

A 11 微分パルスボーラログラフ法によるアスコルビン酸の定量  
武庫川女大家政 内田三香子 ○木田安子

目的 微分パルスボーラログラフ法 (D. Pulse) は一定速度で増大する直流電圧に一定周期毎に一定パルス電圧を重畠する方法であり、いくつかの優れた特徴を持つている。検出限界も  $10^{-8}$  M 程度可能であり、現行のボーラログラフ法のうち最も高濃度が得られる方法である。演者らは、本法によるアスコルビン酸 (AA) の定量ならびに、その立体異性体であるエリソルビン酸 (EA) との分離定量についても検討を行つたので報告する。

方法 電解液は  $0.1\text{N} \text{KNO}_3$  を支持電解質とし、AAの原液と各pHの緩衝液(Britton and Robinson 液)を用いて調製したが、AA添加の前後に窒素ガスを通気して充分除酸素し恒温槽中で  $25^\circ\text{C}$  に保つてボーラログラムを記録した。先ず、D. Pulse法によるAA定量の諸条件の検討を行つた。

結果 パルス電圧を  $50\text{mV}$  と決定した。また、従来行つてきた直流ボーラログラフ法では、始端電圧を  $+0.5\text{V}$  として陰方向に加電していたが、D. Pulse法では、陰側から陽方向に掃引する方が波も明瞭となり微量定量が可能であることを明らかにした。これによつて、今回  $10^{-7}\text{M}$ までのAAの定量を行うことができた。また、EAとの分離定量について検討した結果、いずれのpHにおいても両者の半波電位は異った値を示したが、pH12の場合が最もその差が大きくなり、AAでは、 $-0.17\text{V}$  と  $-0.28\text{V}$ 、EAでは  $-0.17\text{V}$  と  $-0.33\text{V}$  に明瞭な波が現われた。それぞれの  $-0.28\text{V}$ 、 $-0.33\text{V}$  の波が濃度と比例すること、また、両者を混合した場合に混合割合と波高との間に直線関係が認められた。また、共存時に波高が完全に分離していくなくとも、 $-0.305\text{V}$  の波の波高から両者の定量が可能であることを認めた。