

الملخص العربي

تم تصنيع قطب أيوني انتقائي لتقدير المركب الدوائي فكسوفينادين هيدروكلوريد المستخدم بفاعلية عالية كمضاد للهستامين و أحد أدوية الجيل الثاني لمضادات الحساسية من خلال تحضير ثلاثة مركبات أيون مزدوج وهي مركبات الرينيكات و رباعي فنيل البورون و رباعي أيوديد الزئبق. و من هذه المركبات تم تصنيع ثلاثة عشر قطبا لدراسة أداؤها و وجد من هذه الدراسة أن القطب الذي يحتوي على ٢,٧ ٪ نسبة الأيون المزدوج (فكسوفينادين-رينيكات) و ٦٢,٥ ٪ نسبة المادة الملدنة (مزدوج أوكثيل الفثالات) و ٣٤,٦ ٪ نسبة البولي فينيل كلوريد ويحتوي على تركيز ٠,٠٠١ مولر من الفكسوفينادين هيدروكلوريد في المحلول الداخلي للقطب له افضل أداء والذي يتميز بميل فوق نرنستي ٦٢,٢ مللي فولت على مستوى نطاق التركيز العياري من ١٠^{-١} الي ١٠^{-٢,٥} مولر ويصل أقل تركيز يمكن تقديره الى

١٠١,٣^{-٦} مولر. كما يتميز هذا القطب بالانتقائية العالية فلا يوجد تداخل من أي من مكونات القرص أو من أحد العناصر أو من المركبات الدوائية المشابهة إلا من مركب الستريزين وله شكل كيميائي شديد الشبه بالفكسوفينادين ولكنهما لا يمكن أن يتواجدا في عينة واحدة لأنه لا يوجد دواء واحد يجمعهما. وقد تم تطبيق القطب عمليا في تقدير الفكسوفينادين في المحلول المائي وفي الأشكال الدوائية التي يتواجد بها المركب من أقراص و كبسولات أعطت نسبة عائد عالية جدا $99,2 \pm 0,76\%$ وهي تقارن جيدا بنسبة عائد الطريقة المعتمدة.

كما تم تصنيع قطبين أيونيين انتقائيين لتقدير عنصر الكاديوم الذي يعد من الملوثات الخطرة ويدخل في تركيب العديد من السبائك التي تستخدم في أسلاك اللحام والبطاريات وأسلاك الترولي المقاومة للصدا. ويعتمد القطبين على عمود الكربون المغطى بأغشية البولي فينيل كلوريد المحتوية على رابع أيوديد الكاديوم-ستيل بريدينيوم أو رابع بروميد الكاديوم-ستيل بريدينيوم

كأيونات مزدوجة (المادة الحساسة كهروكيميائيا) و رباعي فينيل البورون
كمادة تزيد من كفاءة القطب و مزدوج أوكتيل الفثالات كمادة ملدنه. و قد تمت
دراسة تأثير نسبة المادة الحساسة و نوع المادة الملدنه وتأثير رباعي فينيل
البورون و انتقائية القطبين. و وجد ان القطب المحتوي على رابع أيوديد
الكادميوم-ستيل بريدنيوم يتميز بميل نرنستي ٢٩,٢ ملي فولت لكل
معشار من تركيز الكادميوم على مستوى نطاق التركيز العياري من 10^{-1} الى
 $10^{-2.5}$ مولر ويصل أقل تركيز يمكن تقديره الى 10^{-6} مولر. ولكنه يعاني
من تداخل من أيونات الزئبق، الرصاص، الحديد، الفضة و النحاس. بينما
القطب الذي يحتوي على رابع بروميد الكادميوم-ستيل بريدنيوم وجد أنه
يتميز بميل نرنستي ٢٥,١ ملي فولت لكل معشار من تركيز الكادميوم على
مستوى نطاق التركيز العياري من 10^{-1} الى $10^{-2.5}$ مولر ويصل أقل تركيز
يمكن تقديره الى 10^{-8} مولر. ولكنه تميز بعدم وجود تداخل من أي من
الأيونات السابقة إلا من أيون الزئبق. وقد تم تطبيق القطبين بكفاءة عالية في