الخلاصة

اشتملت الدراسة على قياس قابلية ذوبان السيميتيدين والكلورامفينيكول والنورفلوكساسين والأمليديبين بطريقة الجاذبية ، حيث تم إذابة عقار السيميتيدين في الميثانول والإيثانول والبروبانول والأسيتون بطريقة قياس الجاذبية من 298 إلى 328 كلفن تحت الضغط الجوي ، و تم ربط بيانات الذوبان مع درجة الحرارة. الذوبان هو كحد أدنى في الإيثانول والحد الأقصى في البروبانول.علاوة على ذلك ، كانت البيانات التجريبية مرتبطة جيدًا بمعادلة Apelblat المعدلة ومعادلة Van't Hoff ، حيث لوحظت معاملات الارتباط (R^2) في نطاق 0.991 إلى 0.9576 أظهرت الدراسات الديناميكية الحرارية أن ذوبان السيميتيدين كان ماصًا للحرارة وعمليه تلقائية في جميع المذيبات المختارة.

تم قياس قابلية ذوبان الكلورامفينيكول في الميثانول والإيثانول والبروبانول والأسيتون بطريقة قياس الجاذبية من 298 إلى 328 كلفن تحت الضغط الجوي ، وتم ربط بيانات الذوبان بدرجة الحرارة. الذوبان هو الحد الأدنى في الإيثانول والحد الأقصى في الأسيتون. علاوة على ذلك ، كانت البيانات التجريبية مرتبطة جيدًا بمعادلة Apelblat المعدلة ومعادلة Van't Hoff ، حيث لوحظت معاملات الارتباط (R^2) في معادلة Apelblat بمدى 0.9566 ، 0.97926 ، 0.93687 ، 0.94552 ، على التوالي ، و كان معامل الارتباط (R^2)في معادلة Van'tHoff 0.87508،0.94877، .0.96895 0.87392

تم أيضًا قياس قابلية ذوبان النورفلوكساسين في الميثانول والإيثانول والأسيتون وخلطها مع الماء بطريقة قياس الجاذبية من 298 إلى 328 كلفن تحت الضغط الجوي ، وتم ربط بيانات الذوبان بدرجة الحرارة. الذوبان هو الحد الأدنى في الإيثانول والحد الأقصى في الأسيتون. علاوة على ذلك ، كانت البيانات التجريبية مرتبطة جيدًا بمعادلة Apelblat المعدلة ومعادلة Van't Hoff ، حيث لوحظت معاملات الارتباط (R^2) في معادلة Apelblat بمدى 0.9639 ، 0.9914 ، 0.93742 إلى ، على التوالي ، كان (R^2) في معادلة فان هوف 0.94838 ، 0.83711 ، 0.844447، على التوالي

بالنسبة لأمليديبين، تم إذابتها أيضًا في ميثانول ، إيثانول ، وأسيتون ، وخلطها بالماء بطريقة الجاذبية ، من 298 إلى 328 كلفن تحت الضغط الجوي ، وبيانات الذوبان مرتبطة بدرجة