دراسة ثبات مركب الجليكيدون بإستخدام طرق كروماتوجرافية مختلفة

تم استخدام طريقة قياس الكثافه الضوئيه لدراسة ثبات مركب الجليكيدون من خلال تعرضه للتحلل الحمضي والقلوي و الاكسدة و التكسير الضوئي والحراري. وكذلك تم *استخدام طريقه قياس الكثافه الضوئية لتعيين مركب الجليكيدون وناتج تحلله* بعد فصلهم عن بعض باستخدام كروماتوجرافيا الطبقه الرقيقه وذلك باستخدام كلوروفورم: حامض الخليك: حمض النمليك (١٠:٠.٣:٠.١:٠.١بالحجم) وتم قياسهم عند الطول الموجي ٢٢٥ نم في تركيزات تتراواح من ١- ٨ ميكروجرام/البقعة و ٠.١- ٢ ميكروجرام/البقعة لكل من الجليكيدون والجليكيدون سالفونااميد علي التوالي. كما تم ايضا تطبيق الطريقة على المستحضرات الصيدلية المحتوية علي مركب الجليكيدون لتتعينه وتم مقارنة الطريقة المقترحة بأحد الطرق المنشورة فلم يكن هناك أي فرق بينهما من حيث الدقة أو التكرارية.

كما تم استخدام طريقه كروماتوجرافيا السائل تحت الضغط الفائق *لدراسة ثبات مركب الجليكيدون من خلال تعرضه للتحلل الحمضي والقلوي و* الاكسدة و التكسير الضوئي والحراري. وكذلك تم *استخدام الطريقه لتعيين مركب الجليكيدون وناتج تحلله* بعد فصلهم عن بعض باستخدام عمود ثابت وسائل ثابت يتكون من كحول ميثيلي: ماء (درجه حموضه ٣ باستخدام حمض الفوسفوريك) بنسبه (٧٠:٣٠ بالحجم) بمعدل تدفق ٠.٦ مللى/ دقيقة. كما تم التعيين والقياس عند طول موجي ٢٢٥ نانومتر في تركيزات تتراواح من ١- ٤٥ ميكروجرام/مللي و ٠.٥- ٤٥ ميكروجرام/مللي لكل من الجليكيدون والجليكيدون سالفونااميد علي التوالي. وتتميز هذه الطريقه بكونها دقيقة وسريعة وثابتة النتائج وقد تم تطبيقها علي

المستحضر الصيدلي بكفاءه ودقة. هذا وقد وتم مقارنة الطريقة المقترحة بأحد الطرق المنشورة فلم يكن هناك أي فرق بينهما من حيث الدقة أو التكرارية.