



الخلاصة

الهدف الاساسي من الدراسة الحالية هو القاء الضوء على أنواع مختلفة من تفاعلات الاقتران (Coupling reactions) للمركبات ذات الطبيعة الفينولية كتفاعلات الاقتران (Phenolic nature compounds) وتفاعلات اكسدة المركبات ثنائية مجموعة (OR ...) ($R = H, CH_3, C_2H_5 \dots$) واقتران ناتج اكسدتها (اورثو ، ميتا او بارا - بنزوكوبينون) بالامينات الاروماتية الابتدائية واقتران ناتج اكسدتها (اورثو ، ميتا او بارا - بنزوكوبينون) بتفاعلات الأكسدة - الاقتران (Indophenol dyes) . كما تضمنت الدراسة تفاعلات اكسدة وتحلل ناتج اكسدة بارا - فنلين داي امين واقتران الناتج بالمركبات ذات الطبيعة الفينولية لتكوين صبغات الاندوانلين (Indoaniline dyes) ، واخيرا طبقت تفاعلات الأكسدة - الاقتران المصحوبة بتفاعلات التكتيف (Condensation reactions) لتكوين صبغات الانتيبيايرين . (Antipyrine dyes)

اجريت دراسات طيفية مختلفة لتحديد انساب الظروف لهذا النوع من التفاعلات والعوامل المؤثرة فيها كدراسة تأثير المجاميع المعوضة ووسط التفاعل واستقرارية الصبغات المكونة التي لها فوائد جمة وفي مختلف المجالات ، كما حددت الظروف المناسبة لاكتمال هذه التفاعلات للاستفادة من نواتجها الملونة والمستقرة للتحليل الطيفي الدقيق لبعض المركبات ذات الطبيعة الفينولية والمتوفرة في الاوساط البايولوجية والمستحضرات الصيدلانية كحامض السلسليك والأدرينالين والأموكسيسيلين ، طبقت طريقة تكوين صبغات الأزو لتحليل حامض السلسليك باقتراحه باملاح الديايزونيوم المحضرة من بارا - نايتروانلين (PNA) وحامض السلفانلين (بارا - سلفوانلين) (PSA) وبارا - امينو اسيتونوفينون (بارا - اسيتايل انلين) (PAA) و 1 - نفثايل امين (NPA) وبارا - هيدروكسي انلين (PHA) وكانت نسب استرجاع الحامض تتراوح بين 99.96% - 100.03% و 100.17% - 100.58% ونسبة استرجاع الأدرينالين تراوحت بين 100.06% - 103.26% بتطبيق الطريقة نفسها باقتراح الأدرينالين مع بارا - نايتروبنزين دايزونيوم كلورايد وتراوحت بين 96.46% - 100.12%



و 100.27 - 101.93%) بتطبيق طريقة تكوين صبغة الاندوفينول والاندوافلين على التوالى.

كما طبّقت طريقة تكوين صبغة الانتبايرين لتحليل الاموكسيسيلين في محليله النقيّة و محليل بعض مستحضراته الصيدلانية وبنسبة استرجاع تراوحت بين 99.05 - 100.06% .

كما تضمنت الدراسة الحالية تطوير خلية كلفانيّة أُستخدمت لتحليل المجهادي

(Second derivatives differential potentiometric analysis) بمنحنيات المشتقة الثانية

وطبّقت بنجاح لتحليل ايون الكلورايد في محليله النقيّة وبنسبة استرجاع تراوحت بين 101.63 - 101.85% لحدود من التراكيز تراوحت بين (10 - 200) جزء بال مليون وفي عينات

مختلفة من المياه والأدرار والمستحضرات الصيدلانية بنسبة استرجاع تراوحت بين (99.97 - 100.33)% حيث تم التحليل باستخدام زوج متماثل من اقطاب الفضة (Ag/Ag^+)

المسطحة كاقطب دالّة. وقد طبّقت الطريقة نفسها لتحليل حامض السلسليك في محليله النقيّة و محليل بعض مستحضراته الصيدلانية باستخدام زوج متماثل من اقطاب الانتيمون - اوكسيد

الانتيمون ($\text{OH}^- / \text{Sb/Sb}_2\text{O}_3(s)$) كاقطب دالّة وبنسبة استرجاع تراوحت بين 99.73 - 104.99% لحدود من التراكيز تراوحت بين (20 - 300) جزء بال مليون وقد فورنت

نتائج الطريقة المبتكرة بنتائج الطرق الشائعة وكانت بالدقة والانتقائية والسرعة المطلوبة فضلاً عن كونها تطبيق جديد لم يسبق ان طبّق لتحليل المجهادي او في المجالات الأخرى.

أُستنتج من هذه الدراسة كيفية تحديد نوع المركب الفينولي المناسب لكل افتران وامكانية استخدامه لاغراض أخرى كتحضير الاقطب الانتقائية البایولوجیة وتطوير خلية قیاس الجهد التفاضلي للمشتقة الثانية وتطبيقاتها في اوساط مختلفة.