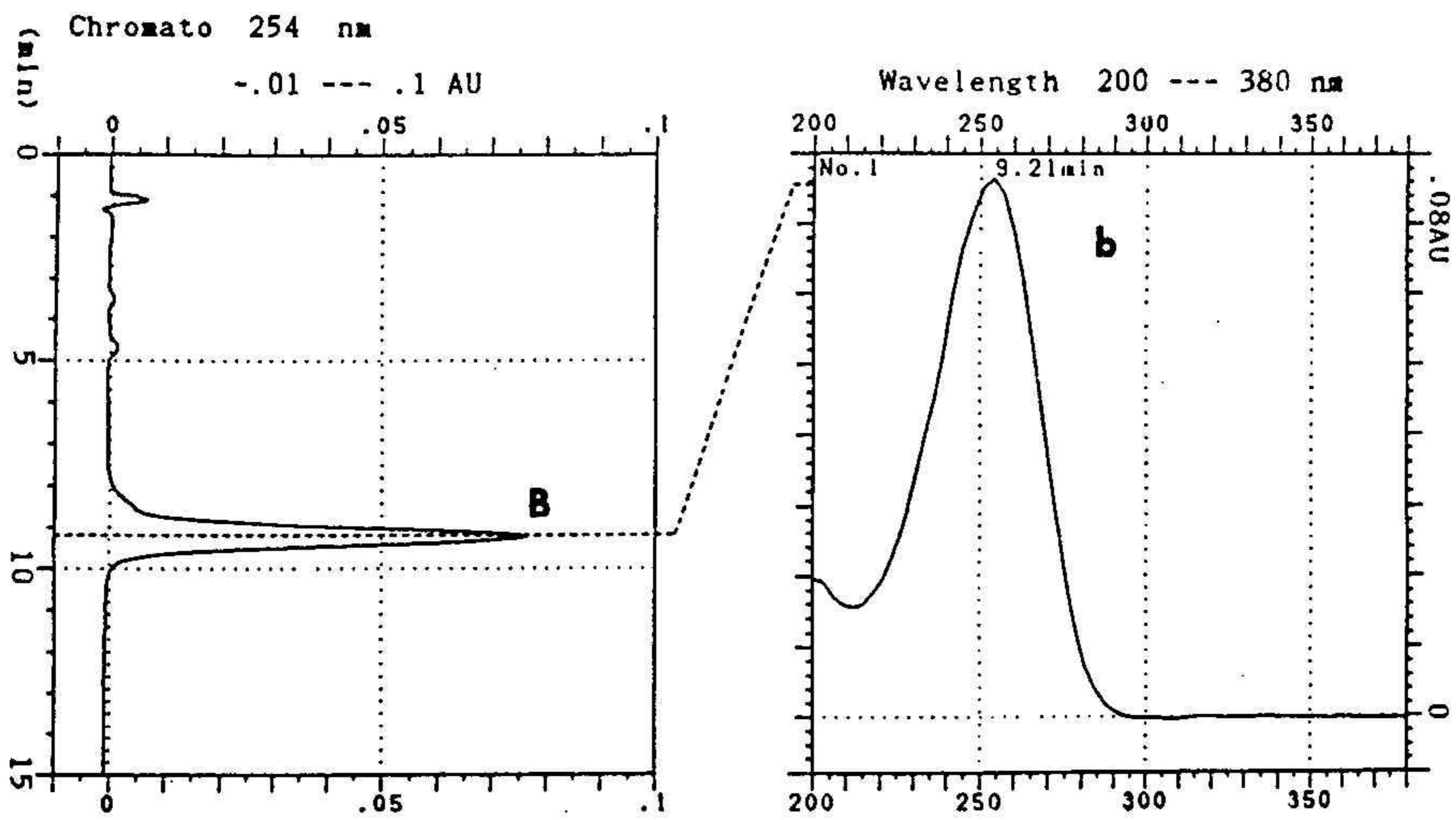


Fig. 3. Chromatogram and UV spectrum of BGA.

