الخلاصة

تعد تقنية الحقن الجرياني من التقنيات المهمة وذلك لسرعتها الفائقة اي انها لا تحتاج الى معدل زمني كبيروكذلك لدقتها في الاستجابة و اعطاء النتائج وتعد تقنية غير مكلفة اقتصادية لانها لاتستهلك حجوم وتراكيز عالية من المواد المراد تقديرها وكذلك الكواشف المستخدمة لذا تم استخدام تقنية الحقن الجرياني المتوقف في تقدير دواء الكلوتاثين في المستحضرات الصيدلانية وذلك بتفاعله مع كاشف المانز DTNB لكون المجموعه الفعالة في الكلوتاثيون هي مجموعه الثايول حيث تم اجراء التفاعل بوجود محلول منظم Na_2HPO_4 وبالتالي تكون ناتج اصفراللون عند طول موجي (417nm) حيث يمتلك الناتج خواص فيزيائية وكيميائية جديدة. تمت دراسة الخواص الفيزيائية و الكيميائية للتفاعل المتمثلة ب سرعة جريان محلول التفاعل , (1.5 ml/min) طول ملف التفاعل (75 cm)زمن التفاعل,(20 sec) درجة الحرارة (35^0C) وتركيز الكاشف DTNB (50 ppm)وتركيز محلول البفر Na_2HPO_4(2000 ppm) وبالاعتماد على الظروف المثلى للتفاعل تم رسم منحني المعايرة للكلوتاثيون في معدل تركيز خطي (25-250 ppm) وكان حد الكشف والحد الكمي للتفاعل على التوالي (0.23 ppm) و(0.766ppm)بينما الانحراف المعياري (0.2182) والانحراف المعياري النسبي (0.2098) ومعامل الارتباط 0.9964 والتشتت (1.7)وكذلك تمت تقدير الكلوتاثيون في محاليل المائية باستخدام مجموعة من الادوية التي تكون فيها مجموعه الثايول هي المجموعة الفعالة في المركب.

وبنفس التقنية تم تقدير دواء الكابتوبريل في المستحضرات الصيدلانية وذلك بتفاعله مع كاشف المانز DTNB بوجود محلول منظم Na_2HPO_4 لتكون ناتج اصفراللون عند 421 nm و دراسة الظروف التفاعليه المثلى المتمثلى ب سرعة جريان محلول التفاعل , (1.0 ml/min) طول ملف التفاعل (100 cm)زمن التفاعل(20 Sec) درجة الحرارة (40^0C) وتركيز الكاشف(50 ppm) DTNB وتركيز محلول البفر Na_2HPO_4 (2500 ppm) وبالاعتماد على الظروف المثلى للتفاعل تم رسم منحني المعايره للكابتوبريل في معدل تركيز خطي (1-200 ppm) وكان حد الكشف (LOD) والحد الكمي (LOQ)للتفاعل على التوالي (0.22ppm) و(0.764 ppm) بينما الانحراف المعياري (0.5242) الانحرارف المعياري النسبي(0.15 %) ,معامل الارتباط (0.9984) والتشتت (1.66) وكذلك تمت تقدير الكابتوبريل في محاليل المائية باستخدام مجموعة من الادوية التي تكون فيها مجموعة الثايول هي المجموعة الفعالة في المركب.