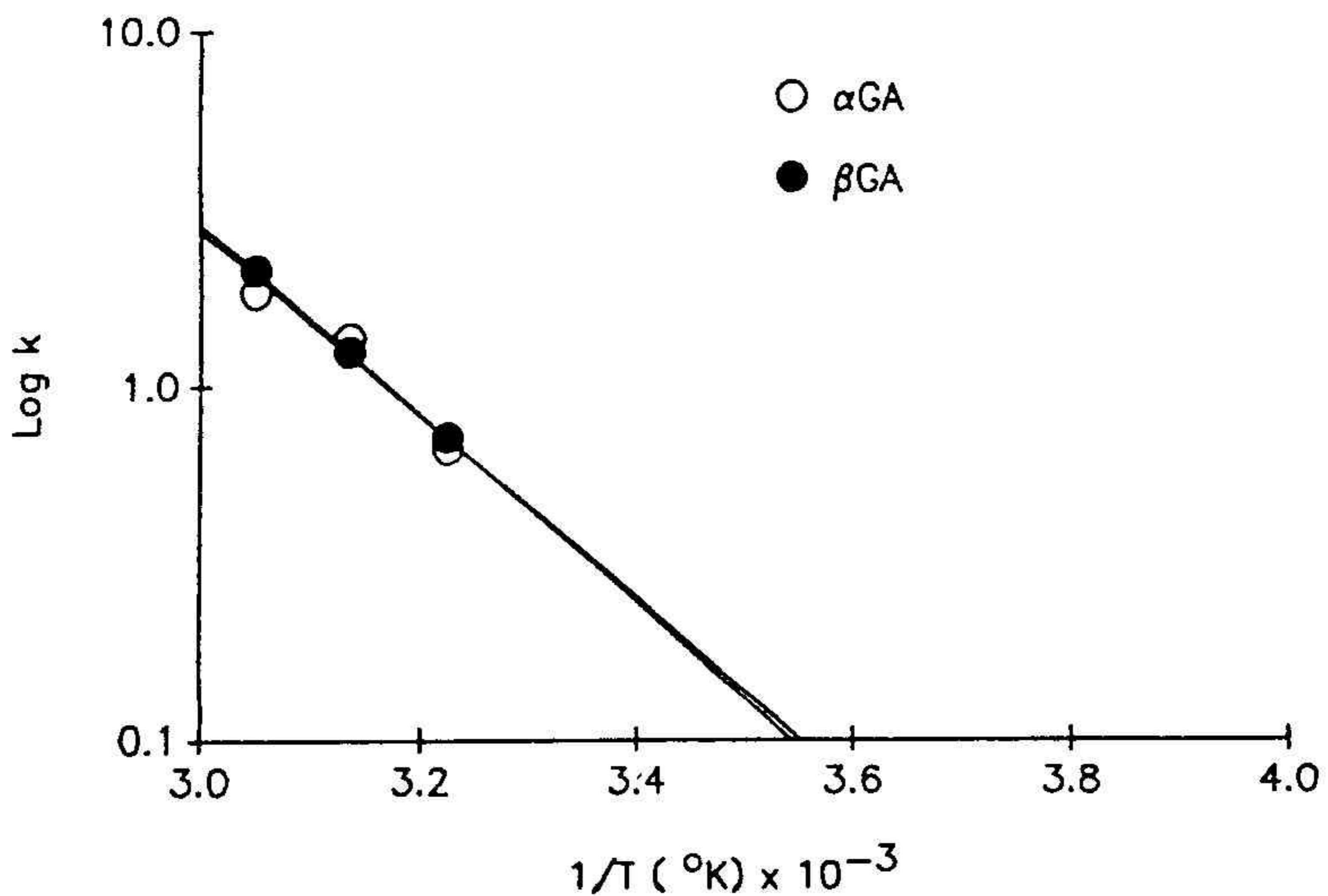


Fig. 4. Typical Arrhenius plot of $\log k$ against $1/T$.